

الجزء الرابع

الفصل 17
الجيولوجيا والمجتمع والمستقبل

الفصل 16
التغير المناخي العالمي



منظر يبين جرين بلت في متنزه ريفر ومنتزه ولاية بوينت، حيث يلتقي النهران الشهيران (مونونغاهيلا وأليغاني) في بيتسبورغ بنسلفانيا. ومن الجدير بالذكر أن كثيرًا من المدن تستفيد من وجود أنهارها بوصفها مصادر للمناظر الطبيعية الخلابة في بيئة المدن.

المنظور العالمي والمجتمع

GLOBAL Perspectives and Society

وعلى الرغم من عدم فائدة معظم التغيرات، إلا أن التغيير صفة طبيعية لبيئتنا، والإدارة الحكيمة تتفهم ذلك. ويقدم الفصل السادس عشر مبادئ التغير العالمي وعلم نظام الأرض الذي يعزز استعمالات الأراضي وصناعة القرار. ويناقش الفصل السابع عشر موضوعات عدة متنوعة تشمل على الاستدامة والصحة البيئية وتلوث الهواء وإدارة المخلفات وتخطيط استعمالات الأراضي والأثر البيئي والقانون البيئي.

لا يُعدّ مفهوم التغير العالمي جديدًا، فمنذ ما يزيد على 100 سنة؛ درس الجيولوجيون تغيرات الأرض التي حدثت في أثناء الـ 4.6 بلايين سنة من تاريخها. إن سرعة التغير في الأرض وغلافها الجوي يزداد بسبب الأنشطة البشرية. ويهتم المجتمع اليوم بالتغيرات في الغلاف الجوي التي تحدث منذ عقود عدة. ومن أكثر الاهتمامات ما يُعنى بزيادة نسبة ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي، التي أدت إلى الاحترار العالمي.

الفصل السادس عشر

التغيّر المناخي العالمي Global Climate Change



القطب المتجمد الشمالي في حالة تغيّر (NASA/Goddard Space Flight Center Scientific Visualization Studio)

تؤكد أهداف كلاود، أنّ كوكبنا يتميّز بتاريخ تطوري معقد، فقد نتج عن التفاعلات المتبادلة بين الغلاف الغازي والمحيطات والأرض الصلبة والغلاف الحيوي (الشكل 1-16)، تطور صور أرضية متباينة ومعقدة – القارات والأحواض المحيطية والجبال والبحيرات والسهول والمنحدرات-، إضافة إلى صور الحياة الكثيرة والمتباينة السائدة في مدى واسع من البيئات. وقد اعتقد حتى وقت قريب، أنّ نشاط الإنسان تسبّب في حدوث تغيرات موضعية فقط، أو على الأكثر تغيرات إقليمية، ومن المعروف الآن، أنّ تأثيرات نشاط الإنسان على الأرض واسعة، وكأننا نجري تجربة غير منظمة على الكوكب كلّ، لمعرفة هذه التغيرات التي تسببنا فيها وإمكانية تعديلها، وعلينا أن نفهم كيف تعمل الأرض بمجملها بوصفها نظاماً، إذ يسعى علم أنظمة الأرض إلى تدعيم هذا المفهوم، بتعلم كيف ترتبط المركبات المختلفة لهذا النظام – الغلاف الجوي، والمحيطات، واليابسة، والغلاف الحيوي- على مستوى كوكب الأرض، وكيف تتفاعل فتؤثر فيها (الأرض)⁽²⁾.

1-16 النظرة العالمية وعلم نظام الأرض: نظرة شاملة

GLOBAL CHANGE AND EARTH SYSTEM SCIENCE: AN OVERVIEW

اقترح بريستوني كلاود عالم الأرض الشهير، الذي اهتم بتاريخ الحياة على الأرض وتأثير الإنسان في البيئة واستخدام الموارد، هدفين رئيسيين لعلوم الأرض، هما:

1. فهم كيفية عمل الأرض، وكيفية تطورها من لاندسكيب (تضاريس) صخر مقفر إلى لاندسكيب معقد، تسودها الحياة التي نراها اليوم.
2. تطبيق ذلك الفهم في إدارة بيئتنا بصورة أفضل.

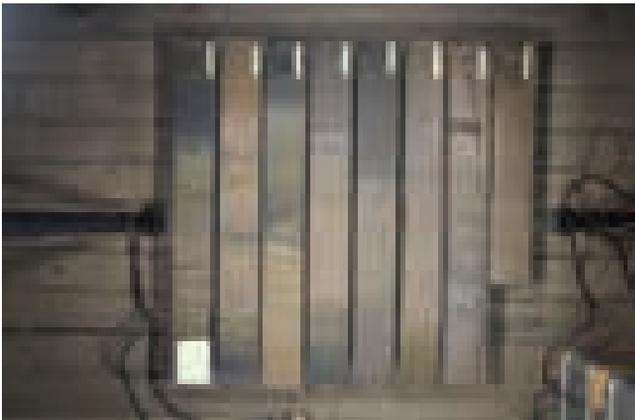
الأهداف التعلُّمية LEARNING OBJECTIVES

- فهم علم تغيّر المناخ والاحترار العالمي.
- تعرّف بعض التأثيرات المحتملة للاحترار العالمي، وكيفية تقليدها.
- معرفة كيفية ارتباط الاحترار العالمي باستنزاف الأوزون.
- ومدهشة، وبعض التغيرات تؤثر في بيئتنا المحلية أو الإقليمية أو أرضنا كلّها، وتغيّر المناخ أحد التغيرات التي تؤثر في أرضنا كلّها؛ لذا، سنركز في هذا الفصل على الأهداف التعلُّمية الآتية:
- تعرّف الأدوات المستعملة في دراسة علم أنظمة الأرض والتغيّر الكوني.

على رف جليدي، واستخلاص عينات لبابية قطرها بضعة سنتيمترات وطولها يتراوح بين بضعة سنتيمترات إلى مئات أو آلاف الأمتار، انظر الشكل (16-2)، ويمكن أخذ عينات على اليابسة من الرسوبيات، باستخدام الحفر، والخنادق، أو التكتشافات الطبيعية.

كان فحص الثلج الجليدي من الاستعمالات المهمة للسجل الجيولوجي (انظر الفصل الثاني)، حيث يحتوي على فقاعات هوائية محجوزة يمكن تحليلها، فتوفر لنا معلومات عن تركيز ثاني أكسيد الكربون الجوي (CO_2) في وقت تكوّن الثلج، فهذه الفقاعات الهوائية المحجوزة هي كبسولات زمنية من الجو القديم، استعملت لتحليل محتوى الهواء من ثاني أكسيد الكربون، الذي يعود أقدمه إلى (80,000) سنة⁽³⁾، حيث تتم طريقة دراسة السجل الجليدي، بحفر الجليد واستخلاص عينات لبابية ودراستها، انظر الشكل (16-3)⁽⁴⁾، أضف إلى ذلك أنّ الجليديات تحتوي أيضاً على سجل لفلزات ثقيلة تترسب من الجو، مثل الرصاص، إضافة إلى الكيمياء الأخرى التي يمكن أن تستعمل في دراسة تاريخ الأرض القريب.

السجل الجليدي هو المصدر الرئيس للمعلومات، الدليل لفهم تاريخ الأرض والبيئة المتغيرة. لولا العينات اللبائية والرسوبيات المتطبقة لعرفنا القليل من التغيرات طويلة الأمد، إذ إنّنا غير قادرين على وضع التغيرات الماضية، التي تعلمناها من السجل الجيولوجي، في سياق ما نراه اليوم.



الشكل (16-2): اختبار العينات اللبائية (Examining Cores). عيّنة لبابية من قاع البحر تحت الرف القاري للقطب المتجمد الجنوبي، اختيرت لدراسة التغيرات في الأوقات الجليدية وبين الجليدية، ومعرفة كيف تعمل الأرض. (Hannes Grobe/EPICA project/Alfred Wegener Institute)



الشكل (16-1): الأرض من الفضاء (Earth from space). زرقة المحيطات إضافة إلى الأرض والغلاف الجوي في إفريقيا والغيوم المتحركة في الغلاف الغازي، كلّها تتفاعل ضمن نظام الأرض.

(National Aeronautics and Space Administration)

2-16 أدوات دراسة التغيّر على مستوى الأرض

TOOLS FOR STUDYING GLOBAL CHANGE

السجل الجيولوجي The Geologic Record

يمكن مقارنة الرسوبيات المتوضعة في السهول الفيضية أو في البحيرات والمستنقعات والجليديات أو في المحيط، بالصفحات في كتاب للتاريخ، فالمادة العضوية التي تتوضع أحياناً مع الرسوبيات، يمكن تأريخها بطرق متباينة لبناء سلم زمني، إضافة إلى ذلك، يمكن للمادة العضوية أن تخبرنا بقصّة حول المناخ القديم، وصور الحياة في المنطقة، والتغيرات البيئية التي حدثت فيها، وتمتدح رسوبيات المحيط بالحفر من سفينة أو باخرة، أو

هناك ثقة متزايدة في التقديرات الكمية، التي تقدّمها النماذج المناخية للتغيرات المناخية في الماضي المعروف، أو التي يتمّ التنبؤ بها للمستقبل⁽⁵⁾. يبيّن الشكل (16-4) مثالاً للتغيرات المشاهدة مع تلك التي يتمّ التنبؤ بها، حيث تعتمد هذه النماذج على مبادئ فيزيائية (مثل حفظ الطاقة والكتلة)، التي تستخدم في الحصول على تمثيل رياضي لنظام الأرض المناخي، المعرّف بالنظام المتكوّن من الغلاف الجوي، والمائي وسطح الأرض (اليابسة)، والغلاف الحيوي، والغلاف الجليدي (الأرض الثلجية أو الجليدية)، المرتبطة وأحياناً المتفاعلة مع بعضها بطرق معقدة.



الشكل (16-3): عيّنة لبابية من الجليد (Ice Core). أخذ عيّنة لبابية من الجليد عام 2005 م من غطاء جليدي في جرين لاند، لتعرّف المناخ الذي تكشف عنه.

(NASA Earth Observatory, Reto Stockii, NASA, GSFC)

3-16 جو الأرض وتغيّر المناخ

EARTH'S ATMOSPHERE AND CLIMATE CHANGE

دراسة تغيّر المناخ عالمياً هو بصورة كبيرة، دراسة للتغيرات في الجو والارتباطات بين الأغلفة الجوية والصخرية والمائية والحيوية، إذ يُعرّف المناخ (Climate) بأنه مجموعة الظروف الجوية المميزة، أي الطقس (weather)، في مكان أو منطقة ما في فترات تتراوح بين الفصول والسنوات والعقود، فقد يكون الطقس في منطقة ما معقداً، ويتكوّن من أكثر من معدل الهطل والحرارة، مثلاً: أنماط الطقس المتطرفة أو غير المألوفة، المتمثلة في الأمطار الموسمية في أجزاء من الهند. يبين الشكل (16-5 أ) النطاقات المناخية الرئيسية للأرض، ويبين الشكل (16-5 ب) تغيرات وعمليات مختارة تنتج النظام المناخي، وتحافظ على استمراريته.

ينتج الدوران على مستوى الأرض (global circulation) وحركة الكتل الهوائية في الغلاف الجوي، النطاقات المناخية الرئيسية، انظر الشكل (16-6 أ)، حيث يرتفع الهواء الدافئ القريب من خط الاستواء، ويتحرك شمالاً وجنوباً، وينحدر في العروض الوسطى (مكوناً الصحارى في بعض الأحيان)، ويرتفع الهواء مرة أخرى إلى ارتفاعات أعلى، ثم ينخفض أخيراً في اتجاه الأقطاب. الظروف الجوية في المنطقة الممتدة بين الأقطاب وخط الاستواء موضحة في الشكل (16-6 ب).

التروبوسفير (troposphere)، هو الجزء الأسفل والأكثر نشاطاً في الغلاف الجوي، حيث يتوافر الطقس، تركيب الغلاف الجوي مابين في الشكل (16-7). يتناقص كل من حرارة الهواء وتركيز الأوكسجين مع زيادة الارتفاع في التروبوسفير، في أعلى التروبوسفير على ارتفاع متباين يتراوح من (18 km) تقريباً فوق خط الاستواء إلى (7 km) فوق القطبين، فالمنطقة باردة جداً، وتبقى الحرارة ثابتة تقريباً مسافات تمتد بضعة كيلومترات ضمن التروبوسفير، وتسمى (tropopause)، حيث تمثل الحرارة الثابتة مع القليل من حركة الهواء غطاءً على طبقات الجو السفلى النشطة (التروبوسفير)، ثم تزداد الحرارة في الستراتوسفير، وتخفض مرة أخرى في الميزوسفير. يقع الجو كله (99%) على ارتفاع أقل من (30 km) تقريباً.

المراقبة الآنية Real-Time Monitoring

المراقبة (Monitoring) تجميع المعلومات بصورة منتظمة لهدف ما، ويشير مصطلح مراقبة الزمن الحقيقي، إلى تجميع هذه المعطيات في أثناء حدوث عملية ما، مثلاً: نراقب أحياناً جريان الماء في الأنهار؛ لتقييم الموارد المائية أو خطر الفيضان، ويمكن أخذ عيّات بطريقة مشابهة من غازات الجو، وإجراء قياسات على حرارة مياه المحيط ومكوّناتها، التي تُستخدم أيضاً في دراسة التغيرات فيها، فتجميع المعلومات في الوقت الفعلي، ضروري لاختبار النماذج ومعايرة سجل المعطيات الجيولوجية، الممتد من قبل فترة التاريخ.

تتباين طرق المراقبة وتعتمد على الموضوع المقيس، فمثلاً: يمكن مراقبة تأثيرات التعدين عن بعد، بتقييم المعطيات التي تُجمع بالأقمار الصناعية أو الصور الجوية الملتقطة من ارتفاعات عالية. إلا أنّ معظم المعطيات التي يعتمد عليها تُشتق من قياسات أرضية، تؤكد قياسات الأقمار الصناعية، أو تلك التي تؤخذ بالأجهزة المحمولة في الجو.

النماذج الرياضية Mathematical Models

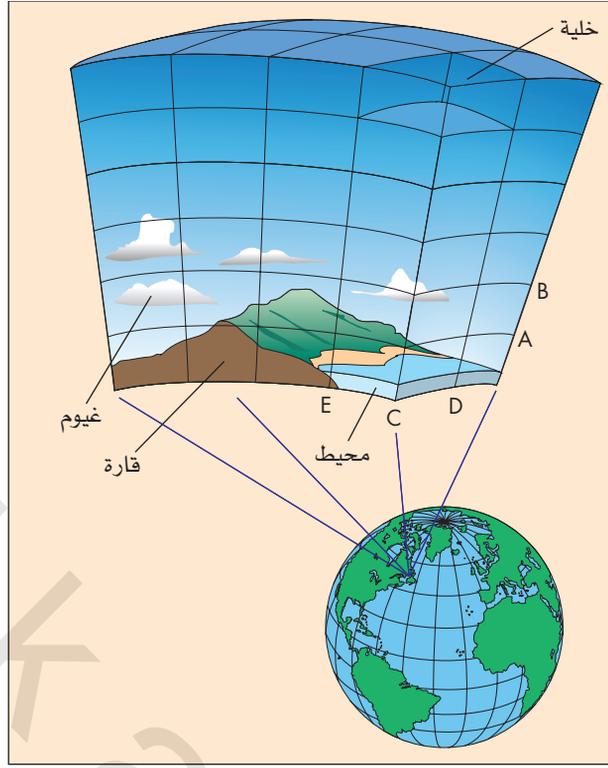
تستخدم النماذج الرياضية وسائل رقمية لتمثيل ظواهر الوقت الفعلي، والروابط والتفاعلات بين العمليات المشمولة، فقد طوّرت النماذج الرياضية، للتنبؤ بجريان المياه السطحية والجوفية، وحركة المياه في المحيط، والدوران في الغلاف الغازي/ الجوي، ومن نماذج التغيّر الكوني التي جلبت الانتباه الأكثر على مستوى الكرة الأرضية، النماذج المناخية، التي تنتجاً بالتغيّرات المناخية على مستوى الكرة الأرضية، وترتب المعطيات المستخدمة في الحسابات في خلايا كبيرة، تمثل درجات متباينة من خطوط الطول والعرض، والخلايا الشائعة تمثل مناطق بمساحة أوريجون، انظر الشكل (16-4)، إضافة إلى ذلك، هناك (6-20) مستوى من الخلايا الرأسية، تمثل طبقات الجو السفلى، ثم تستخدم الحسابات التي تشمل على معادلات للعمليات الجوية الرئيسية في عمل التنبؤات.

الشكل (16-4): نمذجة المناخ

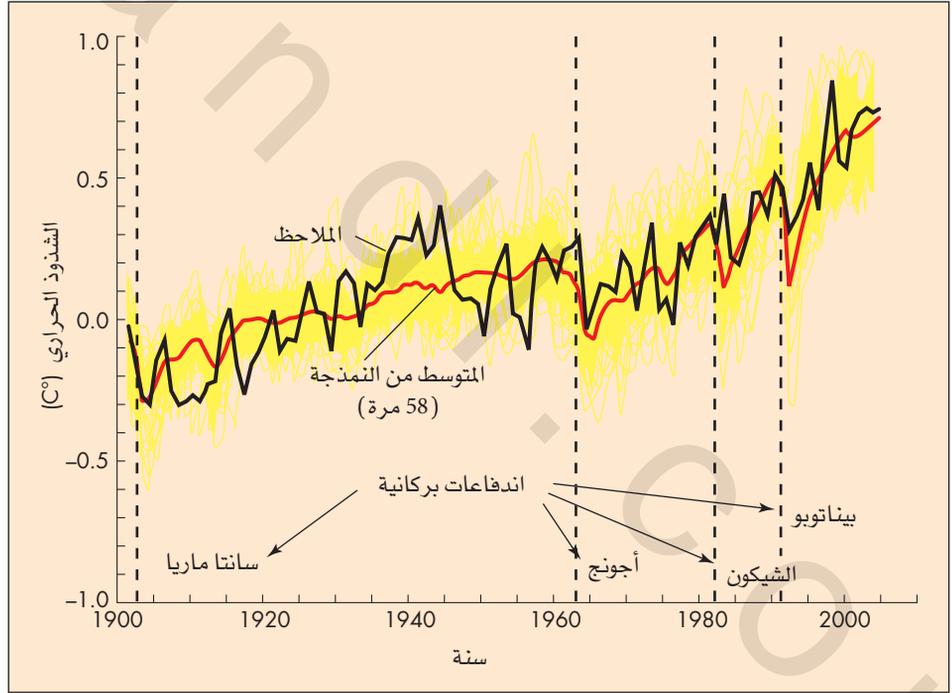
Modeling Climate.

(أ) شكل مثالي يوضح الخلايا المستعملة في نماذج المناخ. (ب) تغيرات الحرارة المشاهدة (سوداء) والتنبؤ بها من 1900م-2005م. معدّل القيم المتنبأ بها بالأحمر لـ (58). محاكاة باستخدام (14) من النماذج المناخية المختلفة. اللون الأصفر هو التغيرات في المحاكاة.

(IPCC, 2007, *The Physical Science Basis: Working Group I, Contributions to the Fourth Assessment Report, New York. Cambridge University Press*)



(أ)

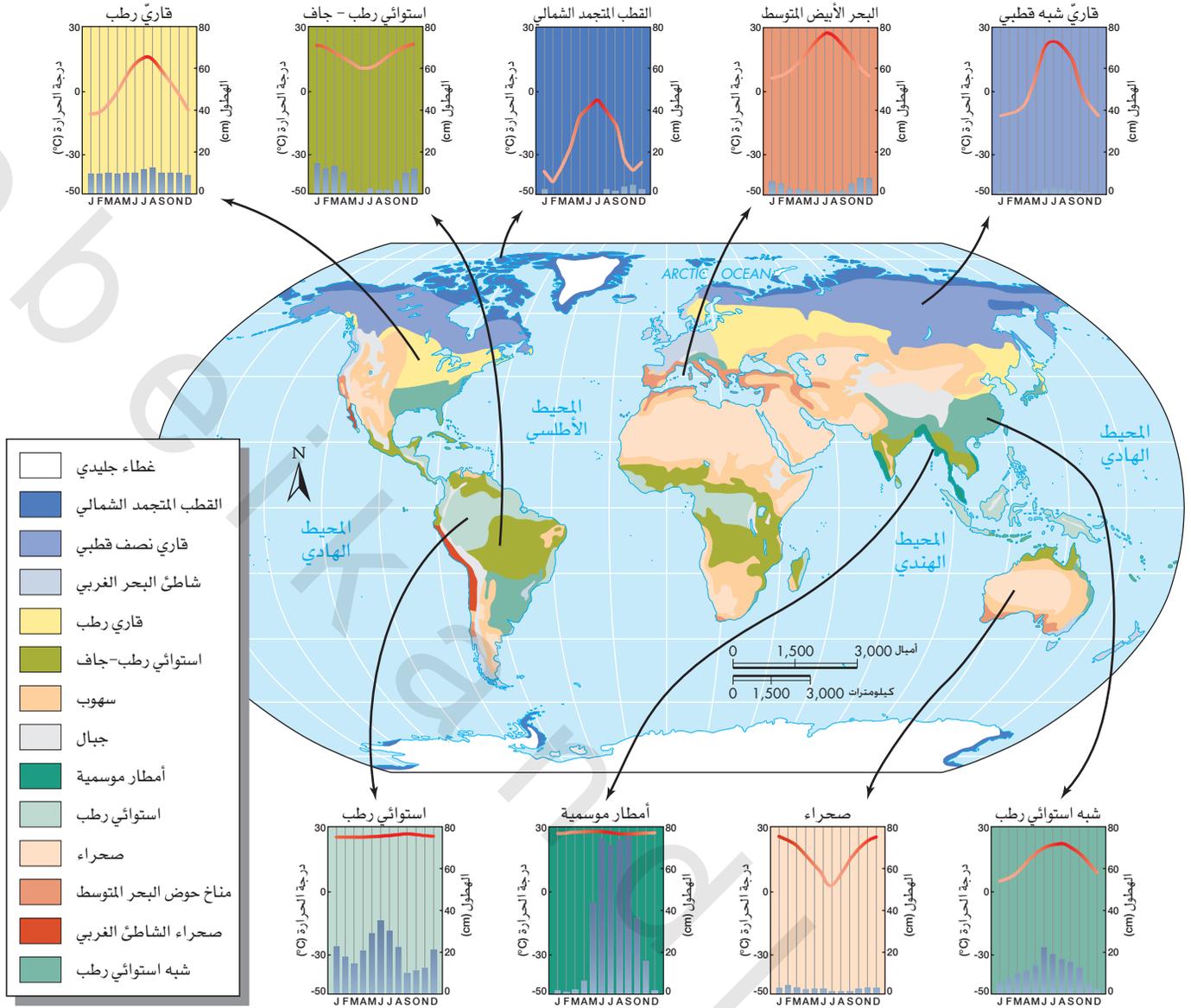


(ب)

The Atmosphere الغلاف الجوي

أكسيد الكربون CO_2 (0.03%)، والعناصر الشحيحة الأخرى (أقل من 0.07%)، ويحتوي الهواء أيضاً على مركبات أخرى، مثل الميثان والأوزون وأول أكسيد الكربون وأكاسيد النيتروجين والكبريت وكبريتيد الهيدروجين والهيدروكربونات ودقائق متباينة، كثير منها ملوثات شائعة للهواء.

يمكن التفكير في غلافنا الجوي بوصفه مصنع كيميائيات معقدًا، تحدث فيه تفاعلات كيميائية يصعب فهمها، ويتأثر كثير منها بكل من ضوء الشمس والمركبات التي تنتجها الحياة، فالهواء الذي نتنفسه خليط من النيتروجين N_2 (78%)، والأكسجين O_2 (21%)، والأرغون Ar (0.9%)، وثاني



(أ) الشكل (16-5): مناخ العالم (Climates of the world). (أ) الحرارة والهطل المميزان. مثلت الحرارة بالخط الأحمر والهطل بصورة أعمدة. (ب) شكل مثالي يبين المركبات المعقدة المرتبطة. وتغيرت نظام المناخ، التي تنتج المناخ في العالم. وتبقي عليه وتغيره (Modified after Marsh, W. M. and Dozier, J., Landscapes: An Introduction to Physical Geography, Hoboken, NJ: John Wiley & Sons, copyright © 1981) (IPCC, 2007, The Physical Science Basis: Working Group I, Contributions to the Fourth Assessment Report, New York. Cambridge University Press)

حرارة الجو القريب من الغلاف الجوي، وبيئة اليابسة، وبيئة المحيط في الأرض خلال ألد (50) سنة الأخيرة، نتيجة نشاط الإنسان، إذ يزداد الدليل على أننا الآن في فترة احترار عالمي، ناتج عن حرق كميات هائلة من الوقود الأحفوري، فهل يعني هذا، أننا نعانى احتراراً عالمياً ناتجاً عن البشر؟ يعتقد كثير من العلماء الآن، أن عمليات البشر إضافة إلى العمليات الطبيعية، تسهم بصورة كبيرة في الاحترار العالمي (4). (5). (6).

تأثير البيت الزجاجي (غازات الدفيئة)

The Green House Effect

تتحدد حرارة الأرض في أغلبها بعوامل ثلاثة، هي: كمية ضوء الشمس التي تستقبلها الأرض، وتلك التي تعكسها ولا تمتصها، وما يحتفظ به الغلاف الجوي من الحرارة التي يعاد إشعاعها (5).

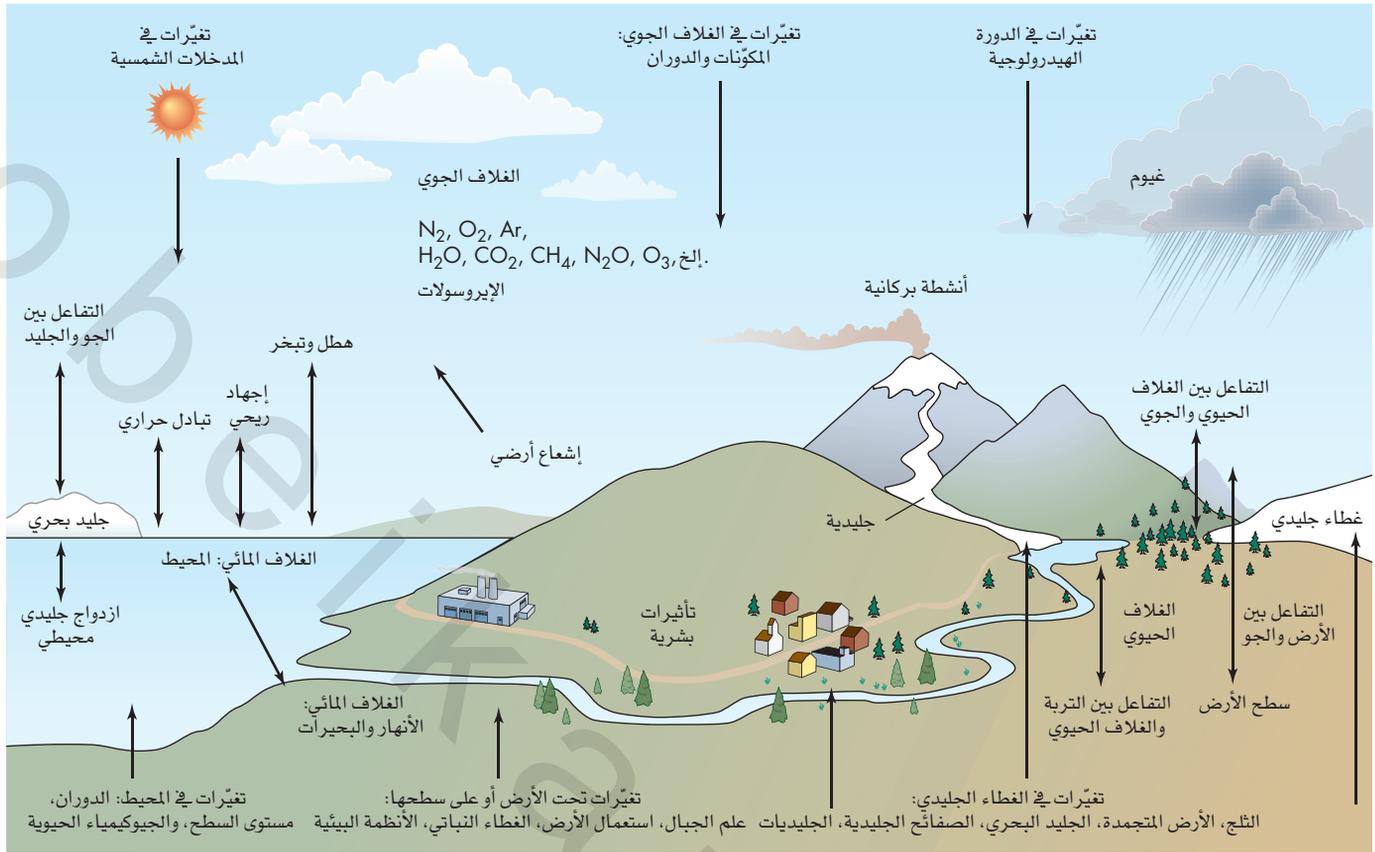
بخار الماء الذي يتراوح بين (0 - 4%) حجماً في الغلاف الجوي السفلي، الجزء الأكثر تغيراً بين مكونات الغلاف الجوي.

بعد إعطاء هذه المقدمة المختصرة عن الجو والطقس، سنناقش الآن الاحترار العالمي الناتج عن البشر، من خلال تأثيرات البيت الزجاجي، وتاريخ وعملية تغير الحرارة عالمياً، والعواقب المحتملة المترتبة على ذلك.

4-16 الاحترار العالمي

GLOBAL WARMING

يعرّف الاحترار العالمي بأنه التغير المناخي، الذي يتسبب في زيادة حرارة أسفل الغلاف الجوي. والاحترار العالمي من منشأ بشري، هو الزيادة المشاهدة (باستخدام القياسات المسجلة بالأجهزة الحديثة) في معدل



(ب) الشكل (16-5) : تكملة

بعض الطاقة التي يشعها سطح الأرض، وعليه، تصبح أكثر دفئاً، ونتيجة لذلك تكون طبقات الجو السفلى للأرض أكثر دفئاً بصورة كبيرة، مما لو كان الإشعاع الهارب إلى الفضاء كله، دون هذه الخطوة المتوسطة من الامتصاص والاحتراق النوويين، وهذا التأثير مشابه نوعاً ما للحرارة في البيت الزجاجي؛ لذا، يُسمى تأثير البيت الزجاجي (greenhouse effect)، انظر الشكل (16-11).

من المهم أن نفهم، أنّ تأثير البيت الزجاجي ظاهرة طبيعية حدثت منذ ملايين السنين على الأرض، إضافة إلى كواكب أخرى في النظام الشمسي، فلولا الطاقة المحجوزة في الفضاء، لكنت الأرض أكثر برداً مما هي عليه الآن، ولكان ماؤها السطحي كله متجمداً، وعلى الرغم من أنّ معظم احتراق البيت الزجاجي ينتج عن بخار الماء وجسيمات الماء الصغيرة في الجو، إلا أنّ الاحتراق العالمي المتوقع الناتج عن نشاط الإنسان، يرتبط بثاني أكسيد الكربون والميثان وأكاسيد النيتروجين وكلوروفلوريد الكربون، وقد زادت في السنين الأخيرة تراكيز هذه الغازات الجوية والمكونات الأخرى، باستمرار نتيجة أنشطة الإنسان، حيث تميل هذه الغازات إلى امتصاص الأشعة تحت الحمراء من الأرض، ومن ثمّ تكوين فرضية تقول: إنّ الأرض تزداد حرارتها لزيادة كميات ما يسمى غازات البيت الزجاجي (الدفينة).

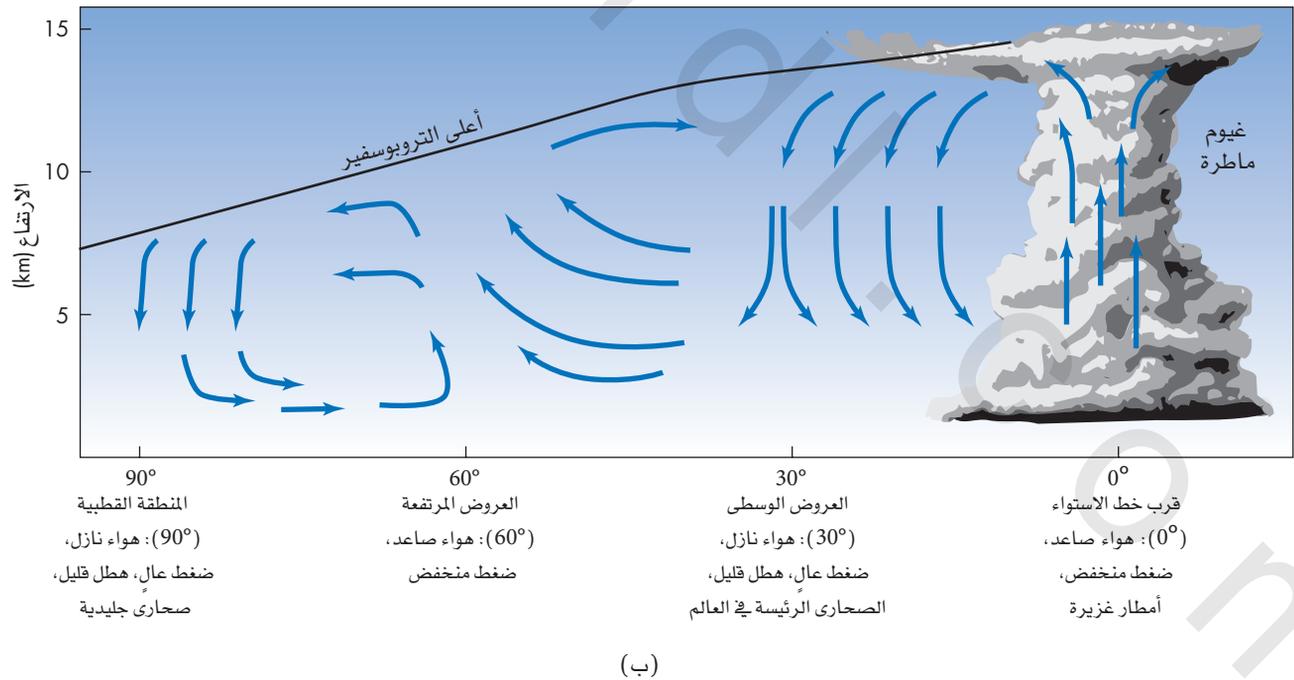
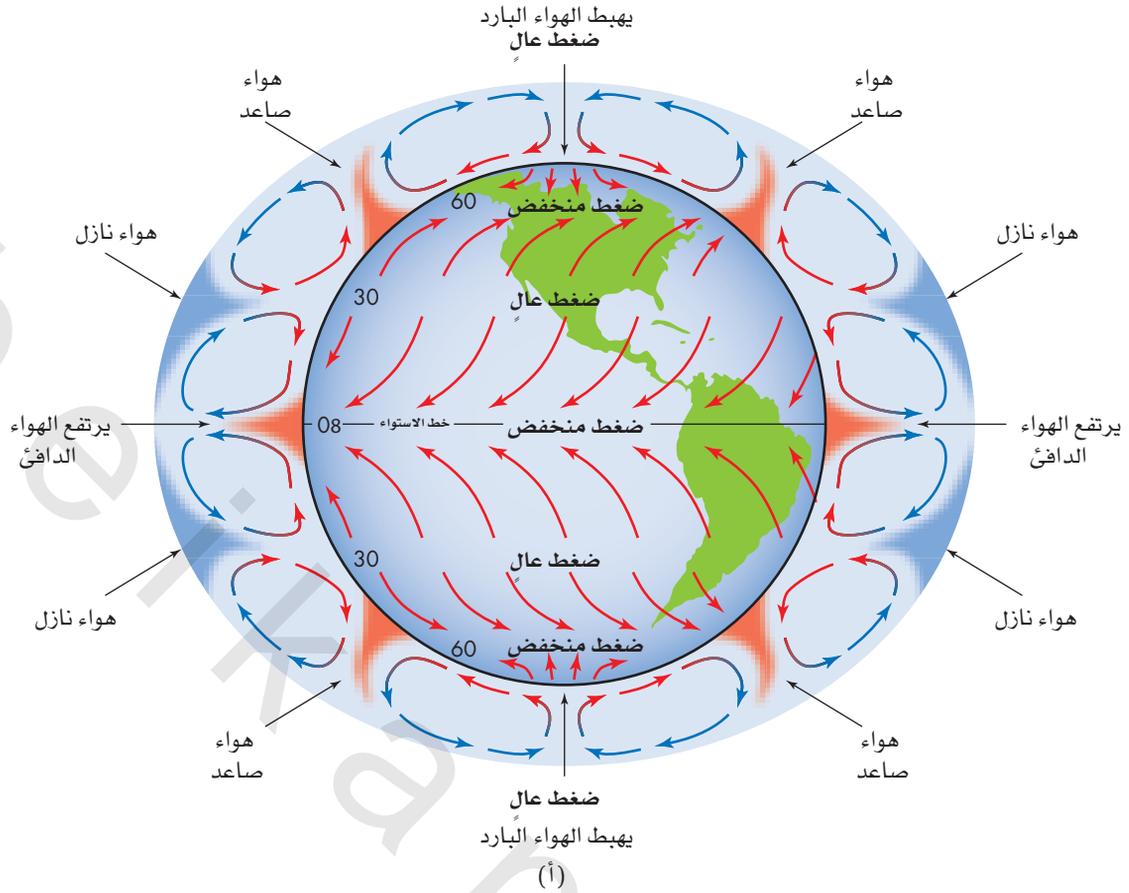
يبين الجدول (16-1) تسارع الزيادة في الغازات الجوية؛ بسبب الانبعاثات الناتجة عن نشاط الإنسان، ودرجة إسهامها في المركبة الأنتروبوجونية (anthropogenic)، أو تلك التي سببها نشاط الإنسان من تأثيرات غازات الدفينة. لاحظ أنّ ثاني أكسيد الكربون ينتج (60%) من الإسهام النسبي.

يبين الشكل (16-8) أساسيات موازنة طاقة الأرض، التي تمثل الاتزان بين الطاقة القادمة إلى الأرض وتلك الخارجة منها.

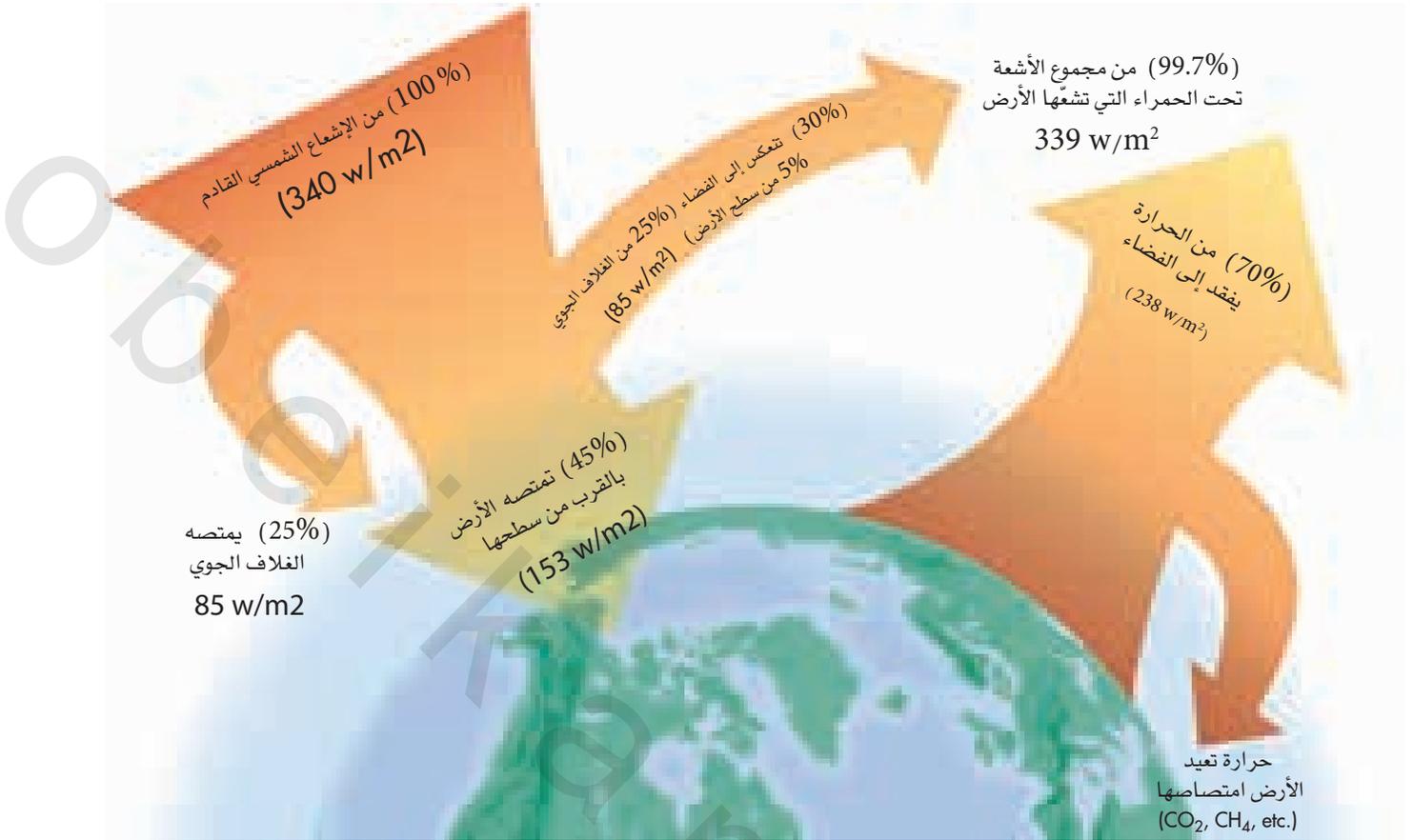
ميزانية طاقة الأرض (Earth's energy balance) اليوم غير متزنة قليلاً، حيث إنّ الطاقة الآتية من الشمس وتُفقد في الفضاء أكثر بـ (1 W/m^2) ، والطاقة التي نتحدث عنها بـ W/m^2 ، هي طاقة لكل وحدة زمن (جول/ثانية) لكل وحدة مساحة (m^2) ، ووحدات W/m^2 هي قدرة لكل وحدة مساحة، إلا أنّنا نتحدث عنها بوصفها طاقة شمسية، فوحدات W/m^2 شائعة الاستعمال في الاحتراق العالمي والتغير المناخي (4)، (5)، (6).

تتلقى الأرض طاقتها من الشمس على صورة إشعاع كهرومغناطيسي. يبين الشكل (16-9) الأنواع المختلفة من طاقة الأشعة الكهرومغناطيسية. الإشعاع من الشمس، هو موجات قصيرة نسبياً، ويمكن رؤية معظمها، بينما إشعاع الأرض موجات طويلة نسبياً من الأشعة تحت الحمراء، انظر الشكل (16-10)، فكلما كان الجسم أكثر سخونة سواء أكان الشمس، أو الأرض، أو الصخر، أو البحيرة، كانت الطاقة الكهرومغناطيسية التي يطلقها أكثر، فالشمس بحرارتها السطحية البالغة (5800°C) (10472°F)، إشعاعها الطافي لكل وحدة مساحة أكثر من إشعاع الأرض، التي يبلغ معدل حرارتها السطحية 15°C (59°F).

تدفع الطاقة الشمسية الممتصة جو الأرض وسطحها، اللذين يعيدان إشعاع الطاقة إلى الفضاء، بوصفه أشعة تحت حمراء، ويميل بخار الماء وغازات جوية متعددة أخرى، (مثل أُل CO_2) والميثان والكلوروفلوريد الكربون (CFCs)، والكيميائيات، التي يصنعها الإنسان والمستخدم في مكيفات الهواء والثلاجات) إلى أن تحجز الهواء أو تصطاده، أي إنّها تمتص



الشكل (16-6): الدوران الجوي (Atmospheric circulation). (أ) الدوران على مستوى الأرض لطبقات الجو السفلى، تبين مناطق ارتفاع الكتل الهوائية وانخفاضها. (ب) مناطق ارتفاع الكتل الهوائية وانخفاضها من خط الاستواء إلى الأقطاب.
(Keller, E. A., and Blodgett, R. H. 2006. Natural Hazards. Upper Saddle River, NJ: Pearson Prentice Hall)



الشكل (16-8): الميزانية السنوية لجريان الطاقة بين الأرض والشمس (Annual energy flow to earth from the sun). توضيح للمركبة الصغيرة نسبياً من الحرارة، من باطن الأرض إلى البيئة القريبة من سطحها. خلال آخر (50) سنة الطاقة الشمسية الآتية للأرض في وحدة الزمن لكل وحدة مساحة (w/m²). فاقت الطاقة الشمسية الخارجة منها بـ (1 w/m²)

(Modified after Pruitt, N. L., Underwood, L. S., and Surver, W. 1999. BioInquiry, Learning System 1.0, Making Connections in Biology, Hoboken, NJ: John Wiley & Sons; Hansen, J. 2004. Defusing the global warming time bomb. Scientific American 290 (3): 68-77).

يتضح من السجل ازدياد معدل الحرارة السنوي على مستوى الأرض قرابة (0.8°C) درجة (1.4°F) خلال آخر (100) سنة، حيث حدثت معظم الزيادة منذ عام 1970م، وقد كان عقد 1990م وأول (8) سنوات من القرن الحادي والعشرين الأكثر دفئاً (حرارة)، منذ مراقبة الحرارة عالمياً⁽⁵⁾، وقد تصبح هذه الفترة معروفة بزيادة الحرارة في بداية القرن الواحد والعشرين. يدرج الجدول (16-2) الأدلة على الاحترار الحديث.

لماذا يتغير المناخ؟

Why does the climate change?

السؤال الذي يحتاج إلى إجابة هو: لماذا يتغير المناخ؟ اختبار الشكل (16-13) يقترح أن هناك دورات من التغير تستمر (100000) سنة، تتفصل بفترات أقصر تتراوح في مدتها بين (20000 إلى 40000) سنة، كان ميلوتين ميلانكوفتش أول من تعرّف إلى هذه الدورات عام 1920م، حيث وضع فرضية لشرح تغير المناخ، وقد أيقن أن الأرض تدور مثل الغطاء التراوحي، وغير قادرة على البقاء في موقع ثابت بالنسبة إلى الشمس، فيحدد عدم الاستقرار هذا جزئياً كمية ضوء الشمس التي تصل إلى الأرض، وترفع حرارتها، واكتشف أن التغير في مدار الأرض حول الشمس، يتم على دورات طولها (100000) سنة، يمكن مقارنتها بالفترات الجليدية المبيئة في الشكل

المرتفعة بالفترات بين الجليدية، حيث أصبحت الأحداث الجليدية وبين الجليدية سائدة بصورة متزايدة في الشدة/ المقياس، وأوضحت توافر تغيرات خلال فترات طولها (150000) و(18000) سنة.

تسمى آخر فترة بين جليدية رئيسة دافئة إيميان (Eimian)، وهي أكثر دفئاً من هذه الأيام، انظر الشكل (16-13ب)، فخلال هذه الفترة كان ارتفاع مستوى سطح البحر أعلى مما هو عليه الآن ببضعة أمتار، وقد تبع احترار سريع الفترة الباردة التي سادت قبل (11500) سنة، المعروفة بالدرايا الحديثة، وصولاً إلى أقصى الهولوسين، الذي سبق العصر الجليدي الصغير (Little Ice Age)، انظر الشكل (16-13ج).

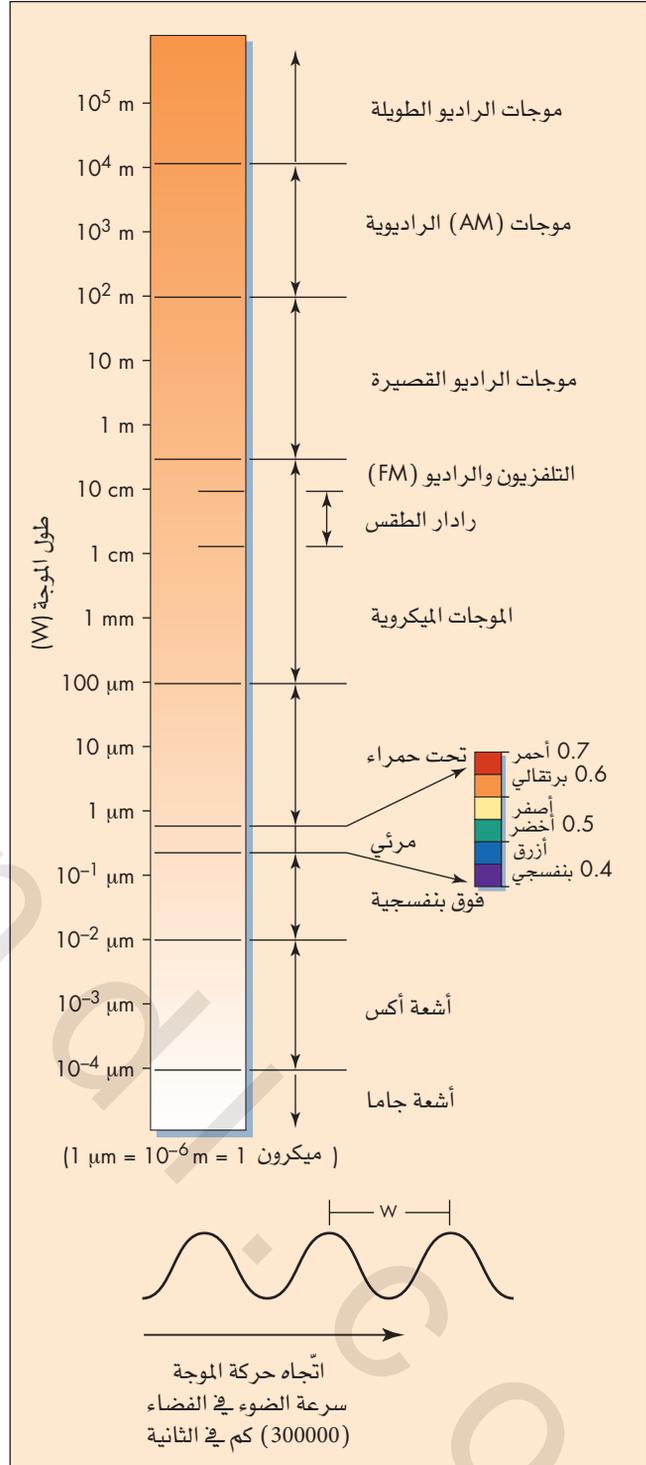
يبين مقياس أد (1000) سنة نزعات عدّة من الاحترار والتبرّد، أثرت في البشر (الشكل 16-13د)، فمثلاً: سمحت فترة احترار رئيسة من (1100-1300) ميلادي تقريباً، للفايكنج باستعمار آيسلندا وجرينلاند وأقصى شمال أمريكا الشمالية، وهجر الفايكنج مستعمراتهم في أمريكا الشمالية وأجزاء من جرينلاند، عندما حدث تقدم ثانوي في الجليديات قرابة (1400) سنة بعد الميلاد، في فترة باردة تسمى العصر الجليدي الصغير.

سنة 1750م تقريباً، بدأت فترة احترار واضحة استمرت إلى 1940م تقريباً، حيث انخفضت بعدها الحرارة قليلاً، وخلال آخر 140 سنة اتضح توافر تغيرات أكثر، كان أوضحها ما حدث عام 1940م (الشكل 16-13هـ)، إذ

أد (40000) وأد (20000) سنة تقريباً، من التغيرات في انحراف محور الأرض وتمايله بالترتيب، وعلى الرغم من أن دورات ميلانكوفتش تعيد إنتاج معظم الدورات طويلة الأمد، الملاحظة في المناخ، ولها تأثير مهم فيه، إلا أنها غير كافية لإنتاج التغيرات المناخية الكبيرة على مستوى الأرض كلها، وعليه، يجب أن تستخدم هذه الدورات إضافة إلى العمليات الأخرى، لشرح التغيرات المناخية العالمية، أي إن دورات ميلانكوفتش التي ترغم المناخ على التغير في اتجاه أو آخر، يمكن أن تنتج تغيراً في المناخ⁽⁹⁾،⁽¹⁰⁾. ستهتم الآن بمفهوم الإرغام (Forcing) بصورة أكثر تفصيلاً.

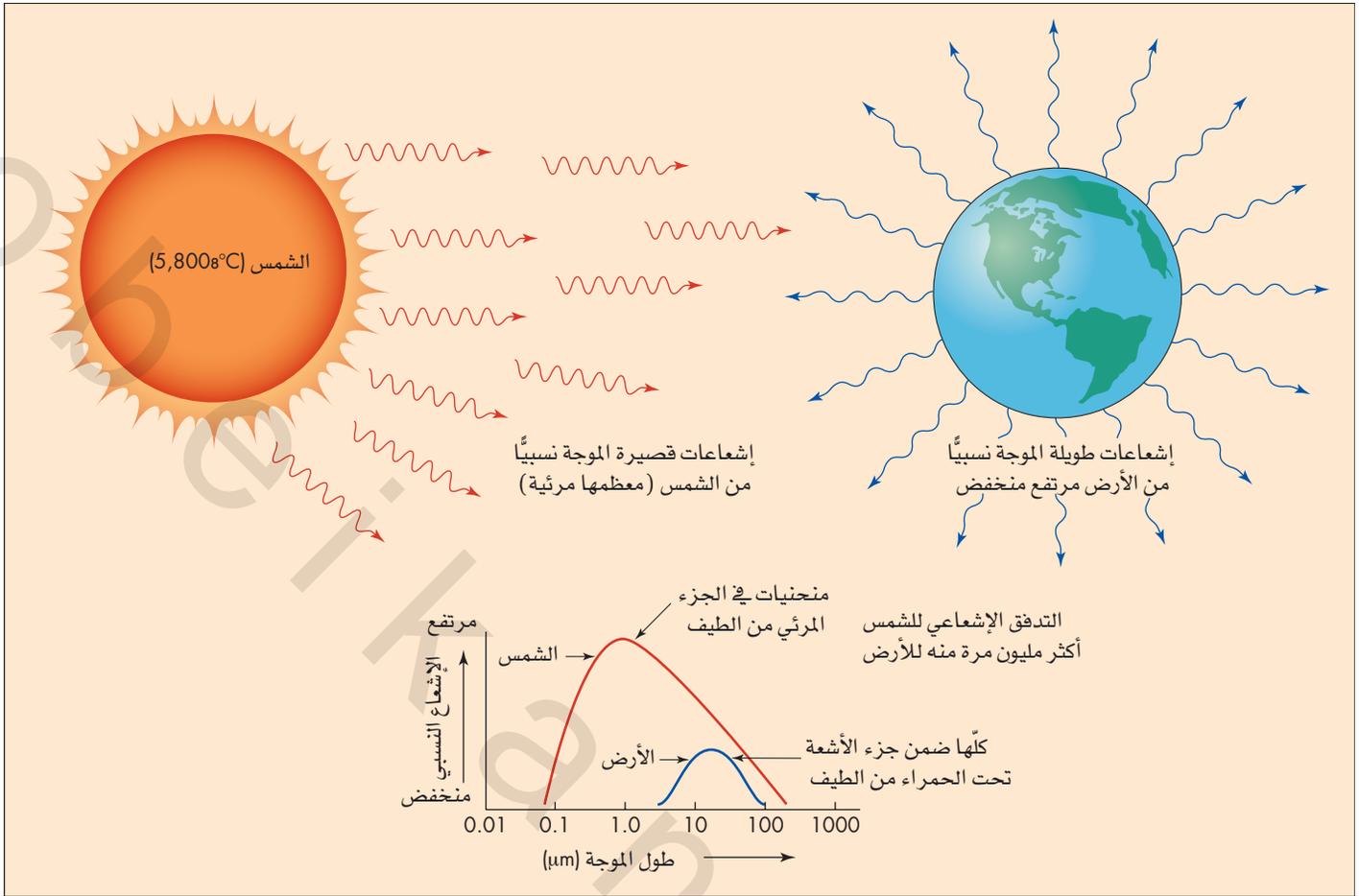
يعرّف الإرغام المناخي (climate forcing)، بأنه تغير مفروض على ميزانية طاقة الأرض، وحداتها w/m^2 ، ويمكن أن تكون موجبة إذا زاد الإرغام معدل حرارة الأرض، أو سالبة إذا نقصت حرارة الأرض، مثلاً: إذا كانت الطاقة من الشمس في ازدياد، تصبح الأرض أكثر دفئاً (وهذا إرغام مناخي موجب)، وإن كان على ثاني أكسيد الكربون CO_2 أن ينقص، متسبباً في تبريد الأرض، فهذا مثال على الإرغام المناخي السالب⁽¹⁰⁾، وتشير حساسية المناخ (climate sensitivity) إلى استجابة المناخ لإرغام مناخي معين، بعد الوصول إلى اتزان جديد، وزمن الاستجابة المناخية (climate response time)⁽¹¹⁾، هو الزمن اللازم للإرغام بالحدوث، والعاقبة المهمة للإرغام المناخي، هي أنه إذا أثرت كمية قليلة من الإرغام مدة زمنية طويلة، فيمكن أن يؤدي ذلك إلى حدوث تغير مناخي كبير⁴. يبين الشكل (14-16) الإرغام المناخي الذي أنتج آخر عصر جليدي، قبل (22000) سنة (last glacial max)⁽⁴⁾،⁽¹¹⁾. لاحظ أن $1 W/m^2$ ينتج تغيراً حرارياً مقداره $(0.75^\circ C)$. الإرغام المناخي في العصر الصناعي مبين في الشكل (15-16)، حيث يبلغ الإرغام الإجمالي الموجب قرابة $(1.6 W/m^2)$ ، معظمها من الغازات الدفيئة (CO_2 ، CH_4 ، N_2O). انبعاثات هذه الغازات مبينة في الشكل (16-16)، وقد تزايدت هذه الغازات جذرياً خلال آخر (100) سنة⁽⁵⁾.

نعتقد الآن، أن نظامنا المناخي قد يكون غير مستقر بصورة متوارثة، وقادر على التغير بسرعة من حال إلى أخرى في أوقات قصيرة تقاس بعقود، إلا أن التغيرات المناخية القصيرة جداً وتلك المفاجئة غير محتملة، وحزام المحيط الناقل جزء مما يقود نظام الطقس/ المناخ وتغيره المحتمل، وهو دوران على مستوى الأرض كلها لمياه المحيط، يتميز بحركات قوية في اتجاه الشمال من $(12^\circ - 13^\circ C)$ ($53^\circ - 55^\circ F$) للمياه القريبة من السطح في المحيط الأطلسي، تبرد إلى $(2^\circ - 4^\circ C)$ ($35^\circ - 39^\circ F$)، عندما تصل إلى جرينلاند، انظر الشكل (16-17)، فعندما يبرد الماء يصبح أكثر ملوحة، وهذا يؤدي إلى زيادة كثافة الماء، ما يتسبب في هبوطه إلى القاع. إذن، يجري التيار جنوباً حول إفريقيا، ويتصل بنمط التيارات المحيطية الكونية، إذ يبلغ الجريان في تيار هذا الحزام الناقل (100) ضعف الجريان في أنهار الأمازون، وكمية الماء الدافئ والحرارة التي تُطلق إلى الجو إضافة إلى التأثير القوي لهواء الشتاء الدافئ نسبياً، الذي يتحرك إلى الشرق وشمال الشرق عبر المحيط الأطلسي، كاف لإبقاء شمال أوروبا $(8.5^\circ - 17^\circ F)$ ($5^\circ - 17^\circ C$) أكثر دفئاً، فيما لو لم يكن الأمر كذلك، وإذا كان على الحزام الناقل أن يغلِق، فسيكون لهذا تأثير في مناخ أوروبا، إلا أن التأثير لن يكون كارثياً بالنسبة إلى بريطانيا وفرنسا، من خلال إنتاج ظروف مفرطة من البرودة وظروف جليدية⁽¹³⁾.



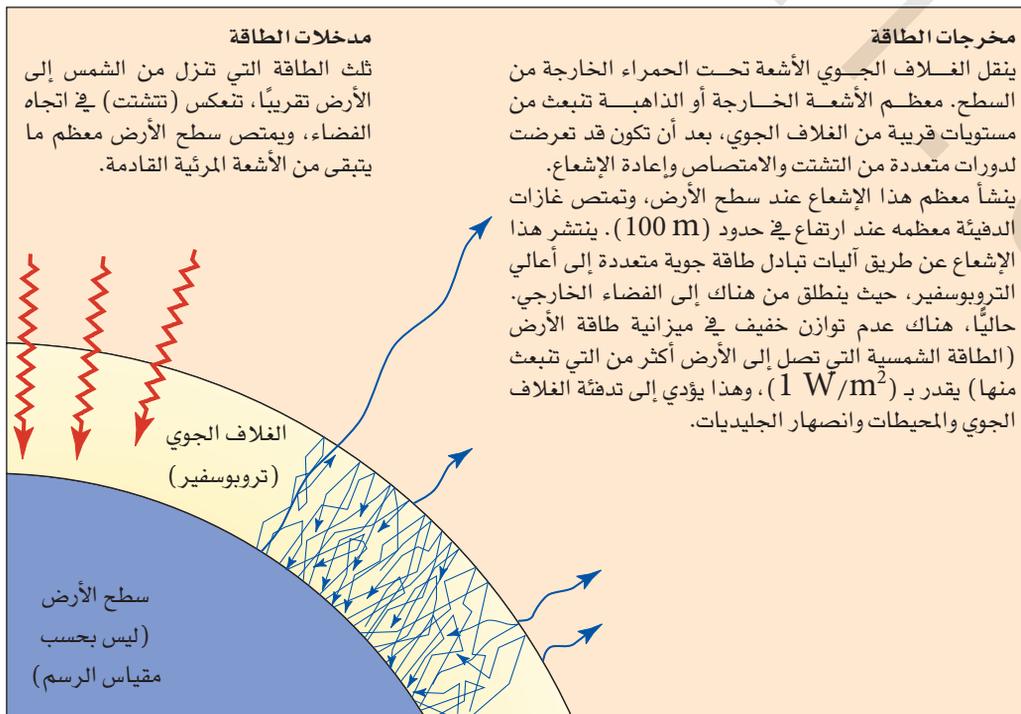
الشكل (9-16): الطيف الكهرومغناطيسي (The electromagnetic spectrum). المدى في طول الموجة (W)، المسافة بين قمتي موجتين متتاليتين كبيرة، من جزء يتراوح من مليون من المتر للأشعة السينية وأشعة جاما، إلى مئات آلاف الأمتار لأموال الراديو الطويلة.

(13-16). ويتغير مدار الأرض من بيضوي دائري إلى بيضوي أكثر تطاولاً (متطاول)، خلال دورة الأرض في (100000) سنة، فعندما كان المدار أكثر بيضوية، كان الشعاع الشمسي الواصل إلى الأرض أكثر من الشعاع الذي يصلها، عندما يكون مدار الأرض حول الشمس أكثر دائرية، وتنتج دورات



الشكل (16-10): الأرض-الشمس (earth-sun). شكل توضيحي يقارن بين انبعاثات الطاقة من الشمس والأرض. لاحظ أن الانبعاثات الشمسية أطول موجاتها قصيرة نسبياً، بينما الانبعاثات الأرضية موجاتها أطول.

(Modified after Marsh, W. M., and Dozier J. Landscapes: An Introduction to Physical Geography. Copyright 1981. Hoboken, NJ: John Wiley and Sons)



الشكل (16-11): تأثير غازات الدفيئة (greenhouse effect).

شكل توضيحي يبين تأثير غازات الدفيئة. يمتص سطح الأرض الإشعاع الشمسي المرئي، ما يؤدي إلى رفع درجة حرارته، بعدها تنبعث الأشعة تحت الحمراء عند سطح الأرض بوصفها إشعاعاً أرضياً للغلاف الجوي والفضاء الخارجي، معظم الأشعة تحت الحمراء، التي تنبعث من الأرض يمتصها الغلاف الجوي، ما يؤدي إلى تدفئته والمحافظة على استمرارية غازات الدفيئة.

(Developed by M. S. Manalis and E. A. Keller, 1990)

على الرغم من عدم توافر تأكيدات علمية، إلا أنه يمكن القول إن: (1) هناك تأثير بشري واضح على مناخ الأرض كلها. (2) يحدث الآن احترار. (3) من المحتمل زيادة معدل حرارة سطح الأرض بين (1.5° - 4.5°C) (2.6° - 7.8°F)، خلال القرن الـ (21). تنتج مركبة تأثير الإنسان في الاحترار العالمي، عن ازدياد الانبعاثات الغازية التي تنزع لاحتجاز الحرارة في الجو، وهناك سبب جيد للجدل، أن الزيادات في ثاني أكسيد الكربون وغازات الدفيئة الأخرى، ترتبط بالزيادة في معدل حرارة الأرض على المستوى العالمي، حيث كان هناك ارتباط قوي خلال مئات أو آلاف السنين الأخيرة، بين تركيز ثاني أكسيد الكربون الجوي والحرارة العالمية، انظر الشكل (16-18)، وعندما كان تركيز ثاني أكسيد الكربون مرتفعاً، كانت الحرارة عالية أيضاً، وبالعكس، التراكيز القليلة من ثاني أكسيد الكربون قورنت بحرارة منخفضة على مستوى سطح الأرض، ونحتاج حتى نفهم الاحترار العالمي بصورة أفضل، إلى أن نفهم المتغيرات الرئيسية للإرغامات المختلفة (major forcing variables)، التي تؤثر في الاحترار العالمي، مثل الانبعاثات الشمسية والاندفاعات البركانية والمدخلات البشرية.

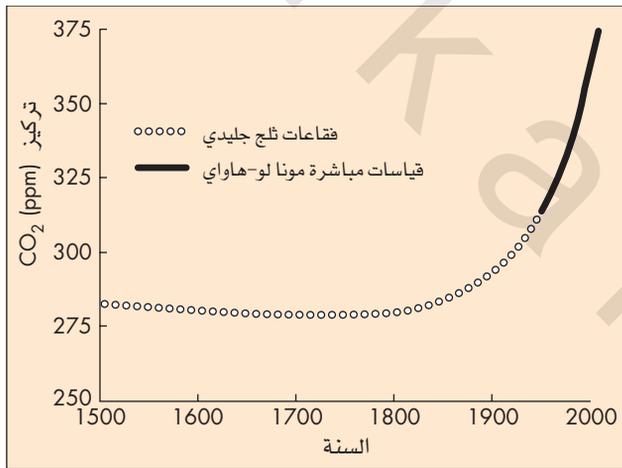
الجدول (16-1): سرعة الزيادة والإسهام النسبي لغازات عدة في تأثير غازات الدفيئة بفعل الإنسان.

الإسهام النسبي (%)	نسبة الزيادة (% كل سنة)	
60	0.5	CO ₂
15	أقل من 1	CH ₄
5	0.2	N ₂ O
8	0.5	O ₃ ¹
4	4	CFC-11
8	4	CFC-12

¹ في التريديوسفير

² CFC - كلوروفلوروكربون (مادة كيميائية من صنع الإنسان)

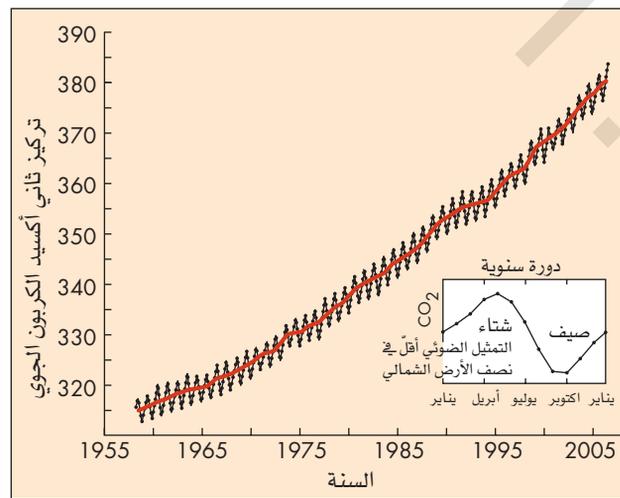
المصدر: البيانات من رودهى. هـ. 1990. مقارنة بين مساهمة غازات متنوعة في ظاهرة الدفيئة. العالم 248: 1218. الجدول 2. حقوق الطبع 1990 محفوظة (AAAS)



(ب)



(أ)

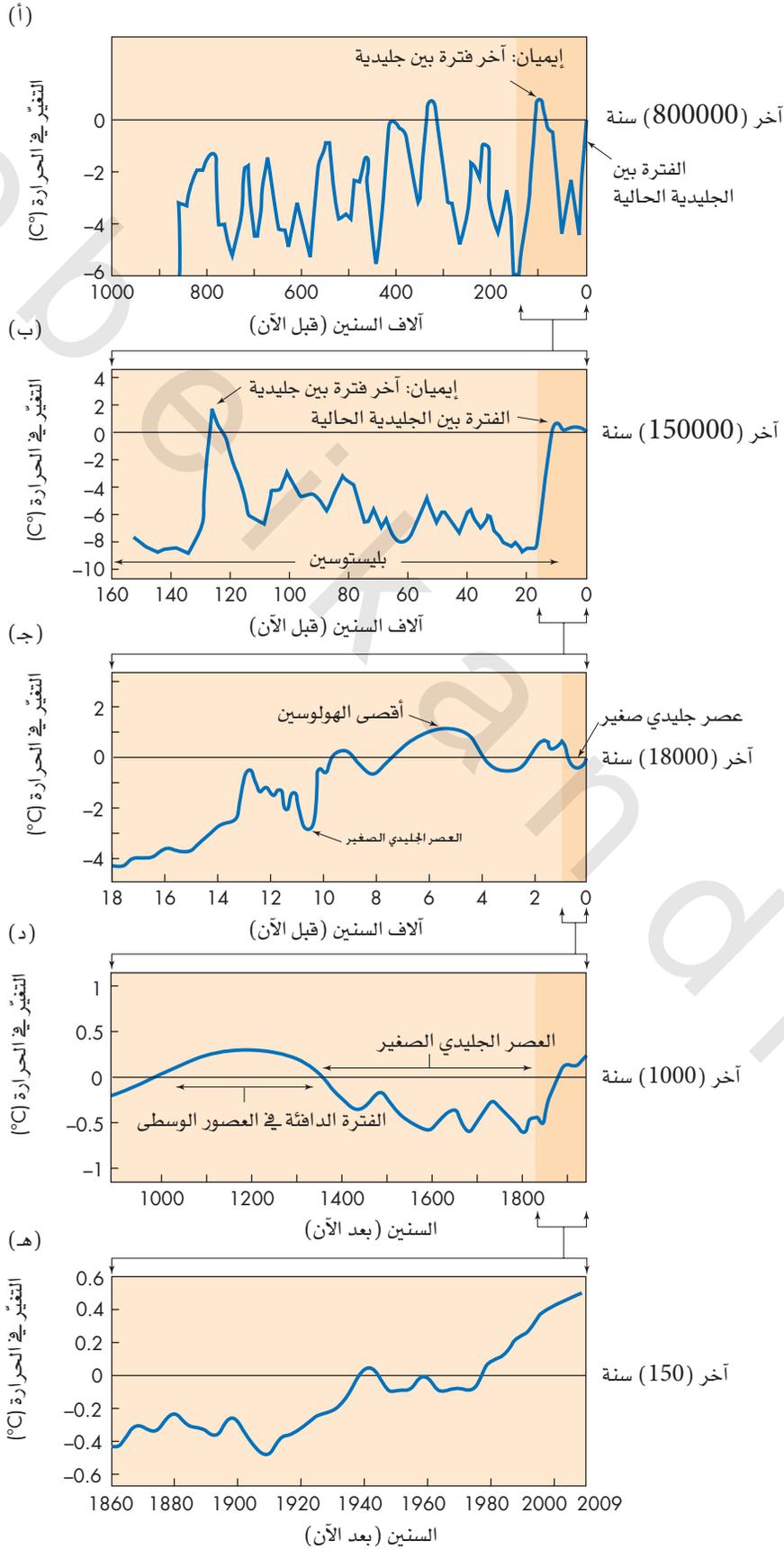


(ج)

الشكل (16-12): ثاني أكسيد الكربون في الجو (carbon dioxide in the atmosphere). (أ) تركيز ثاني أكسيد الكربون الجوي لآخر (160000) سنة. اعتماداً على بعض الأدلة من القارة المتجمدة الجنوبية. المعلومات مأخوذة جزئياً من (Schneider, S. H. 1989, *The changing climate*, Scientific American 261: 74) (ب) معدل تركيز ثاني أكسيد الكربون الجوي من (1500-2000) المعلومات مأخوذة جزئياً من (Post, W. M., et al., 1990, *The global carbon cycle*, American Scientist 78 (4): 210-26) (ج) تركيز ثاني أكسيد الكربون الجوي في مونا لو-هاواي. مصدر المعلومات (Scripps Institute of Oceanography, NOAA, and C. D. Keeling, accessed 1/24/04 at www.mlo.noaa.gov)

الشكل (13-16): التغيرات في حرارة الأرض (changes in global temperature). التغيرات في حرارة الأرض في فترات مختلفة، خلال آخر مليون سنة. الأشكال (أ-د) تمثل فترات زمنية تتراوح بين (1000) سنة و(100000) سنة. الارتفاع السريع تقريبًا بين 1900م-2008م البالغ قرابة (0.9°C) مبين في الشكل هـ. لاحظ الارتفاع السريع جدًا منذ 1970م البالغ نحو (0.2°C) لكل عقد. ارجع إلى النصّ للتفاصيل.

(Modified after University Corporation for Atmospheric Research, Office for Interdisciplinary Studies, 1991, Science Capsule, Changes in time in the temperature of the earth, EarthQuest 5 (1), and the UK Meteorological Office, 1997, Climate change and its impacts: A global perspective.)



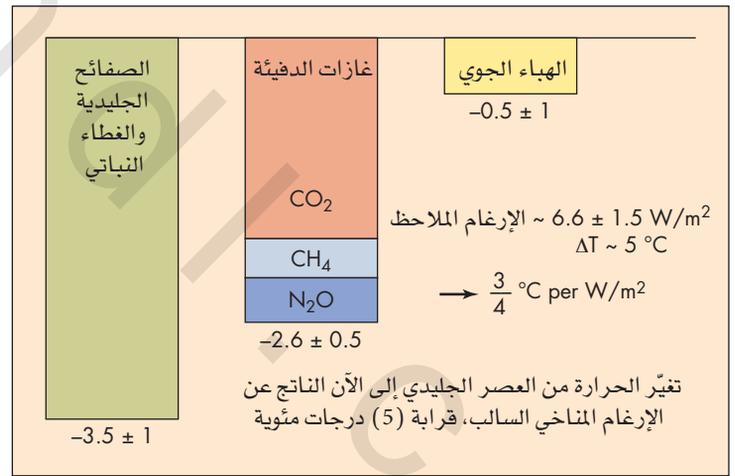
الجدول (16-2): الأدلة المؤيدة للارتفاع العالمي في درجة الحرارة في أوائل القرن (21): معطيات الحرارة العالمية من الولايات المتحدة (NOAA) وأوروبا (WMO).

■ الاحترار منذ منتصف السبعينيات من القرن الماضي (1970م).
■ بحسب المعطيات الجيولوجية التسعينيات من القرن الماضي (1990م)، كانت أكثر العقود حرارة خلال آخر (142) سنة وآخر (1000) سنة.
■ أكثر (15) سنة حرارة، كانت منذ تسعينيات القرن الماضي.
■ بحسب السجلات 2005م و2007م أكثر سنتين حرارة، تعقبهما سنة 1998م في الترتيب الثالث، و2002م و2004م في الترتيب الرابع.
■ كانت الولايات المتحدة عام 2003 أكثر برودة ورطوبة من المعدل في معظم الجزء الشرقي، وأكثر دفئاً وجفافاً في معظم الجزء الغربي منها، (10) ولايات غربية كانت أكثر دفئاً من المتوسط بصورة كبيرة: كانت هذه أكثر السنين دفئاً في نيومكسيكو، وكانت ألاسكا أكثر دفئاً خلال الفصول الأربعة، وكانت هذه السنة من ضمن الـ (5) سنوات الأكثر دفئاً فيها (منذ البدء بأخذ قياسات عام 1918م).
■ عانت أوروبا عام 2003م موجات صيفية حارة، وسجلت أعلى درجات حرارة في تاريخ إسبانيا وفرنسا وسويسرا وألمانيا، حيث توفي قرابة (15000) إنسان في موجات الحر في باريس خلال الصيف.
■ الدفاء مع الجفاف عام 2003م أسهم في التسبب في حرائق كبيرة في كل من أستراليا، وجنوب كاليفورنيا، وكولومبيا البريطانية في كندا.
■ ازداد متوسط حرارة الأرض عند السطح (0.2°C) لكل عقد منذ 1965م.
■ عام 2008م كان الأكثر برودة منذ عام 2000م، لكنه يأتي في الترتيب التاسع من حيث الدفاء منذ 1880م، بحسب السجلات كانت أكثر (10) سنين دفئاً خلال 1997م-2008م.
ملاحظة: إن مرور بضع سنوات من الحرارة العالية مع الجفاف وموجات الحر والحرائق الكبيرة، لا تُعدُّ بحد ذاتها مؤشراً على احترار عالمي طويل المدى. النزعة المستمرة من ازدياد الحرارة خلال عقود متعددة، دليل أقوى أن الاحترار العالمي حقيقي ويحدث فعلاً.

1300-1000 (Warm Period بعد الميلاد)، تمثل وقتاً ازداد فيه الإشعاع الشمسي مقارنة بما نراه اليوم، وتشير التسجيلات أيضاً، إلى أن أدنى نشاط للشمس كان خلال القرن (14)، وتطابق هذا مع العصر الجليدي الصغير، انظر الشكل (16-13)، لذلك يبدو أن تغير مدخلات الطاقة الشمسية للأرض، يشرح جزئياً التغير المناخي خلال آخر (1000) سنة، إلا أن هذا التغير صغير نسبياً، ويشكل (0.25%) فقط، أي إن الفرق في الإزغام الشمسي بدءاً من الفترة الدافئة في العصور الوسطى إلى العصر الجليدي الصغير، هو فقط جزء من (1%) (14)، ومن غير المحتمل أن يكون لوهج الأشعة الشمسية تأثير كبير في الاحترار العالمي، منذ بداية عصر الثورة الصناعية (15).

الإزغام البركاني volcanic forcing

عند اندفاع البراكين يمكنها أن تقذف كميات هائلة من المواد الدقيقة، التي تسمى أيروسولز (هباء جوي aerosol)، عاليًا في الجو (5-25 km)، فتنتقل جسيمات الهباء الجوي حول الأرض عن طريق الرياح القوية، وتنعكس توافر كميات كبيرة من أشعة الشمس، وينتج عنها تبرد يمكن أن يعادل جزءاً كبيراً من الاحترار المتوقع من تأثير غازات الدفيئة، مثلاً: يحتمل أن الهباء الجوي المتزايد فوق الولايات المتحدة (الناتج عن تلوث الهواء)، مسؤول عن حرارة متوسطها درجة مئوية تقريباً أكثر برودة مما يجب (لولا أن تكون غازات الدفيئة متوافرة)، بذلك، يمكن أن يساعد التبريد الناتج عن الهباء الجوي على شرح الاختلافات بين نماذج محاكاة الاحترار العالمي ودرجات الحرارة المسجلة فعلياً، حيث إن الأخيرة منخفضة أكثر من تلك التي تتوقعها النماذج (5). (16).



الشكل (16-14): الإزغام المناخي (w/m²) خلال العصر الجليدي الأخير

بتصرف بإذن من هانسن، جي، 2003. هل يمكننا نزع فتيل الإحترار العالمي؟ طبعة مجررة من عرض مقدم إلى مجلس جودة البيئة، 12 يونيو، واشنطن العاصمة، وأيضا العلوم الطبيعية <http://www.naturalscience.com>

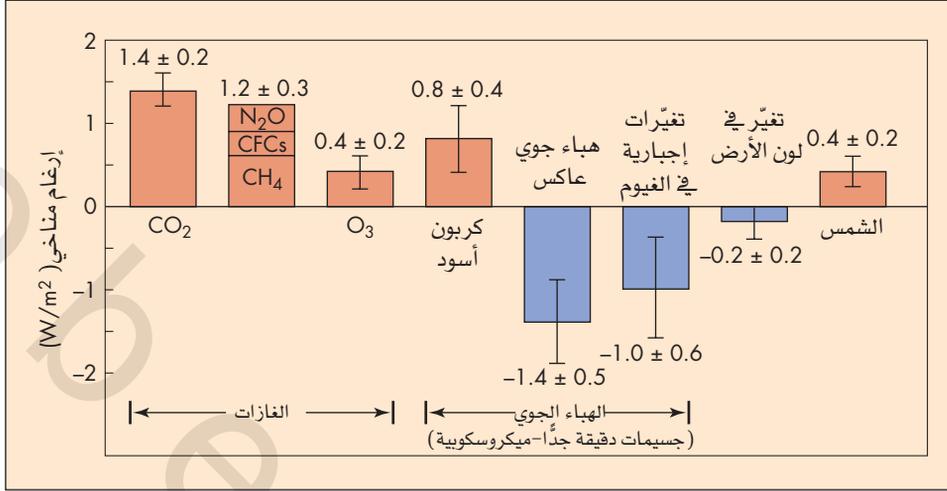
الإزغام الشمسي solar forcing

لأن الشمس مسؤولة عن تدفئة الأرض، فيجب أن يُقِيم المتغير الشمسي بوصفه سبباً ممكناً للتغير المناخي، فعندما نتفحص تاريخ المناخ خلال آخر (1000) سنة، نجد أن تغير الطاقة الشمسية له دور في ذلك، حيث يكشف فحص السجل الشمسي، أن الفترة المتوسطة الدافئة (Medieval)

الشكل (16-15): الإرغامات المناخية

(Climate forcings) في العصر الصناعي الذي بدأ عام 1750م. الإرغامات الموجبة دافئة والسالبة باردة، تسبب للبشر حديثاً إرغامات يفوق تأثيرها تأثير الإرغامات الطبيعية. والإرغام الكلي قرابة $(1.6 \pm 0.1 \text{ W/m}^2)$ ، ويتوافق مع الارتفاع المتوقع في حرارة الهواء السطحي خلال العقود الأخيرة.

(Modified after Hansen, J., 2003, NASA Goddard Institute for Space Studies and Columbia University Earth Institute.)



- تزايد غازات الدفيئة باستثناء الأوزون، عُرف من المشاهدات وفتاعات الهواء المحجوزة في الصفائح الجليدية، والزيادة في ثاني أكسيد الكربون CO₂ من (285) جزءاً في المليون عام 1850م إلى (368) جزءاً في المليون عام 2000م، دقيق بحدود (5) أجزاء في المليون، وتحويل هذا التغير في الغاز يعطي إرغاماً مناخياً (1.4 W/m^2) ، من حساب الأشعة تحت الحمراء الخطأ بحدود (10%) .
- ازدياد الميثان CH₄ منذ عام 1850م، بما في ذلك تأثيره في الماء والأوزون في الستراتوسفير H₂O، يتسبب في إرغام مناخي يبلغ نصف ذلك الذي يسببه ثاني أكسيد الكربون CO₂ تقريباً، وتشمل مصادر الميثان CH₄ الرئيسية مكبات الطمر، وتعدين الفحم، والتسرب من خطوط نقل الغاز الطبيعي، وازدياد تعداد الحيوانات المجتررة (مثل الأبقار)، وزراعة الرز، وإدارة النفايات، تناقصت نسبة نمو الميثان CH₄ في السنين الأخيرة.
- أوزون التروبوسفير O₃ في ازدياد، وقد خفّضت الولايات المتحدة وأوروبا انبعاثات الهيدروكربونات في السنين الأخيرة، لكنها ازدادت في الدول النامية.
- الكربون الأسود (الشحار)، ناتج عن الاحتراق غير الكامل، يمكن رؤيته على (أكزوستات) الشاحنات (التركات)، التي تسير على الديزل، وهباءات الكربون الأسود لم تُقَسَّ جيداً، وتأثيرها المناخي يقدر من قياسات امتصاص الهباء الجوي الكلية، ويشمل هذا تأثير الشحار في تقليل انعكاسية الثلج والجليد.
- يشمل الهواء الجوي المنعكس من صنع الإنسان الكبريتات والنترات والكربون العضوي وغبار التربة، وتشتمل مصادره على حرق الوقود الأحفوري والأنشطة الزراعية. الخطأ في التقديرات بالنسبة إلى مكونات الهباء الجوي المنعكسة (53%) بوصفه حداً أدنى.
- يصعب حساب التأثيرات غير المباشرة للهباء الجوي في خصائص الغيوم، لكن، واعتماداً على قياسات الأقمار الصناعية، فهناك ارتباط ثابت ومستمر بينهما، ويقدر صافي هذا الأثر ب (-1 W/m^2) ، حيث تبلغ نسبة الخطأ هنا (50%) على الأقل.

الأعلى⁽¹⁸⁾، ويعتقد أن الإرغام البركاني أسهم خلال فترات اندفاع البركان في تبرد العصر الجليدي القصير، انظر الشكل (16-13)د⁽¹⁴⁾.

التأثير البشري Anthropogenic Forcing

الدليل على تأثير المجتمع في المناخ، الذي أنتج عالمياً أكثر دفئاً، يعتمد جزئياً على الأمور الآتية:

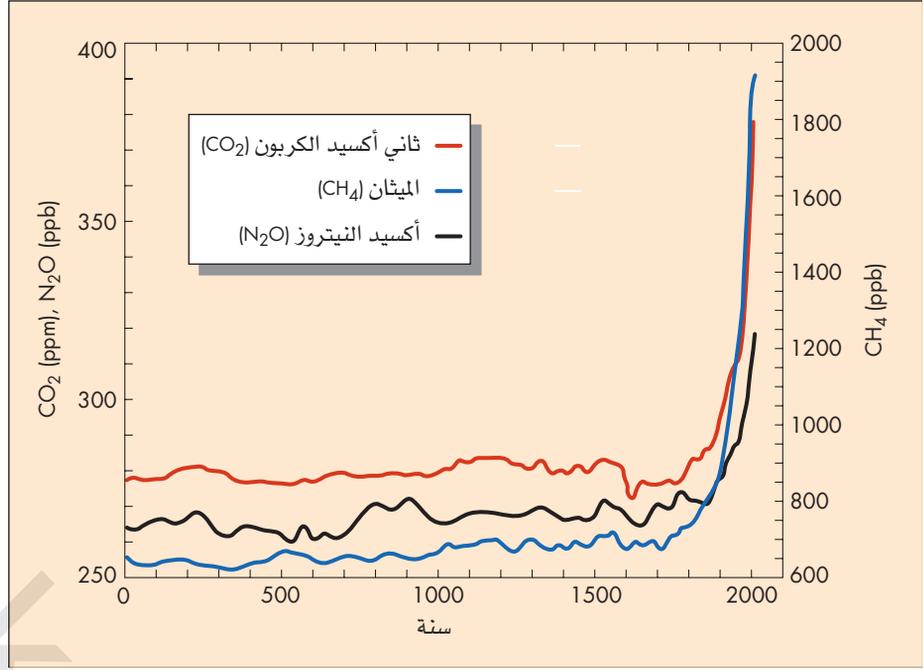
- الاحترار العالمي المعاصر خلال العقود الأخيرة، لا يمكن شرحه بالاختلاف الطبيعي للمناخ خلال التاريخ الجيولوجي الحديث.
- تأثير العصر الصناعي بمقدار (3 W/m^2) (الشكل 16-15)، ناتج في معظمه عن انبعاثات ثاني أكسيد الكربون 0.2°C ، إضافة إلى غازات الدفيئة الأخرى، التي زاد تركيزها كثيراً خلال آخر بضعة قرون، (الشكل 16-16).

تضيف الاندفاعات البركانية نوعاً من الشك في التنبؤ بالحرارة عالمياً، على سبيل المثال: كيف كان تأثير التبريد على اندفاع جبل بيناتوبو عام 1991م في الفلبين؟ أرسلت الانفجارات الهائلة الرماد البركاني في الجو (الستراتوسفير)، إلى ارتفاع 30 km (19 mi)، ومثلما هو الحال في الأحداث الشبيهة في الماضي، بقيت غيمة الأيروسول المكونة من الرماد وثاني أكسيد الكبريت في الجو محيطة بالأرض سنوات عدّة، وقد أدت جسيمات الرماد وثاني أكسيد الكبريت إلى تشتيت الطاقة الشمسية القادمة، ونتج عن ذلك إرغام مناخي مقداره 3 W/m^2 تقريباً، ما أدى إلى تبريد الأرض في العامين 1991م و1992م بمقدار (2.3°C) ، وتشير الحسابات إلى أن إضافات الأيروسول من جبل بيناتوبو إلى الجو، تعادل تأثيرات الاحترار الناتج عن غازات الدفيئة خلال عام 1992م، إلا أنه بحلول عام 1994م، عاد معظم الهباء الجوي الناتج عن الاندفاع البركاني والمتساقط من الجو، وكذلك درجات الحرارة بالنسبة إلى الاحترار العالمي، إلى مستوياتها السابقة

الشكل (16-16): تراكيز غازات الدفيئة آخر

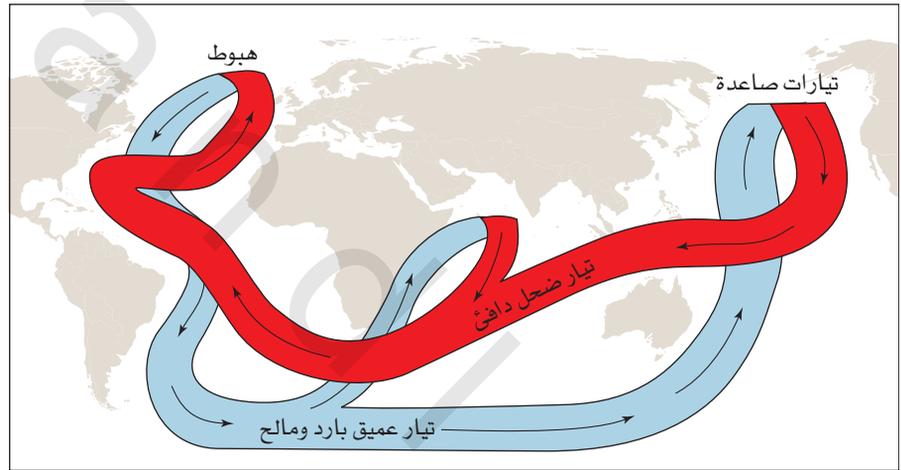
(2000) سنة. تراكيز ثاني أكسيد الكربون والميثان وأكسيد النيتروز تسارعت في العقود الأخيرة.

(IPCC, 2007, The Physical Science Basis: Working Group I, Contribution to the Fourth Assessment Report, New York: Cambridge University Press)



الشكل (16-17): حزام المحيط الناقل (Ocean conveyor belt)

رسم توضيحي لحزام المحيط الناقل. النظام الفعلي معقد أكثر، لكن بوجه عام، الماء السطحي الدافئ (أحمر) ينتقل غرباً وشمالاً (ازدياد الملوحة نتيجة التبخر)، قريباً من جرينلاند، حيث يبرد هناك بتماسه بالهواء الكندي البارد، وعندما تزداد كثافة الماء يهبط إلى القاع، ويتحرك جنوباً ثم شرقاً إلى المحيط الهادي، حيث تتوافر التيارات الصاعدة. تتوازن كتلتا المياه الهابطة والصاعدة والجريان الكلي قرابة (20) مليون m^3 في الدقيقة. الحرارة المنبعثة للجو من الماء الدافئ، تساعد على إبقاء شمال أوروبا أكثر دفئاً، ممّا لو كان الحزام الناقل غير متوافر.

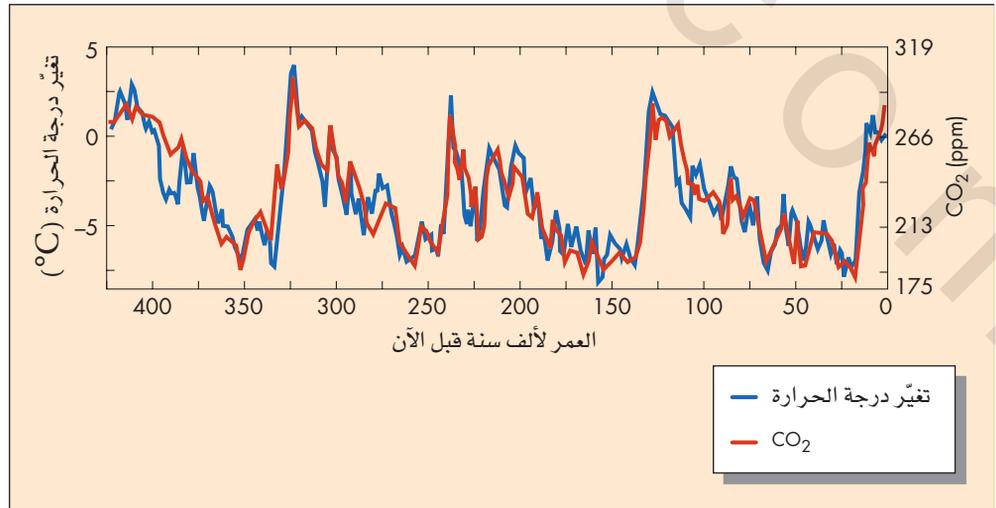


(Modified after Broecker, W. 1997. Will our ride into the greenhouse future be a smooth one? Geology Today 7 (5): 2-6)

الشكل (16-18): ثاني أكسيد

الكربون والحرارة (CO₂ and temperature). التغير في ثاني أكسيد الكربون الجوي، من سجلات لباب جليد المحيط المتجمد الجنوبي خلال آخر (425000) سنة. يتم تقدير الحرارة بمقارنة ثاني أكسيد الكربون بالحرارة من المعطيات التاريخية والمدى المتوفر لحرارة الأرض. تركيز ثاني أكسيد الكربون آخر (425000) سنة يقاس من الهواء المحجوز في الثلج الجليدي.

(Modified from Hansen, J. and Sato 2004, Greenhouse gas growth rates, PNAS 101: 16109-16114)



بمقدار نصف درجة إلى درجة مئوية- سوف يحدث في العقود المقبلة، لذلك نحتاج إلى اختبار التأثيرات المحتملة لمثل هذا الاحترار بدقة.

إذا تضاعف غاز ثاني أكسيد الكربون المتوافر في الجو (مقارنة بكمياته قبل الثورة الصناعية)، فيتوقع أن تزيد الحرارة بمعدل (1.5-4.5°C) على مستوى العالم، مع زيادة أكبر كثيرًا عند منطقة الأقطاب المتجمدة⁽⁵⁾، ويصعب التنبؤ بالتأثيرات المحددة لهذا الارتفاع الحراري لمنطقة بعينها، إلا أن هناك احتمالين: الأول، تغيّر في النمط المناخي عالميًا، والثاني، ارتفاع سطح البحر نتيجة تمدد ماء البحر (عندما يسخن ونتيجة الانصهار الجزئي للجليد).

الجليديات وجليد البحر

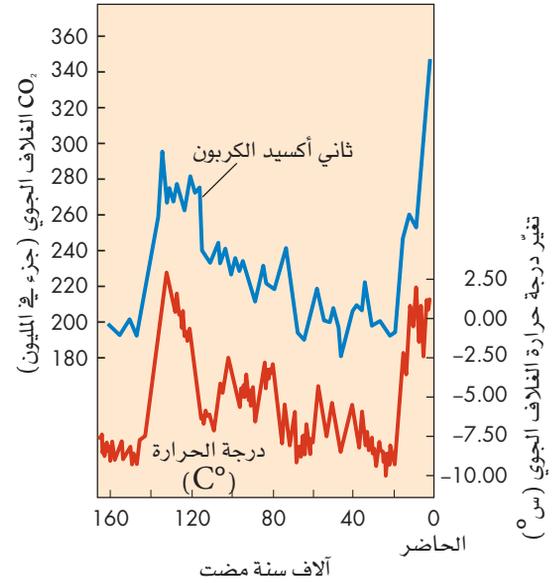
Glaciers and sea ice

هناك اهتمام بأن الاحترار العالمي ينتج عن تسارع في انصهار الثلج الجليدي، في كل من صفيحة جرينلاند والجزر الجليدية، والنوع الأخير مهم بالذات في أوروبا وأمريكا الجنوبية، بوصفه مصادر مائية مهمّة للناس والأنظمة البيئية في أسفل الجبال، حيث أغلق أحد أماكن التزلج وعمره (70) سنة في بوليفيا؛ لأنّ الجبل الجليدي الصغير الذي يقع عليه اختفى كليًا.

حاليًا، كثير من الجليديات في المحيط الهادي شمال غرب الولايات المتحدة وأوروبا والصين وتشيلي، تتراجع أو تتناقص في سمكها (10-30%) من سمك الجليد منذ عام 1977م) أكثر مما تتقدم أو تزداد في السمك⁽¹⁹⁾.⁽²⁰⁾، فعند الجليديات المتراجعة في ازيداد في جبال (cascades) سويسرا وإيطاليا، وهناك أدلة على أنّ هذا التسارع، استجابة لمعدل حراري عالمي، بلغ في متوسطه (0.4°C) (0.68°F) أعلى من معدل الحرارة على المدى الطويل، خلال السنوات (1977م-1994م)، فعلى سبيل المثال: كانت الجليديات الثمانية المتوافرة على جبل (Baker) في السلاسل الشمالية، تتقدم عام 1976م، وأما عام 1990م، فكانت كلها في حالة تراجع، إضافة إلى ذلك، اختفت (4) من (47) جليدية البيّة، كانت تلاحظ في الكسكيدات الشمالية منذ عام 1984م، وربما أنّ معظم الجليديات في جليدية المتنزّه الوطني، ستختفي بحلول عام 2030م (الشكل 16-21)، وتلك المتوافرة على جبال الألب الأوروبية ستختفي أيضًا مع نهاية القرن⁽¹⁹⁾.⁽²¹⁾

تضاعفت سرعة انصهار الجليد في صفيحة جرينلاند الجليدية منذ عام 1998م، وينتج عن الانصهار ماء سطحي، يجري خلال الفتحات والشقوق والأثلام إلى الأسفل في اتجاه قاعدة الجبل الجليدي، حيث تقوم بتشجيع القاعدة وتسريع حركة الجليد، وتتسارع معظم الجليديات في النصف الجنوبي من الصفيحة الجليدية، حيث تفقد الجليد بسرعة أكبر من السابق، فسنه 2005م وحدها، فقد 200 km^3 من الثلج الجليدي، وعندما يذوب الثلج الجليدي، وينكشف سطح الأرض الأصلي، فهناك تغذية إيجابية راجعة؛ لأنّ الجليد الأبيض يعكس ضوء الشمس (يمتص كمية أقل من ضوء الشمس)، بينما يعكس الصخر القاتم كمية من ضوء الشمس، ويمتص كمية أكبر، فكلما زاد الثلج المنصهر، كان الاحترار أسرع، وزاد الانصهار، هذه دورة تغذية راجعة إيجابية (positive feedback cycle) وكلاسيكية، أي إنّ الاحترار يؤدي إلى احتراق أكثر، ويشرح هذا سبب الاحترار عند ارتفاعات شاهقة أكثر من الأماكن الأخرى⁽⁵⁾.

تتناقص مساحة الجليد البحري في المحيط المتجمد الشمالي، حيث انخفض الغطاء الجليدي منذ عام 1970م (عندما أصبح الاستشعار عن



الشكل (16-19): الاندفاعات البركانية تبرّد الأرض (volcanic eruption cools earth). اندفاع جبل بيناتوبو - الفلبين عام 1991م، حقن كميات هائلة من الرماد البركاني وثاني أكسيد الكربون في 30 km من الجو تقريبًا.

(T. J. Casadevall/U. S. Geological Survey)

- تشير نماذج المناخ إلى أنّ التأثير الطبيعي خلال المئة سنة الماضية، لا يمكن أن تكون مسؤولة عما نعرفه عن ارتفاع حرارة عالمي، مقداره درجة مئوية واحدة (الشكل 16-4ب).
- عند اجتماع التأثيرات الطبيعية والاجتماعية، يمكن عندها شرح التغيّرات الملاحظة (الشكل 16-20).

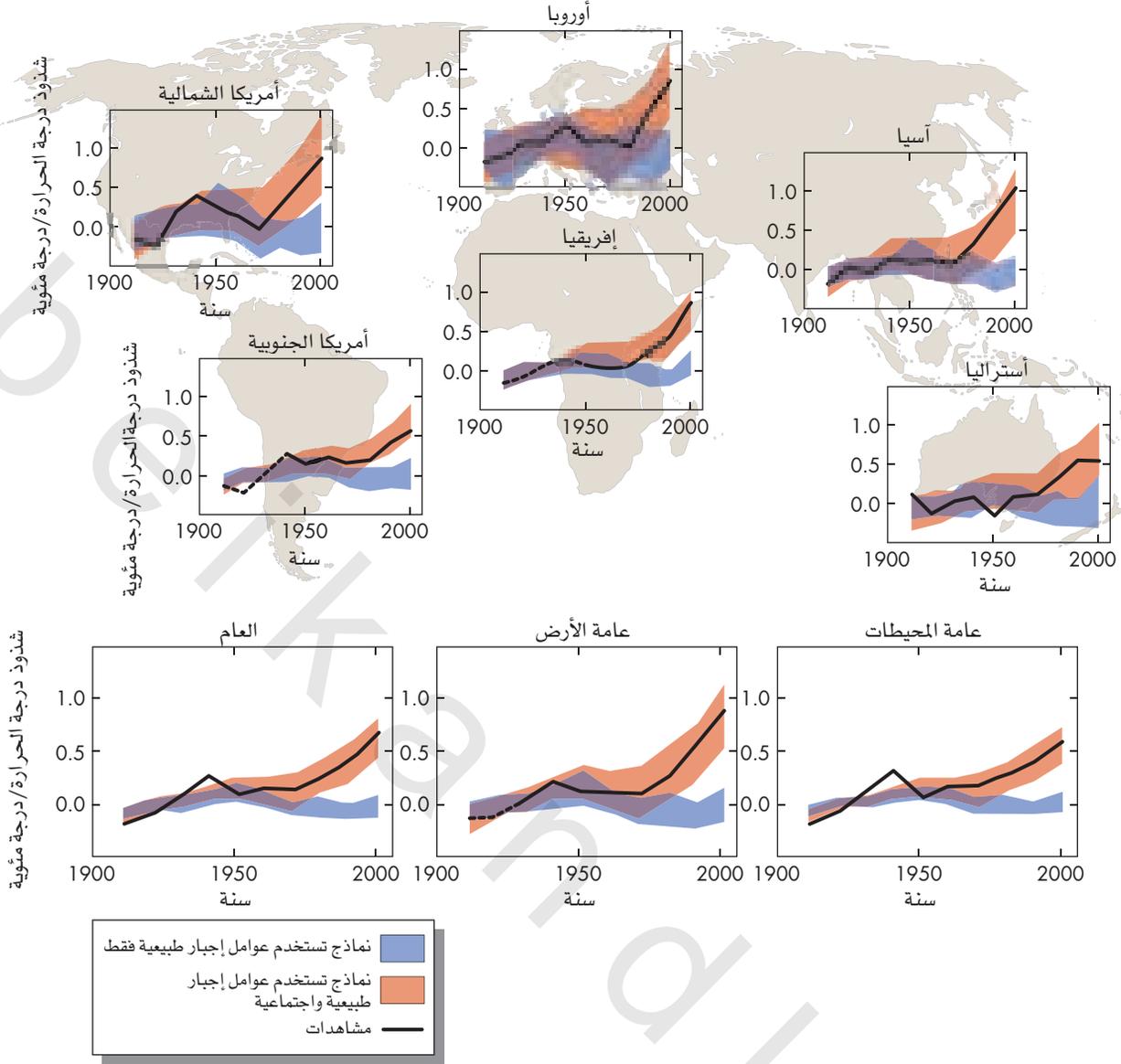
يشير الشكل (16-20) إلى أنّ الاحترار العالمي يزيد كثيرًا عن الاختلافات الطبيعية (تأثير المناخ)، وينطبق كثيرًا مع الاستجابة المتوقعة عن طريق النماذج الخاصة بتأثيرات غازات الدفيئة⁽⁵⁾.

تسبب أنشطة الإنسان أيضًا في تبرّد قليل، وقد قلت الانعكاسات عن جسيمات ملوّثات الهواء (الأيروسول) الأشعة القادمة بنسبة (10%)، ويسمى هذا تخفيفًا عالميًا، وبلغ التأثير السالب من الهباء الجوي في العصر الصناعي w/m^2 (-1.4) (الشكل 16-15)، وقد يلغي (50%) من التأثير المتوقع للاحتراق الناتج عن غازات الدفيئة.

16-5 التأثيرات المحتملة للتغيّر المناخي عالميًا

POTENTIAL EFFECTS OF GLOBAL CLIMATE CHANGE

يمكن تلخيص مناقشتنا للاحتراق العالمي بالآتي: (1) نشاط الإنسان يزيد من تركيز غازات الدفيئة في الجو. (2) زاد متوسط درجة حرارة الأرض (0.8°C) (1.4°F) خلال آخر (100) سنة. (3) ينتج جزء لا يستهان به من الزيادة الملحوظة في متوسط درجة حرارة الأرض من نشاط الإنسان. تتوافق نماذج التنبؤ في المناخ كلّها على أنّ الاحترار سيستمر نتيجة لغازات الدفيئة المتوافرة الآن في الجو، وربما تتسارع في العقود المقبلة، سيظل هذا صحيحًا حتى لو انعدمت انبعاثات غازات الدفيئة من قبل الإنسان، والاحتراق



الشكل (16-20): الإرغام الطبيعي والاجتماعي (Natural and anthropogenic forcings) مقارنة بين الإرغامات الطبيعية المشاهدة مع مجموع الإرغامات الطبيعية والاجتماعية. الحزم المظلمة، هي مدى التغير في النتائج من محاولات عدّة للمحاكاة باستخدام الحاسوب.

(IPCC, 2007, *The Physical Science Basis: Working Group I, Contribution to the Fourth Assessment Report, New York: Cambridge University Press*)

الدوران الجوي، إضافة إلى تغيّرات في درجة الحرارة (مياه بحرية سطحية وجليد بحري أكثر دفئاً)، والسبب المباشر الأكثر احتمالية، هو إرغام عن طريق غازات الدفيئة الناتج عن أنشطة الإنسان⁽²³⁾.

عندما تزداد حرارة الأرض يتوقع هطول ثلج أكثر في القطب المتجمد الجنوبي، وتشير القياسات باستخدام الأقمار الصناعية في الفترة (1992م-2003م)، إلى أنّ الجزء الشرقي من الغطاء الجليدي على المحيط المتجمد الجنوبي، ازدادت كتلته خلال الفترة التي أجريت فيها القياسات، بحدود (50) بليون طن في السنة⁽²⁴⁾، وهي كمية صغيرة جداً بالنسبة إلى الحجم الهائل لهذه القارة (التي أقل من نصف في المئة منها مغطى بالجليد لعمق (1) m))، وأفادت دراسة محاكاة أخرى أجريت باستخدام الكمبيوتر والسجلات اللبابية الجليدية، أنّه لا يتوافر زيادة مهمة من ناحية إحصائية، في الهطل الجليدي فوق المحيط المتجمد الجنوبي منذ عام 1950م، وكذلك عدم توافر تناقص في ارتفاع مستوى سطح البحر بسبب الهطل الجليدي المتزايد فوق المحيط المتجمد الجنوبي، ولا تتوافر زيادة في كتلة الثلج

بعد عن طريق الأقمار الصناعية ممكناً)، بمقدار (11%) لكل عقد كما هو مقيس في سبتمبر (عندما يكون جليد البحر أقل ما يمكن)، كان أقل امتداد لجليد البحر عام 2007م، (الشكل 16-22)، حيث نتج الانخفاض السريع جزئياً عن الدوران الجوي الذي يحدّب الانصهار، وهناك قلق من أنّ المحيط المتجمد الشمالي في حالة انتقالية، في اتجاه أن يصبح خالياً من الجليد الفصلي بحلول عام 2030م⁽²²⁾.

من المعروف أنّ شبه جزيرة المحيط المتجمد الجنوبي (نسبياً شريط ضيق من الأرض في اتجاه أمريكا الجنوبية)، إحدى المناطق الأكثر احتراراً على سطح الأرض، وتشير الدراسات الجديدة إلى امتداد الاحترار إلى مسافات بعيدة بعد حدود شبه الجزيرة، ليشمل معظم الجزء الغربي من المحيط المتجمد الجنوبي، وعلى الرغم من أنّ هذه النزعة يعاكسها التبرّد في الجزء الشرقي من المحيط المتجمد الجنوبي في الخريف، إلا أنّ النزعة بالنسبة إلى المحيط المتجمد الجنوبي بصورة كلية، إرغام مناخي موجب، ويؤدّي ذلك إلى الاحترار، فأسباب الاحترار معقدة، لكنها تتطلب تغيرات في

إنّ توالي سنوات حارة أو زيادة ظاهرية في الانصهار أو في تكسر الثلج الجليدي، ليس دليلاً على أنّ الاحترار العالمي ناتج عن حرق الإنسان للوقود الأحفوري، على الرغم من هذا، فالدليل على ذلك متوافق مع حدوث الاحترار العالمي، وعليه، فإنّه يشكل مصدرًا للقلق.

الأنماط المناخية Climate Patterns

يمكن للارتفاع العالمي في الحرارة أن يغيّر بصورة مهمّة، أنماط سقوط الأمطار وعلاقات رطوبة التربة، وعوامل مناخية أخرى مهمّة للزراعة (انظر نظرة متفحصة: التصحر)، وقد تمّ التنبؤ أنّ بعض المناطق الشمالية، مثل كندا وشرق أوروبا، قد تصبح أكثر إنتاجية، بينما الأراضي إلى الجنوب، قد تصبح أكثر جفافاً، ومن المهم التأكيد، أنّ مثل هذه التوقعات صعبة في ضوء المعلومات غير الأكيدة التي تكتنف الاحترار العالمي، زيادة على ذلك، فإنّ حركة المناطق المناخية في اتجاه الشمال، لا تعني بالضرورة أنّ المناطق الزراعية الممتازة ستهاجر في اتجاه الشمال؛ لأنّ أقصى إنتاج للحبوب يعتمد كذلك على ظروف التربة الخصبة، التي قد لا تتوافر في المناطق الجديدة كلّها، فمثلاً تربة البراري في كندا أكثر نحافة وأقلّ خصوبة من تربة وسط غرب أمريكا، وهذه الشكوك هي التي تقلق الناس.

الأنشطة الزراعية العالمية المتزايدة أو المستقرة مهمّة للناس في أنحاء العالم كلّها، وللذين يعتمدون على الغذاء المزروع في مناطق أحزمة الحبوب الرئيسية، وقد تؤثر التغيرات الهيدرولوجية المرتبطة بالتغيرات المناخية الناتجة عن الاحترار العالمي، سلبياً في احتياطات الغذاء في العالم، فقد يقل الماء المتوافر في كاليفورنيا ووادي سان جوكن لزراعة الكثير من الفواكه والخضراوات في الولايات المتحدة، إذ إنّ معظم مياه الري تأتي من المياه الجارية من الينابيع، التي تتغذى بانصهار الجليد في سيرا نيفادا إلى الشرق من منطقة الوادي، فمن المحتمل أن يزيد الهطل الشتوي مع الاحترار العالمي، لكنّ تراكم الثلج سيكون أقلّ، ونتيجة لذلك، ستجري المياه السطحية بسرعة أكبر، فتملاً الخزانات.



الشكل (16-21): نهر غرينل الجليدي (Grinnell) عامي 1940م، و2006م (Glacial National Park and U. S. Geological Survey)

الجليدي، الذي يُخزّن الماء⁽²⁵⁾، ومن الواضح أنّ المحيط المتجمد الجنوبي منطقة معقدة، في حاجة إلى المزيد من الأبحاث الأساسية، لكي نفهم بصورة أفضل عواقب الاحترار العالمي.

الشكل (16-22): البحر

المتجمد الشمالي (Arctic Sea ice) (الحد الأدنى) الانخفاض 1953م-2007م. السريع عام 2007م. كان ناتجاً جزئياً عن الدوران الجوي الذي أدى إلى الانصهار.

(Stroeve, J., et al., 2008, Arctic sea ice extent plummets in 2007, EOS, Transactions, American Geophysical Union, 89 (2): 12-14).



A CLOSER LOOK نظرة متفصّلة

التصحّر Desertification

الأراضي الجافة Arid Lands

يشرح الدوران العالمي الكتل الهوائية وتوافر الصحارى في العالم، بما فيها الصحراء الإفريقية وفي الشرق الأوسط وأجزاء من الهند وأمريكا الجنوبية وأستراليا وأمريكا الشمالية، إلا أنها غير مسؤولة عن الصحارى كلها على الأرض، فبعض الأراضي شبه الجافة وصحارى شمال أمريكا وآسيا الوسطى، هي أراضٍ جافة نتيجة لموقعها البعيد في اليابسة، وقد تتوافر الأراضي الجافة أيضًا، في منطقة ظل المطر للسلاسل الجبلية، التي تعترض المطر، وتمنع العواصف المطرية من التحرك نحو الأراضي الداخلية⁽²⁹⁾.

التصحّر Desertification

يعرّف التصحّر (desertification) في أبسط مستوياته، بأنه تحويل أحد أنواع الأرض، مثل أراضي الحشائش، إلى أرض تشبه الصحراء، ولا يشمل هذا التحول العمليات الطبيعية المرتبطة بالتغيرات المناخية خلال آخر (1.65) مليون سنة، التي يعتقد أنها السبب في تمدد الصحارى أو انكماشها، إلا أن التصحّر تدهور للبيئة بفعل الإنسان، يؤدي إلى نشوء ظروف شبيهة بالظروف الصحراوية، أو تحويل الأرض من صورة محدّدة إلى تضاريس تشبه الصحراء بمنظرها⁽²⁶⁾، فالصحراء الإفريقية الكبرى مثلًا، تتسع أو تتمدد مثل صحارى عدّة في أمريكا الشمالية وآسيا.

هناك خاصيتان رئيسيتان للتصحّر، هما: تدهور التربة بصورة أساسية نتيجة حتّها، وكذلك تدهور الغطاء النباتي⁽²⁸⁾، ونتيجة لهاتين الخاصيتين، قد تؤثر عملية التصحّر كثيرًا في بيئة الإنسان، وذلك عن طريق تدمير مناطق إنتاج غذائه، وعليه، الإسهام في سوء التغذية والمجاعات، وقد يكون تدمير

التغير في الأنماط المناخية إقليميًا وعالميًا، من أهمّ مصادر القلق بالنسبة إلى الاحترار العالمي، خصوصًا امتداد الأراضي الجافة، وما يرافقها من عمليات تصحّر.

مناطق الأرض الجافة وشبه الجافة التي تعرف أيضًا بالأراضي الجافة تحتل قرابة (35%) من مساحة سطح اليابسة، ومن الواضح أنّ الأراضي الجافة مهمة للناس من ناحية بيئية، إذ إنّ (20%) من سكان العالم يعيشون هناك، وهي مناطق أمطار سنوية منخفضة إلى منخفضة جدًا، وفي بعض المناطق الأكثر جفافًا، قد تمرّ سنوات قبل أن تهطل كميات لا بأس بها من المطر.

تدين الصحارى بنشأتها إلى الهطل المطري الضئيل، بغض النظر عن خصائصها التضاريسية، وتتوافر في العالم في حزامين يقعان بين خطي عرض (15 و30) درجة شمال خط الاستواء وجنوبه، وقد نتجت هذه الأحزمة الجافة عن نمط الدوران الجوي العالمي، إذ يرتفع الهواء عند خط الاستواء، ويتحرك شمالًا وجنوبًا في اتجاه القطبين، حيث الحرارة أقلّ، وهناك مناطق هبوط للهواء عند خط عرض (30) درجة، انظر الشكل (16-6)، وتتوافر خلايا شبه دائمة من الضغط العالي في هذه المناطق، إضافة إلى هطل مطري ضئيل، أمّا عند خط الاستواء، فتنتج الأمطار الغزيرة عن الهواء الرطب والدافئ، الذي يبرد عندما يرتفع، ويتكاثف مكونًا الهطل المطري، وينخفض الهواء في المناطق شبه الاستوائية عند خطي عرض (15 و30) درجة تقريبًا، ولا يرتفع؛ ولذلك ينتج القليل من المطر⁽²⁷⁾.⁽²⁸⁾



الشكل (16 أ): تقدّم الصحراء (Advancing desert). يقوم بعض الأشخاص بإزالة كثيب رملي بعد عاصفة ريدية في الصحراء الكبرى في إفريقيا. بينما تواصل الصحراء الكبرى اتساعها.

(Steve McCurry/Magnum Photos, Inc.)

أسباب التصحر معروفة ومحددة جيداً، وتشمل القطاف المبكر، والرعي الجائر، وإزالة الغابات، وطرق الري غير الجيدة، وقد زاد الأمر سوءاً، الزيادة السريعة في عدد السكان في بعض الدول التي تنتشر فيها الأراضي الجافة وشبه الجافة بكثرة، ومن الإجراءات المتبعة لمنع التصحر وتقليله وعكسه ما يأتي:

- حماية الأراضي الجيدة وتحسينها، وعدم تكريس الوقت والمال على الأراضي البور.
- استعمال تقنيات بسيطة وسليمة لإدارة الرعي وحماية الأرض من الرعي الجائر.
- تطبيق إجراءات سليمة في المحافظة على الأراضي الزراعية؛ وذلك لحماية موارد التربة.
- استخدام تكنولوجيا مناسبة لزيادة إنتاج المحاصيل، والسماح للأرض الرديئة بأن تعود إلى أرض أقل استعمالاً من الناحية الزراعية (مثلاً: غابات، أو حياة برية، أو رعي).
- زيادة جهود استصلاح الأراضي من خلال إدارة جيدة للغطاء النباتي، وتثبيت الكثبان الرملية والتحكم في حث التربة.

الغطاء النباتي وفقدانه نتيجة التصحر شاسعاً أو شديداً، بحيث تصبح إنتاجية الأرض صفراً، ولا تستعاد هذه الانتاجية ضمن إطار زمني مفيد للإنسان، وعليه، ويعكس الجفاف الذي يؤثر في إنتاجية الأرض، وهو مشكلة قصيرة الأمد نسبياً، فإن التصحر يحتوي على آثار مزمنة وطويلة الأمد⁽²⁶⁾.

على سبيل المثال اليباب أو الأراضي القفر في الولايات المتحدة، أنتجت عواصف الغبار الشديدة، انظر الشكل (16ب). العواصف الثلجية السوداء التي حدثت في ثلاثينيات القرن الماضي، التي تسمى أحياناً «الثلاثين القذرة»، وتعرف أكثر باسم (dust bowl) أي طبقة الغبار، والتي ضربت السهول المرتفعة في الولايات المتحدة خصوصاً في تكساس وكولورادو وأوكلاهوما وكانساس، وقد مكّن استخدام (التركتورات) والتركات بصورة أكبر من الزراعة على مستوى كبير، فأزال المزارعون غطاء الأرض النباتي لزراعة الحبوب، إضافة إلى أن سني القحط الجافة وشديدة الحرارة، قللت أيضاً من الغطاء النباتي الطبيعي.

حثّت الرياح الجزء العلوي المتكشّف من التربة، فتغطى بالرمال، ما أدى في بعض الأحيان إلى عواصف من الغبار الكثيف، وهكذا، فإن نشاط الإنسان والتكنولوجيا والتغيرات المناخية الطبيعية، أدت كلها دوراً في تكوين أد (dust bowl)، وهذه الأسباب شبيهة بتلك في الولايات المتحدة خلال أد (30) القذرة، حيث الزراعة غير الحكيمة والرعي الجائر هما السائدان.

الشكل (16ب): عواصف طبقة الغبار المقلوب

(Dust Bowl). (أ) عاصفة غبار في مانتير-كنساس عام 1935م

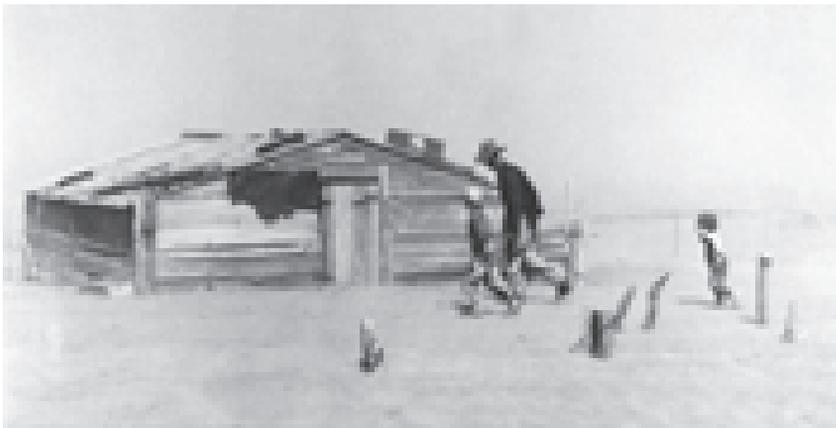
(U.S. Department of Commerce)

(ب) مزارع وأبناؤه في مواجهة عاصفة غبار

(Arthur Rothstein/AP/Wide World Photos)



(أ)



(ب)

له تأثيرات بيئية مهمة، ويمكن أن يتسبب في حث الشواطئ المفتوحة إلى (80)م، ما يعرض المباني والمنشآت الأخرى لفعل الأمواج المتولدة من العواصف العاتية بصورة أكبر، سيتسبب ارتفاع في سطح البحر قدره (40) سم في المناطق الشاطئية التي فيها مصبات نهرية منحته، في هجرة مصبات الأنهار في اتجاه اليابسة، ما يؤدي إلى تعريض المنشآت التي بناها الإنسان في المنطقة الساحلية للخطر، وعلى المجتمعات الإنسانية أن تختار بين الاستثمارات الهائلة للتحكم في الحث الشاطئي، أو السماح للشواطئ ومصبات الأنهار بالهجرة نحو اليابسة والتأثير في مساحات شاسعة (5)، (32)، (33).

يهدد الارتفاع في سطح البحر حاليًا بعض الجزر الصغيرة، في المنطقة الاستوائية من المحيط الهادي، إذ تتكوّن شعب جزيرة توفالو من (9) جزر من الشعاب (atolls) تقريبًا (الشكل 16، 23)، نشأت عندما فاض سطح البحر المرتفع قبل (20) ألف سنة من خلال منصة جيوية متهاككة. ارتفاع أعلى مكان في الجزر قرابة (4، 5) م فوق سطح البحر فقط، وقد سكن الناس أولاً جزيرة (Funafuti) والجزر الأخرى في توفالو قبل (2000) سنة تقريبًا، عندما تكوّنت مداخل مستقرة (34)، حيث يهدد الارتفاع الحالي في مستوى سطح البحر (Funafuti)، خصوصًا خلال أمواج المد المرتفعة، التي تسهل مهاجمة الشاطئ وحدوث الفيضانات، وخلال حوادث أمواج المد المرتفعة (الشكل 16-24)، تحدث الناس عن خروج فقاعات مائية من الأرض، أسهمت في تعريض المناطق المنخفضة للفيضان، ومع الارتفاع المستمر في مستوى سطح البحر، فإن القدرة المستقبلية لـ (Funafuti) والجزر الأخرى على تهيئة ظروف مناسبة لحياة البشر عليها غير مؤكدة، لذلك قد يكون سكان (Funafuti) البالغ عددهم (12000) نسمة أول المغادرين؛ بسبب ارتفاع مستوى سطح البحر.

خط الشاطئ في شمال وشمال غرب ألاسكا يعاني في بعض الأماكن حثًا سريعًا نتيجة الارتفاع في مستوى سطح البحر، وانصهار الجليد، والتربة دائمة التجمد، وفقدان الجليد البحري، الذي يمكن أن يحمي خط الشاطئ من الحث في الصيف (35)، وقد تختفي بعض الجزر الصغيرة وبعض القرى انزاحت فعلًا في اتجاه اليابسة.

التغيرات في الغلاف البيولوجي (الحيوي)

Changes in the biosphere

هناك أدلة متزايدة على أنّ الاحترار العالمي يتسبب في بدء عدد من التغيرات في الغلاف الحيوي، تهدد أنظمة التبيؤ والناس على حد سواء، وتشمل هذه خطر الانقراض مع تغير استعمال الأرض وتجزؤ التبيؤات وإزاحة في مديات الحيوانات والنباتات، وما يتبع ذلك من عواقب: ينقل البعوض أمراضًا، مثل الملاريا وحمى ألب (dengue) في إفريقيا وأمريكا الجنوبية والوسطى والمكسيك، ويهاجر إلى ارتفاعات أعلى، أمّا الفراشات في أوروبا وبعض أجناس الطيور في المملكة المتحدة، فتهاجر نحو الشمال، وأمّا الغابات الألبية في الكسكيدات الجبلية في واشنطن، فتهاجر في اتجاه المروج الأعلى، وكذلك تفعل النباتات الألبية في النمسا، ويمارس الجليد البحري المنصهر في المحيط المتجمد الشمالي ضغطًا على

قبل الحاجة إلى ري المحاصيل، قد يتحتم علينا في بعض الأحيان إطلاق الماء من الخزانات الممتلئة، وفقدانها في البحر في نهاية الأمر.

قد يغير الاحترار العالمي أيضًا عدد مرات هبوب العواصف القوية وشدها، وهذا التغير قد يكون أكثر أهمية من مسألة أي المناطق ستصبح أكثر رطوبة شتاءً، أو جفافًا أو دفتًا أو برودة. تُزود المحيطات الدافئة العواصف العاتية، مثل الأعاصير، بطاقة أكبر، لكن الأعاصير الأكثر عددًا أو شدة ستزيد من خطر العيش في المناطق الشاطئية المنخفضة، التي تشهد نموًا متسارعًا في عدد سكانها من البشر.

التغيرات المناخية العالمية والإقليمية لها تأثير مهم في أنواع الأحداث الطبيعية الخطرة، مثل العواصف المدمرة، والانزلاقات الأرضية، والجفاف، والحرائق، التي يوضحها إنيديو أحيانًا. إنيديو (El Niño) حدث مناخي طبيعي، يحدث مرة كل بضع سنوات، آخره عامي (1997م-1998م)، وظاهرة محيطية وجوية في آن معًا، تتضمن الحرارة السطحية (في الجزء الشرقي الاستوائي من الهادي)، والجفاف والعواصف المطرية الشديدة (في أماكن متعدّدة من الأرض) (انظر نظرة متفحصة: إنيديو).

ارتفاع سطح البحر Sea Level Rise

(sea level rise) بحدا جحط سد عفدرا) مشكلة مهمة مرتبطة بالاحترار العالمي، ازدادت حرارة المحيط عالميًا عند عمق (3) km منذ عام 1961م، وامتصت محيطات العالم في ذلك الوقت (أربعة أخماس) الحرارة التي أضيفت إلى نظام مناخ الأرض.

يتسبب احترار المحيطات في تمدد الماء (تمدد حراري)، وينتج عن ذلك ارتفاع في سطح البحر، وتقدر سرعة ارتفاع سطح البحر نتيجة التمدد الحراري في الفترة من 1961م إلى 2003م بقرابة $(0,42 \pm 0,2)$ ملم في السنة، زادت إلى $(1,6 \pm 0,5)$ ملم من عام 1993م إلى عام 2003م، وهكذا يبدو أنّ الارتفاع في سطح البحر يتسارع نتيجة احترار ماء المحيط (5).

يعتقد أنّ انصهار الجليد يسهم في ارتفاع سطح البحر، أمّا انصهار الجليد العائم في المحيط، فلا يتسبب في ارتفاع سطح البحر (يمكنك التأكد من ذلك بوضع الثلج في كأس في أثناء انتظارك انصهار الجليد)، وقدرت الزيادة في ارتفاع سطح البحر من انصهار الجليديات بـ $(1,38 \pm 0,4)$ ملم تقريبًا من (1961م-2003م)، وصلت إلى $(1,5 \pm 0,6)$ ملم في الفترة (1993م-2003م) (5).

يمكن استخلاص الاستنتاجات الآتية فيما يخص الارتفاع في مستوى سطح البحر:

- التمدد الحراري والجليد المنصهر يسهمان كثيرًا في ارتفاع سطح البحر المشاهد منذ عام 1961م.
- الفرق بين ارتفاع سطح البحر الملاحظ والمقدر كبير، ما يستدعي إجراء بحوث إضافية لفهم ارتفاع سطح البحر بصورة أفضل.
- سرعات كلّ من التمدد الحراري والانصهار الجليدي في حالة تسارع.
- تزايد إسهام صفيحة جرينلاند الجليدية في العقود الأخيرة (4) أضعاف، وهذا يتوافق مع مشاهدات الجليد المنصهر.

يمكن حاليًا، إلا أنّ ارتفاعًا قدره (40 cm) في مستوى سطح البحر، سيكون



الشكل (16-24): فيضان فونافوتي- تولافا في أثناء أمواج المدّ المرتفعة في فبراير عام 2005م (Global Warming Images/Aamy)



الشكل (16-23): جزيرة فونافوتي (Funafuti Atol). المرجانية الاستوائية جزء من جزيرة شعب تولافا في المحيط الهادي الاستوائي km (3000) شمال شرق نيوجينيا. (Global Warming Images/Aamy)

نظرة متفصّلة A CLOSER LOOK

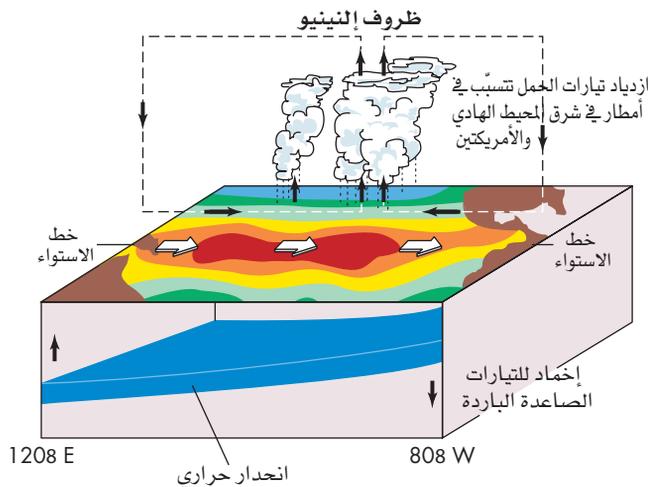
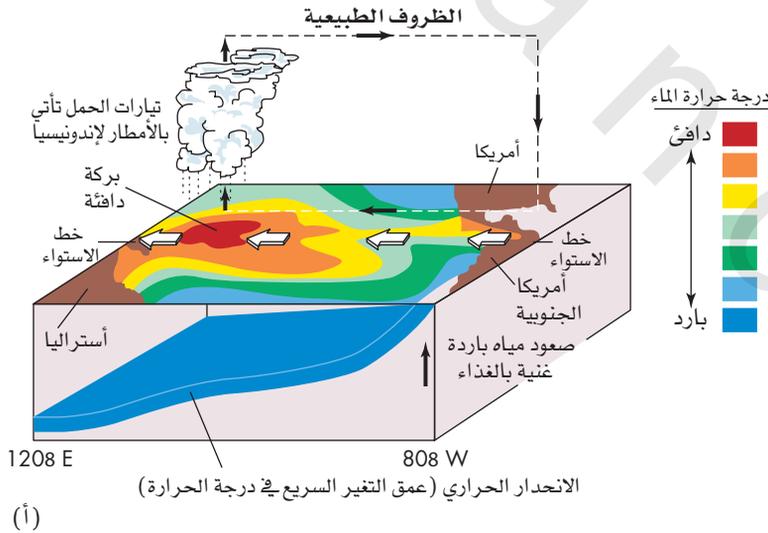
إل نينيو El Niño

المحيط الهادي، وتتحرك في اتجاه الشرق (الشكل 16ج). ينقص هذا التغيّر الرياح التجارية أيضاً، ويتسبب في تحرك ماء دافئ أكثر في اتجاه

ربما تبدأ حوادث إل نينيو بسبب نقصان عشوائي بسيط في الرياح التجارية، التي تتسبب بدورها في رفع حرارة الماء في الجزء الاستوائي الغربي من

الشكل (16 ج): أشكال توضيحية لإل نينيو

(El Niño). تبين الفرق بين (أ) الظروف والعمليات الطبيعية مع (ب) تلك التي تحدث في إل نينيو (Modified after National Oceanic and Atmospheric Administration, <http://www.elnino.noaa.gov/>, accessed 3/3/99)



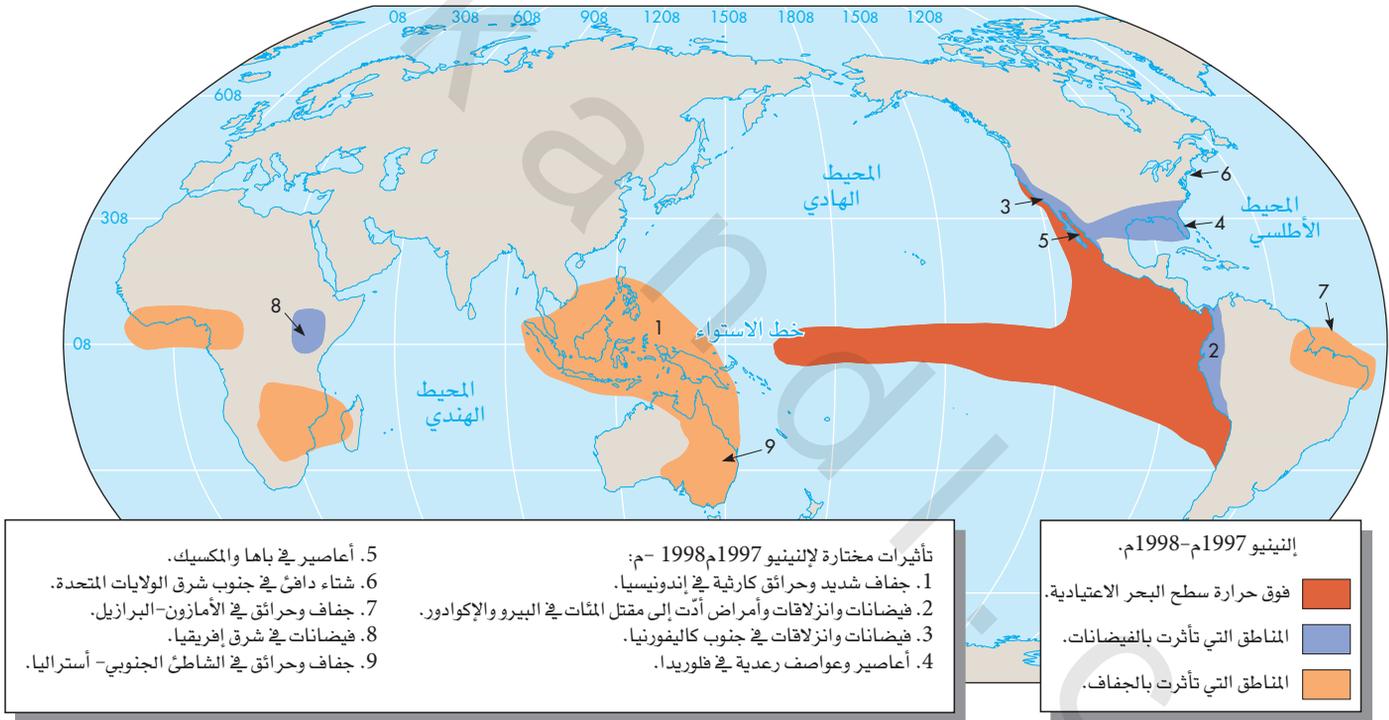
تحدث كل بضعة سنوات تقريباً، بما في ذلك أحداث إنيو الكبرى في الأعوام 1982م/1983م و1997م/1998م.

يمكن أن تتسبب أحداث إنيو في خراب عن طريق زيادة تكرار (عدد مرات حدوث) الحوادث الطبيعية الخطرة، وهناك قلق من أن التغير المناخي بفعل الإنسان، قد ينتج خلال الاحترار العالمي أحداث إنيو أكثر وأقوى في المستقبل، وسينتج هذا التأثير جزئياً مع حرق كميات أكبر من الوقود الأحفوري، وإصدار غازات دفيئة أكثر إلى الجو، عندها ستستمر الطبقات في الدفاء، والدفء التفاضلي في أجزاء متباينة من المحيط، قد يتسبب في زيادة مرات حوادث إنيو وشدها في المحيط الأطلسي.

النينيا (La Nina) عكس إنيو، تكون فيها مياه الجزء الشرقي من المحيط الأطلسي باردة، وينتج عنها جفاف، وليس فيضانات (K)، إذ إن التعاقب بين إنيو والنينيا دورة أرضية طبيعية لم تعرف إلا أخيراً⁽⁴³⁾.

الشرق إلى أن ينشأ حدث إنيو⁽⁴⁰⁾، ويعتقد أن إنيو يتسبب في زيادة بعض الأخطار الطبيعية على المستوى العالمي تقريباً، وذلك بإدخال كمية أكبر من الطاقة الحرارية في الجو، حيث تزيد الطاقة الحرارية كلما كان تبخر الماء من المحيط إلى الجو أكثر، وينتج عن ازدياد الحرارة والماء في الجو عواصف عاتية مثل الأعاصير.

يبين الشكل (16 د) مدى الأخطار الطبيعية التي عزيت جزئياً إلى حادثة إنيو عامي 1997م-1998م، عندما أدت الأعاصير والفيضانات والانزلاقات الأرضية والجفاف والحرائق إلى فقد حياة الكثيرين، وتسببت في خسائر بالمحاصيل والأنظمة البيئية والمنشآت البشرية، قدرت ببلاتين الدولارات، وقد كان التأثير في أستراليا واندونيسيا والأمريكتين وإفريقيا بالتحديد شديداً، وهناك اختلاف في نسبة الدمار والخسائر البشرية، التي يمكن أن تعزى مباشرة إلى التبيؤ، لكن الكتل تقريباً يجمع على أن التأثير مهم⁽⁴¹⁾. أسباب أحداث إنيو غير مفهومة بصورة كاملة؛ لأنها



الشكل (16 د): حدث إنيو 1997م-1998م (The 1997-1998 El Niño event). خريطة تبين الامتداد العام لتأثيرات إنيو والمناطق التي دقرتها الفيضانات أو الحرائق أو الجفاف (Data from National Oceanic and Atmospheric Administration, 1998)

- الأمطار أقل (في عدد مرات الحدوث)، لكنها أشد (كمية الأمطار في كل مرة).
- احتمال ازدياد حرارة الأودية والأنهار.
- زيادة أعداد الحرائق الضخمة.
- ستطول فصول النمو مع ربيع أكبر وإنتاجية أولية أعظم، خصوصاً في مناطق العروض العليا نتيجة لذلك.
- زيادة أمطار الأعاصير وسرعة الرياح.

طيور البحر، وحصان البحر، والدببة القطبية، تدفئة الماء وزيادة حموضته في شعاب فلوريدا، وبرمودا والشعاب الحاجزية العظمى في أستراليا وكثير من مناطق المحيط الاستوائية الأخرى، يعتقد أنها تسهم في تبييض الشعاب المرجانية⁽⁵⁾.⁽³⁶⁾.⁽³⁷⁾

من المحتمل أن يؤثر الاحترار العالمي في كثير من الأنظمة البيئية في أمريكا الشمالية خلال الـ (100) سنة القادمة؛ لأن⁽³⁶⁾:

- الاحترار المتوقع بين (2 و4) درجات مئوية.

إستراتيجيات لتقليل أثر الاحترار العالمي

Strategies for Reducing the Impact of Global Warming

السؤالان الكبيران اللذان يعنيان بنظام مناخ الأرض والناس، هما: ما التغيرات التي حدثت في الماضي؟ وما التغيرات التي يمكن أن تحدث في المستقبل؟ تتطلب الإجابة عن هذين السؤالين، تقييماً جيولوجياً للتنبؤات بالنسبة إلى فترة ما قبل التاريخ، والتنبؤ من خلال النماذج والمحاكاة بالتغيرات المستقبلية (الشكل 16-25)، ولأننا نعرف أن الاحترار العالمي ناتج جزئياً عن زيادة تركيز غازات الدفيئة، فتقليل هذه الغازات في الجو يجب أن يكون من أول إستراتيجياتنا الإدارية، وقد كان هذا موضوع اجتماع الأمم المتحدة الإطاري، في كيوتو-اليابان عام 1997م حول تغير المناخ، فقد كان هدف المؤتمر الوصول إلى اتفاقية عالمية، لتقليل انبعاثات غازات الدفيئة خصوصاً ثاني أكسيد الكربون، في البداية، وافقت الولايات المتحدة على تخفيضات غازات الدفيئة، لكنها رفضت المصادقة على الاتفاقية عام 2001م، وتسبب ذلك في خيبة أمل الدول الأخرى خصوصاً حلفاء أمريكا من الأوروبيين، ونتيجة لذلك، انتقلت قيادة التغير المناخي من الولايات المتحدة إلى الاتحاد الأوروبي، إلا أن الولايات المتحدة اتخذت، كما يتضح حتى عام 2009م خطوات أكثر فعالية للتعامل مع التغير المناخي، من خلال تخطيط استعمال الطاقة بهدف تقليل انبعاثات ثاني أكسيد الكربون.

تواجهنا مشكلة بالنسبة إلى حرق الوقود الأحفوري، فمن ناحية، هو مهم لمجتمعنا وضروري للتطور والنمو الاقتصاديين المستمرين، ورفاهية حياة الإنسان، ومن ناحية أخرى، يشير الدليل العلمي إلى أن حرق الوقود الأحفوري

- ستتعرض بعض الأنظمة للإجهاد.
- ستحدث إزاحة في بعض الأجناس في اتجاه الشمال، والارتفاع إلى الأعلى في محاولة للتكيف مع الدفء.
- زيادة في الاضطرابات، قد تسبب في زيادة تغيرات الأنظمة البيئية في الزمان والمكان.

تكيف الأجناس مع الاحترار العالمي

Adaptation of Species to Global Warming

ستتغير بحلول الاحترار العالمي نطاقات الحرارة والأمطار، ما سيؤدي إلى إجهاد الأنظمة البيئية، فخلال آخر (25) سنة تقريباً، أزاحت النباتات والحيوانات مدياتها بمعدل (6) km كل عقد في اتجاه المناطق القطبية، إضافة إلى ذلك، فإن الربيع يبدأ مبكراً؛ ونتيجة لذلك، تزدهر النباتات، وتتكاثر الضفادع، وتصل الطيور المهاجرة إلى كثير من الأماكن في وقت أبكر، وقد بلغت نسبة التغير (2.3) يوم/عقد، إضافة إلى ذلك، أفادت التقارير أن الكائنات الاستوائية الدقيقة، تحركت إلى الأعلى في الارتفاع وخطوط العرض، وأثر ذلك في الأجناس التي لم تتكيف مع هذه التغيرات، فمثلاً في كوشاكيكا، يمكن أن يكون أكثر من (60) جنساً من الضفادع قد انقرض؛ بسبب الحرارة الأعلى، التي أثرت في استجابة جهازها المناعي لفطر قاتل، استغل فرصة توافر الحرارة الأعلى، وهناك احتمالية في تسبب التغير المناخي في انقراض أول الثدييات، وهو جنس (Opossum) الذي انقرض بصورة واضحة في كوينزلاند في أستراليا، وقد أفادت التقارير تعرض أول (Opossum) الذي عاش فقط على ارتفاع (1000) م لوقت قصير من الحرارة العالية⁽³⁸⁾.

المشكلة في التقسيمات السابقة حول احتمالية تعرض جنس معين للتهديد أو الانقراض، اعتمادها على نماذج بسيطة تأخذ الحرارة والأمطار في الحسبان، وربما جزئياً نوع التربة والهيدرولوجي للمنطقة التي يعيش فيها الجنس، هذه المعلومات يمكن أن تكون أدخلت في نموذج قياسي للتنبؤ بالمكان، الذي يمكن أن يهاجر إليه جنس معين، لينجو من التأثيرات الضارة للتغير المناخي، ونعرف الآن أن ما تستخدمه هذه النماذج البسيطة من المتغيرات المناخية والطبوغرافية غير كافٍ، وتستعمل الآن نماذج جديدة تُستخدم فيها عناصر بيولوجية أكثر، بما في ذلك التنافس بين الأجناس والوراثة لتقييم الاستجابة التطورية للتغير المناخي⁽³⁸⁾.

الافتراض المثير للجدل والخلاف، أننا قد نساعد على هجرة بعض الأجناس غير القادرة على الهجرة؛ بسبب التغير المناخي، وهذه الخطوة المثيرة للجدل العنيف، يمكن أن تكون غير مقبولة؛ بسبب الخطر غير المتوقع الذي يتمثل في إنتاج أجناس مجتاحة، تقلق الهجرة المساعدة علماء التنبؤ وبيولوجي استصلاح البيئات؛ لأنهم أمضوا الكثير من الوقت والجهد في مكافحة الأجناس المجتاحة، التي أدى بعضها إلى مشكلات بيئية وانقراض أجناس أخرى، مثل التفكير الجدي في الهجرة المساعدة، وهناك حاجة إلى المزيد من البحث لفهم التنبؤات المهددة والمعرضة للخطر بصورة أفضل، بما في ذلك، أين تستطيع هذه الأجناس أن تعيش؟ وما الذي يهددها؟ وما التهديد الذي تشكله للكائنات الأخرى⁽³⁸⁾.



- ما التغيرات التي تحدث في المستقبل؟
- المناخ
 - تردد (عدد مرات) العواصف
 - مستوى سطح البحر
 - بيولوجية
 - اقتصادية
 - اجتماعية
 - سياسية
- ما التغيرات التي حدثت سابقاً؟



الشكل (16-25): سؤالان كبيران حول نظام الأرض المناخي (Two big questions concerning Earth's climate system) مرتبطان بالناس والبيئة. (Modified after International Panel on Climate Change 2001, at <http://www.ipcc.ch>)

العالمي، فعلى القيام باتخاذ إجراءات عملية في هذا الصدد، ويجب تقليل الانبعاثات في الوقت الذي يزداد فيه عدد سكان الأرض من البشر واستهلاكهم للطاقة.

نستطيع من خلال طرق عدة تقليل انبعاثات الكربون في الجو/ البيئية: تقليل الانبعاثات من خلال تحسين هندسة محطات حرق الوقود الأحفوري (تطوير واستعمال محطات توليد كهربائي تعتمد على حرق الفحم، ثم خزنه ووضعها في أماكن آمنة)، استخدام الوقود الأحفوري الذي يطلق إلى الجو كميات من الكربون أقل مما يطلقه الفحم أو النفط (الجدول 16-3)، والمحافظة على الطاقة لتقليل اعتمادنا على الوقود الأحفوري، واستخدام المصادر البديلة للطاقة بصورة أكبر، مأسسة سياسة الحجز والمبادلة أو المتاجرة (Cap and trade) تضع حدوداً قانونية للانبعاثات الكلية من حرق الفحم والموارد الأخرى، وإصدار تصاريح للمصانع (بحدود الانبعاثات المسموحة)، وجعل هذه التصاريح تباع وتشترى في السوق المفتوحة (يمكن للمحطات الأقل تلويثاً بيع تصاريحها للمحطات الأكثر تلويثاً)، وخزن الكربون في أنظمة أرضية، مثل الغابات والتربة والصخور تحت سطح الأرض (45)، (46)، (47)، (48).

درس خزن الكربون في النباتات والتربة والمحيطات دراسة كافية، وقد تم التركيز على اختيار خزن الكربون في البيئية الجيولوجية أو الصخرية في السنين الأخيرة، وهذا اختيار جيد؛ لأن وقت مكوث الكربون يكون عادة طويلاً في البيئية الجيولوجية (آلاف إلى مئات آلاف السنين).

المبدأ العام للخزن الجيولوجي للكربون مباشر نسبياً، فالفكرة هي تجميع ثاني أكسيد الكربون الناتج في محطات التوليد الكهربائي والصناعة، وحقن هذا الكربون في بيئة جيولوجية تحت سطح الأرض، إذ يتم دراسة بيئتين جيولوجيتين أكثر من غيرهما لهذا الغرض: الأولى، الصخور الرسوبية التي

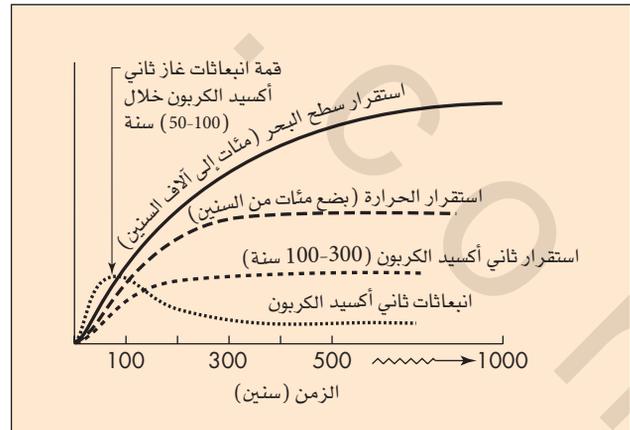
يسهم بصورة مهمة في الاحترار العالمي، ويرتبط الوقود الأحفوري بالمشكلات البيئية، التي تشمل ارتفاع مستوى سطح البحر، وزيادة حرارة سطح الأرض، وازدياد عدد مرات العواصف، مثل الأعاصير وشدتها، وتعتمد التأثيرات المرتبطة بالوقود الأحفوري على المقدار الفعلي لزيادة الحرارة عالمياً، إذ تتراوح تقديرات ارتفاع الحرارة من النماذج بين درجتين و(4°C)، فإذا كانت الزيادة قريبة من درجتين، فنستطيع التكيف بأقل اضطراب (disturbance) ممكن، أما إذا كان التغيير قريباً من النهاية القصوى (4°C)، فهناك احتمال حدوث تأثيرات مهمة. إحدى الطرق لتقدير الازدياد المحتمل في الحرارة (بصورة مستقلة عما توقعه النماذج)، تتم عن طريق فحص التغيرات السابقة في السجل الجيولوجي، وتشير إحدى دراسات السجل الجيولوجي إلى رسوبيات المحيط خلال آخر مئات آلاف السنين، إلى أن ازدياد الحرارة سيكون قرابة (5°C) في القرن المقبل، وهذا يتوافق مع النماذج التي تتوقع زيادة الحرارة بمقدار (4.5°C)، فإذا ارتفعت الحرارة عالمياً بمقدار (4°C)، فسنكون في حاجة إلى إستراتيجية لتقليل انبعاثات ثاني أكسيد الكربون (قرابة 50%) خلال عقود عدة)، للحيلولة دون حدوث إرباكات بيئية رئيسية؛ لأنه من المحتمل أن تنتج تأثيرات بيئية ضارة عند هذا المستوى من زيادة الحرارة، ومن المهم أيضاً، أن نعرف أنه بعد الوصول إلى قمة انبعاثات ثاني أكسيد الكربون، فربما يحتاج الوضع إلى بضع مئات من السنين أو مدة أطول من ذلك، قبل أن تستقر درجة الحرارة ومستوى سطح البحر (الشكل 16-26)، وعليه، كلما أسرعنا في العمل على تقليل الانبعاثات، كانت التأثيرات أقل، وأسرعنا في الوصول إلى مسار تثبيت التغيير البيئي، حتى لو قللت انبعاثات الكربون إلى الصفر، فسيستمر الاحترار هذا القرن، إذ إن هناك احتراراً مقداره نصف إلى درجة مئوية في نظام مناخ الأرض الآن.

بافتراض أن تقليل انبعاثات الكربون ضروري لتقليل تأثيراته في الاحترار

الجدول (16-3): مقارنة الوقود الأحفوري (القديم) من خلال نسبة الكربون الكلي المنبعث.

مقارنات	الكربون المنبعث بوصفه نسبة مئوية من الكربون الكلي من الوقود الأحفوري	نوع الوقود الأحفوري
يُطلق كربون لكل وحدة طاقة أكثر مما يطلقه النفط أو الغاز	36	الفحم
يُطلق كربون أقل (23%) لكل وحدة طاقة أقل مما يطلقه الفحم	43	النفط
يُطلق كربون أقل (28%) لكل وحدة طاقة أقل من النفط أو الغاز	21	الغاز الطبيعي

Source: Data from Dunn, J., 2001, Decarbonizing the energy economy, World Watch Institute State of the World 2001, New York: W. W. Norton and Company, Chaptres IV, V.



الشكل (16-26): تسجيل للزمن اللازم لاستقرار (Lag times to stabilization) ثاني أكسيد الكربون، والحرارة، ومستوى سطح البحر، بعد حصول قمة في الانبعاثات (Modified after International Panel on Climate Change 2001, at <http://www.ipcc.ch>)

الكربون تحت بحر الشمال عالية، إلا أنها توفر على الشركة دفع ضرائب ثاني أكسيد الكربون المنبعث إلى الجو، بدأت أخيراً المشروعات الريادية التي توضح قدرة خزن الكربون وفائدته، في الولايات المتحدة في تكساس تحت الحقول النفطية المستنزفة، والأخبار السارة أن الخزانات المالحة شاسعة وشائعة تحت كثير من المناطق في الولايات المتحدة، بما فيها منطقة الخليج (Gulf Coast) وتكساس ولويزيانا، واحتمالية خزن الكربون فيها كبيرة⁽⁴⁷⁾.

تشير الدراسات الحديثة إلى أن الاحترار العالمي ليس حالة طارئة فورية، وسيكون لدينا قرابة العقد لتطوير بدائل لحرق الوقود الأحفوري الكثير، فإذا قررنا أنه يجب تثبيت ثاني أكسيد الكربون الجوي في المستقبل، فمن الضروري المرور في مرحلة انتقالية من مصادر الوقود الأحفوري إلى مصادر الطاقة البديلة، التي تنتج كميات أقل من ثاني أكسيد الكربون، إلا أن تخيل ما سيحدث اعتماداً على دراسة العينات اللبائية الجليدية في جرينلاند، يشير إلى أن تغييرات مناخية مهمة قد تحدث بسرعة، ربما خلال وقت قصير يقدر بضع سنوات. الاحترار أو التبريد الطبيعي السريع، سواء أكان أو لم يكن ناتجاً عن نشاط الإنسان، أمر مستبعد الوقوع، لكن إذا وقع فإن آثاره المحتملة ستكون سريعة ومهمة (انظر نظرة متفحصة: التغيير المناخي المفاجئ). بدأت حضارة الإنسان وتطورت إلى مجتمعنا الصناعي الحالي خلال (700) سنة فقط، وقد تميزت هذه الفترة بمناخ دافئ ومستقر نسبياً، ربما أنه لا يشبه فترات طويلة من تاريخ الأرض، ومن الصعب تخيل معاناة البشر التي يمكن أن تنتج في أواخر القرن (21) من جراء تغيير مناخ سريع، يؤدي إلى ظروف أصعب لتوفير الغذاء لسكان الأرض المتوقع أن يبلغ عددهم (10) بلايين أو أكثر⁽¹²⁾.

تحتوي على مياه مالحة، هذه الصخور المعروفة بالخزانات الملحية شائعة الانتشار في كثير من المواقع على الأرض، ولها قدرة خزن عالية، وعليه، احتمالية خزن كميات كبيرة من الكربون والصخور الرسوبية في هذه الخزانات لها القدرة على خزن سنوات من انبعاثات ثاني أكسيد الكربون البشرية، التي قد توفر الطاقة الضرورية لفترة انتقالية من اقتصاد الطاقة غير المعتمد على الوقود الأحفوري، أما البيئة الجيولوجية الثانية لخزن الكربون، فهي حقول النفط والغاز المستنزفة، وتشمل طريقة خزن ثاني أكسيد الكربون في البيئة الجيولوجية، ضغط غاز الكربون من السائل والغاز، ثم حقنه تحت سطح الأرض باستخدام الآبار، وهناك فائدة إضافية لحقن ثاني أكسيد الكربون في حقول النفط والغاز المستنزفة، في أن ثاني أكسيد الكربون لا يخزن فقط، بل يخدم بوصفه وسيلة لتحسين استعادة ما تبقى من النفط والغاز في الصخور الخزنة، ويساعد ثاني أكسيد الكربون المحقون على تحريك النفط في اتجاه الآبار. هناك مشروع توضيحي يُنفذ الآن في ساسكاتشوان- كندا: بدأ الإنتاج عام 1950م في حقل (Weyburn) ويُعد الآن مستزفاً، إلا أنه باستخدام الاستعادة المحسنة وتخزين ثاني أكسيد الكربون، يحتمل أن يستمر الإنتاج عقوداً مقبلة عدّة، وسيكون مصدر ثاني أكسيد الكربون في هذا الحقل، محطة توليد كهربائي لحرق الفحم في شمال داكوتا، عن طريق خط أنابيب يوصل بضعة آلاف من أطنان الكربون يومياً⁽⁴⁵⁾.

بدأ مشروع آخر عام 1996م لحبس الكربون تحت بحر الشمال، حيث يحقن فيه قرابة مليون طن سنوياً من ثاني أكسيد الكربون في البيئة تحت السطحية، المتمثلة في خزان المياه المالحة الواقعة تحت حقل للغاز الطبيعي، وسيستوعب هذا المشروع ثاني أكسيد الكربون المتوقع إنتاجه في محطات التوليد الكهربائية كلها في أوروبا التي تحرق الوقود الأحفوري خلال مئات السنين المقبلة، وعلى الرغم من أن تكلفة حبس

نظرة متفحصة A CLOSER LOOK

تغيير مناخى مفاجئ Abrupt climate change

يعرف التغيير المناخي المفاجئ بأنه تغيير كبير في نظام المناخ العالمي، يحدث خلال عقود قليلة أو أقل من ذلك، ويتوقع أن يبقى هذا مثل التغيير بضعة عقود على الأقل، ويتسبب في إرباكات مهمة بالنسبة إلى البشر والأنظمة الطبيعية، ويمكن أن تتسبب أنواع متباينة من تغييرات المناخ المفاجئة في أخطار حقيقية على البشر والأنظمة الطبيعية من خلال مقدرتنا على التكيف، حيث تشمل هذه التغييرات ما يأتي:

- تغيير سريع في مستوى سطح البحر، نتيجة للتغيرات في الجليديات والصفائح الجليدية.
- الجفاف والفيضانات الناتجة عن التغييرات الواسعة والسريعة في الدورة الهيدرولوجية.
- تغيير سريع في نمط دوران الماء في المحيط الأطلسي، يتميز في الطبقات العليا من المحيط بجريان مياه دافئة ومالحة في اتجاه الشمال.
- إطلاق سريع للميثان (غاز قوي من غازات الدفيئة) إلى الجو من انصهار مناطق الجليد الدائم ورسوبيات المحيط.

تصدى البرنامج العلمي للتغيير المناخي لهذه التغييرات الأربعة المفاجئة المحتمل وقوعها⁽⁴⁹⁾.

أحد الأسئلة الرئيسية المطروحة، هو: هل سيكون هناك تغيير مفاجئ في مستوى سطح البحر؟ نعرف أنه حتى التغييرات البسيطة في مستوى سطح البحر قد تؤدي إلى نتائج عكسية مهمة في المجتمع، يترتب عليها تأثيرات اقتصادية تشمل حث النشاط وزيادة الفيضانات في المناطق الساحلية، وفقدان الأراضي الساحلية الرطبة، ولا تشمل النماذج المناخية الحديثة مفاهيم تغيير سطح البحر كلها الناتجة عن انصهار الثلج الجليدي، إذا عرفنا ذلك، فهناك اهتمام بالازدياد المتوقع في ارتفاع سطح البحر مستقبلاً، والقيم التي قدمتها اللجنة الحكومية حول التغيير المناخي⁽⁵⁾، أقل من الحقيقية في ارتفاع مستوى سطح البحر خلال القرن الـ(21).

السؤال الثاني هو: «ما مدى احتمالية حدوث تغييرات مفاجئة في الدورة الهيدرولوجية؟». التغييرات التي تؤثر في تزويدنا بالمياه لها أهمية خاصة مرتبطة بفترات الجفاف الطويلة الممتدة، ومعرفة أن الجفاف يمكن أن يحدث أسرع من تكيف الناس والمجتمع معه، أمر ذو أهمية خاصة، لذلك

الرطبة. والمناطق الرطبة في العروض الشمالية المرتفعة بالتحديد قابلة لإطلاق ميثان إضافي؛ لأنَّ هناك احتراقًا متسارعًا، إضافة إلى تحسن في الأمطار في المناطق دائمة الانجماد، التي تحتوي على الكثير من الميثان المخزون، وهكذا، يبدو أنَّه في العقود المقبلة من المحتمل أن تزداد مستويات الميثان، وتتسبب في احتراق إضافي⁽⁴⁹⁾.

في الختام، يبدو أنَّ التغير المناخي المفاجئ خلال القرن المقبل أمر غير محتمل، ما يعطينا الوقت للاستجابة لعواقب الاحترار العالمي الوخيمة، إلاَّ أن هذا الوقت يقصر بسرعة (لأنَّ تغيير السياسات يتطلب وقتًا طويلاً)، والاستجابة الجادة من الأقطار كلها للاحتراق العالمي في المستقبل القريب أمر ضروري.

الفهم الأعمق للتغيرات المناخية التي حدثت في الماضي، من خلال تجميع المعطيات الجيولوجية وتحليلها ضروري، حتى نفهم بصورة كاملة ما الذي يمكن أن يتسبب في تغيرات مستقبلية، وتوافر المعطيات الجيولوجية الدليل الأكثر مباشرة للتغير في الماضي، حيث تساعد المعطيات الجيولوجية من الرسوبيات والثلج الجليدي على فهم أسباب التغيرات طويلة الأمد في ظروف المحيط والظروف الجليدية، وكيفية ارتباط هذه العوامل بالاستجابة في الغلاف الجوي، بهذه الطريقة قد نصبح أكثر قدرة على التنبؤ بالجفاف طويل الأمد وقصيره، الذي له عواقب مهمة (وخيمة) على كلِّ من البشر والبيئة الطبيعية.

فالجفاف الذي يستمر من بضع سنوات إلى عقد أو أكثر له عواقب وخيمة على المجتمع، وقد أشارت الدراسات إلى حدوث فترات جفاف طويلة في الماضي واحتمال حدوثها في المستقبل، حتى مع عدم وجود احتراق عالمي ناتج عن تأثير زيادة غازات الدفيئة⁽⁴⁹⁾.

السؤال الثالث حول التغير المفاجئ، هو: « ماذا سيكون تأثير تغير المناخ في نظام دوران المحيط الأطلسي، الذي يحمل الماء الدافئ إلى شمال الأطلسي، حيث يصبح أكثر ملوحة، ويهبط ليكون تيارًا قاعياً بارداً يتحرك إلى الجنوب؟ الماء الدافئ مسؤول جزئياً عن الإبقاء على غرب أوروبا مضيافاً وفي حالة من الرخاء، لكنَّ الامتداد الشاسع للمحيط نفسه، هو ما يحقق هذا، ويتوقع أن تتناقص قوة التيار (25-30%) نتيجة للاحتراق العالمي في القرن الـ 21، إلاَّ أنَّه يبدو من غير المحتمل، أن يتعرض نظام التيارات المحيطية للتخريب أو الانتقال الفجائي إلى حالة ضعيفة جداً خلال أُل (100) سنة المقبلة⁽⁴⁹⁾.

السؤال الأخير بالنسبة إلى التغير المفاجئ، هو: هل سيكون هناك تغير سريع في غاز الميثان الجوي أم لا؟ هذا سؤال مهم؛ لأنَّ الميثان غاز دفيئة قوي، وإذا ازداد تركيزه كثيراً في الجو، فسيسرع حدوث الاحترار العالمي، ويستنتج بوجه عام، أنَّ تغيراً سريعاً جداً في إطلاق الميثان خلال أُل (100) سنة المقبلة أمر غير محتمل، إلاَّ أنَّ الاحتراق المستمر سيزيد من انبعاثات الميثان من رسوبيات المحيط، ومن انصهار الجليد الدائم، والأراضي

6-16 ازدواج عمليات التغير العالمية:

استنزاف الأوزون والاحتراق العالمي

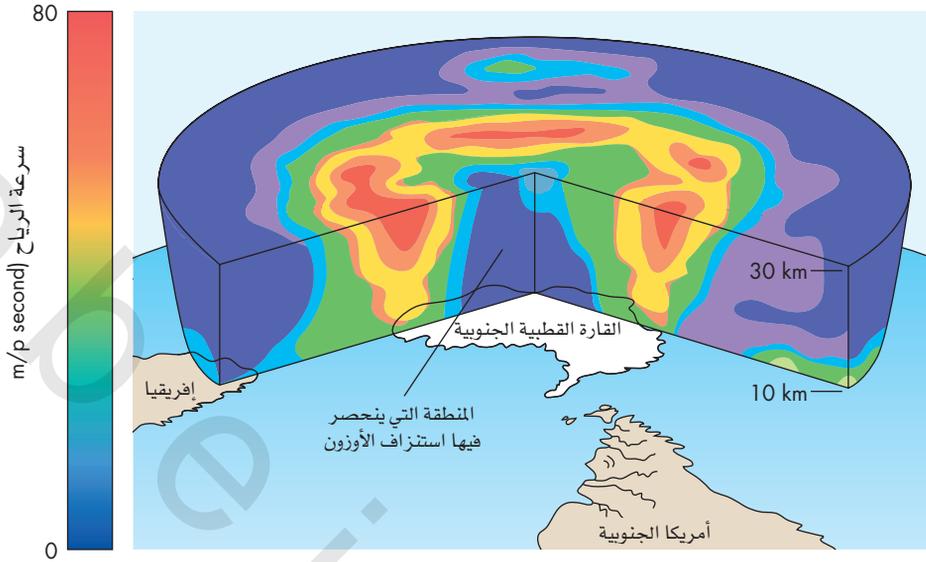
COUPLING OF GLOBAL CHANGE PROCESSES: OZONE DEPLETION AND GLOBAL WARMING

الكور من الأكسيد عن طريق تفاعل لاحق، يدخل فيه الأكسجين على صورة ذرة واحدة: $ClO + O \rightarrow Cl + O_2$ ويطلق الكلور ليهدم الأوزون بدرجة أكبر مما نتج عن التفاعل الأول (الشكل 16-27). فالتفاعلات معقدة، لكنها تتبع أو تشبه المعادلات العامة التي ذكرت آنفاً.

الحوضان (sinks) المهمان للكلور في الغيوم، هما حمض الهيدروكلوريك (HCl)، ونيترات الكلور، ينفصل الكلور عندما تُزال النيترات بالتفاعلات الكيميائية، ويدخل في تفاعلات استنزاف الأوزون (انظر الشكل 16-26)، وخلال الربيع قد تحدث هذه السلسلة من التفاعلات بسرعة كبيرة في القطب الجنوبي، وتتسبب كل يوم في استنزاف (2%) من الأوزون، وفي النهاية تنتج الكمية السنوية الملاحظة عن استنزاف الأوزون، البالغة (50%-70%). تقوم أُل (CFCs) باصطياد أو احتجاز حرارة أكثر مما تصطاده من ثاني أكسيد الكربون في طبقات الجو السفلى، فتنبعث لأنها تستطيع امتصاص كمية أكبر من الأشعة فوق البنفسجية، وقد استنتجت إحدى الدراسات أنَّ أُل (CFCs) تمتص الأشعة تحت الحمراء بفعالية (محسوبة لكل جزيء) أكثر بـ (10000) مرة من ثاني أكسيد الكربون، إلاَّ أنَّ ثاني أكسيد الكربون يسهم بنسبة أكبر من أُل (CFCs) في التأثير الكلي لغازات الدفيئة الناتجة عن البشر (anthropogenic)؛ لأنَّ ما ينبعث من ثاني أكسيد الكربون أكثر كثيراً⁽⁵¹⁾.

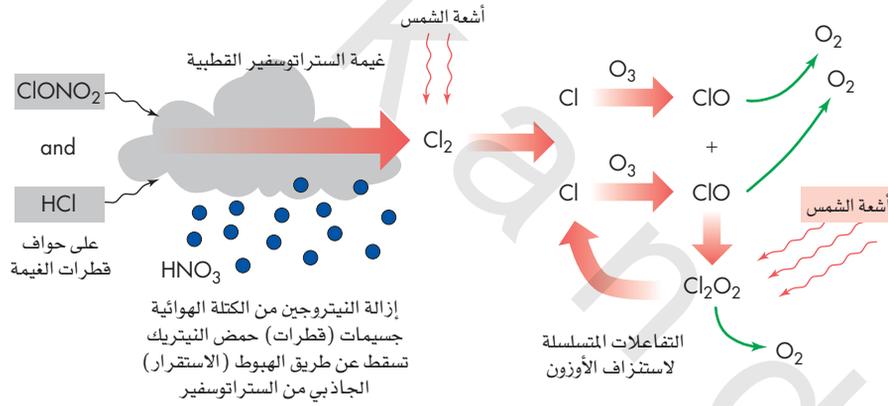
المزاوجة بين مشكلتي غازات الدفيئة والأوزون من خلال إطلاق مواد، مثل أُل (CFCs)، نقطة مهم أخذها في الحسبان، وهناك مزاجيات أخرى مرتبطة بعمليات، مثل حرق الوقود الأحفوري، وإطلاق مواد تمهد لحدوث المطر الحمضي، وثاني أكسيد الكربون وغازات الدفيئة الأخرى (انظر

تتوافر بين عمليات التغير العالمية الرئيسية التي نوقشت في هذا الفصل ارتباطات مثيرة (interesting). مثلاً عندما تصل كلورفلور الكربون (CFCs) التي تسبب استنزاف الأوزون (O_3) (Ozone depletion) ثلاث ذرات أكسجين) إلى الستراتوسفير، تسهم أيضاً في تأثير غازات الدفيئة عندما يتم إطلاقها إلى طبقات الجو السفلى، فالعمليات المسؤولة عن استنزاف الأوزون في الستراتوسفير، ونشوء ثقب في أوزون القطب المتجمد الجنوبي معقدة، لكنها على علاقة مع التفاعلات الكيميائية بين الكلور والأوزون، ومرتبطة بدوام القطب الجنوبي (حيث هناك حركة دوران في اتجاه عكس عقارب الساعة لطبقات الجو)، وغيم الستراتوسفير القطبية حيث تحدث تفاعلات استنزاف الأوزون، إذ إنَّ الكتلة الهوائية في الدوامة تفصل، ثم تبرد، وتتكاثر، وتنزل⁽⁵⁰⁾. كلورات فلور الكربون التي تحتوي على الكلور مستقرة في طبقات الجو السفلى، لكنها ليست كذلك في الستراتوسفير، حيث ينفصل هناك الكلور من أُل (CFCs) عن طريق الأشعة فوق البنفسجية الآتية من الشمس، وتتفاعل مع الأوزون لتنتج أكسيد كلور زائد أكسجين $Cl + O_3 \rightarrow ClO + O_2$. النتيجة تدمير الأوزون. ينبعث



الشكل (16-27): أشكال توضيحية لدوامة القطب المتجمد الجنوبي (Idealized diagrams). ودور غيوم الستراتوسفير القطبية في التفاعل المتسلسل لاستنزاف الأوزون.

(Based on Toon O. B., and Turco R. P. 1991, Polar stratospheric clouds and ozone depletion, Scientific American 264 (6): 68-74)



نفسها (وهي في حالتنا هذه الاحترار العالمي) بعمليات أو مشكلات أخرى، مثل استنزاف الأوزون.

الفصل الخامس عشر). ينتج حرق الوقود الأحفوري والانفجاعات البركانية مثلما نوقشت سابقاً، دقائق تتسبب أيضاً في برودة الجو، أمّا ثاني أكسيد الكربون، فله تأثير سائد/شامل في تغيير حرارة العالم، لكننا نرى أن مفهوم الوحدة البيئية يقوم بعمله بفعالية، وهكذا ترتبط الأوجه المتعددة للمشكلة

SUMMARY ملخص

للتنبؤ بالتغير. يشير المناخ إلى الظروف الجوية المميزة، مثل الهطل والحرارة خلال الفصول والسنوات والقرون، فالجو بيئة ديناميكية معقدة، يحدث فيها كثير من التفاعلات الكيميائية، ويسهم النشاط الإنساني بصورة كبيرة في الاحترار العالمي. احتجاز الحرارة في الجو يسمى عادة تأثير غازات الدفيئة، إذ يميل بخار الماء إضافة إلى غازات أخرى متعددة، بما فيه ثاني أكسيد الكربون والميثان وكلورات فلورات الكربون، إلى احتجاز الحرارة وتدفئة الأرض؛ لأنها تمتص بعض الطاقة الحرارية التي تشعها الأرض، وتشمل تأثيرات الارتفاع العالمي للحرارة ارتفاعاً عالمياً في مستوى سطح البحر، وتغيرات في أنماط هطل الأمطار، والعواصف العاتية، ورطوبة التربة، والزراعة والغلاف الحيوي.

الهدف الرئيس لحقل الدراسة الناشئ المعروف بعلم أنظمة الأرض، التوصل إلى فهم أساسي أفضل عن الكيفية التي يعمل بها كوكبنا، وكيف تتفاعل مكوناته المختلفة، مثل الجو والمحيطات والأرض الصلبة، مع بعضها، والهدف المهم الآخر، هو التنبؤ بالتغيرات العالمية المحتمل وقوعها خلال العقود القليلة المقبلة، التي تشمل الحرارة أو المناخ، والتغيرات على الأرض وفي ماء البحر، وما يترتب عليها؛ ولأن هذه تنبؤات قصيرة الأمد، فإن علم أنظمة الأرض يتعلق بحياة الناس في كل مكان.

تشمل طرق دراسة التغير العالمي فحص السجل الجيولوجي لرسوبيات البحيرات والثلج الجليدي والمواد الأرضية الأخرى، وتجميع معطيات فعلية مرتبطة بالزمن من خلال محطات مراقبة خاصة، وتطوير نماذج رياضية

سيكون التكيف مع الاحترار العالمي بصور متغيرة، من ضمنها التكيف مع التغيّر، وتقليل انبعاثات ثاني أكسيد الكربون، وحبس الكربون، وتطبيق تغييرات مختلفة عدّة في الوقت نفسه أمر محتمل. بعض التغيرات العالمية، مثل استنزاف الأوزون وتأثير غازات الدفيئة يمكن المزاوجة بينهما، مثلًا أذ (CFCs) التي تبعث في طبقات الجو السفلي، تضيف إلى تأثير غازات الدفيئة هناك قبل انتشارها إلى الستراتوسفير، حيث تسبب في استنزاف الأوزون.

تشمل آليات إرغام المناخ الطبيعي التي يمكن أن تسبب في تغيّر مناخي دورات ميلانكوفيتش، والتغيرات الشمسية، والأنشطة البركانية، وتشمل الأسباب الاجتماعية تلوث الهواء وزيادة في غازات الدفيئة خصوصًا ثاني أكسيد الكربون، ونفهم الآن أنّ المناخ العالمي، يمكن أن يتغيّر بسرعة خلال فترة زمنية تمتد من بضعة عقود إلى بضع مئات من السنين. والسؤالان المهمان، هما: ما طبيعة التغيّر المناخي القديم ومداه؟ وما التغيرات المناخية التي ستحدث في المستقبل؟ علم احترار الأرض مفهوم بصورة جيّدة، وقد يحدث الاحترار بفعل الإنسان، ولا يتوافر سبب للكآبة والتشاؤم، لكننا في حاجة إلى أن نتخذ على الفور إجراءات صحيحة لإبطاء الاحترار العالمي والعواقب البيئية المرتبطة به.

المراجع REFERENCES

1. National Aeronautics and Space Administration (NASA). 1990. *EOS: A Mission to Planet Earth*. Washington, DC: NASA.
2. Luthi, D., et al. 2008. High-resolution carbon dioxide concentration record 650,000-800,000 years before present. *Nature*. 453:379-382.
3. Hansen, J. 2004. Defusing the global warming time bomb. *Scientific American* 290(3):68-77.
4. IPCC. 2007. *The Physical Science Basis: Working Group I. Contribution to the Fourth Assessment Report*. New York. Cambridge University Press.
5. Ruddiman, W. F. 2008. *Earth's Climate Part and Future*. 2nd ed. New York: W. H. Freeman and Company.
6. Hansen, J. and Sato, M. 2004. Greenhouse gas growth rates. *Proc. Natl Academy Sci (PNAS)* 101:16109-16114.
7. Hansen, J., et al. 2006. Global temperature change. *Proc. Natl Academy Sci (PNAS)* 103:14288-14293.
8. Kennett, J. 1982. *Marine Geology*. Englewood Cliffs, NJ: Prentice Hall.
9. Hansen, J. et al. 2005. Efficacy of climate forcing. *Geophys Res.* 110, D18104. doi: 10.1029/2005 JD 005776.
10. Hansen, J. 2003. Can we defuse the global warming time bomb? Edited version of presentation to the Council on Environmental Quality. June 12. Washington D. C.; also Natural Science. <http://www.naturalscience.com>.
11. Broecker, W. 1997. Will our ride into the greenhouse future be a smooth one? *GSA Today* 7(5):1-7.
12. Seager, R. 2006. The source of Europe's mild climate. *American Scientist* 94:334-41.
13. Crowley, T. J. 2000. Causes of climate change over the past 1000 years. *Science* 289:270-277.
14. Foukal, P., et al. 2006. Variations in solar luminosity and their effect on the earth's climate. *Nature* 443(14):161-166.
15. Charlson, R. J., et al. 1992. Climate forcing by anthropogenic aerosols. *Science* 255:423-30.
16. Kerr, R. A. 1995. Study unveils climate cooling caused by pollutant haze. *Science* 268: 802.
17. McCormick, P. P., Thomason, L. W., and Trepte, C. R. 1995. Atmospheric effects of the Mt. Pinatubo eruption. *Nature* 373:399-436.
18. Appenzeller, T. 2007. The big thaw. *National Geographic* 211(6):56-71.
19. Pelto, M. S. 1996. Recent changes in glacier and alpine runoff in the North Cascades, Washington. *Hydrological Processes* 10:1173-80.
20. U.S. Geological Survey. USGS repeat photography project documents retreating glaciers in Glacier National Park. <http://www.nrmsc.usgs.gov/repeatphoto/>. Accessed 4/10/09.
21. Stroeve, J., et al. 2008. Arctic sea ice extent plummets in 2007. *EOS, Transactions of the American Geophysical Union* 89(2):13-14.
22. Steig, E.J., et al. Warming of the Antarctic ice-sheet surface since the 1957 International Geophysical Year. *Nature* 457:459-462.
23. Davis, C. H., et al. 2005. Snowfall-driven growth in East Antarctic ice sheet mitigates recent sea-level rise. *Science* 308(5739):1898-1901.
24. Monaghan, A. J., et al. Insignificant change in Antarctic snowfall since the International Geophysics year. *Science* 313(5788):827-831.
25. Mainguet, M. 1994. *Desertification*, 2nd ed. Berlin: Springer-Verlag.
26. Goudie, A. 1984. *The Nature of the Environment*, 3rd ed. Oxford: Blackwell Scientific.
27. Grainger, A. 1990. *The Threatening Desert*. London: Earthscan Publications.
28. Oberlander, T. M. 1994. Global deserts: a geomorphic comparison. In *Geomorphology of Desert Environments*, ed. A. D. Abrahams and A. J. Parsons. London: Chapman and Hall. 13-35.
29. Drege, H. E. 1983. Desertification of Arid Lands. *Advances in Desert and Arid Land Technology and Development*. vol. 3. Chur, Switzerland: Harwood Academic Publishers.
30. Sheridan, D. 1981. *Desertification of the United States*. Washington, DC: Council on Environmental Quality.
31. Titus, J. G., et al. 1985. *Potential Impacts of Sea Level Rise on the Beach at Ocean City, Maryland*. Washington, DC: U.S. Environmental Protection Agency.
32. Anderson, D. R., et al. 2009. *Coastal Sensitivity to Sea Level Rise*. Washington, DC: U.S. Climate Change Program.

33. Dickinson, W. R. 2009. Pacific atoll living: how long already and until when. *GSA Today* 19(3):4–10.
34. Kumar, M. 2007. Alaska melting into the sea. *Geotimes* 52(9):8–9.
35. U.S. Climate Change Program. 2008. Washington DC.: Climate Change and Ecosystems.
36. Union of Concerned Scientists. 2003. Early warning signs: coral reef bleaching. <http://www.ucsusa.org> (accessed at 4/10/09).
37. Appell, D. 2009. “Can assisted migration” save species from global warming?. *Scientific American* 30(3):378–30.
38. Botkin, D.B., et al. 2007. Forecasting effects of global warming on biodiversity. *BioScience* 57(3):227–236.
39. University Corporation for Atmospheric Research. 1994. *El Niño and climate prediction*. Washington, DC: NOAA Office of Global Programs.
40. Dennis, R. E. 1984. A revised assessment of worldwide economic impacts: 1982–1984 El Niño/southern oscillation event. *EOS, Transactions of the American Geophysical Union* 65(45):910.
41. Canby, T. Y. 1984. El Niño’s ill winds. *National Geographic* 165:144–81.
42. Philander, S. G. 1998. Who is El Niño? *EOS, Transactions of the American Geophysical Union* 79(13):170.
43. Lea, D. W. 2004. The 100,000 year cycle in tropical SST, greenhouse forcing, and climate sensitivity. *Journal of Climate* 17(11), 2170–79.
44. Friedman, S. J. 2003. Storing carbon in Earth. *Geotimes* 48(3):16–20.
45. Nameroff, T. 1997. The climate change debate is heating up. *GSA Today* 7(12):11–13.
46. Bartlett, K. 2003. Demonstrating carbon sequestration. *Geotimes* 48(3):22–23.
47. Flavin, C. 2008. Low-carbon energy. Worldwatch Report 178 Washington, DC: Worldwatch Institute.
48. McGeehin, J. P., et al. 2008. *Abrupt Climate Change*. Final Report, Synthesis and Assessment Product 3.4. U.S. Climate Change Science Program.
49. Toon, O. B., and Turco, R. P. 1991. Polar stratospheric clouds and ozone depletion. *Scientific American* 264(6):68–74.
50. Molina, M. J., and Rowland, F. S. 1974. Stratospheric sink for chlorofluoromethanes: Chlorine atom-catalyzed destruction of ozone. *Nature* 249:810–12.

المصطلحات المفتاحية KEY TERMS

- | | |
|--|--|
| تأثير غازات الدفيئة (greenhouse effect) (ص. 479) | مناخ (climate) ، (ص 476) |
| التصحّر (desertification) ، (ص 493) | علم أنظمة الأرض (earth science system) ، (ص 474) |
| تخفيف الإضاءة العالمي (global dimming) ، (ص 490) | الاحترار العالمي (global warming) ، (ص 490) |
| استنزاف الأوزون (ozone depletion) (ص. 500) | إرغام مناخي (climate forcing) ، (ص 483) |
| نظام مناخ أرضي (earth climatic system) ، (ص 476) | إل نينيو (El Niño) ، (ص 495) |

بعض الأسئلة للتفكير SOME QUESTIONS TO THINK ABOUT

1. ناقش مع والديك أو أي شخص آخر في عمرهما، واكتب التغيرات الرئيسية التي حدثت خلال فترة حياتهما وفترة حياتك، ثم صنّف هذه التغيرات إلى بطيئة، ومفاجئة، ومدهشة، وعشوائية، أو استعمال مصطلحات تصنيف أخرى مناسبة، بعد ذلك، حل هذه التغيرات، وناقش، أيها كان لها تأثير أكبر فيك؟ وأيها أثرت في البيئة محلياً أو إقليمياً أو عالمياً؟
2. كيف يحتمل أن تؤثر التغيرات المستقبلية فيك، وبصورة خاصة المشكلات البيئية التي نواجهها نتيجة لتزايد عدد السكان؟
3. هل تعتقد أننا في حاجة إلى دراسات إضافية، لنثبت أن نشاط الإنسان مركبة مهمّة في إحداث الاحترار العالمي، قبل اتخاذ أي خطوات للتقليل من التأثيرات الضارة المحتملة؟ لماذا؟
4. هل تعتقد أن الاحترار العالمي من زيادة ثاني أكسيد الكربون، قد ينقذنا من فترة جليدية أخرى؟ ما دور التخفيف العالمي في هذا السؤال؟
5. كيف تستجيب إلى التأكيد القائل: إننا في حاجة إلى دراسة أكثر قبل اتخاذ خطوات مهمّة لإبطاء الاحترار العالمي أو وقفه؟ هل ستسبب مثل هذه الخطوات مشكلات مالية، أم أنها ستشكل فرصاً اقتصادية؟ لماذا؟

الفصل السابع عشر

الجيولوجيا والمجتمع والمستقبل Geology, Society, and the Future



نهر ملوث في الصين الاندفاع إلى التنمية الصناعية في الصين تسبب في مشكلات بيئية (National Geographic, March 2004, Bob Sasha Photo)

هذا الفصل تحليلًا كاملاً لمفاهيم التفاعلات بين المجتمع والبيئة، بل تُعدّ مقدّمة للموضوع والأفكار المستقبلية خصوصًا بكيفية انتقالنا إلى حياة أكثر توافقًا مع بيئتنا في كوكب الأرض.

1-17 مقدمة

INTRODUCTION

إننا نعيش على سطح الأرض الذي تطورت عليه أشكال، مثل الجبال والسهول والأودية النهرية ومنحدرات التلال وخطوط الشواطئ، من خلال التفاعل فيما بين كثير من العمليات الجيولوجية والجيوكيميائية. وتتوافر في معظم الأمكنة طبقة جيوكيميائية من مادة الأرض تُسمّى التربة تغطي سطحها. وقد أدت الجيولوجيا دورًا مهمًا في المجتمع. منذ أن بدأ الناس بالتجمع في قرى أصبحت فيما بعد مدنًا، يمارسون الزراعة، ويصنعون منتجات من مواد أرضية متنوعة. وقد ناقشنا في أجزاء أخرى من هذا الكتاب بعض العمليات الأرضية الرئيسية، بما فيها الأخطار الطبيعية والموارد، مثل المعادن والماء والتربة وتفاعلاتها مع سلوك البشر وعملياتهم، وفي هذا الفصل سنتفحص أمثلة أخرى على العلاقات بين الجيولوجيا وحاجات المجتمع. وعلى الرغم من توافر عدد من العلاقات المحتملة الأخرى، فسوف نناقش الجوانب الجيولوجية لصحة البيئة، وتلوث الهواء، وإدارة النفايات، واختيار الموقع، وتحليل الأثر البيئي، وقانون البيئة. وسنهي هذا الفصل والكتاب بمناقشة قصيرة عن كيفية تجنب الأزمات البيئية المستقبلية التي يتسبب فيها الإنسان، لننتقل بعدها إلى موضوع الاستدامة، إذ لا تعطي المناقشات في

2-17 الجيولوجيا وصحة البيئة

GEOLOGY AND ENVIRONMENTAL HEALTH

بوصفنا أعضاء في المجتمع البيولوجي، نحت الناس لهم إطارًا بيئيًا في الغلاف الحيوي؛ وهي بيئة تعتمد كثيرًا على التفاعلات المتبادلة والمعقدة بين الأغلفة الحيوية والجوية والمائية والصخرية، إلا أننا مازلنا في مرحلة البداية بالنسبة إلى التساؤل عن العوامل البيئية، التي تؤثر في حياتنا وازدهارنا واكتساب فهم أساسي عن مداها. ومع استمرار استكشافنا للدورة الجيولوجية - من الكميات القليلة للعناصر في التربة والصخور والماء إلى الأنماط الإقليمية للمناخ والجيولوجيا والطوبوغرافيا (التضاريس) - فإننا نتوصل إلى استكشافات مهمة عن كيفية تأثير هذه العوامل في نسبة الوفيات والحالات في بعض الأمراض. ففي الولايات المتحدة وحدها، تختلف نسبة

الأهداف التعليمية LEARNING OBJECTIVES

- فهم الجوانب الجيولوجية لصحة البيئة وتلوث الهواء وإدارة النفايات.
- فهم دور الجيولوجي في تقييم الأرض من حيث استعمالها المناسبة.
- فهم تحليل الأثر البيئي، بما في ذلك المكونات الرئيسية لعبارة الأثر البيئي وطرق الفهم والمعالجة.
- تعلم الطرق القانونية خصوصاً تلك التي تستعمل في الوساطة وإجراء المحادثات لفض النزاعات البيئية.
- دراسة الجيولوجيا وعلاقتها بوظائف معينة في المجتمع، مثل صحة البيئة والأثر البيئي وتخطيط استعمال الأراضي، تعتمد على تكامل ما تعلمناه في هذا الكتاب، وبهذا المعنى يشكل هذا الفصل حجر الغطاء، وعلى مستوى أكثر عمقاً، توفر العلاقات بين الناس وبيئتنا تعمقاً في الأسباب التي من أجلها ندرس الجيولوجيا البيئية، نأمل بالبناء اعتماداً على نجاحاتنا السابقة والتعلم من أخطائنا، وسنركز في هذا الفصل على الأهداف التعليمية الآتية:

الجيولوجية، التي يمكن أن تؤثر في حدوث المرض. وتتطلب هذه المهمة المعقدة بحثاً علمياً صحيحاً، مترافقاً مع بحث متعدد الموضوعات مع الأطباء والعلماء الآخرين. وعلى الرغم من أن الصورة غير واضحة الآن، فإن النتائج الممكنة لتطوير حقل الجيولوجيا الطبية مثيرة، وتسهم بطرق عدة في فهم صحة البيئة.

بعض العوامل الجيولوجية المؤثرة في صحة البيئة

Some geologic factors of environmental health

تؤثر التربة التي نزرع فيها النباتات للحصول على الطعام، والصخر الذي نبني عليه بيوتنا وصناعاتنا، والماء الذي نشربه والهواء الذي نتنفسه، في فرص حدوث مشكلات صحية مهمة. وفي المقابل يمكن أن تؤثر هذه العوامل أيضاً في فرصنا لحياة أطول وإنتاجية أكثر. ومن المدهش أن كثيراً من الناس ما زالوا يعتقدون أن التربة والماء والهواء، في حالتها "النقية" أو "الطبيعية" أو "العذرية" يجب أن تكون جيدة، وإذا تغيرت هذه الموارد أو تعدلت بأنشطة الإنسان تصبح "ملوثة" و"سيئة"، هذا التقسيم الثنائي لا يمثل بأي حال من الأحوال القصة كلها (7)، (8)، (9).

المرض المزمن والبيئة الجيولوجية

Chronic disease and the geologic environment

يمكن تعريف الصحة (*health*) بأنها حالة الفرد في التكيف مع بيئته الداخلية والخارجية، وقد أشارت المشاهدات التي أخذت خلال سنين عدة إلى أن بعض التغيرات المحلية والإقليمية في الأمراض التي تتزايد حدتها

الوفيات من منطقة إلى أخرى (1)، (2)، وينتج جزء من هذا التباين عن الظروف المحلية والفيزيائية والبيولوجية والكيميائية للبيئة التي نعيش فيها (انظر موضوع نظرة متفحصة: الرصاص في البيئة).

ومن المفيد عند هذه النقطة تقديم بعض التعريفات والمصطلحات الرئيسية، مثلاً علم السموم (*toxicology*)، هو علم دراسة السموم أو التوكسينات (*toxins*)، وتأثيراتها المحتملة على الناس والأنظمة البيئية والمشكلات الطبية والاقتصادية والصناعية والقانونية، المرتبطة بالمواد السامة في البيئة. أما الكارسينوجين (*carcinogen*)، فهو نوع خاص من التوكسينات يتسبب في السرطان، والكارسينوجينات هي من أكثر التوكسينات التي يخشاها الناس، وهي منظمة تنظيمياً دقيقاً وصارماً من حيث استعمالها في المجتمع، حيث إن تركيز توكسين أو كارسينوجين معين، يوجد أحياناً في وحدات صغيرة، مثل أجزاء من مليون (ppm) أو من بليون (ppb). وهذه أرقام صغيرة جداً. فلو أردت عمل الفشار، وأردت إضافة بعض الملح إليه، باستخدام علبة الملح القياسية التي تزن (737 g) (1 باوند و10 أونصات)، فإنك قد تضيف الملح المحتوي على اليود بتركيز جزء في المليون. ولتثبيت هذا التركيز باستخدام العلبة كاملة عليك أن تعمل الفشار من (737) طنناً مترياً من الذرة، وهذا ينتج أكثر من (6) ملايين كيس من الفشار، الذي وزنه ربع باوند. ويجد الإنسان العادي صعوبة في فهم أن مثل هذه التراكيز القليلة (أجزاء في المليون أو البليون) لمادة كيميائية، يمكن أن تتسبب في السرطان أو تكون سامة، حيث تقاس التوكسينات والملوثات الأخرى في الجو عادة، بجزء في المليون من الجرام لكل لتر، أو جزء في المليون من الجرام لكل متر مكعب من الهواء، أما الرادون المشع في الهواء، فهو استثناء ويقاس بالبيكو كوري في اللتر، وهذا يشير إلى عدد التحطمت الإشعاعية في الثانية في لتر من الهواء.

وقد وصف المرض (*disease*) من منظور بيئي، على أنه عدم توازن ناتج عن عدم تكيف الإنسان مع البيئة (7)، ونادراً ما ينتج عن سبب واحد. ويساعدنا إسهام الجيولوجي في فهمنا لأسبابه على فصل الجوانب المختلفة للبيئة

الرصاص في البيئة Lead in the Environment

عينات لبابية من جليديات جرينلاند للحقبة 500 قبل الميلاد إلى 300 بعد الميلاد هذه الفرضية، فقد كان تركيز الرصاص في الجليد (المعاصر للإمبراطورية الرومانية) تقريباً 4 أضعاف تركيزه قبل وبعد الإمبراطورية الرومانية، وتشير هذه الحقيقة إلى أن تعدين الرصاص وصهره تسبب في عهد الإمبراطورية الرومانية في تلوث الجو بالرصاص في النصف الشمالي من الكرة الأرضية⁽⁵⁾.

عرفنا مدة طويلة أن الرصاص معدن بالغ الخطورة، وينتج عنه كثير من المشكلات الصحية عندما يوجد بتركيز عالية، وقد اقترح أخيراً أن الرصاص في المناطق الحضرية يمكن أن يتسبب في مشكلات اجتماعية أيضاً، ففي إحدى الدراسات وجد أن الأطفال الذين يوجد الرصاص في عظامهم بتركيز أعلى من المعدل يعانون مشكلات عدم الانتباه أو الميول الإجرامية وعدوانيون أكثر من الأطفال الذين يوجد الرصاص في عظامهم بكميات أقل⁽⁶⁾، واعتماداً على هذه الحقيقة فإن جزءاً من معدل الجريمة والسلوك العدواني بين الأطفال يمكن أن يعزى إلى التلوث البيئي والظروف الاقتصادية-اجتماعية، فإذا أسهم التلوث البيئي فعلاً في المشكلات الاجتماعية فطريقة إدارتنا للمجتمعات الحضرية أمر بالغ الأهمية، وفكرة أن السلوك العدواني ناتج ولو جزئياً عن تلوث البيئة أمر جدلي والحاجة ماسة إلى إجراء دراسات إضافية للتأكد من هذه الاستنتاجات.

حادثة التسمم بالرصاص مثال على التأثيرات الجيولوجية والثقافية والسياسية والاقتصادية على أنماط الأمراض، ويمكن أن تشمل تأثيرات التسمم بالرصاص على فقر الدم والإعاقة العقلية والشلل (أو الكساح)، ومنذ قرون خلت استخدم الرصاص في البنزين ما أدى إلى تلوث التربة بالقرب من الطرق السريعة، وحتى عهد قريب كان يستخدم الرصاص أيضاً في كثير من المنتجات الأخرى بما فيها الدهانات، لذلك فإن بعض الأطفال الذين يلعبون الأسطح المدهونة يهضمون الرصاص بكميات سمية، كذلك يوجد الرصاص في ويسكي المون شاين (ضوء القمر) ونتج عن ذلك التسمم بالرصاص بين الكبار والأطفال الرضع والأجنة الذين لم يولدوا بعد عندما شربت أمهاتهم هذا النوع من الويسكي⁽³⁾.

يقترح البعض أن الانتشار الواسع للتسمم بالرصاص كان أحد أسباب سقوط الإمبراطورية الرومانية، فبعض المؤرخين يقدرون أن إنتاج الرومان السنوي من الرصاص بلغ 55000 طن متري، وذلك مدة تقدر بمئات السنين، وقد استعمل الرومان الرصاص في الأواني وكؤوس والخمر ومواد التجميل والأدوية، وكان ينقل الماء إلى بيوت الطبقة الحاكمة وداخلها في أنابيب من الرصاص، ويجادل المؤرخون أن التسمم البطيء بالرصاص بين الطبقة العليا نتج عنه تلاشي هذه الطبقة في النهاية من خلال ولادات الأجنة الميتة والتشوّهات والخراب العقلي. التراكمات العالية من الرصاص التي وجدت في عظام الرومان القدماء تؤيد هذه الفرضية⁽⁴⁾، وقد دعمت دراسة

أمراض القلب والبيئة الجيوكيميائية

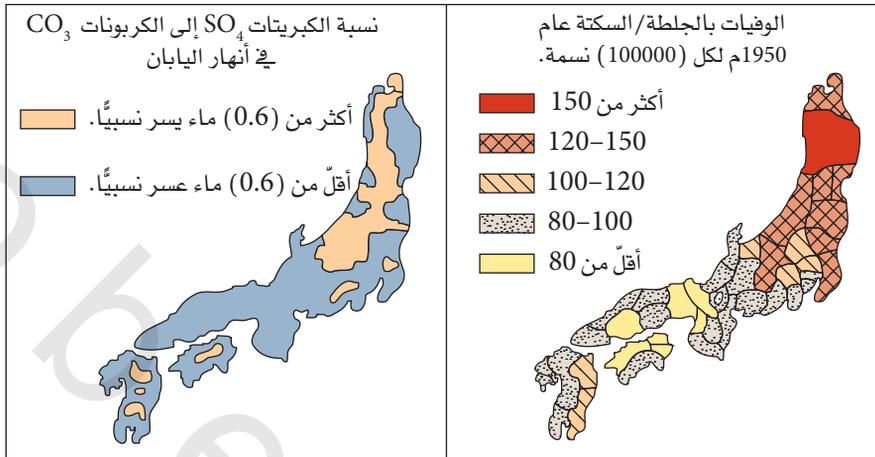
Heart disease and the geochemical environment

استعمالنا لمرض القلب هنا (*heart disease*)، يشمل مرض تضيق الشرايين (كورونوري هارت CHD) ومرض عضلة القلب (الكارديوفاسكيولار CVD)، فالتغيرات في نسبة الوفيات بأمراض القلب لها علاقات بكمياء مياه الشرب-خصوصاً مع عسرها، الذي يعتمد على كميات الكالسيوم والماغنسيوم والحديد المذابة في الماء، حيث ينتج الماء العسر عن التراكيز العالية لهذه العناصر، أما الماء الذي تكون فيه تراكيز هذه العناصر منخفضة، فيسمى الماء اليسر (*soft*)، وتستنتج الدراسات كلها التي أجريت في اليابان وإنجلترا وويلز والسويد والولايات المتحدة، أن نسبة أمراض القلب في المجتمعات التي تعيش على مياه يسرة، أعلى من المجتمعات التي تعيش على مياه عسرة.

ربما أن أول تقرير عن العلاقة بين كيمياء المياه ومرض عضلة القلب صدر من اليابان، حيث إن السكتة أو الجلطة الدماغية، وهي فقدان مفاجئ لوظائف الجسم؛ بسبب انفجار أحد الأوردة في الدماغ أو انسداده، هي أحد أهم أسباب الموت هناك، حيث يرتبط التغير الجغرافي للمرض في اليابان بيسر مياه الأنهار وعسرها، ويبين الشكل (1-17) أن نسبة الوفيات بالجلطة في اليابان، أعلى في مناطق الماء اليسر (من مناطق الماء العسر)⁽¹⁰⁾.

مع الزمن، مثل السرطان وأمراض القلب مرتبطة بالبيئة الجيولوجية، وعلى الرغم من تجمع المعطيات وسرعة النمو في حقل الجيولوجيا الطبية، إلا أن هناك حاجة إلى استكشاف الطبيعة الدقيقة لكثير من الارتباطات، وهناك ثلاثة أسباب رئيسة لعدم الحصول على نتائج حاسمة، هي: (1) الفرضيات التي قدمت حول العلاقات بين البيئة الجيولوجية والمرض، لم تكن محددة بصورة تكفي لاختبارها بصورة مناسبة، لعمل تنبؤات غير المقارنات بين المعطيات الجيوكيميائية والتغيرات الجغرافية للمرض. (2) تتوافر كثير من الصعوبات في طرق الدراسة للحصول على معطيات، يمكن الاعتماد عليها ومقارنتها في دراسات الجيولوجيا الطبية. (3) هناك مشكلات مهمة بالنسبة إلى تغيرات الأمراض جغرافياً⁽²⁾، ومعلوماتنا أقل حول التأثيرات الجيولوجية (البيوجيوكيميائية) في الأمراض التي تتزايد حدتها مع الزمن، مقارنة بعوامل بيئية أخرى مثل المناخ.

على الرغم من أن تقييمنا لإسهامات الجيولوجيا في المرض بالنسبة إلى بعض الحالات، تبقى مجرد تنبؤات علمية، إلا أن الفائدة واضحة من تعلم المزيد حول هذه العلاقات، فالتغيرات الجغرافية بالنسبة إلى حالة أمراض القلب في الولايات المتحدة، قد تكون مرتبطة مع البيئة الجيولوجية، إضافة إلى ذلك، تنتج كثير من صور السرطان جزئياً من أسباب بيئية (مثل التعرض للكيميائيات)، على الرغم من أهمية العوامل المنشئية أيضاً.



الشكل (17-1): خرائط الوفيات بالجلطة (Stroke) في اليابان عام 1950م، مع توزع الماء اليسر والعسر في الأنهار. (Data from T. Kobayashi, 1957)

■ بعض العناصر المذابة في المياه العسرة قد تسهم في منع أمراض القلب.
بالطبع إمكانية اجتماع هذه العوامل مع عوامل أخرى أمر ممكن، ويتوافق مع ملاحظتنا أن المرض قد تكون له أسباب عدّة، ونحتاج إلى إجراء بحوث إضافية لإثبات فائدة الماء العسر، وربما معالجة الماء اليسر، لتقليل نسبة الوفيات بأمراض القلب.

السرطان والبيئة الجيوكيميائية

Cancer and geochemical environment

هناك ارتباط قوي بين السرطان والظروف البيئية، إلا أنه مثلما هو الحال بالنسبة إلى أمراض القلب، فالعلاقات بين البيئة الجيوكيميائية والسرطان لم تثبت بصورة قاطعة، ولا شك أن أسباب الأنواع المختلفة من السرطان معقدة، وتشمل متغيرات عدّة، بعضها يتمثل في توافر مواد أرضية بعينها أو عدم توافرها.

المواد البيئية المسرطنة (carcinogenic) أو المسببة للسرطان تنتج بطريقتين: بعضها يتوافر بصورة طبيعية في المواد الأرضية مثل التربة والماء، وبعضها الآخر يطلق إلى البيئة نتيجة استعمال الإنسان له، ففي السنين الأخيرة، تركز الانتباه على عدد من المواد المسرطنة المعروفة، وتلك المشكوك في أمرها التي تطلقها الأنشطة الصناعية للإنسان، وقد نتج عن هذا الوعي في بعض الأحيان، إطلاق تحذيرات بشأن مواد علاتها غير واضحة بالسرطان، وبالطبع، هذا لا يعني أن الاهتمام كله بالنسبة إلى المواد الصناعية المسرطنة في غير محله، إذ تشير المعلومات الحديثة إلى أن التراكم المتباينة للمواد التي تسبب السرطان، قد تتوافر في الأنواع المختلفة من المياه التي نشربها، وقد تتوافر المسرطنات أو لا تتوافر في مياه شربنا، وبالتأكيد يحتوي الماء الملوّث بالفضلات / النفايات الصناعية على مواد كيميائية سامة، يحتمل أن يكون بعضها مسرطنًا، وتطلقه الصناعة إلى مياهنا السطحية، ومشكلات التلوث هذه يعانيناها نهر المسيسيبي بالتحديد، ومما يدعو إلى السخرية أن بعض الطرق المستعملة في معالجة الماء التي تستخدم الكلور، قد تسهم في هذه المشكلات: عندما تندمج بعض النفايات الصناعية مع الكلور، فإنها تتحول إلى مواد مسرطنة، إضافة إلى ذلك، بعض طرق معالجة الماء في بعض المناطق تفشل في إزالة بعض المواد المسرطنة، والمواد المسرطنة الطبيعية في الهواء متوافرة في بعض بيوتنا وأبنيتنا (انظر نظرة متفحصّة: غاز الرادون).

ينشأ الماء اليسر نسبيًا في الجزء الشمالي الشرقي من اليابان، بحسب الأدلة العلمية من الصخر البركاني الغني بالكبريت الموجود في تلك المنطقة حيث إن مياه الأنهار يسرة نسبيًا في هذه المنطقة، في المقابل مياه الأنهار في اليابان عسرة نسبيًا، مثل معظم الأنهار في العالم التي تمر من خلال الصخور الرسوبية.

تتوافر أيضًا علاقة عكسية عامة بين الماء العسر ونسبة الوفيات من مرض القلب في الولايات المتحدة⁽¹¹⁾، فعلى سبيل المثال: أفاد تقرير مشابه للتقرير الياباني عن دراسة أجريت في أوهايو، أن الماء العسر قد يؤثر في مرضى القلب⁽¹³⁾، وقد وجدت دراسة أوهايو، أن نسبة الوفيات من الجلطات القلبية، تميل إلى أن ترتفع في المقاطعات ذات مياه الشرب اليسرة نسبيًا، الآتية من الصخور الحاملة للفحم في الجزء الجنوبي الشرقي من الولاية، مقارنة بالمقاطعات ذات المياه العسرة نسبيًا، الآتية من الرسوبيات الجليدية الحديثة (الشكل 17-2)، إلا أنه من المهم الاعتقاد أن هذا الارتباط العكسي العام غير حاسم، إذ وجدت دراسة في إنديانا ارتباطًا موجبًا ضعيفًا بين مرض القلب وعسر الماء، مشيرة إلى توافر عوامل متعددة أخرى قد يكون لها تأثير في نسبة الوفيات بأمراض القلب⁽¹⁴⁾.

المقارنات التي نوقشت لا تبين بالضرورة علاقة سبب ونتيجة بين البيئة الجيوكيميائية ومرض القلب، ولكن حتى لو كانت العلاقة سبب ونتيجة، فنحن لا نعلم طبيعة هذه العلاقة، فهناك احتمالات عدّة:

- الماء اليسر أكثر حموضة من الماء العسر، وقد نتج في أثناء تكوّن الصّدأ في الأنابيب بعض العناصر الشحيحة التي تسبب في مرض القلب.
- قد تسهم بعض الخصائص الأخرى للماء اليسر مباشرة في مرض القلب.



الشكل (17-2): النوبات

القلبية (Heart Attacks) في أوهايو، نسبة الوفيات بالجلطات أعلى في مناطق الماء اليسر من مناطق الماء العسر.

(After Bain, R. J., 1979, *Geology*, 7: 7-10)

■ الطبقات الحاملة للفحم والمياه اليسرة نسبيًا ومعدلات الوفيات العليا من الجلطات القلبية.

غاز الرادون Radon Gas

في المليون، حيث ترتبط الكمية الفعلية للرادون التي تصل إلى سطح الأرض بتراكيز اليورانيوم في الصخر والتربة، وتعتمد أيضًا على فعالية عمليات النقل من الصخر أو التربة إلى ماء التربة وغازها.

تحتوي بعض مناطق الصخر الأصلي في الولايات المتحدة على تراكيز طبيعية لليورانيوم أكثر من المعدل، فمنطقة ألد (ردنج برنج Redding Prong)، التي تغطي أجزاءً من بنسلفانيا ونيوجيرسي ونيويورك، مشهورة بتراكيزها المرتفعة من غاز الرادون (الشكل 17 ب)، وتحتوي البيوت في هذه المنطقة كذلك على تراكيز مرتفعة من غاز الرادون، أضف إلى ذلك أنّ هناك منطقتين في فلوريدا تحتويان كذلك على تراكيز عالية من اليورانيوم، إضافة إلى البوتاسيوم المشع من الصخور الغنية بالفوسفات، وقد لوحظ ارتفاع تركيز غاز الرادون المنزلي في عدد من الولايات الأخرى، مثل إلينوي ونيوجيرسي وجنوب داكوتا وشمال داكوتا وواشنطن، وتبين أنّ أحد أنواع الغضار الغامق الذي عثر عليه في سانتاباربرا في كاليفورنيا من المصادر الرئيسية لغاز الرادون في المنطقة.

كيف يدخل غاز الرادون إلى البيوت

How radon gas enters homes

يدخل غاز الرادون إلى البيوت بطرق ثلاث، (الشكل 17 ج) (20):

- بوصفه غازًا مهاجرًا من الصخر أو التربة إلى الدور السفلي والأجزاء الأخرى من المنازل.
- في المياه الأرضية التي تضخ في الآبار.
- في المواد الإنشائية مثل بلوكات البناء المصنوعة من مكونات تطلق غاز الرادون.

نشأ معظم الاهتمام المبكر بغاز الرادون المنزلي من استعمال مواد بناء يحتمل أنّها تحتوي على تراكيز عالية من الراديوم (أحد نواتج التحلل الإشعاعي لليورانيوم)، (انظر الفصل الخامس عشر).

هناك اهتمام أيضًا بالجرانيت المستعمل في الطاولات أو أعلى الطريبات في المطابخ، واحتمال أنّها تلوث البيوت بمستويات خطيرة من غاز الرادون، ويتوافر اليورانيوم في بعض المعادن المكونة للجرانيت، وقد عرف أنّ صخر الجرانيت الذي فيه نطاقات تشقق تسمح لغاز الرادون بالهجرة إلى الأعلى، تشكل خطرًا محتملاً في جنوب فرجينيا بوصفها مصدرًا محليًا لغاز الرادون، لكن الملاحظة المهمة هي أنّه حتى ينتقل غاز الرادون من التربة أو الصخر إلى بيوتنا، فإنّه يحتاج إلى مسارات مثل الشقوق في الصخر أو فراغات مفتوحة بين حبيبات التربة، والجرانيت المستخدم في الطاولات أو الطريبات قليل المسامية عادة؛ لأنّه إذا احتوى على فراغات مفتوحة، فسينكسر بسهولة، وعليه، فإنّه لا يصلح للاستعمال في المطابخ، لذلك حتى إن كان هناك بعض اليورانيوم في الجرانيت، فإنّ إنتاجيته من غاز الرادون ستكون قليلة جدًا، والرادون الذي يدخل إلى البيوت من التربة الواقعة تحت البيوت وفوق الصخور المجاورة الحاملة لليورانيوم (الجرانيت أو الصخور الرسوبية مثل الغضار)، هو مصدر مهم بوصفه خطرًا محتملاً على حياة الناس، إلاّ أنّه بحسب وكالة حماية البيئة الأمريكية، فإنّ الخطر من استعمال الجرانيت والمواد الإنشائية الأخرى في المطابخ، ليس أمرًا يستدعي القلق.

غاز الرادون مصدر مهم لتلوث الهواء داخل المباني، وله ارتباط قوي بالجيولوجيا، فالرادون (Radon) غاز طبيعي مشع لا لون ولا رائحة ولا طعم له، والصخور الحاملة لليورانيوم، هي مصدر غاز الرادون الذي يلوث كثيرًا من المنازل في الولايات المتحدة.

يرتبط التعرض لتراكيز عالية من الرادون بأخطار أكبر، مثل سرطان الرئة خصوصًا بالنسبة إلى المدخنين، ويعتقد أنّ هذا الخطر يزداد بازدياد تركيز الرادون، ومدة التعرض له، وعدد السجائر المدخنة (15)، (16).

كان معدل الوفيات بسرطان الرئة في الولايات المتحدة في السنوات الأخيرة (140000) وفاة سنويًا، وعلى الرغم من أنّ التدخين هو العامل الأهم المرتبط بسرطان الرئة، إلاّ أنّ وكالة حماية البيئة تقدر أنّ (7000-30000) من الوفيات بسرطان الرئة، ناتج عن التعرض لغاز الرادون، وتشير بعض التقديرات، إلى أنّ التدخين والتعرض لغاز الرادون، أكثر خطرًا بعشر مرات من التعرض لواحد من هذين الملوثين، إلاّ أنّ هناك القليل من الدراسات المباشرة التي تربط التعرض لغاز الرادون في المنازل بالحالات المتزايدة للسرطان، وقد جاءت التقديرات المتعلقة بهذا الأمر في أغلبيتها، من دراسات منّ عانوا التعرض للإشعاع لوقت طويل، في أنشطة مثل تعدين اليورانيوم.

من خلال الخطر المحتمل، فإنّ التراكيز العالية للرادون خطيرة، ولم يُثبت أنّ التراكيز المنخفضة غير ضارة، وقد حددت وكالة حماية البيئة قيمة مقدارها (4) بيكوكوري من غاز الرادون لكل لتر هواء، على أنّه المستوى الإشعاعي الأدنى الذي يُعدّ بعده غاز الرادون خطرًا، وهذا الحدّ الإشعاعي ما هو إلاّ تقدير لتركيز غاز الرادون، الذي يتعيّن الوصول إليه في البيوت، حيث إنّ معدل تركيز غاز الرادون خارج البيوت، هو (4.0 pCi/L) هواء تقريبًا، ومعدله داخل البيوت قرابة (1.0 pCi/L) هواء، والخطر المقارن عند حدّ ألد (4.0 pCi/L) بالنسبة إلى غير المدخن، هي احتمالية غرفه نفسها، أمّا بالنسبة إلى المدخن، فإنّ الخطر المقارن عند هذا الحدّ من التركيز (100) ضعف احتمال موته بحادث تحطم طائرة في الجو (الشكل 17 أ)، ويمكن تقدير خطر التعرض للرادون أيضًا، من عدد الأشخاص الذين يصابون بسرطان الرئة، انظر الشكل (17 أ)، حيث يصعب التأكد من صحة هذه التقديرات، فقد أشارت إحدى الدراسات في أمريكا عن النساء غير المدخنات، إلى أنّ العلاقة الطردية بين التعرض للرادون وسرطان الرئة غير واضحة (17)، بينما بيّنت دراسة أخرى في السويد، توافر علاقة طردية قوية بين التعرض لغاز الرادون في المنازل وسرطان الرئة (18)، وقد استنتجت الدراسة الأخيرة، أنّ التعرض لغاز الرادون في المنازل عامل مهم بالنسبة إلى الإصابة بسرطان الرئة في المجتمع السويدي.

جيولوجية غاز الرادون

The Geology of Radon Gas

نوع الصخر والتركيب الجيولوجي مهمان في تحديد كمية غاز الرادون الذي يصل إلى سطح الأرض، أمّا تراكيز اليورانيوم (238-) في الصخور والتربة فمتباينة كثيرًا؛ إذ تحتوي بعض أنواع الصخور مثل الحجر الرملي على أقلّ من جزء في المليون، والغضار الغامق وبعض أنواع الجرانيت على (3) أجزاء

الشكل (17): الخطر المحتمل المرتبط بالرادون (Estimated risk associated with radon). حُسبت هذه التقديرات على أساس خطر تعرض شخص على المدى الطويل (يعيش 70 سنة، ويقضي (75%) من وقته في المنزل ذي المستوى المحدد من تركيز الرادون) (From U.S. Environmental Protection Agency, 1986, A Citizen's guide to radon. Opa-86-004)

خطر الرادون إذا كنت مدخنًا			
ما العمل؟ توقف عن التدخين و....	خطر السرطان بسبب التعرض للرادون مقارنة بـ	إذا تعرض (1000) مدخن لهذا التركيز طوال حياتهم	تركيز الرادون بيكوكوري/لتر
أصلح منزلك	احتمال (100) مرة أكثر من خطر الفرق	قاربة (135) قد يصابون بسرطان الرئة	20 pCi/l
أصلح منزلك	احتمال (100) مرة أكثر من الموت باحترق المنزل	قاربة (71) قد يصابون بسرطان الرئة	10 pCi/l
أصلح منزلك	احتمال (100) مرة أكثر من الموت بحادث تحطم طائرة	قاربة (57) قد يصابون بسرطان الرئة قاربة (29) قد يصابون بسرطان الرئة	8 pCi/l 4 pCi/l
فكر في إصلاح منزلك	احتمال مرتين أقل من الموت بحادث سيارة	قاربة (15) قد يصابون بسرطان الرئة	2 pCi/l
تقليل تركيز الرادون إلى أقل من (2 pCi/l) صعب	متوسط تركيز الرادون داخل المباني	قاربة (9) قد يصابون بسرطان الرئة	1.3 pCi/l
	متوسط تركيز الرادون داخل المباني	قاربة (3) قد يصابون بسرطان الرئة	0.4 pCi/l

ملاحظة: إن توقفت عن التدخين فالخطر أقل بالنسبة إليك.

خطر الرادون إن لم تدخن قط			
ما العمل؟ توقف عن التدخين و....	خطر السرطان بسبب التعرض للرادون مقارنة بـ	إذا تعرض (1000) مدخن لهذا التركيز طوال حياتهم	تركيز الرادون بيكوكوري/لتر
أصلح منزلك	أقل من احتمالية الموت بجريمة بشعة	قاربة (8) قد يصابون بسرطان الرئة	20 pCi/l
أصلح منزلك	أقل (10) مرات من احتمالية الموت بحادث تحطم طائرة	قاربة (4) قد يصابون بسرطان الرئة قاربة (3) قد يصابون بسرطان الرئة	10 pCi/l 8 pCi/l
أصلح منزلك	أقل من احتمالية الموت غرقًا	قاربة (2) قد يصابون بسرطان الرئة	4 pCi/l
فكر في إصلاح منزلك	أقل من احتمالية الموت بحريق منزلي	قاربة (1) قد يصاب بسرطان الرئة	2 pCi/l
تقليل تركيز الرادون إلى أقل من (2 pCi/l) صعب	متوسط تركيز الرادون داخل المباني	أقل من (1) قد يصاب بسرطان الرئة	1.3 pCi/l
	متوسط تركيز الرادون داخل المباني	أقل من (1) قد يصاب بسرطان الرئة	0.4 pCi/l

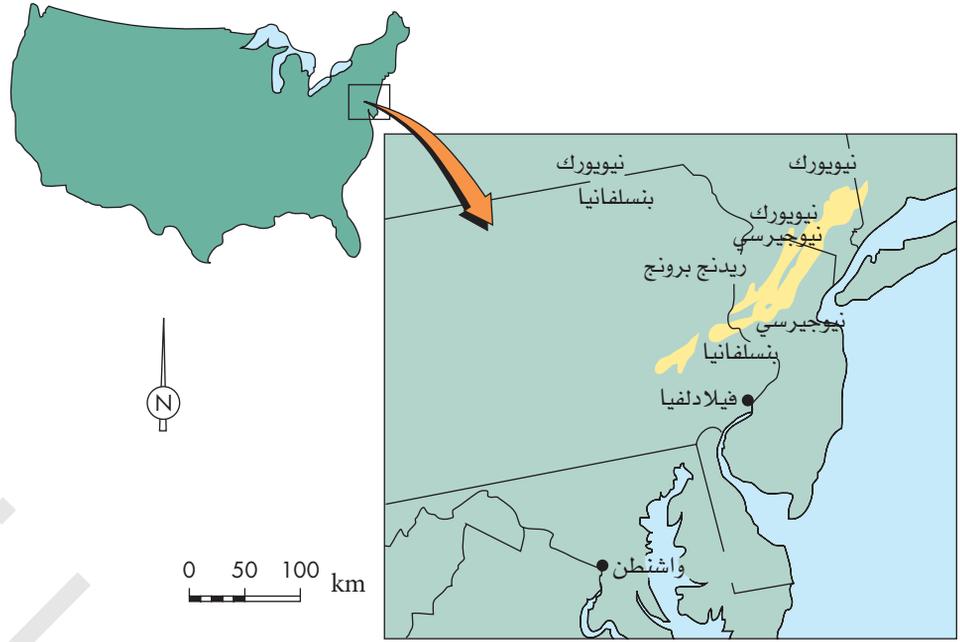
ملاحظة: إن كنت تدخن سابقًا، فالخطر أعلى بالنسبة إليك.

المنزل، أما الرياح، فهي عامل إضافي في التلوث بالرادون؛ لأنه يزيد من جريان الهواء من البنايات واليهما، وقد يدخل الرادون إلى المنازل من خلال شبكة المياه، خصوصًا إذا كان تزويد المنزل بالماء من بئر خاص، إلا أن تأثير هذا العامل أقل من تأثير الغاز الذي ينساب إلى الأعلى من خلال أساسات المنزل، ويطلق الرادون في الهواء عند استعمال الماء للأغراض اليومية مثل الاستحمام والجلي وغسل الملابس. بوجه عام يُنتج رادون (10,000 pCi/L) رادون (1 pCi/L) رادون تقريبًا في هواء داخل المنازل.

يتوافر الرادون عادة في المنازل؛ لأنه غاز يستطيع الحركة خلال الفتحات الصغيرة في كل من التربة والصخور، ويهاجر إلى الأعلى مع غازات التربة، ثم ينساب من خلال الأرضيات والأساسات الخرسانية والمصارف الأرضية، أو من خلال الشقوق والمسامات الصغيرة في جدران الطوب، ويدخل الرادون البيوت للسبب نفسه الذي يصعد فيه الدخان في المدخنة في عملية تسمى تأثير المدخنة: المنازل عادة أهدأ من التربة والصخور المحيطة، لذلك فعند صعود الغازات والهواء يسحب الرادون إلى داخل

الشكل (17 ب): تقع منطقة ريدنج برونج (the Reading Prong area) في شرقي الولايات المتحدة، حيث التراكيز العالية من الرادون، التي اكتشفت هناك في الثمانينيات من القرن الماضي.

(Modified after U.S. Geological Survey, 1986, U.S.G.S. Yearbook)



الرادون في الولايات المتحدة، ولكن تشير الفحوصات التي أُجريت إلى أنّ بيتاً من كل (12) بيتاً تقريباً، يبلغ تركيز غاز الرادون في داخلها أكثر من (4 pCi/L)، فإذا عُدَّ أنّ هذا الحدّ متوسط جيد، فإنّ (7) ملايين منزل تقريباً في الولايات المتحدة تعاني تراكيز مرتفعة، وأنّ هناك حاجة لفحص الملايين من البيوت.

تقليل تركيز غاز الرادون في البيوت

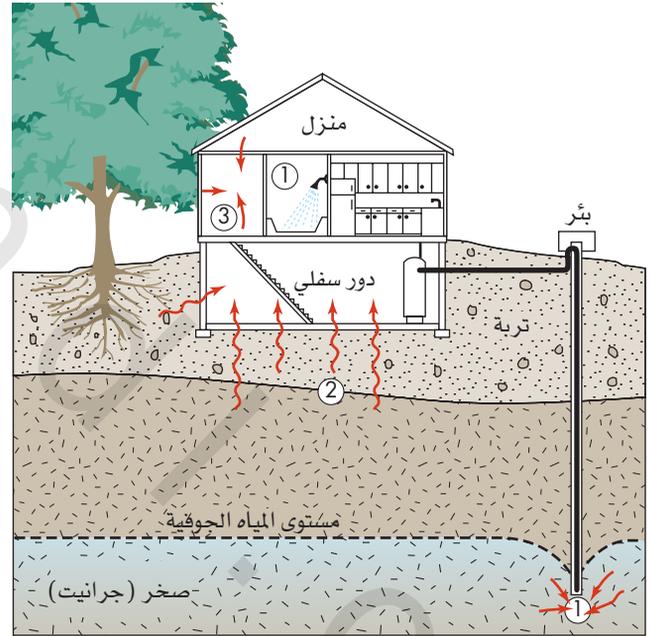
Reducing concentrations of radon gas in homes

يركز أيّ برنامج ناجح لتقليل غاز الرادون أو الحدّ منه في البيوت على ثلاث إستراتيجيات رئيسية (21)، (22):

- تطوير التهوية في البيوت، بإبقاء عدد أكبر من النوافذ مفتوحاً أو استعمال المراوح.
- تحديد المناطق التي يدخل منها الرادون وإغلاقها.
- استخدام طرق إنشاء تتيح أو توفر نظام تهوية.

أبسط طريقة لتقليل تركيز غاز الرادون زيادة تهوية المنزل، وإغلاق الشقوق في الأساسات يمكنها أيضاً تقليل دخول الرادون، خصوصاً إذا عمل في مناطق بعينها، أي المناطق التي يدخل منها الرادون فعلاً إلى البيت، إذ تتوفر بعض المجسّات (المستشعرات) التي تساعد على تحديد هذه المناطق، لكن لسوء الطالع، فإنّ هذه الطريقة قد تفشل أحياناً في حلّ المشكلة، وقد تتكوّن شقوق جديدة، ويتوافر لصاحب البيت عدد من البدائل في طرق الإنشاء بما فيها أنظمة لتهوية البيزمنت (الدور السفلي)، فإذا كان البيت مبنياً على بلاطة، فيمكن تركيب أنظمة تهوية تحتها.

هناك خبر سار وآخر سيئ حول غاز الرادون: والخبر السيئ هو، أنّ انبعاثات غاز الرادون من التربة والصخور في أجزاء متعددة في الولايات المتحدة والعالم كله عالية، وعليه، يشكّل الإشعاع خطراً على المنازل، أمّا الخبر السار فهو، أنّه في معظم الحالات يمكن معالجة المشكلة بسهولة، فحتى لو تطلب الأمر نظام تهوية، فإنّ تكلفته البالغة بضعة آلاف من الدولارات لا تشكل إلّا نسبة مئوية بسيطة من قيمة المنزل، وقد تثبتت البحوث المستقبلية أنّ الأخطار الصحية من التعرض لغاز الرادون، ليست بالشدة التي



الشكل (17 ج): كيف يدخل الرادون إلى المنازل

(how radon may enter homes). (1) الرادون في المياه الجوفية يدخل البئر، ثم المنزل، حيث يستخدم بوصفه ماء للشرب وغسل الأواني والاستحمام والاستعمالات الأخرى. (2) يهاجر غاز الرادون المتوافر في الصخر والتربة إلى الطوابق تحت الأرضية من خلال الأساسات والمسامات. (3) غاز الرادون المنبعث من المواد الإنشائية المستخدمة في بناء المنزل.

(From Environmental Protection Agency)

مفهوم المشكلة وأبعادها

Scope and perception of the problem

تزايد الوعي حول غاز الرادون منذ 1985م، وعلى الرغم من ذلك، فقد عانى الناس التركيز على مشكلة لا يستطيعون رؤيتها، أو شمّها أو سماعها أو لمسها، ولا يتوافر تقدير دقيق لعدد المنازل ذات التراكيز المرتفعة من غاز

يهتمون بالقيمة المادية لمنازلهم أكثر من اهتمامهم بالقضايا الصحية، ويمكن تبديد مخاوفنا حول الرادون بتعرّف الوضع العام لهذه المشكلة، ومعرفة أنّ تقليل غاز الرادون مشكلة يمكن حلّها.

توقعها وكالة حماية البيئة، فبعض العلماء عندهم شك بالنسبة إلى حدّ أدنى (4 pCi/L)، ويعتقدون أنّه منخفض جداً، إلّا أنّه من المهم إخبار الناس عند احتمالية حدوث مشكلة، لكن اتخاذ الناس إجراءات مناسبة للتعامل مع احتمالية حدوث مشكلة غاز الرادون في منازلهم أمر صعب، ويبدو أنّهم

التأثيرات الجمالية Aesthetic effects تؤثر ملوثات الهواء في الموارد المنظورة بتغيير لون الغلاف الجوي وتقليل مسافة الرؤية ودرجة صفاء الجو، فلا نستطيع أن نرى في الهواء الملوث المسافة نفسها التي نراها في الهواء النظيف، والفروق اللونية أقلّ بالنسبة إلى الأشياء التي نراها، وتمتد هذه التأثيرات الآن إلى الفراغات المفتوحة الشاسعة في الولايات المتحدة، فمثلاً، بالقرب من ملتقى نيو مكسيكو وأريزونا وكولورادو ويوتا، تغيّر الانبعاثات من محطات التوليد الكهربائية التي تستخدم الوقود التقليدي، من صفاء الجو من الزوايا الأربعة في منطقة كانت تصل الرؤية فيها من ذرى الجبال في يوم صافٍ إلى (80 km) (25). (26).

مصادر تلوث الهواء

Sources of air pollution

المصدران الرئيسان لتلوث الهواء هما المتحرك والثابت، حيث تشمل المصادر الثابتة (Stationary sources) تلك التي لها موقع ثابت نسبياً، وتصنف إلى مصادر نقطية (point sources)، وقصيرة الأجل (fugitive)، ومصادر مساحية (area sources)، وتنبعث ملوثات الهواء من المصادر النقطية (Point sources) من موقع أو أكثر من المواقع الواضحة، التي يمكن التحكم فيها مثل مداخن محطات توليد الطاقة الكهربائية الصناعية، وتولد المصادر المؤقتة (fugitive sources) ملوثات هواء من مناطق مفتوحة معرضة للعمليات الهوائية، وتشمل الأمثلة على ذلك الطرق الترابية القذرة والمواقع الإنشائية وأراضي المزارع وأكوام التخزين والمناجم السطحية، أمّا المصادر المساحية، فهي مواقع تطلق ملوثات الهواء من مصادر عدّة ضمن منطقة محددة، مثل التجمعات الحضرية الصغيرة أو مناطق التصنيع الكثيفة ضمن منطقة عمرانية، وتنتقل المصادر المتحركة (Mobile sources) من مكان إلى آخر، وتطلق في أثناء ذلك انبعاثاتها من مصادر، تشمل السيارات والطائرات والسفن والقطارات (26).

ملوثات الهواء Air Pollutants

تتوافر ملوثات الهواء الرئيسة بصورة غازية أو بصورة مواد دقيقة، وتشمل الملوثات الغازية (gaseous pollutants) ثاني أكسيد الكبريت وأكاسيد النيتروجين (NO_x) حيث تمثل الإكس عدداً متبايناً من ذرات الأكسجين يكون عادة 1 أو 2 أو 3)، وأول أكسيد الكربون، والأوزون، ومركبات عضوية متطايرة (تختصر بـ VOCs)، وكبريتيد الهيدروجين، وفلوريد الهيدروجين، أمّا الملوثات الدقيقة، فهي جسيمات عضوية أو لاعضوية في مركبات صلبة أو سائلة، وتسمى تلك التي تقل أقطارها عن (10 µm) (PM 10)، وتلك التي تقل أقطارها عن (2.5 µm) (PM 2.5)، سنناقش هذه الدقائق ببعض التفصيل: لأنها مهمة أحياناً من ناحية جيولوجية.

3-17 تلوث الهواء: مقدّمة

ونظرة جيولوجية

AIR POLLUTION: INTRODUCTION AND GEOLOGIC PERSPECTIVE

كان الغلاف الجوي دائماً أحد أكثر الأمكنة ملاءمة للبشر للتخلص من نفاياتهم؛ لأنّه الوسط المتحرك الأكثر سرعة في البيئة، فمنذ أن استعمل الناس النار أول مرة كان الغلاف الغازي بمنزلة حوض للتخلص من النفايات، ومع السرعة الهائلة للحضر والتصنيع خلال القرنين الماضيين، ثبت أحياناً أنّ التدوير في الغلاف الجوي غير ملائم للتخلص من نفايات الإنسان، وعليه، أصبح الهواء بالذات ملوثاً باطراد.

يمكن التفكير في الملوثات الكيميائية بأنّها مركبات في المكان الخاطئ، أو التركيز غير الملائم في الوقت غير الملائم، فلا يكون هناك مشكلة تلوث طالما أنّ المادة الكيميائية انتقلت بعيداً أو تحللت بسرعة (بالنسبة إلى سرعة تكونها)، أمّا الملوثات التي تدخل إلى الغلاف الجوي على صورة انبعاثات طبيعية أو صناعية، فقد تتحلل بالعمليات الطبيعية في الغلاف الجوي إضافة إلى الدوريتين الهيدرولوجية والجيوكيميائية، وعلى العكس من ذلك، قد تصبح الملوثات في الجو ملوثات في الدوريتين الهيدرولوجية والجيوكيميائية (على سبيل المثال المطر الحمضي، انظر الفصل الخامس عشر).

تلوث الهواء اليوم خطر صحي لا يستهان به ومعروف في كثير من المدن الكبيرة، فعلى سبيل المثال يتعرض ملايين الناس بانتظام في لوس أنجلوس - كاليفورنيا لهواء غير صحي، على الرغم من أنّ لوس أنجلوس فيها مشكلة تلوث الهواء الأخطر على مستوى الولايات المتحدة، إلّا أنّها واحدة فقط من المدن الأمريكية التي هواؤها غير صحي، إذ إنّ هناك كثيراً من المدن الأمريكية ذات الهواء غير الصحي، مثل: هيوستن - تكساس، بالتيمور - ميريلاند، شارلوت - كارولينا الشمالية، وأتلانتا - جورجيا، وباستثناء الجزء الشمالي الغربي من المنطقة المطلة على المحيط الهادي، فلا تخلو أيّ منطقة في أمريكا منه (24)، حيث يتعرض قرابة (150) مليون شخص هناك لتلوث الهواء، الذي قد يتسبّب في سرطان الرئة، فينتج عن ذلك وفيات سنوية تقدر بـ (300000) وفاة، أمّا التكاليف الصحية المرتبطة به في الولايات المتحدة، فتقدر بـ (50) بليون دولار سنوياً.

التأثير في نتاج صنع الإنسان Effects on human artifacts

تشمل تأثيرات تلوث الهواء في المباني والنصب التذكارية: تغيير اللون، والاحت، وتحلل المواد الإنشائية، وقد نوقشت في الجزء المتعلق بالمطر الحمضي في الفصل الخامس عشر.

الأوزون مثلاً فوق المناطق الحضرية، بالتفاعل بين الملوثات الأولية وأشعة الشمس والغازات الجوية الطبيعية، وهكذا يصبح الأوزون مشكلة بيئية ثانوية مهمة في الأيام المشمسة، التي تخلو من الغيوم في مناطق التلوث الأولي، وهذه المشكلة موثقة وأكيدة في مدن جنوب كاليفورنيا مثل لوس أنجلوس، على الرغم من أن الأوزون أصبح ملوثاً ثانوياً في العالم كله عند توافر ظروف معينة.

الملوثات الأولية التي تُعزى إليها مشكلات تلوث الهواء كلها تقريباً، هي أكاسيد الكبريت، وأول أكسيد الكربون، وأكاسيد النيتروجين، والمركبات العضوية المتطايرة والمواد الدقيقة، ويدخل قرابة (50) مليون طن من هذه المواد سنوياً إلى جو الولايات المتحدة؛ بسبب العمليات التي يقوم بها الإنسان، حيث تبدو هذه الكمية من الملوثات كبيرة لأول وهلة، لكنها لو وزعت بانتظام في الجو، فستكون نسبتها الوزنية بضعه أجزاء من المليون، ولسوء الطالع أن الملوثات غير موزعة توزيعاً منتظماً، وهناك نزعة بأن تتبع وتنتج وتتركز محلياً أو إقليمياً، ففي المدن الكبيرة مثلاً، يتشارك الجو والعوامل المناخية مع التحضر (الإعمار) والتصنيع في إنتاج مشكلات تلوث هواء محلية.

ملوثات الهواء الرئيسية مبينة من خلال مركباتها الطبيعية، وتلك التي من صنع الإنسان في الجدول (1-17)، أما تأثيراتها في الناس والنباتات والمواد، فهي مدرجة في الجدول (2-17).

المادة الدقيقة بحجم (2.5-10)

Particulate matter: PM 10 and PM 2.5

الملوثات من المادة الدقيقة جسيمات صغيرة من المواد الصلبة أو السائلة، وتسمى بحسب حجمها (2.5-10)، جسيمات المادة الدقيقة رقم (10) قطرها أقل من (10) ميكرونات، وتنبعث إلى الجو بطرق طبيعية عدّة أو بفعل أنشطة الإنسان، وتشكل المصادر الطبيعية (85%) من الانبعاثات الدقائقية

توكسينات (مسمّات) الهواء Air Toxins

من المعروف أن ملوثات الهواء التي تتسبب في السرطان أو مشكلات صحية مهمة أخرى تصنّف على أنها توكسينات هوائية (air toxins)، حيث تُصنّف هذه الملوثات بحسب: (1) فيما إذا كانت تتسبب في السرطان أو لا تتسبب فيه. (2) ميلها للتسبب في أمراض في جهاز التنفس أو التكاثر أو الجهاز العصبي أو جهاز المناعة، وتعتمد السمية على التعرض لتوكسين هوائي عن طريق استنشاقه.

يعتمد المدى الذي يؤثر ضمنه توكسين معين في صحة الفرد على سمية ذلك الملوث، وعدد مرات التعرض له، ومدة التعرض في كل مرة، وتركيز الملوث الذي يتعرض له الشخص، والوضع الصحي العام له، وقد قُيّمت سمية أكثر من (150) مادة كيميائية من ضمنها الأمونيا وغازات الكلور وكبريتيد الهيدروجين، أما الولايات الأكثر تعرضاً لتوكسينات الهواء، فهي: كاليفورنيا، ونيويورك، وأوريغون ونيو جيرسي، وأما الولايات الأنظف، فهي مونتانا وويومنج وجنوب داكوتا، تقييم توكسينات الهواء بوصفها فئة من ملوثات الهواء نشاط جديد نسبياً، لكنه سيؤدي إلى زيادة فهم مشكلات تلوث الهواء السامة، ومن المؤمل أن يؤدي إلى تحسين نوعية الهواء⁽²⁷⁾.

الملوثات الأولية والثانوية

Primary and secondary pollutants

يمكن تصنيف ملوثات الهواء بحسب أصلها إلى أولية وثانوية: حيث تنبعث الملوثات الأولية (Primary pollutants) مباشرة إلى الهواء، وتشمل المواد الدقيقة، وأكاسيد الكبريت، وأول أكسيد الكربون، وأكاسيد النيتروجين، والهيدروكربونات، بينما تنتج الملوثات الثانوية (Secondary pollutants) عندما تتفاعل الملوثات الأولية مع المركبات الطبيعية في الجو، فيتكوّن

الجدول (1-17): المكونات الرئيسية الطبيعية والصناعية لملوثات الهواء.

الانبعاثات بوصفها نسبة مئوية من المجموع				
ملوث الهواء	طبيعي	بفعل البشر	المصدر الرئيس للجزء المنتج بفعل البشر	%
أكاسيد الكبريت SOx	50	50	احتراق الوقود (المصادر الثابتة، معظمها فحم)	84
ثاني أكسيد النيتروجين NO ₂ : غاز خفيف بني مصفر إلى محمر	كلها تقريباً	السيارات	احتراق الوقود (المصادر الثابتة، معظمها غاز طبيعي وفحم)	37
أول أكسيد الكربون CO	91	9	السيارات	38
الأوزون O ₃	ملوث ثانوي ينتج عن تفاعل ضوء الشمس مع الأوكسجين وثاني أكسيد النيتروجين	يعتمد التركيز المتوافر على التفاعل في أسفل الغلاف الجوي، بما في ذلك الهيدروكربونات وعوادم السيارات		
الهيدروكربونات HC (المواد العضوية المتطايرة)	84	16	السيارات	27
الدقائق	85	15	الغبار	7
			العمليات الصناعية	7
			حرق الوقود (مصادر ثابتة)	8

الجدول (17-2): تأثير بعض ملوثات الهواء المختارة في الناس والنباتات والمواد

المملوث	التأثير في الناس (1) · (2)	التأثير في النباتات (1) · (3)	التأثير في المواد (1) · (4)
ثاني أكسيد الكبريت SO ₂ غاز يتوافر بالقرب من سطح الأرض، لا لون ولا رائحة له	زيادة في حالات أمراض التنفس المزمنة: اللهاث، تضيق مجاري الهواء عند المصابين بالأزمة	تغير لون الأوراق إلى الأبيض، تحلل الأنسجة وموتها، الأوراق الأحدث أكثر حساسية من الأقدم، تشتمل الأشجار والمحاصيل الحساسة على: الفصفاصة، الشعير، القطن، السبانخ، الشمندر، الصنوبر الأبيض، البتولا، الحور الرجراج إذا تأكسدت إلى حمض الكبريتيك يتسبب في خراب مرتبط بالمطر الحمضي	إذا تأكسدت إلى حامض الكبريتيك يتسبب في خراب الأبنية والشواهد الأثرية وتآكل المعادن وهشاشة الورق وتحويل الجلود إلى غبار بني محمر يؤدي ثاني أكسيد الكبريت إلى شحوب الأنسجة وتخریب الدهان
أكاسيد النيتروجين NO ₂ نوكس	باستثناء الرائحة فهو غاز غير مخرش، قد يزيد من حدة مرض وأعراض الجهاز التنفسي (احتقان في الحلق، الكحة، احتقان الأنف، الحمى)، ويزيد من خطر اللثة الصدرية، التهاب الشعب، فقر الدم	لا تتوافر تأثيرات محسوسة على كثير من النباتات، لكن، يمكن أن يبطئ من نمو بعضها، مفيد إذا كان بتركيز منخفضة، وإذا تحول إلى حمض النيتريك فإنه يتسبب في خراب مثل الذي يسببه المطر الحمضي	يؤدي إلى شحوب صبغات المنسوجات، وإذا تحول إلى حمض النيتريك، فقد يؤدي إلى تخریب المباني والشواهد الأثرية
أول أكسيد الكربون CO غاز خطر جداً، لا لون ولا رائحة له	يقلل من مقدرة جهاز الدوران في نقل الأكسجين، والصداع، والإعياء والغثيان. يعيق أداء المهمات التي تتطلب التركيز، ويقلل من التحمل، وقد يؤدي إلى الموت بالاختناق	لا تتوافر تأثيرات محسوسة.	لا تتوافر تأثيرات محسوسة
الأوزون O ₃ (في أسفل الغلاف الغازي) غاز غير مستقر لا لون له ذو رائحة حلوة خفيفة، يؤدي إلى تفاعلات كيميائية بين أشعة الشمس والهيدروكربونات المنبعثة من عادم السيارة	مهيج قوي، يزيد من حدة الأزمة التنفسية، ويؤدي خلايا الجهاز التنفسي، ويقلل مرونة نسيج الرئة، ويسبب السعال وآلام الصدر وتحسس/ تخرش العين	تكوّن رقط وبقع و/أو شحوب في أنسجة النبات (الأوراق، الجذوع،... إلخ)، الأوراق الأقدم هي الأكثر حساسية، وتصبح أطراف إبر الصنوبريات بنية وتموت، تقليل في كمية المحاصيل وتدميرها، مثل الخس والعنب والذرة	يشقق المطاط، يقلل من ديمومة الدهان ومظهره، يؤدي إلى شحوب صبغات المنسوجات
المادة الدقيقة (PM-2.5, PM-10): جسيمات صغيرة أو مواد صلبة أو سائلة أقل من (2-5 µm) أو (10 µm) بالترتيب	زيادة حدة الأمراض المزمنة وغير المزمنة، يعتمد على التركيب الكيميائي للدقائق، يمكن أن يؤدي إلى تخرش أنسجة الحلق والأنف والرئة والعينين	يعتمد على التركيب الكيميائي للدقائق، قد تدمر الأشجار والمحاصيل، ترسيب جاف لثاني أكسيد الكبريت، عندما تتأكسد تصبح إحدى صور المطر الحمضي	يسهم في تآكل المعادن، وقد يسرع فيها، قد تلوث نقاط التماس الكهربائية، يدمر مظهر الدهان، ويقلل ديمومته، يؤدي إلى شحوب صبغات المنسوجات

- 1- تعتمد التأثيرات على الجرعة (تركيز الملوث وفترة التعرض) وقابلية الناس والنباتات والمواد ملوث معين، مثلاً: كبار السن والأطفال والمصابون بأمراض الرئة المزمنة، أكثر عرضة لتأثير ملوثات مثل الأوزون، وثاني أكسيد الكبريت، وأكاسيد النيتروجين.
- 2- خسائر الولايات المتحدة السنوية أكثر من (50) بليون دولار.
- 3- خسائر الولايات المتحدة في المحاصيل الزراعية بين (1 و5) بلايين دولار سنوياً.
- 4- خسائر الولايات المتحدة السنوية أكثر من (5) بلايين دولار.
- 5- على صورة غبار ودخان.

Sources: Modified from U.S. Environmental Protection Agency; Bunbel, R. W., 1994, Fundamentals of Air Pollution, 3rd ed., San Diego: Academic Press; Godish, T., 1997, Air Quality, 3rd ed., Boca Raton, FL: Lewis Publishers.

جداً رقم (2.5) (قطرها أقل من 2.5 µm) في ضرر هائل للرئتين، وتعدّ الكبريتات والنيترات من أهمّها، وكلاهما ملوثات ثانوية تنتج في الهواء بالتفاعلات الكيميائية بين ثاني أكسيد الكبريت أو أكاسيد النيتروجين والمكونات الاعتيادية للجو، حيث تتكوّن الكبريتات (على صورة حمض كبريتيك) وحمض النيتريك بهذه التفاعلات، ثم يترسبان بوصفهما مطراً حمضياً⁽²⁶⁾، ويشار عادة عند قياس المادة الدقيقة إلى المواد الدقيقة المعلقة الكلية (TSP).

تؤثر المواد الدقيقة في صحة الإنسان والأنظمة البيئية والغلاف الحيوي، (الجدول 17-2)، فالمواد الدقيقة التي تدخل إلى الرئتين قد تمكث هناك منتجة آثاراً على التنفس تمتد فترات طويلة، وفي هذا الصدد، فالإسبتوس

(الجدول 17-1)، ويضيف التصحر، والانذفاعات البركانية والحرائق وطرق الزراعة الحديثة كميات متزايدة من المادة الدقيقة إلى الهواء، ويطلق حرق بقايا المحاصيل (من حقول القمح في داكوتا الشمالية، والعشب الأزرق في إيداهو والرز في كاليفورنيا والقصب في هاواي) كميات كبيرة من الدخان والشحار إلى الجو من المادة الدقيقة رقم (2.5)، وكذلك تطلق العمليات الصناعية كلها تقريباً مواد دقيقة إلى الجو، وتشبه في ذلك حرق الوقود القديم، إذ يمكن رؤية جزء كبير من المادة الدقيقة بسهولة بصورة دخان أو شحار أو غبار.

تحتوي المواد الدقيقة على جسيمات الأسبست الهوائية وجسيمات صغيرة من العناصر الثقيلة، مثل الأرسين والنحاس والرصاص والزنك، التي تنبعث عادة من المرفقات الصناعية مثل المصاهر، وتتسبب الملوثات الدقيقة

الغذائية، فتركيز الكاديوم في آكلات الأعشاب (الهيبريفورز) (3) أضعاف تركيزه في النباتات الخضراء تقريباً، وتركيزه في آكلات اللحوم (3) أضعاف تركيزه في آكلات النباتات تقريباً.

تلوث الهواء في المناطق الحضرية

Urban air pollution

تلوث الهواء غير موزع بانتظام في العالم كله، ويتركز معظمه في المناطق العمرانية وحولها، حيث تطلق السيارات والصناعات الثقيلة كميات هائلة من النفايات إلى البيئة، ويتوافر تلوث الهواء المرئي المسمى الضبخن (smog) في المناطق العمرانية كلها تقريباً، على الرغم من أن ضرره يتفاوت من منطقة إلى أخرى، وستعرض في هذا الجزء إلى العوامل التي تسهم في تلوث الهواء في المناطق العمرانية، ونناقش مكونات الضبخن وطريقة تكوينه.

تأثير المناخ والتضاريس

Influence of meteorology and topography

يعتمد المدى الذي يتوافر فيه تلوث الهواء في منطقة حضرية ما بصورة كبيرة على سرعة الانبعاثات والتضاريس والظروف الجوية، وتحدد هذه العوامل السرعة التي يتم بها تركيز الملوثات وانتقالها بعيداً عن مصادرها، أو تحولها إلى مركبات غير ضارة في الهواء، وعندما يكون إنتاج الملوثات أسرع من انتقالها وتحولها الكيميائي، فيمكن أن يترتب على ذلك ظروف خطيرة.

تستطيع الظروف المناخية أن تحدد فيما إذا كان تلوث الهواء مجرد مصدر للإزعاج، أم أنه مشكلة صحية خطيرة، فمعظم فترات التلوث في حوض لوس أنجلوس والمناطق الضبخنية الأخرى لا تسبب في أعداد كبيرة من الوفيات، إلا أنه يمكن أن تحدث حوادث تلوث خطيرة تمتد أياماً، وتؤدي إلى عدد أكبر من الوفيات والأمراض.

قد يؤدي الدوران المحدود في طبقات الجو السفلي نتيجة تكوّن انعكاس طبقي (*inversion layer*) إلى حادثة تلوث، حيث يحدث الانعكاس أو الانقلاب الجوي (*atmospheric inversion*) عندما يعلو هواء دافئ هواءً بارداً، وتمثل طبقة الانعكاس مشكلة عندما تكون هناك كتلة هوائية ساكنة. يبين الشكل (17-3) نوعين من الانعكاس يؤديان إلى تدهور أو زيادة حدة تأثير مشكلات التلوث، ففي الشكل (17-13) ينحدر هواء دافئ إلى الأسفل من مناطق يابسة داخلية جافة مكوناً طبقة انعكاس نصف دائمة، ولأنّ الجبال تعمل بوصفها حاجزاً للتلوث، فإنّ الهواء الملوث يتحرك بحسب اتجاه نسيم البحر والعمليات الأخرى، التي تميل إلى الصعود في الأودية حيث تصطاد أو تحجز هناك، ويحدث تلوث الهواء الذي ينشأ أساساً في الصيف والخريف، ويحدث الانعكاس عندما يمر هواء اليابسة الداخلي الدافئ فوق الجبال، ويعلو هواء الشاطئ البارد، وينطبق هذا المثال على الوضع في منطقة لوس أنجلوس.

يبين الشكل (17-3) وادياً يعلو فيه هواء ساخن هواءً بارداً، إذ يمكن أن يحدث هذا الوضع بطرق عدّة، منها: عندما ينشأ غطاء من الغيوم المرتبطة بكتلة هوائية ساكنة فوق منطقة حضرية، فإنّ الغيوم تحجز أشعة الشمس المقبلة، وتمتص بعض الطاقة، وعليه تصبح أدفاً، ويبرد الهواء على سطح الأرض أو قريباً منه، فإذا كانت الرطوبة عالية، فقد يتكوّن ضباب كثيف، وكلما كان الهواء أكثر برودة، فإنّ سكان المدينة يحرقون وقوداً أكثر للتدفئة، وعليه، فإنّهم يتسببون في دخول ملوثات أكثر إلى الجو، حيث تستمر الملوثات في التراكم طالما بقيت الظروف الساكنة مستمرة.

بالتحديد خطير جداً، أمّا الغبار الناتج عن شق الطرق وحرارة الأرض، فيترسب على أسطح النباتات الخضراء، ومن الممكن أن يتدخل في كل من امتصاص النبات لثاني أكسيد الكربون والأكسجين وإطلاقه للماء، وقد يؤثر الغبار الثقيل في تنفس الحيوانات، ويعتقد أن الدقائق تسهم في موت (6000) إنسان سنوياً في الولايات المتحدة: يقدر في المدن أن (9%) من الوفيات مرتبطة بالدقائق في الهواء، وخطر الموت أعلى بنسبة (15-25%) في المدن ذات التراكيز العالية من ملوثات الدقائق الناعمة⁽²⁸⁾.

قد تقتل الدقائق المرتبطة بالمشروعات الإنشائية الكبرى الكائنات، وتؤدي إلى تدمير مساحات شاسعة، وهذا يؤدي إلى تغيير في نسبة مكونات الأنواع، والسلاسل الغذائية، وبوجه عام، فإنّها تؤثر في الأنظمة البيئية، إضافة إلى ذلك، زادت عمليات التصنيع الحديثة الدقائق المعلقة الكلية في الجو كثيراً، حيث تحجب ضوء الشمس، ما يؤدي إلى تغيرات مناخية، يمكن أن يكون لها تأثيرات دائمة في الغلاف الحيوي⁽²⁹⁾.

الأسبستوس أو الحرير الصخري Asbestos

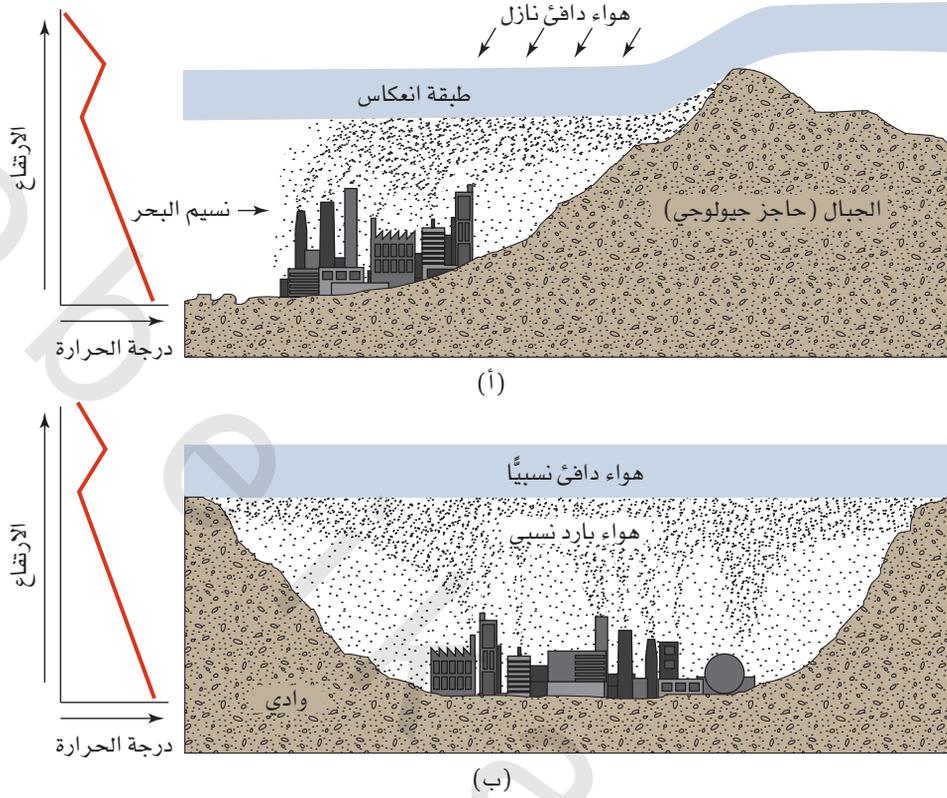
اكتشف حديثاً أنّ جسيمات الأسبست تشكل خطراً كبيراً على حياة الكائنات، إذ كان يُعامل في الماضي بصورة اعتيادية، ولم يُحَمّ العاملون في مصانعه من خطر الغبار، وقد استعمل الأسبست في عزل المباني ولبادات البريكات في السيارات، ونتيجة لذلك انتشرت خيوطه في الدول الصناعية كلها تقريباً، خصوصاً في المناطق الحضرية في كل من أوروبا وأمريكا الشمالية، وقد بيعت -في إحدى الحالات- نواتج الأسبست بوصفها حقائب بيرلاب، ثم أعيد استعمالها في المستنبتات وصناعات ثانوية أخرى، ما أدى إلى نشر هذا الملوث بدرجة أكبر، حيث يعتقد أنّ بعض جسيماته تسبب في السرطان، لذلك يتعيّن توخي الحذر عند التعامل معه.

الرصاص lead

مكون مهم في بطاريات السيارات والنواتج الصناعية الأخرى، وعند استعماله بوصفه مادة مضافة في البنزين، فإنّه يعمل على تحسين أداء محرك السيارة، وقد أدى الرصاص المنبعث إلى البيئة من خلال عادم السيارة (أكزوزت) في الولايات المتحدة، إلى أن يترسب بصورة كبيرة، ما أدى إلى ارتفاع تركيزه في التربة والماء القريب من الطرق (انظر نظرة متحصّصة: الرصاص في البيئة في 17-2)، من الممكن أن ينتقل بالهواء بصورة دقائق تصل إلى النبات عن طريق التربة أو تترسب على أوراقه مباشرة، فيدخل بذلك في سلاسل الغذاء الأرضية، وقد يهضمه الناس في طعامهم، إضافة إلى أنّه قد يدخل في سلاسل الغذاء المائية، عندما يترسب ما تحمله الجداول والأنهار منه في مياه هادئة، أو ينتقل إلى المحيط أو البحيرات، فتأخذ الكائنات المائية التي يتغذى عليها الإنسان، وعلى الرغم من أنّ الرصاص لم يعد يستعمل الآن في البنزين في الولايات المتحدة، إلا أنّه ما زال يستخدم في أجزاء أخرى من العالم، وقد تناقصت انبعاثاته في الولايات المتحدة بنسبة (98%) منذ عام 1970م، بوصفها نتيجة مباشرة لتقليل نسبته، ثم منع استعماله في البنزين.

لكاديوم cadmium

رماد الفحم مصدر بعض الكاديوم (*cadmi-um*) في البيئة، وينتشر بصورة كبيرة من المداخن، حيث يتوافر الكاديوم بوصفه عنصراً شحيحاً في الفحم بتراكيز منخفضة جداً (0.05 جزء في المليون)، فعندما يتساقط رماد الفحم على النباتات، يدخل الكاديوم في نسجه، ويتركز هناك، ثم يصعد في السلسلة الغذائية، ويحدث له تكبير (تضخيم) حيوي (*biomagnifications*) عند كل مستوى أعلى في السلسلة



الشكل (17-3): الانعكاس الحراري (Temperature inversion). سببان لنشوء انعكاس حراري يجعلان مشكلات التلوث أكثر سوءًا. (أ) هواء دافئ نازل من مناطق داخلية جافة، يكون طبقة انعكاس نصف دائمة. (ب) وادٍ فيه هواء بارد نسبيًا يعلوه هواء دافئ.

تركيز الملوثات في الهواء تناسبًا طرديًا مع العاملين الأولين: يزداد تركيز الملوثات مع ازدياد سرعة الانبعاث أو مسافة السفر في اتجاه الرياح، وعلى العكس من ذلك، يتناقص تلوث هواء المدن بازدياد سرعة الرياح وارتفاع طبقة الخلط، فكلما كانت الرياح أقوى وطبقة الخلط أعلى، كان التلوث أقل. إذا توافرت طبقة الانعكاس بالقرب من حاجز جيولوجي مثل الجبال، فيمكن أن يسمح تأثير المدخنة للملوثات بالانتشار فوق أعلى الحاجز (الشكل 17-4)، وقد لوحظ هذا التأثير في حوض لوس أنجلوس، حيث تستطيع الملوثات تسلك آلاف الأمتار، ما يؤدي إلى تدمير أشجار الصنوبر الجبلية والنباتات الأخرى.

إنتاج الضبخن Smog production

عندما تنتج ملوثات الهواء من مصادر عدّة في منطقة كبيرة- مثلما هو الحال بالنسبة إلى السيارات في لوس أنجلوس- فهناك احتمال لنشوء الضبخن، والضبخن الكبريتي (*Sulfurous smog*) (ويشار إليه

احتمال حدوث تلوث هواء في المناطق الحضرية

Potential for urban air pollution

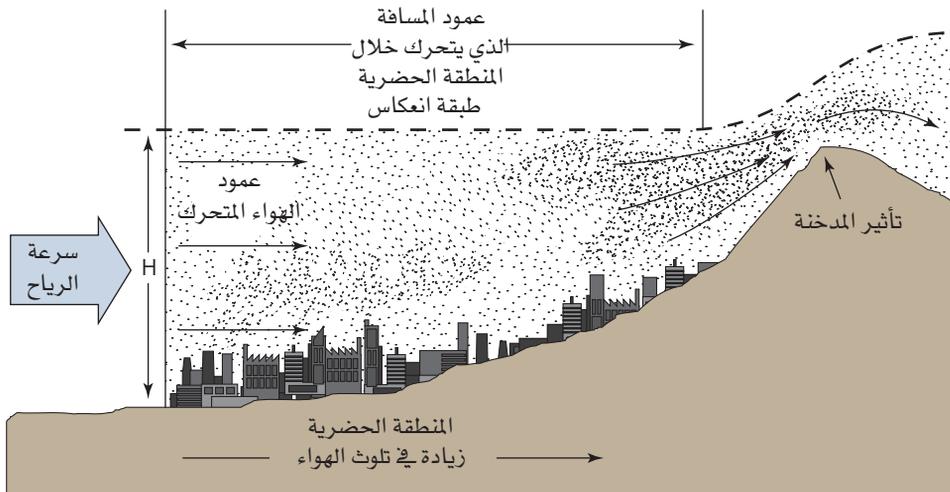
يتحدد احتمال حدوث تلوث هواء في المناطق الحضرية، مثلما يظهر في الشكل (17-4) بالعوامل الآتية:

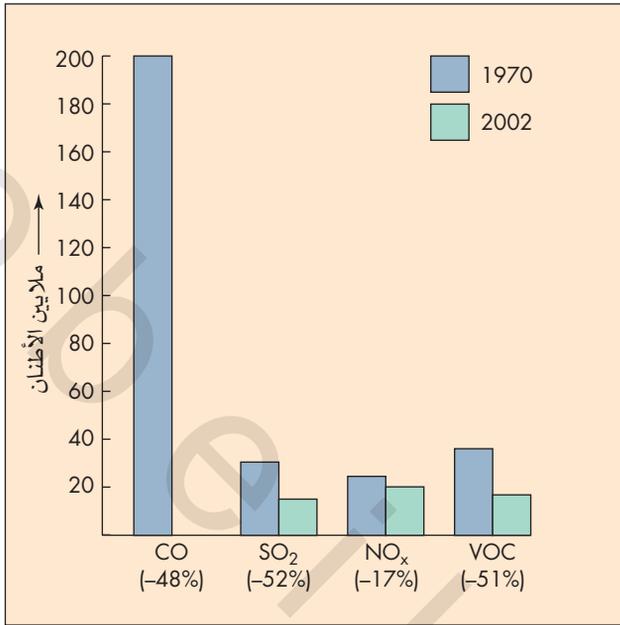
- سرعة انبعاث الملوثات.
- المسافة التي تتحركها كتلة من الهواء خلال المصادر التي تلوث هواء المدن.
- معدل سرعة الرياح.
- ارتفاع طبقة الخلط، أي الارتفاع في طبقات الجو السفلى الذي تختلط عنده الملوثات المحتملة جيدًا.

إذا افترضنا نسبة انبعاث ثابتة لملوثات الهواء، فستجمع الكتلة الهوائية المزيد من الملوثات عند عبورها خلال المنطقة الحضرية، وعليه، يتناسب

الشكل (17-4): كيف تتركز ملوثات الهواء (how air pollutants may be concentrated)

مع ازدياد سرعة الرياح وسمك طبقة الخلط (الرمز إتش) هناك احتمال أقل لحدوث التلوث، ومع ازدياد كل من سرعة الانبعاثات وطول مسار اتجاه الرياح، فهناك احتمال أكبر لحدوث تلوث في الهواء، "تأثير المدخنة" يسمح للهواء الملوث بالحركة فوق الجبال، ثم إلى الأسفل عند الوادي المجاور.





الشكل (17-5): نزعات انبعاثات بعض ملوثات الهواء المختارة في أمريكا (1970م - 2002م). انبعاثات أول أكسيد الكربون، وثاني أكسيد الكبريت وأكسيد النيتروجين والمركبات العضوية المتطايرة تناقصت كثيراً منذ عام 1970م.

(modified from Environmental Protection Agency, 2002, <http://www.epa.gov/{highlights accessed 3/25/04}>)

تلوث الهواء داخل المباني

Indoor air pollution

تلوث الهواء داخل المباني أحد أهم الأخطار الصحية البيئية التي يواجهها الناس في بيوتهم وأمكنتهم، وقد أُنشئت المباني في السنوات الأخيرة قريبة جداً من بعضها، لدرجة أن النوافذ لا يمكن فتحها أحياناً، وذلك توفيراً للطاقة، فإذا لم تُنمَّذ صيانة الفلاتر بصورة صحيحة، فيمكن أن يتلوث الهواء الداخلي بكثير من المواد، ومن ضمنها الدخان والكيماويات والكائنات الناقلة للأمراض وغاز الرادون الطبيعي المشع، الذي يُشك في أنه يتسبب في سرطانات الرئة وأنواع أخرى من السرطان (انظر نظرة متفحصة: غاز الرادون في الجزء 17-2)، وقد تبين أن الفيروس المسؤول عن عدوى الجهاز التنفسي المسمى مرض ليجنيرز (الفيالق)، ينتقل من خلال فلاتر الهواء وأنظمة التهوية في المباني.

تبنى المنشآت الحضرية الحديثة من مواد عُدّة، بعضها يطلق كميات قليلة من الكيماويات والمواد الأخرى إلى الهواء المحيط، وتبعث في بعض المباني خيوط أو ألياف الأسبست ببطء من العزل والوصلات الأخرى، ما يؤدي إلى إصابة الذين يتعرضون لنوع محدد من ألياف الأسبست بنوع نادر من سرطان الرئة، وقد تنطلق غازات أول أكسيد الكربون وثاني أكسيد النيتروجين السامة في الهواء داخل البيوت، من مواقد الغاز غير المهواة جيّداً، كذلك من المعروف أن الفومالدهايد المتوافر في بعض مواد العزل والمنتجات الخشبية المستعملة في إنشاء البيوت، يؤدي إلى حساسية في الأنف والأذنين والحنجرة، إضافة إلى توافر الرادون في بعض مواد البناء، مثل بلوكات الخرسانة والطوب المصنوع من مواد يتوافر فيها الرادون بصورة مرتفعة، ومن المحتمل أن تتسبب المباني التي تفتقر إلى أنظمة

أحياناً بـضبخن لندن أو الهواء الرمادي) والـضبخن الكيماوي الضوئي (*photochemical smog*) (المسمى أحياناً بـضبخن لوس أنجلوس أو الهواء البني)، هما النوعان الرئيسان عن الضبخن، حيث ينتج الضبخن الكبريتي (*sulfurous smog*) بصورة أساسية عن حرق الفحم أو النفط في محطات توليد الطاقة الكهربائية الكبيرة، وتتحد في بعض الظروف المناخية أكاسيد الكبريت والدقائق الناتجة عن الحرق لتنتج ضبخناً كبريتياً مركزاً.

التفاعلات التي تنتج الضبخن الكيماوي الضوئي (*photochemical smog*) معقدة، وتشمل أكاسيد النيتروجين (NO_x)، والهيدروكربونات، والإشعاع الشمسي، فعلى سبيل المثال: يبدأ تركيز كل من أول أكسيد النيتروجين والهيدروكربونات بالتزايد في جنوب كاليفورنيا، عندما يتنامى عدد الذين ينتقلون بالسيارات في الصباح الباكر، وقد يقل تركيز ثاني أكسيد النيتروجين في الوقت نفسه؛ بسبب التفاعل الذي تتحكم فيه أشعة الشمس، ويؤدي إلى تحويل ثاني أكسيد النيتروجين NO_2 إلى أول أكسيد النيتروجين، إضافة إلى أكسجين ذري NO (ذرة أكسجين)، عندئذ يكون الأكسجين الذري حرّاً؛ كي يتشارك مع الأكسجين الجزيئي، ويتكوّن الأوزون O_3 الذي يزداد تركيزه بعد الشروق، وفي ساعات الضحى، تتفاعل الهيدروكربونات المؤكسدة مع (أول) أكسيد النيتروجين، ويؤدي هذا التفاعل إلى زيادة تركيز ثاني أكسيد النيتروجين، ويتسبب أيضاً في تقليل تركيز أول أكسيد النيتروجين، وزيادة الأوزون الذي يبلغ أقصى قيمة له في منتصف النهار (يرافق ذلك أقل قيمة لأول أكسيد النيتروجين)، ومع اكتمال الضبخن تقل الرؤية؛ ذلك لأن دقائقه الصغيرة تُشَتُّ الضوء.

مستقبل تلوث الهواء في المناطق الحضرية

Future of air pollution in urban areas

مستويات تلوث الهواء في كثير من المدن في الدول المتطورة لها سجل مختلط، لكنه يميل إلى التحسن عمومًا، والمعطيات من مدن الولايات المتحدة الكوزموبوليتونية في السنوات الحديثة، تبين نقصان عدد الأيام الكلي المصنفة غير صحية وغير صحية جيّداً، وهذا يشير إلى تحسن في نوعية الهواء على مستوى الولايات المتحدة بصورة كلية، وقد حدث هذا التحسن المقترح على الرغم من ازدياد عدد السيارات، إذ نتجت نوعية الهواء المحسنة عن صناعة سيارات تحرق وقوداً أقل بكفاءة أعلى، وتحتوي على أجهزة للتحكم في الضبخن، وتحرق وقوداً نظيفاً ومحسناً، إلا أن معظم المناطق الحضرية الرئيسية، مثل نيويورك ولوس أنجلوس، ما زالت تعاني الهواء غير الصحي مدة طويلة من السنة، وزيادة على ذلك، كثير من المدن الأمريكية هواؤها غير جيّد لـ (30) يوماً في السنة على الأقل، وبحسب هذا المعيار، لا يزال ملايين الأمريكيين يعيشون في مدن فيها خطر تلوث الهواء لجزء لا يستهان به من العام.

والأخبار المشجعة أن انبعاثات بعض ملوثات الهواء الرئيسية في الولايات المتحدة في حالة تراجع (الشكل 17-5)، فمثلاً: منذ 1970م تراجعت انبعاثات ثاني أكسيد الكبريت SO_2 بنسبة (52%) نتيجة لحرق كمية أقل من الفحم، واستخدام الفحم منخفض الكبريت، ومعالجة الغازات المتدفقة في محطات توليد الكهرباء قبل إطلاقها إلى البيئة، أما انبعاثات المركبات العضوية المتطايرة، فقد تناقصت أيضاً منذ عام 1970م إلى مستويات لم تُسجّل منذ أربعينيات القرن الماضي، وقد نتج النقصان البالغ (51%) جزئياً عن التحكم الناجح في انبعاثات عوادم السيارات، واستبدال المركبات العضوية المتطايرة، مثل الأسفلت بتلك المعتمدة على الماء.

إدارة متكاملة للنفايات

Integrated waste management

هناك وعي متناهٍ بين الناس أن كثيرًا من برامجنا لإدارة النفايات هي ببساطة نقل النفايات من مكان إلى آخر، وليس التخلص منها فعليًا، فعلى سبيل المثال: يمكن أن توضع النفايات في المناطق الحضرية أو تطمر في مكبات، ولكنها في النهاية قد تنتج مشكلات أخرى؛ وذلك بسبب إنتاج غاز الميثان (الذي يُعدُّ موردًا مهمًا إذا استغلَّ جيدًا) أو السوائل الضارة، التي تتسرب من الموقع، فتلوث المناطق المجاورة، إضافة إلى أن مواقع التخلص من النفايات قادرة أيضًا على إنتاج تلوث في الهواء؛ لذا، فإنَّ افتراض أن إدارة النفايات ستظل محط أنظار العامة مدة طويلة افتراض صحيح، لذلك، فإنَّ تطوير طرق جديدة لمعالجة النفايات، لا تؤدي إلى تعريض الصحة العامة للخطر، ولا تتسبب أيضًا في حدوث إزعاج أمر له أهمية خصوصًا.

ظهرت الإدارة المتكاملة للنفايات (Integrated waste management) (IWM) في الثمانينيات من القرن الماضي، بوصفها مجموعة بدائل إدارة تشمل تقليل المورد، والتدوير، وإعادة الاستعمال، وتحويلها إلى مادة مفيدة، والطمر، والحرق⁽³³⁾، حيث إنَّ التقليل والتدوير وإعادة الاستعمال (Reduce, recycle, reuse) ثلاث عمليات من إدارة متكاملة للنفايات، تبدأ كلها بالإنجليزية بحرف الألف، إذ يمكن لإعادة الاستعمال تقليل وزن النفايات من المناطق الحضرية التي تطمر في المكبات بنسبة (50%) تقريبًا.

إعادة الاستعمال بوصفه أحد الخيارات ضمن إدارة متكاملة للنفايات، الذي طُبِّق بصورة جيدة مدَّة تزيد على عقدين، ولَّد أنظمة متكاملة لمعالجة النفايات، نتج عنها عشرات الآلاف من فرص العمل، وفي الوقت نفسه قللت في الولايات المتحدة نسبة النفايات الحضرية المنزلية المرسلَة إلى أماكن الطمر من (90%) عام 1980م إلى (65%) حاليًا، وفي الحقيقة، دمجت كثير من الشركات تقليل النفايات مع إعادة التدوير؛ لتخفيض كمية النفايات المرسلَة إلى مكبات الطمر بنسبة (50%)، وعلى الرغم من هذا النجاح، تعرضت الإدارة المتكاملة للنفايات للنقد؛ لأنها ركزت على التدوير، ولم تتقدم بسياسات لمنع إنتاج النفايات، ولن تتجح على المدى البعيد سياسات إدارة النفايات التي تعتمد على التدوير فقط، فإذا استمرنا في تطبيق الإدارة الحالية للنفايات، فسننتج في (50 - 70) سنة (عندما يتضاعف مجموع سكان الولايات المتحدة) الحجم نفسه من النفايات التي تُرسل الآن إلى مكبات الطمر، مع احتساب نسبة التدوير المقدرة بـ (50%)، ومن الواضح أنَّ التركيز على إعادة الاستعمال، ليس الحلَّ الدائم لمشكلة النفايات التي نعانيها، فإذا أخذنا هذا في الحسبان، فإنَّنا نحتاج إلى إعادة تفكير في مفهوم الإدارة المتكاملة للنفايات، وتوسيعته ليشمل ما يسمَّى إدارة المواد⁽³⁴⁾ (materials management).

إدارة المواد Materials management

إدارة المواد جزء من مفهوم الإدارة المتكاملة للنفايات، إلا أنَّ لها هدفًا آخر يتمثل في عدم إنتاج أي نفايات (صفر نفايات)، وعليه، فإنَّ ما نعدُّه الآن نفايات سيُعدُّ موردًا اقتصاديًا، ويمثل هذا الهدف الخيالي استخدامًا مستديمًا للمواد، إضافة إلى المحافظة عليها، ويعتقد أنه بالإمكان تحقيق إدارة المواد، التي هي امتداد لمفهوم الإدارة المتكاملة للنفايات، باتخاذ الإجراءات الآتية⁽³⁴⁾:

إدخال الهواء النظيف من الخارج (التهوية) في مشكلات التلوث الداخلي، إذ إنَّ تحسينات نوعية الهواء الداخلي تتمحور معظمها في دوران الهواء النظيف (المحسن بالإجهاد) وتقليل الانبعاثات الملوثة.

من اللافت للنظر أنَّ تلوث الهواء الداخلي موجود منذ قرون خلت، فعام 1972م اكتشفت جثة امرأة من الإسكيمو، تعود إلى القرن الرابع قبل الميلاد في جزيرة سانت لورنس في بحر بيرينج، وقد توفيت المرأة خلال زلزال أو انزلاق أرضي، وتجمدت جثتها بعد الوفاة، وقد بيَّن التشريح المفصل أنَّ المرأة عانت مرض الرئة السوداء، الذي يصيب بعض معدني الفحم هذه الأيام، واستنتج الأثروبولوجستس (المختصون في علم الإنسان) والأطباء، أنَّ المرأة كانت تتنفس هواءً شديد التلوث مدة استمرت سنوات عدَّة، وتوقعوا أنَّ تلوث الهواء كان جزئيًا بسبب الروائح الخطرة المنبعثة من اللبسات، التي تحرق الشمع الأحمر مع دهن الحوت⁽³²⁾.

4-17 الجيولوجيا وإدارة النفايات

WASTE MANAGEMENT AND GEOLOGY

يواجه الناس في الولايات المتحدة والعالم كله مشكلة كبيرة، تتعلق بالتخلص من النفايات الصلبة خصوصًا في المناطق العمرانية النامية، وتتخلص المشكلة في حقيقة أنَّ المناطق الحضرية تنتج الكثير من النفايات، وأنَّ المساحات المخصصة للتخلص منها قليلة، إذ يقدر بأنَّ نصف مدن الولايات المتحدة تقريبًا، لا تتوافر فيها حاليًا مساحات للتخلص من النفايات، إضافة إلى أنَّ التكلفة عامل محدد آخر، فقد تضاعفت مصاريف التخلص من النفايات كثيرًا في السنوات الأخيرة⁽³³⁾.

تنتج المجتمعات بأنواعها المختلفة نفايات كثيرة، لكن التحضر والتصنيع تسبَّب في تأثير فاقم بشكل غير مسبوق في مشكلة إدارة النفايات، وعلى الرغم من تجميع كميات هائلة من النفايات السائلة والصلبة من مصادر مختلفة مثل البلديات والصناعة والزراعة وتدويرها ومعالجتها أو التخلص منها، فإنَّ البرامج الجديدة والمتجددة تظل ضرورية، إذا أردنا أن نبقي متقدمين، ولا نقع فيما يسمى أزمة نفايات، فالتخلص من النفايات الصلبة والسائلة أو معالجتها عن طريق الجهات المختلفة من فدرالية وولايات وبلديات، يكلف بلايين الدولارات سنويًا، وهي في الحقيقة أكثر المصاريف البيئية التي تتكلفتها الحكومات، وتشكل نسبتها أغلبية المصاريف البيئية.

تطوير أماكن جديدة للتخلص من النفايات، هو حل ممكن لمشكلة النفايات الصلبة، لكن لسوء الطالع، لا يحب أي أحد أن يعيش قريبًا من موقع التخلص منها، سواء أكان هذا الموقع للتخلص من نفايات المدن والبلديات، أو مكان لحرقها (يستطيع تقليل حجمها بنسبة 75%)، أو التخلص من مواد كيميائية خطيرة، ومن الواضح أنَّ هذا يحدث مشكلات مكانية، حتى لو كانت البيئة الجغرافية المحلية والجيولوجية والهيدرولوجية مناسبة، حيث تشمل المشكلات المكانية أيضًا قضايا العدالة الاجتماعية (social justice)، إذ تتوافر منشآت التخلص من النفايات غالبًا في مناطق الطبقات الاجتماعية السفلى والفقيرة أو الأقليات العرقية.

الجدول (17-3): المكونات العامة للنفايات الصلبة في المدن (وزن) في العامين 1986م و2006م قبل إعادة التدوير.

المادة	1986(%)	2006(%)
الورق	36	34
نفايات الساحات	20	13
البلاستيك	7	12
المعادن	9	8
بقايا الطعام	9	12
الزجاج	8	5
الخشب	4	6
مواد أخرى (مثل المطاط، والجلد والأنسجة)	7	10

المصدر:

Ujihara, A. M., and Gouch, M., *Managing ash from municipal waste incinerators, Resource for the Future (Center for Risk Management: 1989)*; and U. S. Environmental Agency, 2008, *U. S. waste generation before recycling*, <http://www.epa.gov>

بسبب الاختلافات في عوامل، مثل استعمال الأراضي، والوضع الاقتصادي، والأنشطة الصناعية، والمناخ، والفصل من السنة، حيث يشكل الورق أكثر النفايات الصلبة، وهذا أمر غير مفاجئ، وكذلك ازداد البلاستيك بنسبة (70%) تقريباً منذ عام 1986م، بزيادة كبيرة في الأواني البلاستيكية مثل القوارير، إذ إن هذا الاستعمال الواسع للبلاستيك واضح للعيان، ونشأت منه صناعات لإعادة تدوير النفايات البلاستيكية، حيث تتعامل مصانع تدوير البلاستيك مع أنواع مختلفة منه، فما كان يشكل نفايات بلاستيكية، يُدوّر الآن إلى بلاستيك جديد بجودة البلاستيك المصنوع من النفط نفسها.

يمكن أن تُحدث النفايات المعديّة من المستشفيات والعيادات في بعض المناطق مشكلات إذا لم تُعقّم بصورة صحيحة قبل التخلص منها، وبعض المستشفيات لديها تجهيزات لحرق مثل هذا النوع من النفايات،

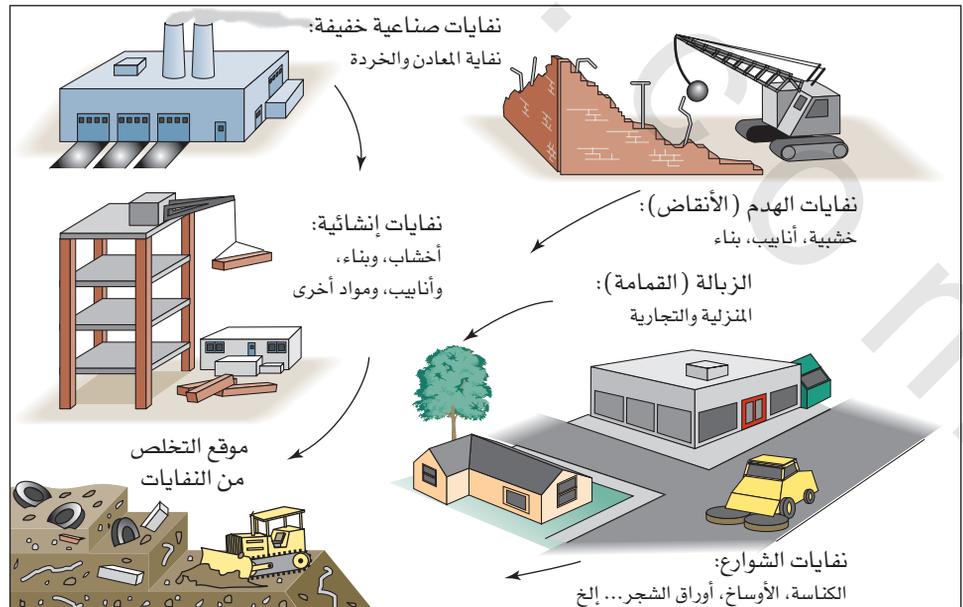
- إلغاء الرسوم المفروضة على استخراج المواد العذراء (الأولية)، مثل الأخشاب والمعادن والنفط.
 - إعطاء محفزات "للعماراة الخضراء"، التي يُعاد فيها استعمال المواد والمنتجات في المنشآت الجديدة.
 - فرض غرامات مالية على إنتاج المنتجات التي لا تحقق أهداف ممارسات إدارة المواد.
 - توفير حوافز مادية للممارسات والمنتجات الصناعية، التي تقيد البيئة بتحسين الاستدامة، مثل تشجيع المنتجات التي تقلل من إنتاج النفايات وإعادة استعمالها أو تدويرها.
 - توفير حوافز لإيجاد فرص عمل جديدة في مجال تكنولوجيا إدارة المواد، وحوافز لممارسة اختزال النفايات، والتدوير وإعادة استعمال الموارد، وهذا هو جوهر تطبيق كل من إدارة المواد واستدامة الموارد.
- مفهوم إدارة المواد التي تهدف إلى إنتاج صفر من النفايات جزء مما يسمى البيئة الصناعية (industrial ecology)، والفكرة هي إنتاج أنظمة حضرية وصناعية تحاكي أو تتمزج الأنظمة البيئية، حيث تُعدّ النفايات في أي جزء من النظام مورداً اقتصادياً في جزء آخر منه.

بهذه المقدمة التي غطت الاتجاهات الحديثة في الإدارة المتكاملة للنفايات، من المفيد أن نفضل في معالجة النفايات والتخلص منها، بتقسيمها بحسب نوع النفايات إلى مجموعات مختلفة: التخلص من النفايات الصلبة، وإدارة النفايات الكيميائية الخطرة، وإدارة النفايات الإشعاعية، والتخلص من النفايات في المحيط.

التخلص من النفايات الصلبة

Solid waste disposal

التخلص من النفايات الصلبة مشكلة تعانيتها المناطق الحضرية بصورة أساسية، ويُلخص الشكل (17-6) المصادر الرئيسية وأنواع النفايات الصلبة، بينما يدرج الجدول (3-17) المكونات العامة للنفايات الصلبة (بحسب وزنها قبل إعادة التدوير) في العامين 1986م و2006م، ونؤكد أنّ هذا متوسط حسابي أو معدل للمكونات، ويتوقع توافر تغيرات واسعة:



الشكل (17-6): أنواع المواد أو النفايات التي ترسل عادة إلى موقع التخلص من النفايات.

يتم توسيعها، بحواجز مصنوعة من بطانة بلاستيكية وطنين، ثم يُجمَع في منشأة مخصصة لهذا الغرض، فتقنية إدارة الميثان تتقدم باطراد، وتنتج المكبات في طول البلاد وعرضها، وتبيعه بوصفه إحدى الطرق للتقليل من تكلفة إدارة النفايات.

اختيار الموقع Site selection

تشتمل العوامل التي تتحكم في اختيار مكب طمر صحي على ما يأتي:

- التضاريس الطبوغرافية.
- موقع مستوى المياه الجوفية.
- كمية الهطل.
- أنواع التربة والصخور.
- موقع منطقة التخلص من النفايات في منظومة جريان المياه السطحية والجوفية.

أفضل المواقع تلك التي تضمن الظروف الطبيعية فيها أمناً بدرجة معقولة في التخلص من النفايات الصلبة، وهذا يعني التلوث القليل في المياه السطحية أو الجوفية (أو تلوث بدرجة مقبولة فيهما)، والظروف آمنة لملاءمة عامل أو أكثر من العوامل الآتية: المناخية، والهيدرولوجية، والجيولوجية، وتلك التي يحدثها الإنسان⁽³⁸⁾.

المناطق الجافة أفضل المواقع لأماكن الطمر وظروف التخلص من النفايات فيها آمنة نسبياً؛ لأنّ العصارة (leachate) الناتجة في البيئة الجافة قليلة، سواء كانت المادة المغذية منفذة أم غير منفذة، ومن ناحية أخرى، سينتج دائماً القليل من العصارة في البيئة الرطبة، لذلك يتعين تحديد مستوى مقبول للعصارة الناتج، من أجل اختيار أفضل المواقع، فالمستوى المقبول يختلف بحسب نوع استعمال الماء محلياً، والتعليمات التنظيمية وقدرة النظام الهيدرولوجي الطبيعي على تشتيت العصارة وتخفيفه وتحطيمه وتحويله إلى صورة غير ضارة.

وأفضل مواقع المكبات المحبذة في المناطق ذات المناخ الرطب، هو ذلك الذي تدفن فيه النفايات فوق مستوى المياه الجوفية في التربة الطينية أو الغرينية منخفضة التوصيلية المائية، إذ سيبقى أي عصارة ناتج في منطقة موقع المكب، حيث يتحلل هناك بالفلتر الطبيعية، واستبدال بعض الأيونات بين الطين والعصارة، وهذا صحيح حتى لو كان مستوى المياه الجوفية عالياً، مثلما هو الحال في المناطق الرطبة عادة، شريطة توافر مواد منخفضة التوصيلية الهيدروليكية بالطبع⁽³⁹⁾، مثلاً: إذا دفنت النفايات فوق خزان مائي مشقق (الشكل 17-7)، فإنّ احتمالية حدوث تلوث خطير منخفضة؛ لأنّ العصارة تتحلل جزئياً بالفلتر الطبيعية، في أثناء حركتها إلى الأسفل في اتجاه مستوى المياه الجوفية، إضافة إلى ذلك، ينحصر تشتت الملوثات في مناطق التشقق⁽³³⁾، أمّا إذا كان سطح المياه الجوفية أعلى، أو كانت المادة المغذية نحيفة (غير سميكة) وتوصيليتها المائية متوسطة إلى مرتفعة، فقد ينتج تلوث واسع للمياه الجوفية في خزان الصخر المشقق.

يمكن أن ينتج تلوث واسع في المياه الجوفية، إذا كانت طبقات موقع المكب خزناً مائياً من الصخور الجيرية المائلة، المغطاة بالرمل والحصى عاليي التوصيلية المائية، انظر الشكل (17-8)، إذ تتحرك العصارة بسرعة خلال الترتبين الرملية والحصى، وتدخل في الحجر الجيري، حيث يمكن للشقوق أو الفجوات نقل الملوثات، التي لا يحدث فيها تحلل كبير باستثناء التشتت والتخفيف، وبالطبع، سيكون التلوث الناتج قليلاً، إذا كان الصخر المائل كله من الغضار (منخفض التوصيلية المائية).

ومن الممكن أن تنتهي أيضاً كميات كبيرة من المواد السامة في المناطق الحضرية الكبيرة في مواقع التخلص من النفايات، لذلك تُعدّ أماكن الطمر الصحي في المناطق الحضرية الآن، مواقع نفايات خطيرة تتطلب عمليات مراقبة وتنظيف مكلفتين.

تشمل الطرق الشائعة للتخلص من النفايات الصلبة التخلص منها في الموقع الذي تنتج فيه، الكمبوستنج (تحويلها إلى صورة مفيدة)، والحرق، والمكبات أو الحفر المفتوحة، وأماكن الطمر الصحي⁽³⁵⁾، وسيكون تركيزنا هنا على أماكن الطمر الصحي؛ لشيوعها وارتباطاتها المهمة بالجيولوجيا والهيدرولوجيا.

مكبّ الطمر الصحي (sanitary landfill) (أو ما يسمّى أيضاً مكب النفايات الصلبة للمدن) مثلما تعرّفه جمعية المهندسين الأمريكيين، طريقة للتخلص من النفايات الصلبة، تعمل دون إحداث إزعاج أو تشكيل خطر على صحة الناس أو أمنهم، وتستعمل المبادئ الهندسية لحصر النفايات في أقل مساحة ممكنة من ناحية عملية، ثمّ تقليلها إلى أقل حجم ممكن، وبعدها تغطى بطبقة من التربة المرصوفة أو المصايد المصممة خصيصاً لهذا الغرض، في نهاية كل يوم عمل أو على فترات أقل إذا دعت الحاجة إلى ذلك، فتغطية النفايات هي ما يجعل مكبّ الطمر صحياً، حيث يعمل الغطاء على منع وصول الحشرات والقوارض والحيوانات الأخرى إلى النفايات، وكذلك يعزل النفايات عن الهواء، إضافة إلى أنه يقلل من الماء السطحي الذي يدخل إلى النفايات، ويُقلل كذلك كمية الغازات المنبعثة منها⁽³⁶⁾.

ظهر مكبّ الطمر الصحي بالصورة التي نعرفها الآن في أواخر الثلاثينيات من القرن الماضي (1930م)، وهو على نوعين: مكبات الطمر الصحي المساحية في مواقع مستوية نسبياً، ومكبات الطمر الحوضية في الحفر أو الأودية (القنوات) الطبيعية أو الصناعية، حيث تُرصّ النفايات، وتُغطى في نهاية كل يوم، وتصمم طبقة الغطاء الأخيرة أو التربة (الطين)، لتقلل من تسرب المياه السطحية إلى النفايات إلى أقل كمية ممكنة⁽³⁵⁾.

الأخطار المحتملة Potential hazards

تلوث المياه الجوفية أو السطحية أحد أهم الأخطار المحتملة من مكبات الطمر الصحي، فإذا حدث تماس بين النفايات المدفونة في المكب والماء النازل من السطح أو الماء الجوفي، الذي يتحرك جانبياً خلال النفايات، فالعصارة ليشيت (leachate) تنتج سائلاً متمعدناً كريهاً قادراً على نقل الملوثات البكتيرية⁽³⁷⁾، فعلى سبيل المثال: أنتج مكبّان يعودان للثلاثينيات والأربعينيات من القرن الماضي في جزيرة لنج في نيويورك، بلومات من العصارة عرضها مئات الأمتار، هاجرت بضعة كيلومترات من موقع المكب، وتعتمد طبيعة اللسشيت المنتج في موقع المكب وقوتها، على مكونات النفايات، وطول الفترة الزمنية لتماس الماء الراشح مع النفايات، وكمية الماء الراشح أو المتحرك خلال النفايات⁽³⁵⁾، إضافة إلى أنّ تركيز الملوثات في عصارة المكب أكثر ممّا هو متوافر في المياه العادمة عموماً، أو تلك المتوافرة في نفايات المسالخ، ولحسن الطالع أنّ العصارة الناتجة عن التخلص من نفايات المدن، أقلّ ممّا هو متوافر في المياه العادمة العامة.

إنّ الإنتاج غير المنضبط لغاز الميثان وانبعاثاته، الذي يتولد من تحلل النفايات العضوية خطر آخر من أخطار المكبات، فعلى سبيل المثال: هاجر الغاز المتولد في مكب أوهايو مسافة تقدر بمئات الأمتار إلى منطقة سكنية من خلال تربة رملية، حيث انفجر أحد البيوت وأُخليت بيوت أخرى عدّة، وُعيد غاز الميثان (غير الملوث بالمواد السامة) مورداً اقتصادياً مهماً إذا استُغل بصورة صحيحة، حيث يُحصر أحياناً في المكبات الجديدة وتلك التي

- الحفر الطينية إذا بقيت جافة، فهي مواقع مقبولة للمكبات.
- المناطق الأفقية المستوية مناطق مكبات جيّدة، شريطة توافر مادة منخفضة التوصيلية الكهربائية، مثل الطين أو الغرين فوق أي خزان مائي.

ونؤكد هنا، أنّه على الرغم من فائدة هذه الإرشادات، إلّا أنّها لا تستدعي إجراء تحريات هيدروولوجية تشمل الحفر للحصول على عينات، واختبارات نفاذية لتحديد التوصيلية الهيدروليكية، وفحوص أخرى للتنبؤ بحركة العصارة من النفايات المدفونة.

تصميم مكبات الطمر الصحي

Design of sanitary landfills

تصميم مكبات الطمر الصحي للنفايات الصلبة في المدن معقد، ويوظف طريقة الحواجز المتعددة، التي تشمل بطانة من الطين المرصوص، وأنظمة لتجميع العصارة، وغطاءً من الطين المدموك. يبين الشكل (9-17) هذه الخواص، ويبين الشكل (10-17) أحد المكبات في طور الإنشاء، واعتماداً على الظروف المحلية للموقع، فقد تحتاج المكبات إلى بطانات صناعية إضافية مصنوعة من البلاستيك والمواد الأخرى، ونظام لتجميع الغاز الطبيعي المحتمل تراكمه، أخيراً يجب أن تحتوي المكبات الصحية على نظام من آبار المراقبة والأجهزة الأخرى، لتقييم احتمالية حدوث تلوث في المياه الجوفية، ولأهمية موضوع المراقبة، سنعرض الآن إلى هذه المسألة ببعض من التفصيل.

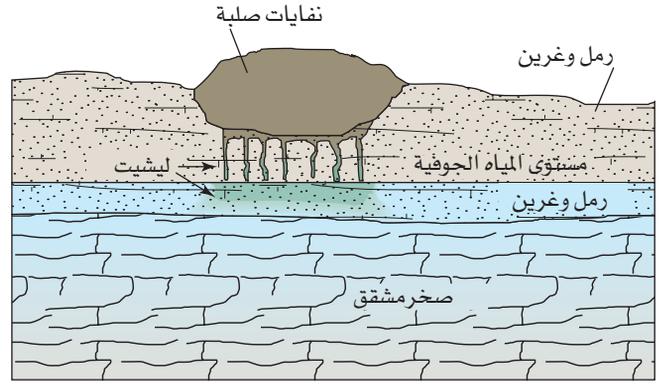
مراقبة مكبات الطمر الصحي

Monitoring sanitary landfills

بعد اختيار موقع لعمل مكب طمر صحي، يتعيّن البدء بمراقبة حركة المياه الجوفية، قبل ملء المكب، ويجب الاستمرار في مراقبة حركة المياه الجوفية والعصارة والغازات بعد بدء العملية، طالما أنّ هناك أيّ احتمال لحدوث تلوث، وهذا مهم بالتحديد بعد أن يمتلئ الموقع، وتكون المادة المغطية الدائمة في مكانها الصحيح (وذلك لحدوث نوع من الهبوط دائماً في المكب بعد امتلائه)، فإذا تكوّنت منخفضات صغيرة بسبب الهبوط، فقد يتجمع الماء السطحي، ويتسرب من خلال المواد التي تملأ المكب، وعليه، ستتكوّن العصارة؛ لذا، ستقلل المراقبة الحثيثة والصيانة الجيدة لمكب مهجور من احتمالية حدوث تلوث بسببه⁽³⁶⁾.

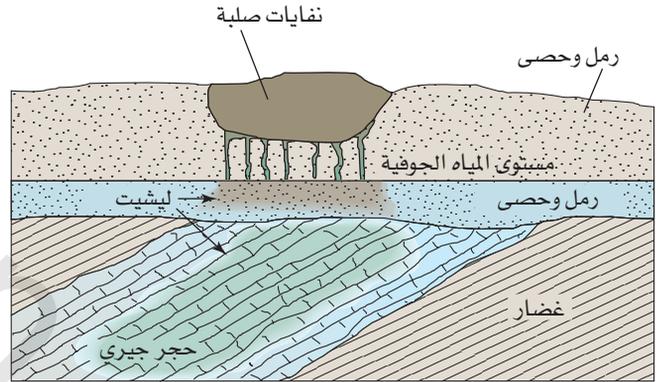
يمكن أن تدخل ملوثات النفايات الخطرة الناتجة في موقع للتخلص من النفايات إلى البيئة⁽⁴⁰⁾ بطرق سبعة (الشكل 11-17)، وهي:

1. الغازات في التربة والمواد المائلة للمكب، مثل الميثان والأمونيا (النشادر) وكبريتيد الهيدروجين والنيتروجين، قد تتطاير، وتدخل إلى الجو.
2. تظل الفلزات الثقيلة، مثل الرصاص والكروم والحديد في التربة.
3. تمر المواد القابلة للإذابة، مثل الكلوريد والنيترات والكبريتات من خلال التربة والمواد المائلة للمكب إلى نظام المياه الجوفية.
4. يمكن للمياه السطحية الجارية التقاط العصارة ونقلها خلال شبكة المياه السطحية.
5. قد تنتقي بعض المحاصيل ونباتات الغطاء النامية في منطقة التخلص من النفايات الفلزات الثقيلة والمواد السامة الأخرى، وتدخل في السلسلة الغذائية، فيهضمها الناس والحيوانات.



الشكل (7-17): موقع للتخلص من النفايات الصلبة، حيث تدفن فوق مستوى المياه الجوفية على خزان صخري مشقق. احتمال حدوث تلوث خطر منخفض - متوسط؛ لتحلل العصارة بالفلتر الطبيعية في أثناء حركتها إلى الأسفل في اتجاه مستوى المياه الجوفية.

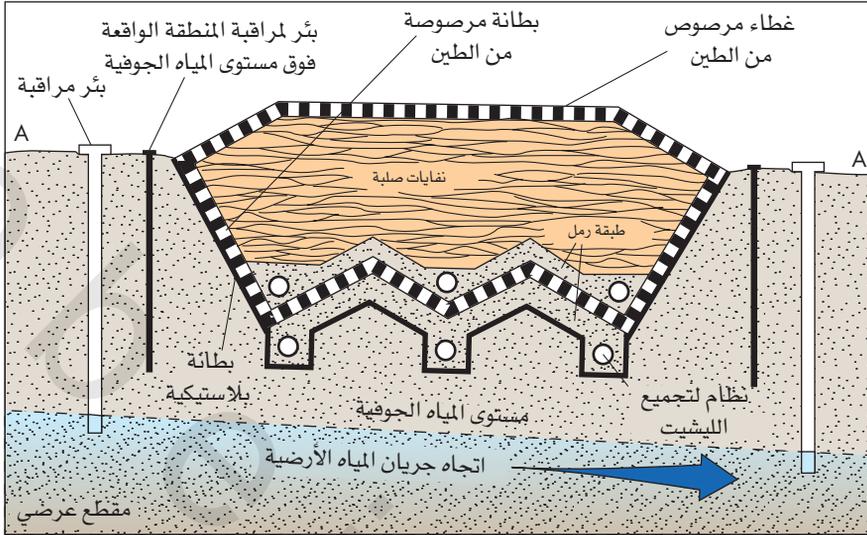
(after W. J. Schneider, 1970, U. S. Geological Survey Circular 601F).



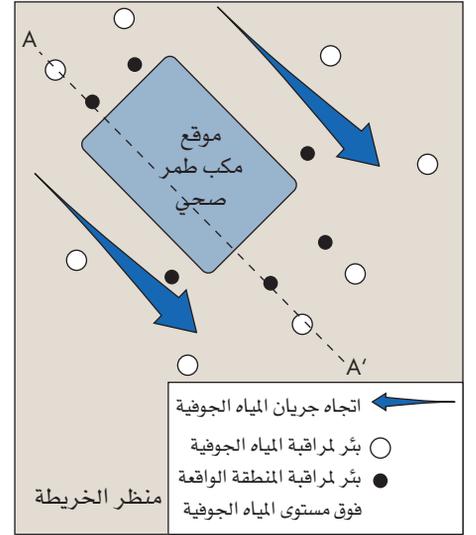
الشكل (8-17): موقع للتخلص من النفايات الصلبة بالدفن. يستطيع العصارة إلى الأسفل في اتجاه الصخر الأصلي المشقق (حجر جيرى). احتمال حدوث تلوث خطر عالٍ؛ بسبب كثير من الشقوق المفتوحة والمتصلة في الصخر. (after W. J. Schneider, 1970, U. S. Geological Survey Circular 601F)

عند اختيار مواقع/ أمكنة الطمر الصحي، يجب مراعاة الأمور العامة الآتية⁽³⁹⁾:

- تشكل محاجر الصخر الجيري أو الصخور عالية التشقق ومعظم حفر الحصى والرمل أسوأ المواقع؛ وذلك لأنّ هذه المواد الأرضية تشكل خزانات مائية جيّدة.
- المناطق المستنقعية تشكل مواقع سيئة، إلّا إذا صُرف الماء منها بصورة صحيحة، للحيلولة دون التخلص من النفايات في المياه الساكنة.
- يجب عدم التفكير في السهول الفيضية بوصفها أماكن مقبولة للتخلص من النفايات؛ وذلك لتكرّر غرقها بالمياه السطحية.
- المناطق المحاذية للشاطئ حيث المهملات (المنقولة بالريح أو المياه السطحية)، أو العصارة في المياه السطحية أو الجوفية قد تلوث الشواطئ والمياه البحرية السطحية، وهي مواقع غير محبذة للمكبات.
- أي مادة ذات توصيلية هيدروليكية مرتفعة ومستوى مياه جوفية مرتفع، موقع غير مناسب للمكبات.
- أفضل مواقع المكبات في المناطق ذات التضاريس الشديدة، تلك القريبة من رؤوس القنوات (حيث أقل كمية من الماء السطحي).

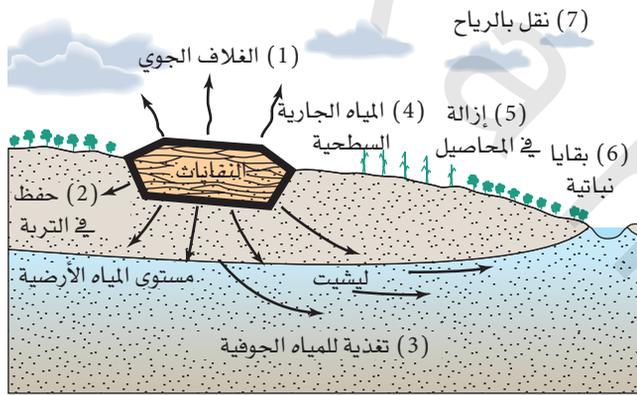


(ب)



(أ)

الشكل (17-9): تصميم مكبات الطمر الصحي. أشكال توضيحية تبين خريطة ومقطعاً عرضياً في مكب طمر صحي ببطانة ثنائية من الطين والبلاستيك ونظام لتجميع العصارة.



الشكل (17-11): طرق عدة تدخل بها ملوثات النفايات الخطرة من موقع للتخلص من النفايات الصلبة إلى البيئة.

والبحيرات، التي تتوافر في اتجاه حركة الماء إلى الأسفل في القنوات، ويجب أن تشمل مراقبة التربة والنباتات على تحليل كيميائي دوري، في مواقع مختارة للأماكن التي أخذت منها عينات.

وإذا توافرت نطاقات منفذة حاملة للماء في التربة والصخر الأصلي تحت مكب طمر صحي، فنحتاج إلى آبار مراقبة، للنمذجة المتكررة لنوعية المياه الجوفية، ومراقبة حركة أي عصارة قد تكون دخلت إلى المياه الجوفية. انظر الشكل (17-9)، وحتى لو كان المكب في تربة كثيفة نسبياً فوق صحر منفذ كثيف، فهناك حاجة إلى مراقبة خفيفة لنوعية المياه الجوفية⁽⁴⁰⁾، وفي هذه الحالة قد تكون حركة العصارة والمياه الجوفية أقل من (30 cm/yr)، ويتعين أن تراقب المياه في المنطقة غير المشبعة (الفيدوز) فوق مستوى المياه الجوفية، لتعرف مشكلات التلوث قبل أن تلوث مصادر المياه الجوفية، حيث تكون المعالجة باهظة التكاليف.

يراقب انتقال النفايات بالرياح بعيداً عن المكب، وتجمع إذا دعت الضرورة للتخلص منها.



الشكل (17-10): مكب طمر صحي (Rock Creek) في مقاطعة كاليفورنيا-كاليفورنيا، تحت الإنشاء. المنحدر البني الفاتح في مركز الصورة ببطانة مرصوصة من الطين. القناة المتعرجة جزء من نظام تجميع العصارة، والبركة المربعة في الجزء العلوي من الصورة، هي بركة تبخير العصارة تحت الإنشاء. (الصورة مهداة من John Kramer)

6. بقايا النبات المتروك في الحقل يحتوي على مواد خطيرة، ستعود إلى البيئة عن طريق المياه الجارية وعمليات تكوين التربة.

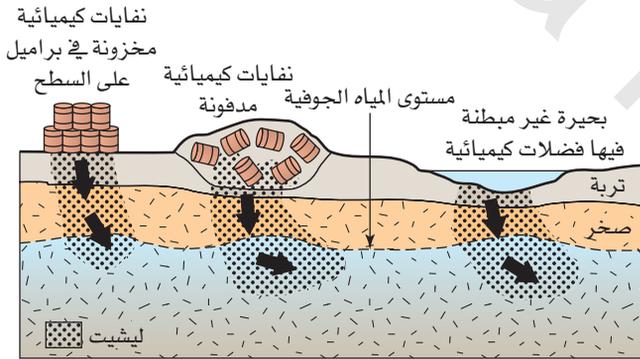
7. الورق والبلاستيك والمواد غير المحبذة الأخرى، قد تنتقل عن طريق الرياح بعيداً عن الموقع.

يأخذ برنامج المراقبة الحثيثة المسارات السبعة التي يمكن أن تسلكها الملوثات للدخول إلى البيئة، فالتلوث الجوي المحتمل عن طريق الغاز من أماكن الطمر مشكلة متفاقمة، وعلى برنامج المراقبة الحثيثة أن يشمل على تحليل دوري لعينات الهواء، لاستشعار أي غاز سام قبل أن يتحول إلى مشكلة كبيرة، ولأنه لا يتوافر جريان سطحي في كثير من المكبات، فإن مراقبة المياه السطحية للموقع غير ضرورية، أما إذا توافر جريان سطحي، فالمراقبة الحثيثة له ضرورية، إضافة إلى مراقبة حثيثة للقنوات والأنهار

الجدول (17-4): أمثلة على المواد المستعملة والنفايات الخطرة المحتملة التي تولدها.

المواد	النفايات الخطرة المحتملة
البلاستيك	مركبات الكلور العضوية
مبيدات الحشرات	مركبات الكلور العضوية، مركبات الفوسفات العضوية
الأدوية	المذيبات والمتبقيات العضوية، الفلزات الثقيلة (على سبيل المثال الزئبق والزنك)
الدهانات	الفلزات الثقيلة، الملونات، المذيبات، والمتبقيات العضوية
النفط والبنزين والمنتجات البترولية الأخرى	النفط، الفينولات والمركبات العضوية الأخرى، الفلزات الثقيلة، أملاح النشادر، الأحماض، المواد الكاوية
الفلزات	الفلزات الثقيلة، الفلوريدات، مركبات السيانيد، المنظفات الحامضية والقلوية، المذيبات، الملونات، المواد الكاشط، أملاح الطلاء الكهربائي، الزيوت، الفينولات
الجلود	الفلزات الثقيلة، المذيبات العضوية
المنسوجات	الفلزات الثقيلة، الملونات، مركبات الكلور العضوية، المذيبات

المصدر (U. S. Environmental Protection Agency, 1980)



الشكل (17-12): الطرق المحتملة لتلويث التربة والمياه الجوفية من الإلقاء غير المنظم للنفايات الكيميائية

تسببت مكبات المواد الخطرة المهجورة والمواقع الأخرى للتخلص من النفايات الكيميائية في مشكلات كبيرة يصعب حلها، (انظر نظرة متفحصة: قناة لف).

الإدارة المسؤولة للنفايات الخطرة

Responsible Management of hazardous waste

تحركت الولايات المتحدة عام 1976م للبدء بإدارة النفايات الخطرة، وذلك من خلال مشروع قانون المحافظة على الموارد واستعادتها، الذي هدف إلى توفير تحكم "من المهد إلى اللحد" في المواد الخطرة، إذ يُعدّ تحديد النفايات الخطرة ودوراتها الحياتية من أهم ما يتعرّض إليه مشروع القانون، حيث تستدعي التنظيمات الاحتفاظ بسجلات دقيقة وعمل تقارير؛ للتأكد من أنّ النفايات لا تمثل إزعاجاً للعامة أو تُسبب مشكلة صحية لهم، وقد قسّم مشروع القانون النفايات الخطرة إلى المجموعات المتعددة الآتية:

مكبات الطمر الصحي والتشريعات الفدرالية

Sanitary landfills and federal legislation

ينظم القانون الفدرالي مكبات النفايات الجديدة بصورة صارمة، بهدف تقوية التصميم والعمليات والمراقبة لمكبات الطمر الصحي، ووضع مواصفات موحدة لها، وقد تتعرض المكبات التي لا تستطيع تطبيق هذه التعليمات إلى الإغلاق، حيث تشتمل هذه التعليمات على الآتي:

- يمنع وضع المكبات في بعض المناطق، مثل السهول الفيضية والأرض غير المستقرة ونطاقات الصدوع الزلزالية، كذلك، يجب أن تكون بعيدة عن المطارات؛ لأنّ الطيور التي تتجذب إلى مواقع المكبات تشكل خطراً على حركة الطيران.
- يجب أن يتوافر في المكب بطانات ونظام لتجميع العصارة.
- يجب على القائمين على المكبات إجراء فحوصات متكررة؛ للتأكد من عدم توافر بعض المركبات الكيميائية السامة في المياه الجوفية القريبة من المكبات.
- على القائمين على المكبات أن يحققوا معايير الضمانات المالية المطلوبة، من خلال السندات أو التأمين؛ لضمان استمرار مراقبة المكب (30) سنة بعد إغلاقه.

إدارة النفايات الخطرة

Hazardous waste management

ازدهر إنتاج مركبات كيميائية جديدة في السنوات الأخيرة، ففي الولايات المتحدة وحدها تُسوّق (1000) مادة كيميائية جديدة سنوياً، وهناك (50,000) مادة كيميائية في السوق الآن، وعلى الرغم من أنّ كثيراً من هذه الكيمياء مفيد للناس، إلا أنّ عشرات الآلاف منها تصنف على أنّها خطر محتمل على حياتهم (الشكل 17-4).

تنتج الولايات المتحدة حالياً أكثر من (150) مليون طن متري من النفايات الخطرة (hazardous waste) سنوياً، وفي الماضي القريب، كان نصف الحجم الكلي للنفايات يُلقى دون تمييز، حيث يُعدّ هذا الوضع الآن غير قانوني، ولا نعرف متى سينتهي، ومن المؤكد أنّ هناك بعض حالات إلقاء النفايات الخطرة خصوصاً في أنظمة المياه العادمة للمدن، وقد أدى الإلقاء العشوائي للنفايات الكيميائية في الماضي إلى تلويث التربة ومصادر المياه الجوفية بطرق عدّة (الشكل 17-12)، منها:

- تتآكل البراميل التي تخزن فيها النفايات الكيميائية على السطح أو المدفونة في المكب في النهاية، ويحدث فيها تسرب يؤدي إلى تلويث السطح والتربة والمياه الجوفية.
- رشحت النفايات الكيميائية السائلة التي تُلقى في لاغونات غير مبطننة (برك ضحلة لتجميع النفايات)، من خلال التربة والصخر، ووصلت في النهاية إلى مستوى المياه الجوفية.
- أُلقيت النفايات الكيميائية السائلة بصورة غير قانونية في الحقول المهجورة أو على طول الطرق غير النظيفة.
- تُرسل النفايات الإلكترونية، مثل الحاسوب والتلفاز وما شابههما، إلى دول أجنبية مثل الصين، حيث يتعرض العمال بسببها لمركبات سامة.

نظرة متفصّلة A CLOSER LOOK

قناة لَف Canal Love

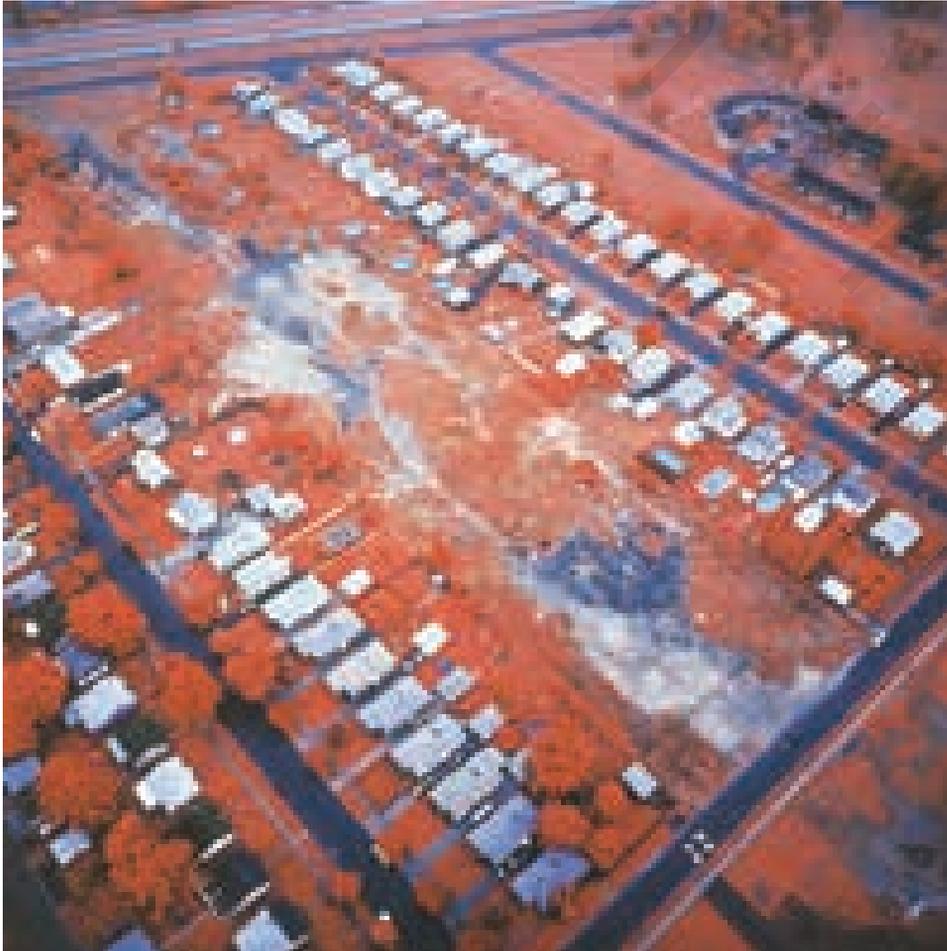
مقابل دولار واحد. وفي النهاية بنيت مئات المنازل بمحاذاة مدرسة ابتدائية في الموقع، انظر الشكل (17 د)، حيث تسببت الأمطار الغزيرة والتلوج التي سقطت في شتاء عامي 1976م، 1977م في سلسلة الأحداث التي جعلت قناة لَف اسمًا مألوفًا.

حددت دراسة للموقع عددًا من المواد المتوافرة هناك بما فيها البنزين والديوكسين وثاني كلور الإيثيلين والكلوروفورم - التي يشك في أنها مسرطنة. وعلى الرغم من تصريحات الجهات الرسمية حول هذه الكيمياءات والمواد الأخرى في الموقع، وأن تأثيرها قليل جدًا، إلا أن قلق القاطنين في المنطقة كان كبيرًا، إذ ارتفع خلال السنوات القليلة اللاحقة عدد حالات إسقاط الحوامل، وأمراض الدم والكبد، والتشوّهات الولادية، وتحطم الكروموسوم. وعلى الرغم من ذلك، أشارت دراسة أجرتها سلطات نيويورك الصحية، إلى أنه لم تُثبت أي تأثيرات صحية في المنطقة بسبب الكيمياءات بصورة قاطعة⁽⁴³⁾،⁽⁴⁵⁾.

وُعدّ تنظيف قناة لَف مثالاً مهمًا على آخر ما وصلت إليه تكنولوجيا معالجة النفايات الخطرة، وكان الهدف منها احتواء هجرة النفايات خلال نظام جريان المياه الجوفية وإيقافها، ومعاملة التربة والرسوبيات الملوثة بالديوكسين وإزالتها من أرضية القناة ومجري مياه العواصف، فقد كانت الطريقة التي استخدمت لتقليل إنتاج أيّ كميّة إضافية من الماء الملوّث،

أخذت الأشجار تموت عام 1976م في منطقة سكنية قريبة من شلالات نياجارا في ولاية نيويورك. ووجد الأطفال أن المطاط في الأحذية التي يرتدونها عندما يلعبون التنس، وفي إطارات دراجاتهم، بدأ يتحلل. أمّا الكلاب التي كانت في مواقع المكبات، فقد ظهرت عليها قروح لا تلتئم. كذلك بدأت برك صغيرة من المواد السامة المؤذية تظهر على سطح التربة، ومن بينها بركة سباحة انفصل أساسها، ووجدت عائمة على حمام من المواد الكيميائية.

وقد كشفت دراسة أن هذه المنطقة السكنية قد بُنيت فوق مكب مواد كيميائية، حيث قام وليم ت. لَف عام 1892م بحفر المنطقة بوصفها جزءًا من قناة بين الأجزاء العليا والسفلى لنهر نياجارا، بهدف إنتاج طاقة كهرومائية رخيصة لمركز صناعي حضري جديد. وعندما فشلت هذه العملية؛ بسبب اكتشاف التيار المتناوب، ما أمكن وضع الصناعة في مكان بعيد عن مصدر الطاقة، توقف استخدام القناة عقودًا (إلا في الاستجمام والسباحة والتزلج على الجليد)، وبدت مكانًا مناسبًا لإلقاء النفايات، من عام 1940م إلى عام 1950م، حيث ألفت شركة كيميائية أكثر من (80) مادة كيميائية مختلفة هناك، وألقي فيه أيضًا أكثر من (20000) طن من النفايات الكيميائية، إضافة إلى النفايات الحضرية لمدينة شلالات نياجارا. وعام 1953م منحت الشركة التي كانت تُلقي الكيمياءات هذه الأرض لمدينة شلالات نياجارا



الشكل (17د): صورة أشعة تحت حمراء لمنطقة قناة لَف (Love Canal). النبات الصحي لونه أحمر. يجري هذا الجزء من قناة لَف من أعلى الزاوية اليسرى إلى أسفل الزاوية اليمنى، وهي تبدو مثل ندب على اللاندسكيب. رشحت النفايات الكيميائية إلى السطح لتسبب مشكلات بيئية عدّة. وتثير القلق، وقد أصبح هذا الموقع اسمًا مألوفًا للنفايات السامة.

(New York State Department of Environmental Conservation)

والدعاية السيئة لها، فقد بيع ما تبقى من البيوت (قرابة 200 بيت)؛ لأن أسعارها كانت أرخص بـ (20%) من أسعار السوق في المناطق الأخرى لشلالات نياجرا، حيث تسمى المنطقة الآن قرية الوادي الأسود. وبداية عام 1995م انتقلت صيانة المنطقة وعملياتها من ولاية نيويورك إلى شركة استشارية، حيث ستستمر في المراقبة وأخذ العينات على المدى الطويل. وعام 1995م^{(42)·(46)} أيضاً، وافقت شركة أكسيدنتال للكيميائيات على دفع (129) مليون دولار لتغطية جزء من تكاليف الحادثة.

ما الخطأ الذي ارتكب في حادثة قناة لفا؟ كيف لنا أن نتجنب مثل هذه الكارثة في المستقبل؟ تكمن المأساة الحقيقية لقناة لفا في أنها ليست الحادثة الوحيدة، فهناك كثير من مثل هذه المشكلة في طول البلاد وعرضها، وهي قنابل موقوتة تنتظر الانفجار^{(43)·(44)}.

هي تغطية موقع المكب والمنطقة الملوثة المحاذية بطبقة سمكها متر واحد من الطين المرصوص وغطاء بلاستيكي من البولي إيثيلين، وذلك لتقليل تسرب المياه السطحية خلال المكب، ومنع الماء الذي يتحرك جانبياً من دخول الموقع أو الخروج منه، باستخدام أنبوب تصريف من البلاط المثقب المصمم خصيصاً لهذا الغرض. وكان يُعتقد أن هذه الإجراءات ستقل بصورة كبيرة من الماء المتسرب إلى الأسفل في الموقع، وستعمل على تجميع الماء المتسرب وتعالجه^{(43)·(45)}.

هجرت البيوت المحاذية لقناة لفا، واشترتها الحكومة، ودمرت (200) منها، وقد أنفق خلال الثمانينيات (1980م) من القرن الماضي (175) مليون دولار تقريباً لتنظيف القناة وترحيل السكان، حيث تُعد وكالة حماية البيئة أجزاءً من المنطقة نظيفة الآن. وعلى الرغم من شهرة المنطقة

زيادة التكلفة أضعافاً لتصل ربما إلى (100) بليون دولار. إضف إلى ذلك، أنه بسبب القلق من أن التقنيات الحالية غير متقدمة بصورة كافية، لمعالجة مواقع التخلص من النفايات المهجورة كلها، فقد تكون الإستراتيجية ببساطة حصر النفايات في هذه المناطق إلى أن تُطور طرق تخلص أفضل؛ لذلك تبدو احتمالية استمرار خطر مواقع التخلص المهجورة بعض الوقت في المستقبل واضحة.

غيرت القوانين الفدرالية أيضاً من طريقة قيام قطاع صناعة العقارات بعمله، إذ يحمل مشروع القانون المسؤولية الثقيلة، التي قد تكون باهظة التكاليف لأصحاب الممتلكات في تنظيف ممتلكاتهم من النفايات الخطرة المتوافرة فيها (حتى لو لم يكونوا هم من تسبب في المشكلة). فقد تكون البنوك ومؤسسات الإقراض الأخرى مسؤولة عن إطلاق / انبعاث المواد الخطرة من مستأجري ممتلكاتها، فعام 1986م وفر إصلاح قانون السوبر فند وإعادة تفويضه حماية ممكنة لمن يشترون العقارات، وأعفاهم من المسؤولية إذا قاموا بإجراء تدقيق بيئي (environmental audit) قبل الشراء.

والتدقيق عبارة عن دراسة لاستعمالات أرض الموقع قديماً (تحدد بتحليل الخرائط والصور الجوية السابقة، وقد تحتوي على حفر وأخذ عينات من

لا يعتبر مؤدياً ولا يشكل خطراً على الصحة العامة

يحدد القانون المخلفات الخطرة من خلال فئات متعددة:

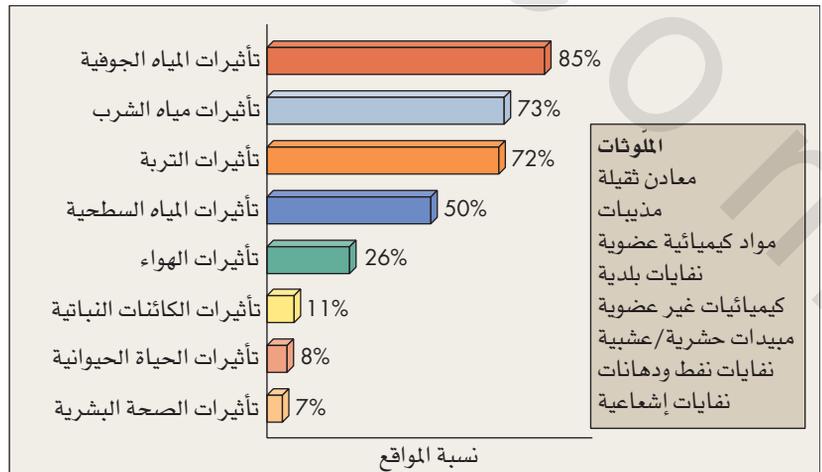
- النفايات عالية السمية بالنسبة إلى الناس والأشياء الحية الأخرى.
- النفايات التي قد تنفجر أو تشتعل عند تعرضها للهواء.
- النفايات ذات الفعل التآكلي المفرط.
- النفايات غير المستقرة.

أدت معرفة أن عدداً كبيراً من أماكن التخلص من النفايات يمثل أخطاراً، إلى أن يتقدم الكونجرس عام 1980م بمشروع قانون حول "الاستجابة والتعويض والمسؤولية البيئية الشاملة"، نجم عنه تأسيس صندوق يسمى السوبر فند (superfund)، لتنظيف مئات المواقع المهجورة الأكثر خطراً في طول البلاد وعرضها. وقد أعدت وكالة حماية البيئة قائمة بمواقع السوبر فند (قائمة الأولويات الوطنية)، ويلخص الشكل (17-13) إحصائيات الأثر البيئي، ويذكر بعض الملوثات التي عُثر عليها في مواقع السوبر فند.

على الرغم من تعرض السوبر فند لمشكلات إدارية معقدة وتأخر التنفيذ، فقد عُولجت بعض المواقع، ولسوء الطالع، أن الأموال المخصصة غير كافية لدفع تكاليف إزالة التلوث في المواقع المستهدفة كلها، وسيؤدي هذا إلى

الشكل (17-13): التأثيرات البيئية لمواقع السوبر فند، قائمة الأولويات الوطنية وبعض الملوثات التي توافرت في هذه المواقع.

(National Priorities List and U. S. Water News, November 1993)



(المعالجة في الموقع لاستعادة المنتجات الجانبية التي لها قيمة تجارية)، والتحلل على درجة حرارة عالية، والحرق، والتخلص بالطمر الصحي أو الحقن العميق بالآبار، إذ تحقق تقدم في تقنيات إدارة النفايات السامة، ومع غلاء تكلفة التخلص من النفايات أكثر فأكثر، فيحتمل أن تستمر النزعة الحالية في معالجة النفايات في موقعها، إلا أن المعالجة الموقعية لن نخلصنا من النفايات الكيميائية الخطرة كلها، وعليه، فإن اللجوء إلى طرق التخلص من النفايات سيظل ضرورياً، يبين الجدول (5-17) تقنيات إنقاص النفايات الخطرة من خلال المعالجة والتخلص، لاحظ أن التقنيات المتوافرة كلها ستتسبب في بعض التوقف/الانفصال/الانعزال البيئي، ولا يتوافر حل بسيط لمشكلات إدارة النفايات كلها. سوف نناقش تطبيق الطمر الصحي الأرضي الآمن والتخلص بالآبار، لارتباطهما بالجيولوجيا والهيدرولوجيا، وتشمل الاختيارات الأخرى إعادة استعمال المواد الخطرة أو معالجتها لتقليل خطورتها.

التربة والمياه الجوفية)، لتحديد توافر الملوثات، حيث يتم هذا التدقيق الآن بصورة روتينية قبل شراء الممتلكات لتطويرها.

يتطلب تقنين السارا (SARA)، أن تخبر بعض الصناعات المحددة عن انبعاثات المواد الخطرة كلها إلى البيئة، إذ أعلنت قائمة الشركات التي تطلق مثل هذه المواد، وسميت "قائمة أذ (500) السامة"، وقد اعتقد أن الحملات الإعلامية غير المطلوبة بالنسبة إلى الشركات في هذه القائمة، ستؤدي إلى أن تعامل الشركات المصنفة ملوثة للبيئة النفايات الخطرة بصورة أفضل وأكثر أماناً، إذ لا يريد أي مالك أن تكون شركته رقم (1) أو رقم (25) أو حتى رقم (100) في الشركات الأمريكية الأكثر تلويثاً للبيئة⁽⁴⁷⁾.

تشمل إدارة النفايات الكيميائية الخطرة خيارات عدّة، هي: إعادة التدوير

الجدول (5-17): مقارنة تقنيات تقليل النفايات الخطرة

المعالجة		التخلص	
زيادة الاستقرار بالطرق الكيميائية	التحليل على درجة حرارة مرتفعة	الحرق والطرق الحرارية الأخرى	آبار الحقن
مكبّات الطمر وحصرها	مكبّات الطمر وحصرها	مكبّات الطمر وحصرها	مكبّات الطمر وحصرها
الفعالية: كيف ستحتوي الخصائص الضارة أو تقضي عليها؟	الفعالية: كيف ستحتوي الخصائص الضارة أو تقضي عليها؟	الفعالية: كيف ستحتوي الخصائص الضارة أو تقضي عليها؟	الفعالية: كيف ستحتوي الخصائص الضارة أو تقضي عليها؟
قضايا الاعتمادية أو الموثوقية	قضايا الاعتمادية أو الموثوقية	قضايا الاعتمادية أو الموثوقية	قضايا الاعتمادية أو الموثوقية
الوسط البيئي الأكثر تأثراً	الوسط البيئي الأكثر تأثراً	الوسط البيئي الأكثر تأثراً	الوسط البيئي الأكثر تأثراً
النفايات الأقل تأثراً	النفايات الأقل تأثراً	النفايات الأقل تأثراً	النفايات الأقل تأثراً
التكلفة النسبية: منخفضة، متوسطة، عالية	التكلفة النسبية: منخفضة، متوسطة، عالية	التكلفة النسبية: منخفضة، متوسطة، عالية	التكلفة النسبية: منخفضة، متوسطة، عالية
احتمالية استعادة المورد	احتمالية استعادة المورد	احتمالية استعادة المورد	احتمالية استعادة المورد
أ. الملح المنصهر، بئر تستخدم فيه مواعع عالية الحرارة، ومعاملات قوس البلازما.	ب. بالنسبة إلى التقنيات الأخرى، هذه الطريقة أقل فعالية في تخفيض انكشاف الفضلات.	ج. (DRE) = فعالية التكسير والإزالة، (PIC) = ناتج عن احتراق غير كامل.	المصدر مجلس جودة البيئة، 1983م.

مؤشر جيد على فائدة التطبيق الأرضي، للتخلص من نفايات من نوع معين، وكلما كان البقاء أكثر عظمة أو أكثر طولاً، كانت النفايات أقل مناسبة باستعمال التطبيق الأرضي، إلا أن التطبيق الأرضي معالجة أو طريقة التخلص غير فعّالة للمواد غير العضوية، مثل الأملاح والفلزات الثقيلة⁽⁴⁸⁾.

طريقة التطبيق الأرضي للنفايات القابلة للتحلل تعمل؛ لأنه عند إضافة مثل هذه المواد إلى التربة، تهاجمها الكائنات الدقيقة (البكتيريا، والمولدز، والخميرة والكائنات الأخرى)، التي تقوم بتحليل مادة النفايات، وعليه، يمكن التفكير في التربة بوصفها مزرعة ميكروبية، تقوم باستمرار بإعادة تدوير المادة، وذلك بتحطيمها إلى صور أساسية مفيدة للكائنات الأخرى في التربة، وتحتصر فائدة التطبيق الأرضي في أعلى (15 - 20 cm) من بروفييل التربة⁽⁴⁸⁾؛ لأن نطاق التربة العليا يحتوي على أكبر تجمعات الميكروبات، ومن المهم مراقبة منطقة الفادوز والمياه الجوفية قرب الموقع مراقبة دقيقة، مثلما هو الحال في تقنيات التخلص الأرضي الأخرى؛ لضمان عدم تلوث مصادر الماء، وعمل نظام التخلص مثلما هو مخطط له.

التخلص بالآبار العميقة (Deep-well disposal): حقن النفايات الخطرة في آبار عميقة، هي طريقة أخرى للتخلص منها، إذ يشير مصطلح عميق (deep) هنا إلى الصخر، وليس التربة، الذي يقع إلى الأسفل ومعزول بصورة كاملة عن خزانات المياه الجوفية، ما يضمن أن حقن النفايات لن يلوث موارد المياه الحالية أو المحتملة، وهذا يعني بوجه عام، أن النفايات تحقن في طبقة صخر منفذ من مئات إلى آلاف الأمتار تحت السطح، في الأحواض الجيولوجية المحصورة من أعلى بصخر كثيف نسبياً، ومقاوم لتكوّن الشقوق مثل رسوبيات الغضار أو الملح⁽⁴⁹⁾.

يجب ألا يُعدّ التخلص من النفايات بالآبار العميقة (Deep-well disposal) حلاً سهلاً لمشكلات النفايات الصناعية، فتوافر المحددات الطبيعية بما فيها العدد المحدود من المواقع الملائمة والفرغ المحدود في هذه المواقع للتخلص من النفايات، يحدّ من استعمال هذه الطريقة، حتى عندما تكون الظروف الجيولوجية مناسبة لاستعمالها، إضافة إلى أن نطاقات الحقن الممكنة في الصخر المسامي، عادة ما تكون ممتلئة بالموائع الطبيعية التي معظمها ماء مالح أو مسوس، لذلك، يجب لضخ النفايات إزاحة بعض المائع الطبيعي بالضغط (حتى الضغط الخفيف للموائع الطبيعية في حجم كبير من صخر في صخر منفذ، يمكن أن يوفر مكاناً كبيراً للخرن) والتمدد الخفيف للصخر الحازن في أثناء حقن النفايات⁽⁵¹⁾.

الطمير الآمن للنفايات الخطرة

Secure landfill for hazardous waste

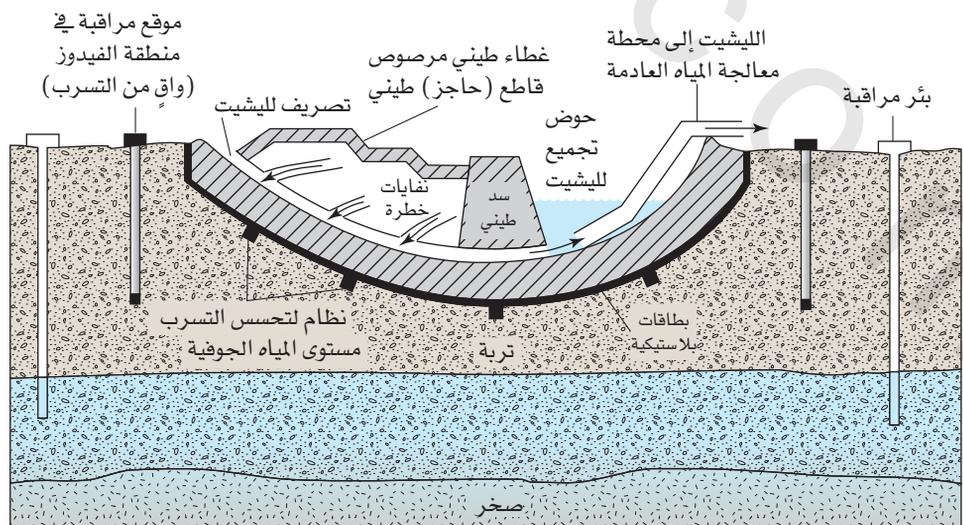
الفكرة الأساسية للطمير الآمن (secure landfill) حصر النفايات في موقع معين، والتحكم في العصارة التي تنصرف من النفايات، واستكشاف أي تسربات محتملة، ويوضح الشكل (14-17) هذه الطرق، حيث تُحصر النفايات باستخدام قاطع وبطانات (من الطين ومادة غير منفذة مثل البلاستيك)، ونظام مصارف داخلية، تركّز العصارة في حوض تجميع يضح من هناك، وينقل إلى محطة معالجة المياه العادمة، ويجب أن تضم تصميم التسهيلات الجيدة حواجز متعددة، تتكوّن من بضع طبقات كثيفة وفلاتر إضافة إلى أغشية كثيفة، إذ إن وظيفة البطانات الكثيفة، هي ضمان عدم تلوّث العصارة للتربة، وبالأخص مصادر المياه الجوفية، ويجب أن يحتوي هذا النوع من طرق التخلص من النفايات على آبار مراقبة عدّة، لإنذار العاملين بهجرة العصارة خارج النظام، واحتمالية تلوّثه للمصادر المائية القريبة.

في الحقيقة، لا يتوافر مكب آمن (وهذا يشير إلى أن المكبات كلها فيها تسرب بدرجات متفاوتة)، وهذه عبارة مثيرة للجدل، إذ ربما يكون هذا صحيحاً، فالبطانات البلاستيكية الكثيفة وطبقات الطين يمكن أن تقشل حتى مع توافر مراحل متعددة من التقوية، كذلك يمكن أن تغلق المصارف، وينتج عن ذلك جريان خارجي (overflow)، إلا أن المشكلات قليلة جداً في المكبات التي اختيرت مواقعها، وبنيت بدقة، فالمواقع المفضلة، هي تلك التي فيها حواجز طبيعية مثل الرسوبيات الطينية السلتية السميكة، والمناخ الجاف، أو مستوى مياه جوفية عميق يقلل من هجرة العصارة، وعلى الرغم من ذلك، فيتعيّن استخدام التخلص من النفايات في الأرض فقط، بالنسبة إلى كيميائيات بعينها ملائمة للطريقة التي يتم توظيفها.

التطبيق الأرضي (Land Application) وضع مواد النفايات في أفق التربة السطحي، هو ما يعرف أيضاً بالتطبيق الأرضي أو النشر الأرضي أو الزراعة الأرضية (land application, land spreading, or land farming)، وقد يكون التطبيق الأرضي طريقة معالجة محبّذة لبعض النفايات الصناعية القابلة للتحلل الحيوي، بما فيها النفايات النفطية الزيتية وبعض النفايات العضوية في المصانع الكيميائية، إذ إن البقاء الحيوي (biopersistence) للنفايات (مقياس لطول الفترة التي تظل فيها المادة في الغلاف الحيوي)

الشكل (14-17): الطمر الآمن (Secure landfill)

للنفايات الكيميائية الخطرة. مهمان من النظام. لضمان عدم هروب العصارة من موقع التخلص من النفايات، المراقبة الحثيثة في منطقة الفيدوز أيضاً، وتشمل تجميعاً دورياً لعينات ماء التربة عن طريق جهاز ماض.



5-17 التحليل البيئي

ENVIRONMENTAL ANALYSIS

اختيار الموقع Site Selection

اختيار الموقع Site Selection: طريقة تقييم بيئية تدعم أنشطة الإنسان، وهي مهمة يشاركها علماء الأرض والمهندسون ومعماريو اللاندسكيب والجغرافيون وعلماء التبيؤ والمخططون وعلماء الاجتماع والاقتصاديون، وعليه، فهي طريقة متعددة الأطراف لتقييم اللاندسكيب.

هدف تقييم الموقع لاستعمال أرضي معين، هو الضمان بأن تطوير الموقع سيتوافق مع إمكانيات البيئة الطبيعية ومحدداتها، وعلى الرغم من وضوح فائدة معرفة إمكانيات موقع ومحدداته قبل البدء بتطويره، بغض النظر أحياناً عن تقييم الموقع، فما زال الناس يشترطون الأرض لأنشطة مختلفة، دون التفكير فيما إذا كان استعمالهم لها متوافقاً مع الموقع الذي اختاروه.

يؤدي عالم الأرض دوراً مهماً في عملية التقييم، بتوفير المعلومات الجيولوجية الأساسية التي تشمل أنواع التربة والصخور، والتراكيب الصخرية خصوصاً الشقوق، وخواص التصريف، وخصائص المياه الجوفية، ومعلومات عن أشكال الأرض، وتقديرات العمليات والأحداث الأرضية الخطرة، مثل الفيضانات والانزلاقات والزلازل والنشاط البركاني، أما المهندس الجيولوجي فيقوم بأخذ العينات وإجراء الاختبارات واستنباط الخصائص الهندسية لمواد الأرض.

تحليل الأثر البيئي

Environmental Impact Analysis

يشار إلى التأثيرات المحتملة لاستعمال الإنسان الأرض عادة بالأثر البيئي (Environmental Impact)، وقد أصبح هذا المصطلح شائعاً منذ عام 1969م، عندما أُلزم قانون سياسة البيئة الوطنية (NEPA) بوجود أن يسبق الأنشطة الفدرالية الرئيسة كلها، التي يمكن أن تؤثر في نوعية بيئة الإنسان، تقييم للمشروع وتأثيراته في البيئة.

تقارير الأثر البيئي Environmental Impact Statements

أعدّ مجلس جودة البيئة إرشادات للمساعدة على تحضير تقارير الأثر البيئي (Environmental Impact Statements) (EIS). بهدف تنفيذ توصيات النيبا نصاً وروحاً، حيث اشتملت المكونات الرئيسة للتقرير، بحسب الإرشادات المعدلة الصادرة عام 1979م على الآتي⁽⁵²⁾:

- ملخص لتقرير الأثر البيئي.
- تصريح بالأنشطة المنوي القيام بها، والهدف منها، والحاجة إليها في المشروع.
- مقارنة مفصلة للبدائل المعقولة.
- وصف مختصر للبيئة المتأثرة بالمشروع المقترح.
- مناقشة للمشروع المقترح وعواقبه البيئية وبدائله، تشمل التأثيرات المباشرة وغير المباشرة، ومتطلبات الطاقة واحتمال المحافظة عليها، والاستنزاف المحتمل للموارد، والتأثير في نوعية المنطقة الحضرية والموارد الثقافية والتاريخية، والنزاعات المحتملة مع

مشكلات التخلص بالآبار العميقة

Problems with Deep-Well Disposal

يرتبط عدد من المشكلات بالتخلص من النفايات السائلة في الآبار العميقة⁽⁵⁰⁾، وربما أنّ الزلازل أكثر المشكلات المعروفة، التي نتجت عن حقن النفايات من أرسينال جبال روكي بالقرب من دنفر كولورادو، وقد حدثت هذه الزلازل بين عامي 1962م و1965م، حيث كانت منطقة الحقن جنائس مشققاً على عمق (3.6 km)، وأنتج ضغط المائع المتزايد حركة على طول الشقوق، إذ إنّ هذه الحالة ليست فريدة، فقد تم توثيق حركات زلزالية مشابهة في حقول نفل غرب كولورادو وتكساس ويوتا⁽⁵¹⁾.

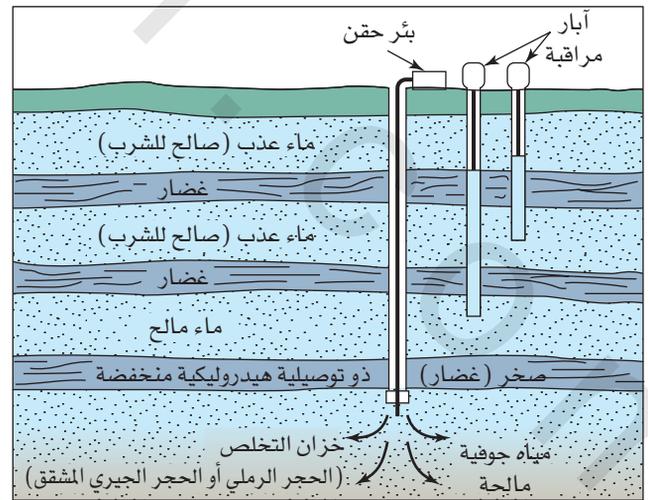
الجدوى واعتبارات موقعية أخرى

Feasibility and General Site Considerations

تعتمد جدوى استخدام الآبار العميقة بوصفها أفضل حل لمشكلة التخلص من النفايات، على أربعة عوامل، هي:

(1) ملاءمة الموقع المختار جيولوجياً وهندسياً. (2) حجم النفايات وخواصها الفيزيائية والكيميائية. (3) الاقتصاديات. (4) اعتبارات قانونية. حيث إنّ الاعتبارات الجيولوجية في آبار التخلص من النفايات على وجهين⁽⁵¹⁾:

- يجب أن تحتوي منطقة الحقن على مسامية كافية وسمك وتوصيلية هيدروليكية وحجم مناسب، لضمان حقن آمن؛ لذلك، فالحجران الرملي والجيري، هما الخزانان الصخريان الأكثر استعمالاً.
- يجب أن تكون منطقة الحقن تحت مستوى دوران المياه العذبة، ومعصورة بصخر كتيم نسبياً ومنخفض التوصيلية الهيدروليكية، مثل الغضار أو الملح، انظر الشكل (15-17).



الشكل (15-17): نظام حقن باستخدام آبار عميقة (Deep-well injection system).

خزان التخلص في الحجر الرملي أو الحجر الجيري المشقق مغطى بصخر كتيم، ومعزول عن المياه العذبة كلها. آبار المراقبة إجراءات أمان؛ لضمان عدم هجرة غير مرغوب فيها لسوائل النفايات، إلى خزانات الماء العذب فوق منطقة الحقن.

أما النصف الآخر فيخصص للتطوير الحضري، وشبكات المواصلات، والتسهيلات (المرافق) الأخرى، وقد يبدو أنّ تحضير المناطق الريفية يتم ببطء على المستوى الوطني، إلاّ أنّه يحدث أحياناً في المناطق الحضرية المتسارعة النمو، ويُعدّ أنه تخريب للأراضي الزراعية والطبيعية أو تدمير لها، ويزيد حدّة المشكلات البيئية القائمة، أمّا تحضير المناطق الترويحية وتلك التي فيها مناظر جميلة، فيُعدّ أحياناً تدميرًا للأنظمة البيئية الرئيسية.

تخطيط استعمال الأراضي Land Use Planning

تخطيط استعمال الأراضي (Land Use Planning) قضية بيئية مهمة، والتخطيط الجيد لاستعمال الأراضي مهم للتنمية الاقتصادية الصحيحة، ومنع نشوء خلافات بين استعمالات الأرض المختلفة، والإبقاء على مستوى حياة جيّد في مجتمعاتنا، فعندما يدير مشروع عمل معين رأسماله وموارده بطريقة فعالة، نعدّه جيّدًا، وعندما تدير مدينة أو مقاطعة أرضها ومواردها بفعالية، نسمي ذلك تخطيطًا جيّدًا⁽⁵⁴⁾، إذ إنّ الفلسفة الرئيسية من منظور علم الأرض للتخطيط الجيّد لاستعمال الأراضي، هي منع حدوث الأخطار، والمحافظة على الموارد الطبيعية، وحماية البيئة بصورة عامة من خلال المبادئ الصحيحة لعلم التبيؤ.

تشمل عملية تخطيط استعمال الأراضي المبينة في الشكل (17-16) خطوات عدّة، هي⁽⁵⁵⁾:

- تحديد القضايا والمشكلات والأهداف والمقاصد وتعريفها.
- تجميع المعطيات وتحليلها وتقسيمها (بما فيها الموارد والأخطار البيئية).
- تطوير البدائل واختيارها.
- صياغة خطط استعمال الأراضي.
- مراجعة الخطط وتبنيها.
- تنفيذ الخطط.
- تعديل الخطط وإصلاحها.

تتكوّن كل من الخطوات الثلاث الأهم من قائمة معقدة من العوامل، هي تجميع المعطيات، وصياغة الخطط، وتنفيذها، مثلما هو موضح في الجزء السفلي من الشكل (17-16).

دور عالم الأرض في عملية التخطيط في مرحلة تجميع المعطيات وتحليلها هو الأهم، إذ إنّه سيقوم اعتماداً على المهمة المحددة أو الخطة الموضوعية، باستخدام معلومات علوم الأرض المتاحة، بتجميع أي معلومات ضرورية جديدة، وتحضير المعلومات التقنية ذات العلاقة، مثل الخرائط والنصوص التفسيرية، ويساعد كذلك على تحضير خرائط قدرة الأرض، وبصورة مثالية، فإنّ المقدرة الطبيعية لوحدة أرضية، يجب أن تتوافق مع استعمالاتها المحددة المحتملة⁽⁵⁶⁾.

موارد المناطق الجميلة Scenic Resources

عُدّت المناظر الجميلة في الولايات المتحدة موارد طبيعية منذ عام 1864م، عندما أنشئت أول غابة وطنية (وادي يوسمايت) في كاليفورنيا، وأصبحت فيما بعد متنزه يوسمايت الوطني، وقد عني الاعتراف المبكر بالمناظر الطبيعية الجميلة أول الأمر بالاستجمام في الهواء المفتوح (الطلق)، وركز على المحافظة على حزم متميزة من المناظر الطبيعية الفريدة وإدارتها، إلاّ أنّ وعي الناس واهتمامهم بالقيمة الجمالية للأماكن ذات المناظر الجميلة خارج المدن حديث نسبيًا، ويعترف المجتمع الآن بالمناظر الطبيعية، حتى لو

الولاية أو الخطط المحلية لاستعمال الأراضي، وإجراءات الضبط (الضوابط)، والعلاج.

السكوبنج (التحديد) Scoping

كانت عملية تحضير تقرير الأثر البيئي تحت إشراف ألد (NEPA) خلال أول (10) سنوات، تنزع في بعض الأحيان إلى جعل القضايا الرئيسية مبهمة؛ لأنّها تؤدي إلى عمل مكتبي (ورقي) هائل بطلبها تقارير مفصلة، واستجابة لذلك أدخلت التعليمات المعدلة فكرة ألد (scoping)، وهي الطريقة التي تُحدد من خلالها القضايا البيئية الرئيسية، التي تتطلب تقييمًا مفصلاً في مرحلة مبكرة من تخطيط المشروع المقترح، حيث يطلب من الوكالات الفدرالية والولايات والوكالات المحلية إضافة إلى المواطنين أفرادًا ومجموعات، المشاركة في تحديد القضايا والبدائل التي يجب التطرق إليها، بصفتها جزءًا من التحليل البيئي.

العلاج Mitigation

العلاج مفهوم مهم آخر في تحليل الأثر البيئي، يشمل تحديد الأنشطة التي تمنع تأثيرات بيئية ضارة محتملة لمشروع معين أو تقلل منها أو تعوض عنها، مثالًا: إذا تضمن المشروع ردم الأراضي الرطبة، فقد يكون العلاج أو الحلّ تحسين الأراضي الرطبة أو الانتقال إلى موقع آخر.

أصبح العلاج ملمحًا شائعًا في كثير من تقارير الأثر البيئي بوجه عام وفي الولايات المختلفة، إلاّ أنّه ولسوء الطالع يمكن أن يبالغ في استعماله، ففي بعض الأحيان، العلاج غير ممكن في حالة حدوث تمزق أو انقسام في بيئة محددة، وإضافة إلى ذلك، لا تكون لدينا أحيانًا معرفة كافية للقيام بعمل جيّد في استعادة أو إنتاج بعض التبيؤات والبيئات مثل الأراضي الرطبة، وعلى الرغم من أنّ طرق العلاج المطلوبة قد تكون مفيدة في كثير من الحالات، إلاّ أنّه يجب ألاّ تُعدّ الوسيلة الوحيدة المقبولة، للقضاء على التأثيرات البيئية الضارة المرتبطة بمشروع معين.

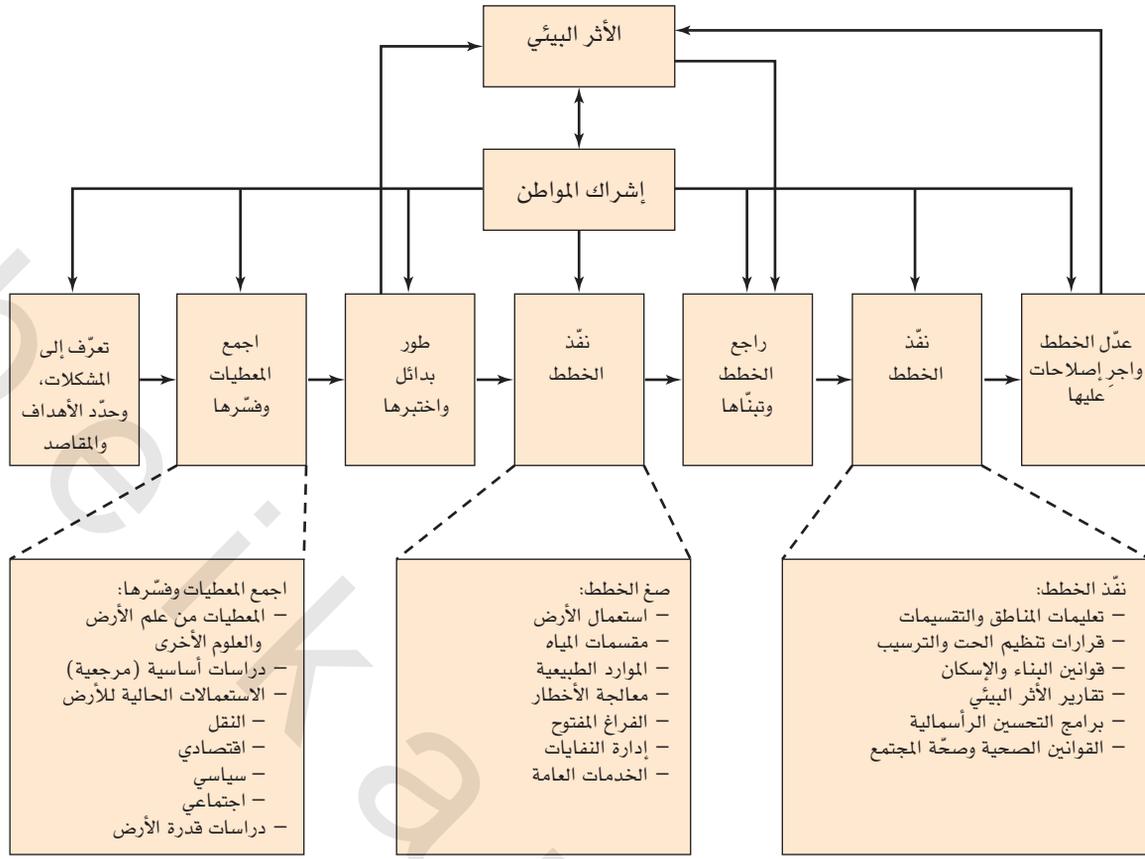
تصريحات النفي Negative Declarations

تُقدّم تصريحات النفي (Negative Declarations) عندما تقر وكالة ما أنّ مشروعًا معينًا ليس له تأثير ضار في البيئة، وهذا يتطلب تقريرًا يشمل وصفًا للمشروع، ومعلومات مفصلة تدعم الادعاء أنّ المشروع لن يكون له تأثير سيئ في البيئة، ولا يطلب أن تؤخذ بدائل كثيرة للمشروع في الحسبان، وإنّما يتعيّن أن يتوافر تقرير كامل وشامل حول المشكلات البيئية المحتملة⁽⁵³⁾، وعلى الرغم من أنّ اللغة والقانون المرتبطين بمفهوم تصريحات النفي مختلفة، على المستوى الفدرالي وعلى مستوى الولاية، إلاّ أنّها جزء مهم من التقييم.

استخدام الأرض والتخطيط

Land Use and Planning

يغلب على استخدام الأرض في الولايات المتحدة القارية الزراعة والغابات مع جزء بسيط جدًّا من الأرض (يقدر بـ 3%) للأغراض الحضرية، وتحوّل حاليًا عشرات الآلاف من الكيلومترات المربعة، من مساحات الأراضي إلى استعمالات أخرى غير الزراعة، إذ إنّ نصف ما يحوّل منها يخصص بوصفه أراضي برية، ومنتزهات، ومناطق استجمام ومناطق للحيوانات البرية،



كذلك استصلح موقع شكل مصدرًا لغبار الأسمنت، وحوّل إلى منطقة جميلة يترنّى الناس زيارتها، انظر الشكل (17-17).

الاستخدام المتعدد للأرض Multiple Land Use

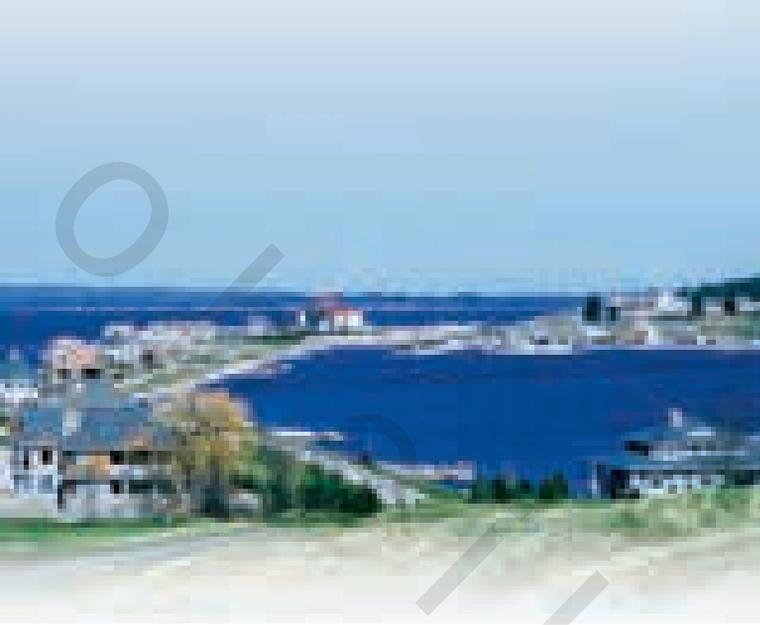
يحدث الاستخدام المتعدد للأرض (Multiple Land Use) عندما تستخدم الأرض لأكثر من غرض، مثل استخدام الغابات الوطنية في الاستجمام والحصول على الأخشاب، وتشمل الأمثلة الأخرى الخزانات المصممة لتوفير مياه الري، والتحكم في الفيضان، والاستجمام، وقد قيل مرات ومرات: إنّه من الصعب تعظيم الفوائد من استعمال الأرض لأكثر من غرض، هذا بالتأكيد صحيح بالنسبة إلى استخدام الأرض المتعدد، فمثلًا: الاستجمام والحصول على الأخشاب أمران غير متوافقين، إذا أردنا تعظيم كل من عدد الأشجار التي نستفيد من أخشابها وعدد الأسماك وأنواعها في جدول أو نهر في الغابة، إذ إنّ قطع الأشجار (إلا إذا تمّ بحرص شديد وفي منطقة محايدة لحماية الجدول) سوف يدمر بيئة الجدول، بإزالة الأشجار التي توفر الظل للنهر وإبقائه باردًا، انظر الشكل (17-18)، ومن خلال التلوث بالرسوبيات؛ بسبب ازدياد المياه الجارية وحتّ التربة، ومن خلال الانزلاقات الأرضية وتشكل القنوات، ويشبه ذلك خزان مصمم لتوفير ماء للري الصيفي للمزارع، قد يكون كاملًا في الربيع عند الحاجة إلى الحماية من الفيضان ومنخفضًا جدًّا، ما يؤدي إلى تعريض خط الشاطئ للحتّ، عندما يصل الناس هناك للاستجمام في أواخر فصل الصيف.

لم تكن جميلة بصفحتها موردًا قيمًا، ويعي الناس الآن أنه مثلما تتفاوت الموارد المحسوسة في قيمتها الاقتصادية، فإنّ اللاندسكيب متفاوت كذلك في درجاته الجمالية، ويساعد علماء الأرض بوصفهم أعضاء في فريق يقيّم البيئة بصورة كلية، على تمييز اللاندسكيب وموارده بما في ذلك مناظره الجميلة.

الاستخدام المتعاقب للأرض Sequential Land Use

أدت الحاجة إلى استخدام الأرض القريبة من المناطق الحضرية، لمختلف الأنشطة الإنسانية في بعض الأحيان، إلى تطبيق مفهوم الاستخدام المتعاقب للأرض، وليس الاستعمال الدائم والشامل لها، حيث يتفق هذا المفهوم مع المبدأ القائل: إنّ تأثيرات استعمال الأرض مترامية (أو تراكمية)، وعليه، فلدينا مسؤولية تجاه الأجيال المقبلة، إذ إنّ الفكرة الأساسية أن يستفاد من الأرض لغرض آخر بعد نشاط معين، مثل إكمال عمليات التعدين أو الطمر الصحي.

هناك أمثلة متعددة على الاستخدام المتعاقب للأرض، وقد خططت مواقع الطمر الصحي، بحيث تستخدم بعد اكتمالها لأغراض ترويحية، مثل ساحات للعبة الجولف، فقد استخدمت مدينة دنفر حفر الحصى والرمل المهجور التي كانت فيما مضى مكبات للطمر الصحي بصفحتها مواقع لعمل موقف للسيارات، وفي إنشاء ملعب دنفر الرياضي، أمّا خليج الميناء في ميتشيجن، فهو مجتمع متطور حديث، ومنتهج من الدرجة الأولى في لتل ترفرس باي بالقرب من النهاية الشمالية لبحيرة ميتشجن، وقد نتج الميناء والمنشآت الأخرى عن استصلاح محجر مهجور للغضار ومصنع للأسمنت،



(ب)



(أ)

الشكل (17-17): الاستخدام المتعاقب للأرض في خليج (Sequential land use at Little Traverse) بحيرة ميتشيجن بالقرب من بوتيسكي-ميتشيجن، محجر مهجور ومصنع أسمنت. (أ) حولاً إلى منتجع عالمي. (ب) لاحظ جدار المحجر خلف المصنع والبنية الصخرية إلى اليمين من طريق الخدمات. (أ) مهداة من (Ned Tanner). (ب) مهداة من (Bob Fell)

القانون البيئي Environmental Law

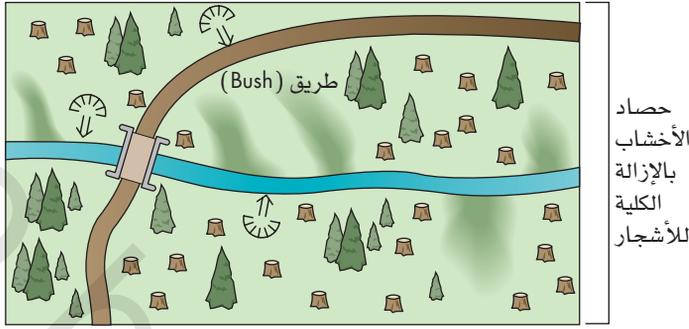
يحتاج التخطيط البيئي إلى الفرض والتطبيق، وعليه، يصبح القانون البيئي (Environmental Law) جزءاً مهماً من علم القانون، وتتزايد أهميته بين المحامين وجمعيات القانون البيئي، حيث تم تحضير مقررات بيئية في كليات القانون.

التعرض بالتفصيل للإجراءات القانونية من حيث ارتباطها بالبيئة خارج نطاق مناقشتنا الحالية، ويكفي القول: إن القانون تقنية أو طريقة لتحقيق الأهداف الاقتصادية والاجتماعية والسياسية بصورة نظامية، والطريقة القانونية الأفضل، هي تلك التي تسمح عادة بالوصول إلى النهايات، حيث تخدم القوانين المرتبطة بالبيئة في أحيان كثيرة المصالح أو الاهتمامات الرئيسية السائدة في ثقافتنا المعقدة، بأن الثراء والسلطة هما الاهتمامان الرئيسان، إذ تؤكد هذه المخاوف مقدرة المجتمع على استعمال قاعدة الموارد لإنتاج البضائع والخدمات ونظام قانوني لضمان الإنتاجية، إلا أنه في السنوات الأخيرة، أصدرت قوانين لحماية الهواء والماء واليابسة والبيئة الحية على المستويات المحلية والإقليمية والعالمية، وهذه إشارة مشجعة، إذا أردنا المحافظة على موارد الأرض المتجددة.

يعتقد بعض محامي البيئة اليوم، أن الطريقة القانونية مثلما مورست من قبل، لا تتجح بصورة كافية عند التصدي للقضايا البيئية، ففي العموم عندما تختلف وجهتا نظر، تحصل مواجهات عدائية، وتكون المشاعر جيّاشة، وقد يكون من الصعب على الفرق المتخالفة تفهم أي مواقف أخرى غير موافقها، وقد ظهر رأي أو وجهة نظر حديثة في القانون البيئي، تؤكد حل المشكلات ربما باستخدام الوساطة من خلال المحادثات، فمثلاً: عام

1970م أعلنت وكالة حماية البيئة أحياناً عن تعليمات بيئية جديدة أُلقيت على قطاعات اجتماعية بعينها، وأثرت فيها دون سابق إنذار، فكان أمراً طبيعياً أن يقوم كثير من الأشخاص والمنظمات المتأثرة بهذه التعليمات باللجوء إلى المحاكم، ورفع قضايا استمرت وقتاً طويلاً، وقد بدأت وكالة حماية البيئة عام 1980م بممارسة التشاور مع الفرقاء المعنيين قبل إصدار التعليمات، إذ، قد يكون التشاور والمحادثات والوساطة (mediation) أكثر نجاحاً من الإستراتيجيات السابقة التي أنتجت تفاعلات عدائية غير مثمرة. إحدى المشكلات الرئيسية في التشاور والمحادثات إحضار الأطراف المعنية إلى طاولة واحدة، لتتحدث عن قضاياها بطريقة مفيدة ذات معنى، وقد يحاول الطرف الأقوى تصعيب المحادثات بالنسبة إلى الأطراف المعارضة الأخرى، إلا أن الأطراف المختلفة في القضايا البيئية، بدأت تدرك بصورة متزايدة فائدة العمل المشترك، لإيجاد حل مرضٍ للجميع، وبصورة أساسية، فإن هذه عملية تعاونية هدفها البحث عن حلول لمصلحة البيئة، وفي الوقت نفسه عدم إعاقة الأنشطة والمشروعات (التي تؤثر في البيئة).

من المهم معرفة أن التعاون أكبر وأكثر اتساعاً من التنازل، الذي يتطلب أحياناً إعطاء شيء ما مقابل الحصول على شيء آخر، والتعاون أيضاً أكثر شمولاً؛ لأنه يطلب- في الحقيقة يحتم - أن تعمل الأطراف مع بعضها لإيجاد فرص للكسب المشترك، بإيجاد جو يساعد على حل المشكلات المشتركة، وحتى تتجح المحادثات والوساطة يقوم كل طرف بذكر موافقه، ثم العمل على إيجاد أرضية مشتركة، لتنشأ بعد ذلك علاقات مبنية على الثقة المتبادلة، وقد يكون من غير المفاجئ أن القضايا كلها قابلة للتفاوض، بل يمكن أحياناً تبني بدائل تمنع التحكيم المكلف والتأخير الطويل أو على الأقل تقلل منهما.



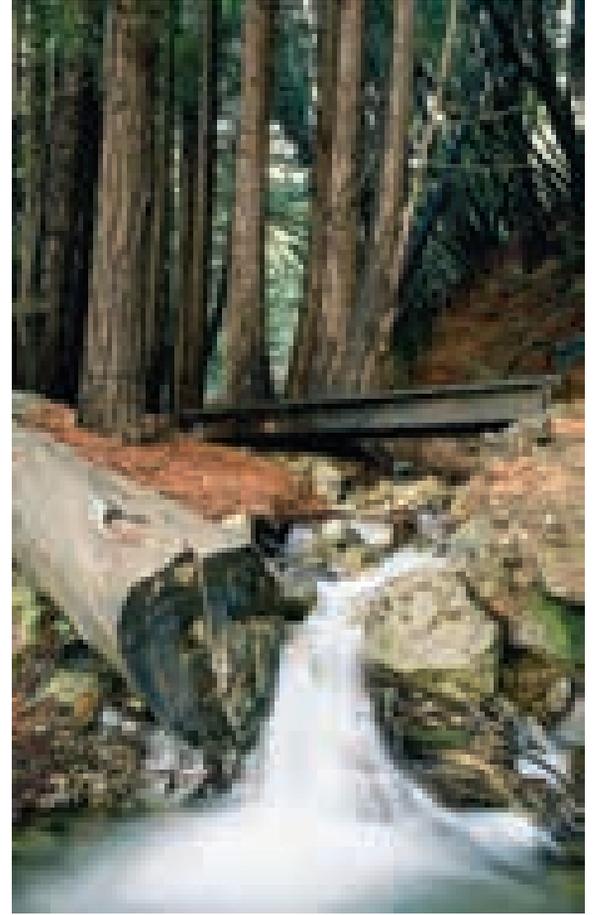
(ب) دون ترك منطقة عازلة لقطع الأشجار



(ج) مع ترك منطقة عازلة لقطع الأشجار

كوريدور محاذ لمجرى النهر (منطقة تحتوي على أشجار تعيش بالقرب من مجرى النهر، مثل جار الماء والصفصاف)

- | | |
|--------------------------------------|--|
| انزلاق أرضي | منطقة عازلة (لا تقطع أشجار غاباتها) |
| قناة (وادي صغير) | مجرى مائي |
| أشجار لقطع الأخشاب | منطقة تزال أشجارها |
| نباتات وأشجار تعيش قرب مجاري الأنهار | بقية الغصن المقطوع (جدعة) |
| | حطام من الأخشاب الكبيرة (جذوع الأشجار) في مجرى النهر - يوفر جيدة للأسماك |



(أ)

الشكل (17-18): قطع الأخشاب والتعرية (The harvesting and erosion). (أ) جدول في غابة (Redwood) في شمال غرب كاليفورنيا (Rich Reed/Animals Animals/Earth Scenes).

(ب) الانزلاقات وتكون القنوات يؤديان إلى تدمير المجرى المائي الرئيس في الغابة. عندما لا يكون هناك منطقة عازلة عريضة جزءاً في مشروع جمع الأخشاب. يشيع هذا النوع من الدمار عادة في المناطق التي تُستأصل غاباتها. ويؤدي إلى إزالة الأشجار كلها تقريباً. (ج) خطة لحصاد الخشب منطقة المجرى المائي متصلة، وفيها منطقة عازلة عريضة.

**الشكل (17-19): خط شاطئ**

مكشوف (Exposed shoreline). خزان (Penyarreg) عندما يكون مستوى الماء منخفضاً. الشاطئ المكشوف مكان غير سار لممارسة الأنشطة الترويحية

(Animals Animals/Earth Scenes)

النهر، قد يتعرض للدمار إذا نُفذ المشروع، فقد كانت الأسماك تعود من المحيط إلى مياه المد لتضع بيضها هناك، إذ إن نهر هودسون هو المصب النهري الوحيد شمال خليج شيز بيك، حيث تضع أسماك الباس المخطط بيوضها، وقد كان القلق حول سلامة المصايد مبرراً، والمشكلة الأكثر حدة قرب موقع المنشأ المقترح من منطقة تبيض سمك الباس المخطط.⁵⁸

قضية جبل ستورم كنج الجدلية مهمة؛ لأنها تؤكد صعوبة اتخاذ قرارات حول قضايا متعددة الأبعاد، فقد كانت إحدى شركات الخدمات تحاول أن تحافظ على بقائها في مدينة نيويورك، حيث المتطلبات الكبيرة من تكاليف عمالة وصيانة مرتفعة، وفي الوقت نفسه كان المحافظون على البيئة يكافحون للإبقاء على منظر جميل وموارد للصيد، إذن، فكلا الفريقين لديه حجج شرعية في ضوء مصلحته الخاصة؛ لذلك كان من الصعب حل النزاعات، فعلى الرغم من أن القوانين والطرق السائدة حالياً كافية لحل القضايا، إلا أن التنازلات ضرورية؛ لأنه في نهاية المطاف يجب دفع ثمن اقتصادي وبيئي لأي قرار، وهذا الثمن يعكس نمط الحياة التي نرغب وتكاليف الحياة.

رُفعت أول قضية قانونية في خلاف ستورم كنج عام 1965م، وبعد (16) سنة من المعارك في المحاكم حُلت القضية عام 1981م، وقد بلغ عدد صفحات القضية (20000) صفحة، واستخدمت الأطراف المختلفة في النهاية وسيطاً لحل الخلافات فيما بينها، وقد عُدت هذه القضية الشهيرة نصراً لأنصار البيئة، فهل كان من الممكن حل هذه القضية في وقت أبكر لو جلس

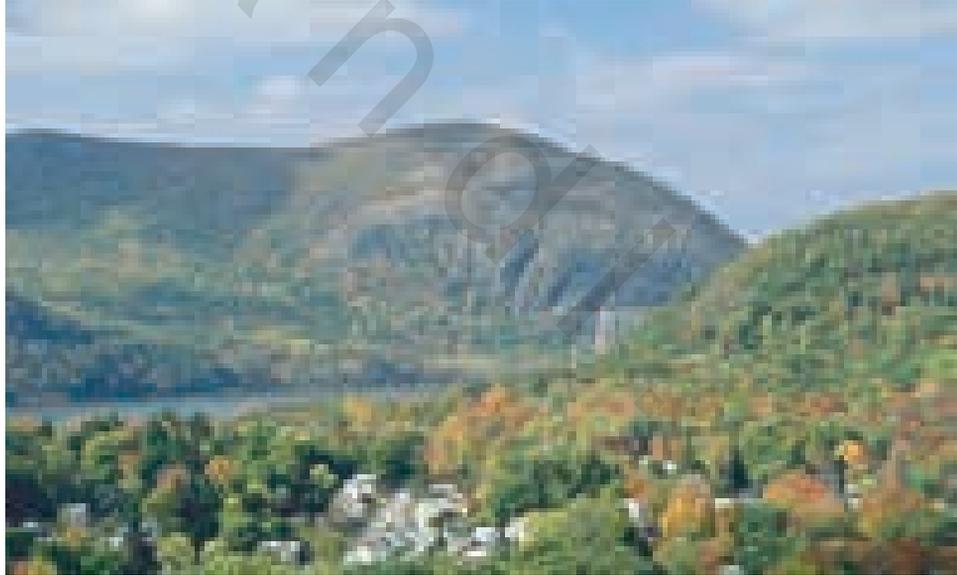
قضية جبل ستورم كنج The Storm King Mountain Case

نزاع جبل ستورم كنج مثال كلاسيكي على الخلافات بين شركة خدمات وأنصار البيئة، فعام 1962م أعلنت شركة أديسون المتحدة في نيويورك عن خطط لمشروع كهرومائي على جبل ستورم كنج، وهو جزء من الأراضي المرتفعة لنهر هودسون على بعد (64 km) (40 mi) شمال مدينة نيويورك، وهذه منطقة من جبال الأبالاش يعدّها الكثيرون ذات قيمة جمالية فريدة، حيث إنّها المكان الوحيد شرق الولايات المتحدة، التي حتّ فيها نهر رئيس في الجبال عند ارتفاع سطح البحر، مكوناً ما يشبه تأثيرات الفيورد⁽⁵⁸⁾.

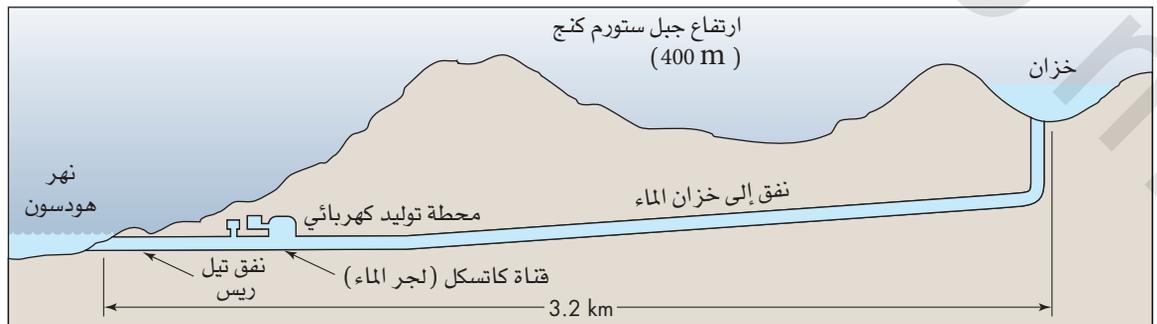
دعت الخطط المبكرة إلى إنشاء محطة توليد كهربائي فوق سطح الأرض، التي تطلبت عمل حفرة عميقة في جبل ستورم كنج، وقد أعيد تصميم المشروع لوضع محطة التوليد الكهربائي بصورة كاملة تحت سطح الأرض، ما أدى إلى عدم الحاجة إلى قطع الجبل، انظر الشكل (17-20)، إلا أن أنصار البيئة استمروا في معارضة المشروع، وتوسعت القضايا لتشمل احتمال تدمير المصايد، فقد قال أنصار البيئة: إن سرعة جريان الماء من النهر سوف تجذب كثيراً من يرقات السمك إلى الموقع، وتعرض للدمار فيما بعد بالاضطراب والتآكل، وقد بيّنت إحدى الدراسات أن (25-75%) من تفريخ الباس السنوي (striped bass) وهو السمك الأكثر قيمة في

الشكل (17-20): المناطق المرتفعة حول نهر هودسون (Hudson River Highlands).

(أ) جبل (Storm King) ومرتفعات نهر هودسون- نيويورك. (أخذ الصورة Joe Deutsch). شكل يوضح كيف يمكن وضع مشروع جبل ستورم كنج للتوليد الكهربائي كله تحت سطح الأرض (After Carter, L. J., 1974, American Association for the advancement of Science.)



(أ)



(ب)

الصين، الهند، كندا)، وعلى الرغم من معرفتنا بكيفية المحافظة على المياه وإبقائها مستديمة (انظر الفصل الثاني عشر)، إلا أننا في حاجة إلى سياسات تشمل تسعير الماء بحسب قيمة تكلفته الحقيقية وليس بسعر مخفض، كذلك فإننا في حاجة إلى تنفيذ تقنية لحفظ الماء للزراعة والاستعمالات الأخرى في أسرع وقت ممكن.

3. التحكم في انبعاثات الكربون وتقليل الاحترار العالمي إلى الحد الأدنى: ينتج عن كل زيادة بسيطة في الاحترار فقدان لجزء صغير من محصول القمح؛ بسبب الجفاف والأخطار المرتبطة بالماء، إذ يؤدي الاحترار فوق حرارة العتبة إلى انخفاض في إنتاج القمح، وقد نوقشت حلول الاحترار العالمي في الفصل السادس عشر، وتشمل اللجوء إلى خليط مختلف من مصادر الطاقة (خصوصاً المصادر المتجددة مثل الرياح والطاقة الشمسية) يطلق كميات أقل من ثاني أكسيد الكربون، واستعمال تقنيات أكثر للحفاظ على الطاقة، مثل أدوات فعّالة (لمبات إضاءة فلورية، وسيارات فعّالة بالنسبة إلى استهلاك الوقود)، ونحتاج كذلك إلى أن ننقل من استعمال الوقود الأحفوري الذي يسهم في الاحترار العالمي، إلى وقود منتج عن طاقة متجددة، مثل الرياح والطاقة الشمسية، والمباشرة في ذلك في أسرع وقت ممكن.

تحقيق الاستدامة للمستقبل

Attaining Sustainability for the Future

فهم الاستدامة هدف رئيس لهذا الكتاب، إلا أن مفهومها موضوع متضارب، إذ يعني في أبسط صورته ترويج الاستدامة مثلما نطبقها في التطوير أو التخطيط، وأن علينا قبل ذلك، أن نضمن المحافظة على مواردنا المتجددة، مثل الماء والهواء والتربة والأشياء الحية لأجيال المستقبل، واستمرار الأنظمة البيئية، ألا تؤدي العمليات البشرية إلى تخریب هذه الموارد.

الاستخدام المستديم للموارد غير المتجددة، مثل المعادن والوقود الأحفوري (وهما جزء من ميراثنا الطبيعي من الماضي الجيولوجي) غير ممكن، لكن أفضل ما يمكن عمله، هو استخدام الموارد غير المتجددة بطرق تسمح بإبقاء حصة للأجيال المقبلة، إذ يمكننا باستخدام المحافظة وإعادة التدوير إطالة فترة توافر الموارد المعدنية، حيث يُعدّ مفهوم الاستدامة بالنسبة إلى الموارد المتجددة أساسياً في التخطيط البيئي المستقبلي، والمحافظة على بيئة ذات نوعية جيدة.

السؤال المهم، هو: كيف يمكن تطوير مستقبل مستديم؟ في مناقشة هذا الموضوع، وضع عدد من التقييمات حول تطورنا الحالي بوصفنا مجتمعاً، هذه آراء، وقد تكون آراؤك مختلفة، ولا يمكن أن تُعدّ هذه المناقشة علماً مبنياً على الحقائق وفرضيات الاختبار، بل ناتجة عما تعلمناه، وهذا التمييز مهم، إذ إن مسارنا الحالي في عدد السكان الهائل واستهلاك الموارد والتلوث من الواضح أنه ليس مساراً مستديماً، والمطلوب تطوير مسار جديد يحوّل طريقتنا الحالية في إدارة المجتمع، الذي هدفه الأول تحقيق الثراء

الفرقاء المتنازعون مع بعضهم، وتحدثوا بصراحة عن القضايا المختلفة؛ ربما أنّ الخلاف حُلّ في وقت أقصر، وبتكاليف أقلّ على الفرق المتنازعة والمجتمع بصورة عامة من خلال المحادثات والوساطة، إذن توضح هذه القضية أنّه من الأفضل التعامل مع قضايا القانون البيئي من منظور حل المشكلات، وليس اتخاذ مواقف عداء بين الأطراف المتنازعة.

17-6 الجيولوجيا والبيئة والمستقبل

GEOLOGY, THE ENVIRONMENT, AND THE FUTURE

بدأ هذا الكتاب بمقدمة فلسفية وعرض للمفاهيم الرئيسية المرتبطة بالجيولوجيا والبيئة، والرسالة الرئيسية له أنّ الأرض مكان ديناميكي، ويجب ألا يبني الناس على السهول الفيضية، بالطبع، هذا تبسيط كبير للموضوع، إلا أنّ هناك ارتباطات مهمة متعددة بين العمليات الجيولوجية والبيئة والمجتمع، ويجب الانتباه إليها إذا أردنا أن نصل إلى الاستدامة.

منع حدوث أزمة بيئية:

التركيز على ما يمكن عمله

Avoiding an Environmental Crisis: Focusing on What Can be Done

ننتقل بعد تقديم مفهوم الأزمة البيئية في الفصل الأول، إلى ما يمكن عمله للحيلولة دون نشوء أزمة بيئية محتملة، يمكن أن تدمر المجتمع الإنساني بالصورة التي نعرفه عليها، سنقترح أولاً أفعالاً قصيرة الأمد لتجنب نقصان محتمل في الغذاء في السنين والعقود المقبلة، وناقش ثانياً كيف يمكن أن نصل إلى مفهوم طويل الأمد للاستدامة، خلال قرون من استعمال الإنسان للأرض.

قال لستر براون (Lester Brown)، وهو أحد رواد فهم المشكلات البيئية العالمية وحلولها: إنّ علينا أن نعمل ثلاثة أشياء (كلها مرتبطة بتزويد الطعام) لنوقف نشوء أزمة بيئية بشرية، يمكن أن تتسبب في قلق اجتماعي كبير واضطرابات لم تشاهد من قبل⁽⁶⁰⁾:

1. التحكم في عدد سكان الأرض من البشر (7-8) بلايين عام 2050م، وهذا هو السيناريو الأقل المقترح للأمم المتحدة؛ لأننا الآن في مسار إلى السيناريو المتوسط (8-9) بلايين، وتشمل بعض المفاتيح للوصول إلى تقليل نمو السكان، تعليم النساء، وزيادة العناية الصحية بالأطفال، ورفع المستوى العام للحياة (انظر الفصل الأول).

2. الحفاظ على موارد المياه واستدامتها خصوصاً المياه الجوفية: سمح استعمال المياه الجوفية بإنتاج 3 أضعاف كمية القمح في نصف القرن الأخير، بينما تضاعف عدد السكان في الفترة نفسها، لذلك تستنزف موارد المياه في أحزمة إنتاج القمح في العالم (الولايات المتحدة،

الأعاصير والفيضانات والانزلاقات والأششطة البركانية والزلازل، وتشير الخبرات السابقة إلى أننا غير مستعدين للتعامل مع كثير من هذه الأخطار، خصوصاً عند حدوثها في المناطق المأهولة، لذلك من الأهداف الرئيسية للجيولوجيا البيئية تحديد العمليات الخطرة، والعمل على تقليل تأثيراتها المحتملة من خلال الاستعمال الصحيح للأراضي، والفهم الأفضل لهذه العمليات عموماً، وتحديد مدى الإستراتيجيات المحتملة التي قد تساعدنا على تعلم كيفية العيش بصورة أفضل على كوكبنا، وتحقيق هذا الهدف مهم بالتحديد للمستقبل؛ لأنه مع ازدياد عدد السكان، فسيستمر الطلب المتزايد على الأرض التي تصلح للعيش، وستزداد المناطق الحضرية في الحجم، لتصبح (كوريدورات) حضرية عملاقة، خصوصاً على طول بعض المناطق الشاطئية، حيث يتركز السكان؛ لذلك من الضروري أن نتعلم من أخطائنا السابقة؛ لكي نضمن أن تطوير المستقبل سيتم بطرق حكيمة.

نأمل أننا هنا نتحدث إلى المجموعة الملائمة من الناس، وأن كثيراً منكم ممن درس الجيولوجيا البيئية سيكون عنده وعي أفضل للعالم من حوله، والعمليات الجيولوجية المؤثرة فيه، لذلك فأنتم مجهزون لتصبحوا في توافق أكثر مع العمليات الطبيعية للأرض، وعندكم الآن المعرفة لتكون خياركم أكثر حكمة، فيما يخص كيفية استخدام موارد الأرض، وأين نعيش، وكيف نبني مجتمعاً من أهدافه التخطيط المستدام، حيث تشكل هذه الخبرات بالفعل قلب الضمان لأن يكون عالمنا المستقبلي أكثر أماناً للناس، وأن يعيش مجتمعنا بتوافق أكثر مما مضى مع البيئة، وهذه هي مسؤوليتكم بوصفكم جيلاً مقبلاً.

إلى مجتمع تتكامل احتياجاته المختلفة (الاجتماعية والصناعية والزراعية والبيئية) في نظام توافقي مستديم⁽⁶¹⁾، ويشمل هذا⁽⁶²⁾:

■ تطوير قيمنا وأنماط حياتنا في اتجاه الاستدامة: ما زلنا نحترم القيم، وقد أثبتت المسوحات المختلفة أن الأغلبية الساحقة من سكان الولايات المتحدة تقول: يجب أن تكون حماية البيئة أهم الأولويات، ويعتقد نصف السكان تقريباً أنه لا ضرورة أن تتعارض حماية البيئة مع النمو الاقتصادي.

■ معرفة أن التطوير المستدام في حاجة إلى أن يشمل الناس كلهم على الأرض، غنيهم وفقيرهم على حد سواء، وأننا نحتاج إلى توفير مستوى عيش أفضل للجميع دون الحاجة إلى التضحية بالبيئة، أي إن علينا أن نساعد المحرومين في العالم لا أن نستغلهم، إذ يحتاج العمال إلى أجور تكفي لإعاشة عائلاتهم، واستغلال عمال الدول الأخرى ومواردها لتقليل تكاليف الزراعة، وإنتاج البضائع تدمرنا/تؤذيها كلنا.

■ التخطيط لتغيرات السكان المستقبلية، واستخدام الموارد، والأخطار الطبيعية بطريقة استباقية، وليس انتظار حصول المفاجآت أو الصدمات، ثم التصرف تبعاً لذلك.

مع قبول حقيقة أن عدد سكان العالم سيستمر في الازدياد بصورة كبيرة، على الأقل بضعة عقود مقبلة، فإن هذه الزيادة ستكون أكثر وضوحاً في الدول النامية، حيث إن نسبة الولادات هي الأعلى، ويرافق ذلك زيادة الطلب على أرض أكثر لتسكين مجتمعاتنا المتنامية، وهذا سيعرض الناس للخطر أكثر فأكثر، خصوصاً إذا كانوا قريبين من مساح العمليات الخطرة، مثل

ملخص SUMMARY

بعدد من الطرق الطبيعية وأخرى مرتبطة بنشاط الإنسان. التصحر، والانخفاضات البركانية والحرائق وطرق الزراعة الحديثة كلها تضيف كميات كبيرة من المادة الدقيقة إلى الهواء، وتطلق العمليات الصناعية كلها تقريباً دقائق إلى الجو، مثلما ينتج عن احتراق الوقود الأحفوري، والكثير من المادة الدقيقة يمكن رؤيته بسهولة بصورة دخان أو شحار أو غبار، وبعضها تصعب رؤيته، وتشمل الدقائق جسيمات الأسبست المحمولة في الهواء، والجسيمات الصغيرة للفلزات الثقيلة، مثل الزرنيخ والنحاس والرصاص والزنك، التي تنبعث عادة من المرافق الصناعية مثل المصاهر.

تؤثر الظروف المناخية والطوبوغرافية خصوصاً في منطقة حضرية كثيراً في احتمال حدوث مشكلات بيئية في الهواء، بالتحديد الدوران المحصور لطبقات الجو السفلى المرتبط بطبقات الانعكاس الحراري، قد يؤدي إلى حوادث تلوث خصوصاً في المدن الواقعة في منخفضات محاطة بالجبال، ويتناسب تلوث الهواء فوق منطقة حضرية طردياً مع سرعة انبعاث الملوثات، والمسافة التي تقطعها الملوثات في اتجاه الريح فوق المدينة، وعكسياً مع سرعة الرياح وارتفاع طبقة الخلط الجوي فوق منطقة حضرية.

تختلف نسبة الوفيات ووقوع أمراض معينة من منطقة لأخرى، وبعض هذه الاختلافات له ارتباطات جيولوجية، وهذه الحالات معقدة أحياناً، وقلما يكون لمرض معين سبب واحد يؤدي إلى نتيجة واحدة، إلا أن هناك أدلة كافية، تشير إلى أن البيئة الجيوكيميائية عامل مهم في حالة بعض المشكلات الصحية الحقيقية، التي تسوء مع الزمن مثل أمراض القلب والسرطان.

الجو وسط يتم الجريان فيه بسرعة، ويستخدمه الناس كثيراً للتخلص من النفايات، إذ يدخل إلى الجو كل عام (فوق الولايات المتحدة) بضعة ملايين من الأطنان المترية من الملوثات، من عمليات مرتبطة بأنشطة الإنسان، إذا فكرنا في الحجم الهائل للغلاف الجوي، فكمية المادة فيه قليلة نسبياً، ولو كانت موزعة بانتظام لكانت مشكلات تلوث الهواء أقل، لكنها لسوء الطالع غير موزعة بانتظام، بل تتركز في المناطق الحضرية أو في مناطق أخرى يتبقى الهواء فيها فترات طويلة نسبياً.

ملوثات المادة الدقيقة، هي جسيمات صغيرة من المواد الصلبة أو السائلة، تعطى أرقاماً (10 PM) أو (2.5 PM) اعتماداً على الحجم، فدقائق ألك (10 PM) قطرها أقل من (10 µm) ميكرونات، وتطلق إلى الجو

في إنتاج المواد الخطرة، فعلى تطوير طرق التخلص الآمن واستعمالها، إذ تشمل البدائل المختلفة للتخلص من النفايات الطمر الآمن (حيث تُحصَر النفايات والتحكم في العصارة)، والتطبيق الأرضي (حيث ينشر على السطح مواد يمكن أن تتحلط حيويًا)، والحقن باستخدام الآبار العميقة، والحرق، مع التخلص من الفضالة بالطمر الآمن.

تسمى التأثيرات المحتملة من استعمال البشر للأرض "التأثير البيئي"، ويتطلب قانون سياسة البيئة المحلية (NEPA) تحضير تقرير عن الأثر البيئي (EIS) للأنشطة الفدرالية الرئيسية، التي قد تؤثر بصورة ملموسة في نوعية بيئة الإنسان، أمّا تحديد الأهداف والمعالجة، فهي عمليات مهمة في تقييم الأثر البيئي.

استعمال الأراضي مسألة بيئية مهمة، وقد يؤدي تحويل المناطق الريفية إلى حضرية إلى تدمير الأراضي الزراعية أو تخريب الأنظمة البيئية ذات القيمة الجمالية أو الترويحية، وقد أدت المساحة المحدودة من الأرض المتاحة لتوسعة المناطق الحضرية، إلى ظهور مفهوم استعمال الأرض التعاقبي والمتعدد، وليس تخصيص الأرض لكي تزرع دائماً بالمحصول نفسه، لذلك فتخطيط استعمال الأرض ضروري للتنمية الاقتصادية الصحيحة، والإبقاء على مستوى حياة جيد، والفلسفة الرئيسية للتنمية المستدامة من منظور علم الأرض، هي التخطيط لمنع حدوث الأخطار، والمحافظة على الموارد الطبيعية، وبوجه عام، حماية البيئة من خلال تطبيق المبادئ الصحيحة للتبؤ.

اكتسب مصطلح "قانون بيئي" استعمالاً عاماً، وهو الآن جزء مهم من القانون، وهناك حراك الآن لحل المشكلات والتخطيط، وليس المواجهة واتخاذ مواقع المعارضة في المسائل البيئية، فعندما تحل المحادثات محل عدم المرونة يزداد التقدم في حل المشكلات.

للجيولوجيا رسالة مهمة فيما يخص مستقبلنا وبيئتنا: نحن نعيش على كوكب ديناميكي، ويجب علينا اتخاذ قرارات حكيمة بالنسبة إلى المكان الذي نختار العيش فيه، وكيف نخطط للاستدامة، وهذا هو جوهر الروابط بين الجيولوجيا والمجتمع والمستقبل، وقد أصبح واضحاً، أنه لا يمكننا الاستمرار بطريقةنا السابقة نفسها التي عاملنا بها البيئة؛ لذلك، لمنع حدوث أزمة بيئية، علينا التحكم في نمو عدد السكان، والمحافظة على مواردنا المائية، وتقليل الاحترار العالمي الناتج بتأثير الإنسان.

تلوث الهواء الداخلي مشكلة متنامية في المناطق الحضرية سببها العزل شبه التام للبنفايات الحديثة، وانبعاث الغازات السامة من مواد البناء، ودوران الغازات السامة والدخان والكائنات المسببة للمرض في أنظمة التهوية، أمّا غاز الرادون، فهو ملوث هواء داخلي مهم من أصل طبيعي.

أنتج التصنيع والتحضر كميات كبيرة من النفايات، وعقدا مشكلة إدارتها، وأصبحت الأراضي المتاحة للتخلص منها حول كثير من المدن الكبيرة نادرة، إذ إنَّ القليل من الناس يرغب في العيش بالقرب من أمكنة يتم التخلص من النفايات، وعليه، سنواجه أزمة في التخلص من النفايات، إذا لم نُطبّق على الفور الطرق الجديدة والأفكار المشمولة في الإدارة المتكاملة للنفايات.

اتجهت ممارسات إدارة النفايات منذ الثورة الصناعية من "التخفيف والتشتيت" إلى "التركيز والاحتواء"، ثمَّ إلى إدارة النفايات المتكاملة، التي تشمل بدائل: مثل: تقليل الحجم، وإعادة التدوير، وإعادة الاستعمال، وملء الأرض (المكبات)، والحرق، والكمبوستنج (التحويل إلى صورة مفيدة)، ويمكن تلخيص هدف كثير من هذه البدائل بـ "التقليل، وإعادة التدوير، وإعادة الاستعمال" أي تقليل الكمية الكلية للنفايات التي نحتاج إلى أن نتخلص منها في المكبات أو المحارق.

الطمر الصحي هو الطريقة الأكثر شيوعاً للتخلص من نفايات المناطق الحضرية هذه الأيام، حيث تغطي النفايات المترسبة كلَّ يوم بطبقة من التربة المرصوفة، والأخطار المحتملة من مكبات الطمر الصحي، هي تلوث المياه الجوفية بالعصارة من الموقع نفسه، والإنتاج غير المنضبط للميثان، أمّا إذا تم احتواء الميثان، فهو منتج جانبي مفيد لعمليات الطمر الصحي، وتنتج النفايات المدفونة في الظروف الجافة بعض العصارة، أمّا في المناطق الرطبة، فأفضل المواقع للمكبات تلك التي يمكن أن تدفن النفايات فيها عالياً فوق مستوى المياه الجوفية، في تربة طينية أو غرينية توصيلتها الهيدروليكية قليلة، وتتوافر في المكبات الصحية الحديثة حواجز متعددة، للحيلولة دون تسرب العصارة إلى المنطقة الواقعة فوق مستوى المياه الجوفية (vadose)، وأنظمة لمراقبة هذه المنطقة وآبار لمراقبة المياه الجوفية، حيث تنظم القوانين الفدرالية مواقع المكبات الصحية وعملياتها.

إدارة النفايات الخطرة مسألة بيئية مهمة في الولايات المتحدة، لكن المئات أو الآلاف من أماكن التخلص غير المتحكم فيها تُعدُّ تقابل موقوتة، يمكن أن تتسبب في النهاية في مشكلات صحية خطيرة على حياة الناس، ولاستمرارنا

المراجع REFERENCES

1. Sauer, H. I., and Brand, F. R. 1971. Geographic patterns in the risk of dying. In *Environmental Geochemistry in Health*. Boulder, CO: Geological Society of America Memoir 123. 131-50
2. Selinus, O. 2005. *Essentials of Medical Geology*. Burlington, MA: Elsevier Academic Press.
3. Bylinsky, G. 1972. Metallic menaces. *Man, Health and Environment*, B. Hafen, ed. Minneapolis: Burgess Publishing. 174-85.
4. Hong, S., et al. 1994. Greenland ice evidence of hemispheric lead pollution two millennia ago by Greek and Roman civilizations. *Science* 265:1841-43.
5. Warren, H. V., and Delavault, R. E. 1967. A geologist looks at pollution: Mineral variety. *Western Mines* 40:23-32.
6. Needleman, H. L., et al. 1996. Bone lead levels and delinquent behavior. *Journal of the American Medical Association* 275:363-69.
7. Hopps, H. C. 1971. Geographic pathology and the medical implications of environmental geochemistry. *Environmental Geochemistry in Health*, H. L. Cannon and H. C. Hopps, eds. Boulder, CO: Geological Society of America Memoir 123. 1-11.

8. Pettyjohn, W. A. 1972. Nothing is without poison. *Man and His Physical Environment*. G. D. McKenzie and R. O. Utgard, eds. Minneapolis: Burgess Publishing. 109–10.
9. Takahisa, H. 1971. *Environmental Geochemistry in Health and Disease*, H. L. Cannon and H. C. Hopps, eds. Boulder, CO: Geological Society of America Memoir 123. 221–22.
10. Kobayashi, J. 1957. On the geographical relationship between the chemical nature of river water and death-rate of apoplexy. *Berichte des Ohara Institute für landwirtschaftliche biologie* 11:12–21.
11. Rubonowitz-Lundun, E. and Hiscock, K. M. 2005. Water hardness and health effects. *Essentials of Medical Geology*. Selinus, O., ed. Burlington, MA:
12. Schroeder, H. A. 1966. Municipal drinking water and cardiovascular death-rates. *Journal of the American Medical Association* 195:125–29.
13. Bain, R. J. 1979. Heart disease and geologic setting in Ohio. *Geology* 7:7–10.
14. Klusman, R. W., and Sauer, H. I. 1975. *Some possible relationships of water and soil chemistry to cardiovascular diseases in Indiana*. Boulder, CO: Geological Society of America Special Paper 155.
15. Appleton, J. D. 2005. Radon in Air and Water. *Essentials of Medical Geology*. Selinus, O., ed. Burlington, MA: Elsevier Academic Press.
16. U.S. Environmental Protection Agency. 1986. *A Citizen's Guide to Radon*. OPA-86-004.
17. Alavanja, M. C., et al. 1994. Residential radon exposure and lung cancer among non-smoking women. *Journal of the National Cancer Institute* 80(24):1829–37.
18. Pershagen, G., et al. 1994. Residential radon exposure and lung cancer in Sweden. *New England Journal of Medicine* 330(3):159–64.
19. Brenner, D. J. 1989. *Radon: Risk and Remedy*. New York: W. H. Freeman.
20. University of Maine and Maine Department of Human Services. 1983. Radon in water and air. *Resource Highlights*, February.
21. U.S. Environmental Protection Agency. 1986. *Radon reduction techniques for detached houses*. EPA 625/5-86-019.
22. U.S. Environmental Protection Agency. 1988. *Radon resistant residential new construction*. EPA 600/8-88/087.
23. Store, R. 1993. Radon risk up in the air. *Science* 261: 1515.
24. American Lung Association. 2008. *State of the Air 2007*.
25. Godish, T. 1991. *Air quality*, 2nd ed. Chelsea, MI: Lewis Publishers.
26. National Park Service. 1984. *Air Resources Management Manual*.
27. U.S. Environmental Protection Agency. 2006. National-scale air toxics assessment for 1999: Estimated emissions, concentrations and risks. <http://www.epa.gov>. (Accessed 4/10/06.)
28. Pope, C. A., III, Bates, D. V., and Raizenne, M. E. 1995. Health effects of particulate air pollution: Time for reassessment? *Environmental Health Perspectives* 103:472–80.
29. Pittock, A. B., et al. 1978. Climatic change and variability: A southern perspective. (Based on a conference at Monash University, Australia, December 7–12, 1975.) New York: Cambridge University Press.
30. Colin, M. 2000. Is your office killing you? *Business Week*, June 5, 114–24.
31. Zummo, S. M., and Karol, M. H. 1996. Indoor air pollution: Acute adverse health effects and host susceptibility. *Environmental Health* 58:25–29.
32. Zimmerman, M. R. 1985. Pathology in Alaskan mummies. *American Scientist* 73:20–25.
33. Relis, P., and Dominski, A. 1987. *Beyond the Crisis: Integrated waste management*. Santa Barbara, CA: Community Environmental Council.
34. Relis, P., and Levenson, H. 1998. *Discarding Solid Waste as We Know It: Managing Materials in the 21st century*. Santa Barbara, CA: Community Environmental Council.
35. Schneider, W. J. 1970. *Hydraulic implications of solid-waste disposal*. U.S. Geological Survey Circular 601F.
36. Turk, L. J. 1970. Disposal of solid wastes—Acceptable practice or geological nightmare? *Environmental Geology*. Washington, DC: American Geological Institute. 1–42.
37. Hughes, G. M. 1972. Hydrologic considerations in the siting and design of landfills. *Environmental Geology Notes, No. 51*. Illinois State Geological Survey.
38. Bergstrom, R. E. 1968. Disposal of wastes: Scientific and administrative considerations. *Environmental Geology Notes, No. 20*. Illinois State Geological Survey.
39. Cartwright, K., and Sherman, F. B. 1969. Evaluating sanitary landfill sites in Illinois. *Environmental Geology Notes, No. 27*. Illinois State Geological Survey.
40. Walker, W. H. 1974. Monitoring toxic chemical pollution from land-disposal sites in humid regions. *Ground Water* 12:213–18.
41. Environmental Protection Agency. 1980. *Everybody's problem: Hazardous waste*. SW-826. Washington, DC: U.S. Government Printing Office.
42. New York State Department of Environmental Conservation. 1994. *Remedial chronology: The Love Canal hazardous waste site*. Albany, NY: New York State.
43. Elliot, J. 1980. Lessons from Love Canal. *Journal of the American Medical Association* 240:2033–34, 2040.
44. Kufs, C., and Twedwell, C. 1980. Cleaning up hazardous landfills. *Geotimes* 25:18–19.
45. Albesson, P. H. 1983. Waste management. *Science* 220:1003.
46. Return to Love Canal. 1990. *Time* 135(22):27.
47. Bedient, P. B., Rifai, H. S., and Newell, C. J. 1994. *Ground water contamination*. Englewood Cliffs, NJ: Prentice Hall.
48. Huddleston, R. L. 1979. Solid-waste disposal: Landfarming. *Chemical Engineering* 86(5):119–24.
49. Galley, J. E. 1968. Economic and industrial potential of geologic basins and reservoir strata. *Subsurface Disposal in Geologic Basins: A Study of Reservoir Strata*, J. E. Galley, ed. American Association of Petroleum Geologists, Memoir 10. 1–19.
50. Committee of Geological Sciences. 1972. *The Earth and Human Affairs*. San Francisco: Canfield Press.
51. Piper, A. M. 1970. *Disposal of liquid wastes by injection underground: Neither myth nor millennium*. U.S. Geological Survey Circular 631.
52. Council on Environmental Quality. 1979. *Environmental quality*. Annual Report.
53. Remy, M. H., Thomas, T. A., and Moose, J. G. 1991. *Guide to the California Environmental Quality Act*. 5th ed. Point Arena, CA: Solano Press Books.
54. Rohse, M. 1987. *Land-use Planning in Oregon*. Corvallis: Oregon State University Press.

55. **Curtin, D. J., Jr.** 1991. *California Land-use and Planning—Law*. 11th ed. Point Arena, CA: Solano Press Books.
56. **William Spangle and Associates, F. Beach Leighton and Associates, and Baxter, McDonald and Company.** 1976. *Earth-science information in land-use planning—Guidelines for Earth scientists and planners*. U.S. Geological Survey Circular 721.
57. **Murphy, E. F.** 1971. *Man and His Environment: Law*. New York: Harper & Row.
58. **Carter, L. J.** 1974. Con Edison: Endless Storm King dispute adds to its troubles. *Science* 184:1353–58.
59. **Bacow, L. S., and Wheeler, M.** 1984. *Environmental Dispute Resolution*. New York: Plenum Press.
60. **Brown, L. R.** 2003. *Plan B: Rescuing a Planet under Stress and a Civilization in Trouble*. New York: W. W. Norton & Co.
61. **Hawken, P., Lovins, A., and Lovins, L. H.** 1999. *Natural Capitalism*. Boston: Little, Brown and Co.
62. **Hubbard, B. M.** 1998. *Conscious Evolution*. Novato, CA: New World Library.

المصطلحات المفتاحية KEY TERMS

- توكسينات الهواء (Air toxins) ، (ص 512)
- التطبيق الأرضي (Land application) ، (ص 527)
- التقليل وإعادة التدوير وإعادة الاستعمال (Reduce, recycle, and reuse) ، (ص 518)
- مصادر مساحية (Area sources) ، (ص 512)
- تخطيط استخدام الأراضي (Land-use planning) ، (ص 529)
- مكب الطمر الصحي (Sanitary landfill) ، (ص 520)
- انقلاب جوي (Atmospheric inversion) ، (ص 515)
- عصارة (عصارة leachate) ، (ص 520)
- سكوبنج (scoping) ، (ص 529)
- البقاء الحيوي (Biopersistence) ، (ص 527)
- إدارة المواد (Materials management) ، (ص 518)
- ملوثات ثانوية (Secondary pollutants) ، (ص 513)
- التخلص بالآبار العميقة (Deep well disposal) ، (ص 527)
- المعالجة (mitigation) ، (ص 529)
- طمر آمن (Secure landfill) ، (ص 527)
- تقرير الأثر البيئي (Environment impact assessment (EIS)) ، (ص 528)
- مصادر متقلة (Mobile sources) ، (ص 512)
- اختيار الموقع (Site selection) ، (ص 528)
- قانون بيئي (Environmental law) ، (ص 531)
- مراقبة (monitoring) ، (ص 521)
- مصادر ساكنة (Stationary sources) ، (ص 512)
- مصادر مؤقتة (Fugitive sources) ، (ص 512)
- ملوثات المادة الدقيقة (Particulate-matter pollutants) ، (ص 513)
- ضبخن كبريتي (Sulfurous smog) ، (ص 517)
- نفايات خطرة (Hazardous waste) ، (ص 523)
- الضبخن الضوئي (Photochemical smog) ، (ص 517)
- علم السموم (Toxicology) ، (ص 506)
- بيئة صناعية (Industrial ecology) ، (ص 519)
- مصادر نقطية (Point sources) ، (ص 512)
- إدارة النفايات المتكاملة (Integrated waste management (IWM)) ، (ص 518)
- ملوثات أولية (Primary pollutants) ، (ص 513)
- الرادون (Radon) ، (ص 509)

بعض الأسئلة للتفكير SOME QUESTIONS TO THINK ABOUT

1. فكر في العلاقة العكسية بين عسر الماء وحادثه مرض القلب التي ذكرت في هذا الفصل، حيث ذكرت أربع فرضيات تفصل هذه العلاقة، تشمل ملاحظة أن عسر الماء ليس له علاقة بمرض القلب. طور إستراتيجية لاختبار كل فرضية.
 2. تحاول جامعتك أو كليتك العثور على موقع مساحته (10) فدادين في الجامعة أو قريباً من رئاستها للتطوير المستقبلي لمركز أكاديمي. اعمل مسجلاً للمنطقة المحيطة، واكتب توصية بشأن المكان الذي يجب أن تبنى فيه البناية الجديدة. ما المعايير التي استعملتها في اتخاذ قرارك؟ ما القيم المتضمنة في قرارك؟
 3. هل تؤيد مفهوم الاستدامة؟ وهل هو صالح للتطبيق؟ ما الذي تراه ضرورياً للمحافظة على مواردنا المتجددة؟
 4. هل تعتقد أن الخطوات الثلاثة التي ذكرها لستر براون ضرورية لمنع حدوث أزمة بيئية في المستقبل القريب؟ اذكر الأسباب، سواء كان الجواب بالإيجاب أم بالنفي.
5. ناقش كيف يمكن في النهاية تطوير مستقبل مستديم. (مساعدة: ارجع إلى الجزء الخاص بالحصول على مستقبل مستديم).
 6. اكتب قائمة بما تنتجه أنت شخصياً من النفايات، وكيف تتخلص منها في المكان الذي تعيش فيه؟ كم تبلغ نسبة إعادة التدوير الحالية؟ وما أقصى نسبة مئوية ممكنة لإعادة التدوير؟ إذا عمل كل شخص في منطقتك، فكيف سيؤثر هذا في وضع النفايات المحلية؟
 7. حدد النفايات الخطرة المحتملة، التي تنتجها البيوت والأعمال والصناعة أو الزراعة في المنطقة التي تعيش فيها. كيف تُعالج النفايات حالياً؟ وما الذي يمكن عمله لتطوير إستراتيجية إدارية أفضل لمعالجة أي مشكلات متوافرة؟
 8. أين تذهب نفايات جامعتك أو كليتك الإلكترونية؟ ما مصير النفايات الإلكترونية في مجتمعك؟ هل من الصعب الحصول على إجابات عن هذه الأسئلة؟

الملحق أ APPENDIX A الكيمياء والمعادن والصخور CHEMISTRY, MINERALS AND ROCKS

الذرات والعناصر

ATOMS AND ELEMENTS

تُعدُّ دراسة الذرات والعناصر المهمة للعمليات الجيولوجية جزءاً من الجيوكيمياء، أي إنها دراسة كيميائية الأرض، إذ تشمل الجيوكيمياء دراسة التوزيع الطبيعي للعناصر الكيميائية في المعادن والصخور والتربة والماء والغلاف الجوي، إضافة إلى انتقال الذرات في البيئة. ولتبدأ بعض التعريفات.

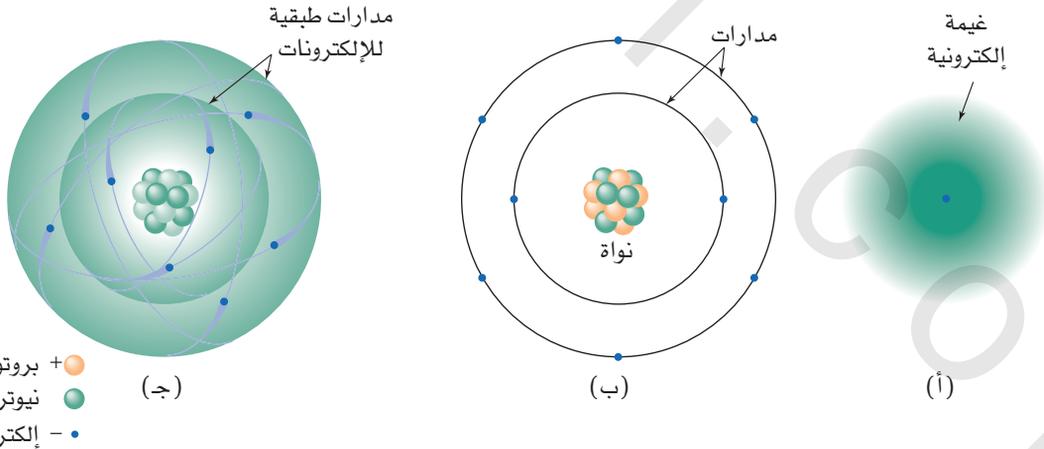
المواد كلها بما فيها الصخور والمعادن والماء وأنت (نفسك) تتكوّن من ذرات. والذرة أصغر جزء في العنصر الكيميائي يمكنه المشاركة في تفاعل كيميائي أو الاندماج مع ذرة أخرى. أمّا العنصر فهو مادة كيميائية تتكوّن من ذرات متطابقة لا يمكن فصلها إلى مواد مختلفة بالوسائل الكيميائية العادية، وتسمّى ذرة عنصر ما باستخدام رمزها الكيميائي، وهو الحرف الأول أو الحرفان الأول والثاني في الاسم الإنجليزي أو اللاتيني للعنصر، على سبيل المثال: الرمز الكيميائي لذرة الكربون هو C والرمز الذري للأكسجين O. يشتمل الجدول الدوري (أ.1) على قائمة بالمعادن المعروفة.

نموذج لمفهوم الذرة

CONCEPTUAL MODEL OF AN ATOM

يبين الشكل (أ.1) أشكالاً توضيحية للذرة، حيث تبين هذه النماذج اللب أو النواة لذرة ما وثلاثة جسيمات أصغر من الذرة هي: البروتونات والنيوترونات والإلكترونات. تتكوّن نواة الذرة من البروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة (من غير شحنة)، أمّا الإلكترونات فشحناتها سالبة، وتوجد خارج النواة. عدد البروتونات في نواة ذرة عنصر معين مميز، حيث يحدد عددها الذري كما هو مبين في الجدول (أ.1)، مثلاً: يوجد في نواة الهيدروجين بروتون واحد، وفي الأكسجين (8) بروتونات وفي السليكون (14) والذهب (79) واليورانيوم (92) بروتوناً، وهكذا. يبين الجدول (أ.1) كذلك العناصر الشائعة نسبياً في معادن قشرة الأرض وصخورها، على سبيل المثال: السليكون والأكسجين والألمنيوم والحديد، والعناصر المهمة للحياة التي تشمل الكربون والنيتروجين، والعناصر المهمة بيئياً والتي تتوافر بكميات قليلة جداً، وتدعى العناصر الشحيحة، مثل: الكوبالت والزنك والرصاص واليورانيوم.

يمكن تصور مفهوم الذرة على أنها نواة محاطة بغيمة من الإلكترونات (الشكل أ.1).

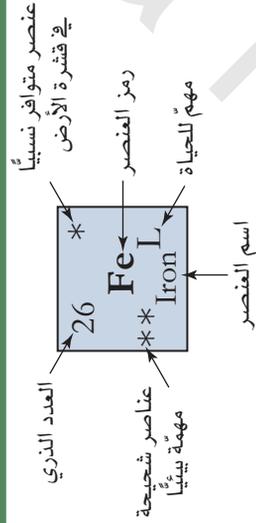


الشكل (أ.1) الذرة. (أ) شكل توضيحي يبيّن البنية الأساسية للذرة على صورة نواة محاطة بغيمة إلكترونية. (ب) هذا المنظر المفهومي مجرد تقريب أو نموذج يبيّن نواة الذرة محاطة بإلكترونات في مدارات. (ج) منظر أكثر واقعية للذرة، يتكوّن من مدارات طبقية للإلكترونات تحيط بالنواة (يتّضح هنا الأكسجين، حجم النواة بالنسبة إلى مدارات الإلكترونات الطبقية مبالغ فيه كثيراً؛ لتسهيل رؤيتها).

(After Press, F., and Siever, R., 1994, *Understanding Earth*, New York: W. H. Freeman)

الجدول (1.أ): الجدول الدوري للعناصر الشائعة نسبياً في قشرة الأرض وبعض العناصر الشحيحة المهمة بيئياً.

1 H هيدروجين	2 He هيليوم	3 Li ليثيوم **	4 Be بريليوم	5 B بورون	6 C كربون	7 N نتروجين	8 O أكسجين L	9 F فلور **	10 Ne نيون
11 Na صوديوم	12 Mg ماغنسيوم	13 Al ألومنيوم	14 Si سليكون **	15 P فوسفور	16 S كبريت	17 Cl كلور	18 Ar أرجون	19 K بوتاسيوم	20 Ca كالكسيوم
37 Rb روبيديوم	38 Sr سترونشيوم	39 Y يتريوم	40 Zr زركونيوم	41 Nb نيوبيوم	42 Mo موليبدينوم L	43 Tc تكنيتيوم	44 Ru روثينيوم	45 Rh روينيوم	46 Pd بلاديوم
55 Cs سيزيوم	56 Ba باريوم	57 La لانثانوم	72 Hf هافنيوم	73 Ta تانتالوم	74 W تنجستن	75 Re رينيوم	76 Os أوسميوم	77 Ir ايريديوم	78 Pt بلاتين
87 Fr فرانسيوم	88 Ra راديوم **	89 Ac أكتينيوم	21 Sc سكانديوم	22 Ti تيتانيوم	23 V فاناديوم *	24 Cr كروم **	25 Mn منجنيز **	26 Fe حديد L	27 Co كوبالت L
			28 Ni نيكل **	29 Cu نحاس L	30 Zn زنك L	31 Ga جالنيوم	32 Ge جرمانيوم	33 As زرنيخ **	34 Se سيلينيوم **
			47 Ag فضة	48 Cd كاديوميوم L	49 In إنديوم	50 Sn قصدير **	51 Sb أنتيمون	52 Te تلوريوم	53 I يود **
			79 Au ذهب	80 Hg زئبق L	81 Tl ثاليوم	82 Pb رصاص **	83 Bi بزموت	84 Po بولونيوم **	85 At أستاتين **
			63 Eu يوروبيوم	64 Gd جادولينيوم	65 Tb تربيوم	66 Dy ديسبروسيوم	67 Ho هولميوم	68 Er إربيوم	69 Tm ثولميوم
			91 Pa بروتكتينيوم	92 U يورانيوم *	93 Np نبتونيوم **	94 Pu بلوتونيوم **	95 Am أميريكيوم	96 Cm كوريوم	97 Bk بركليوم
			58 Ce سيريوم	59 Pr براسميوم	60 Nd نيوديميوم	61 Pm بروميثيوم	62 Sm ساماريوم	63 Eu يوروبيوم	64 Gd جادولينيوم
			90 Th ثوريوم	91 Pa بروتكتينيوم	92 U يورانيوم *	93 Np نبتونيوم **	94 Pu بلوتونيوم **	95 Am أميريكيوم	96 Cm كوريوم
			103 Lr لورنسيوم	102 No نوبليوم	101 Md مندانيم	100 Fm فرميوم	99 Es أينشتاينيوم	98 Cf كاليفورنيوم	97 Bk بركليوم
			71 Lu لوتيتيوم	70 Yb يتربيوم	69 Tm ثولميوم	68 Er إربيوم	67 Ho هولميوم	66 Dy ديسبروسيوم	65 Tb تربيوم





الشكل (2.أ) المنخربات. نوع من الحيوانات البلاكتونية (الطافية) مفيد في استخلاص معلومات عن نظير الأكسجين. عينة مأخوذة من رسوبيات قاع البحر. العرض قرابة (1.0) ملم. (Courtesy of Tessa Hill)

تتوافر المنخربات بوصفها أحافير مع الرسوبيات التي تتراكم في قاع المحيط، فعندما تُجمَع أحافير المنخربات وتُؤرَخ، ويُحدَد نظير الأكسجين فيها، نستطيع أن ننتبأ (infer) بمقدار الجليد الذي كان على الأرض، وفيما إذا كان المناخ دافئاً أو بارداً.

كيمياء المعادن: المركبات

MINERAL CHEMISTRY: COMPOUNDS

يُعرّف المعدن بأنه عنصر أو مركب كيميائي، ويجب أن:

1. يتكوّن بصورة طبيعية: يستثني هذا المتطلب المواد التي يصنعها الإنسان، مثل الألماس الصناعي.
2. أن يكون صلباً عادة: يستثني هذا المتطلب معظم الموائع والغازات كلها.
3. أن تكون له صيغة كيميائية محددة.

4. أن تكون له بنية بلورية مميزة في معظم الأحيان:

على الرغم من أن بعض الجيولوجيين يطلبون أن تكون للمادة بنية بلورية، إلا أن تعريف المعدن مُدَلّ في منتصف التسعينيات ليشمل بعض الأجسام الصلبة غير البلورية، وحتى بعض السوائل مثل الزئبق. يمكن أن تكون المعادن عناصر أو مركبات، وقد ناقشنا العناصر من قبل، أما المركب فهو مادة تتكوّن من عنصر أو أكثر يمكن تمثيله بصيغة كيميائية، مثل (PbS) أو كبريتيد الرصاص، وهو معدن الجالينا الموجود بصورة طبيعية الذي نعدنه للحصول على الرصاص، وهكذا يمكن أن تتكوّن المعادن، إما من عنصر واحد مثل معدن الماس الذي يتكوّن من الكربون، أو من عناصر عدة في مركب مثل معدن الجالينا، وكبريتيد الرصاص (PbS).

المعادن والارتباط الكيميائي

MINERALS AND CHEMICAL BONDING

الذرات التي تتكوّن معدناً ما ترتبط ببعضها ارتباطاً كيميائياً، ويتألف الربط من قوى تجاذب بين الذرات، وتشارك في الإلكترونات، أو كليهما. تحدد أنواع الروابط بعض الخصائص الفيزيائية الأساسية للمعادن. حيث تشرح جزئياً مثلاً، لِمَ أن للماس والجرافيت الصيغة الكيميائية نفسها من الكربون الحر بينما هما مختلفان.

يمكن تصور الإلكترونات على أنها تدور في مدارات حول النواة مثلما تدور الأرض والكواكب الأخرى الجارة لها حول الشمس (الشكل أ.1ب). وعلى الرغم من أن هذا نموذج مقنع لتصور كيف تبدو الذرة، إلا أنه مبسط جداً وغير دقيق من الناحية الرياضية، فالإلكترونات تترتب فعلياً في مستويات طاقة أو طبقات صدفية أو محارية حول النواة (الشكل أ.1ج)؛ ولأنها مشحونة سالبة الشحنة، فهي الأقرب للنواة (المشحونة بالشحنة الموجبة)، ويكون ارتباطها أكبر من تلك البعيدة عن النواة في المدارات الخارجية. على الرغم من أن الإلكترونات مشحونة بشحنة سالبة، فإن كتلتها قليلة جداً بالمقارنة بكتلة البروتونات والنيوترونات؛ ونتيجة لذلك، معظم كتلة الذرة تقريباً تتركز في النواة.

يسمى مجموع عدد النيوترونات والبروتونات في نواة الذرة بالوزن الذري؛ ولأن النيوترونات غير مشحونة، فتكون الذرة متعادلة كهربائياً عندما يتساوى عدد البروتونات مع عدد الإلكترونات، إلا أن الذرات يمكن أن تكسب الإلكترونات غير المرتبطة أو تفقدها بصورة قوية في المدارات الخارجية، وتسمى الذرة التي فقدت أو اكتسبت إلكترونات أيوناً، وإذا فقدت الذرة إلكترونًا، فإنها تصبح موجبة الشحنة، وتعرف بأيون موجب، على سبيل المثال: البوتاسيوم رمزه الكيميائي K، ويصبح K^+ بعد فقدانه لإلكترون واحد، أمّا إذا اكتسبت الذرة إلكترونات، فإنها تصبح سالبة الشحنة، وتسمى عندئذ أيونات سالبة، على سبيل المثال: الأكسجين رمزه الذري O يصبح O^{2-} بعد أن يكتسب إلكترونين.

النظائر ISOTOPES

ما النظير؟ What Is an Isotope?

ذرات العنصر الواحد دائماً لها العدد الذري نفسه، إلا أنها تحتوي على عدد متباين من النيوترونات، وعليه، فإنها تحتوي على وزن ذري مختلف، خذ مثلاً الكربون $^{12}C_6$ و $^{13}C_6$ ، فذرات هذين النظيرين لها عدد ذري مقداره (6)، إلا أن وزنها الذري 12 و13 على الترتيب. تكتب النظائر أحياناً على صورة C-12، C-13. ومن بين الاثنين، فإن C-12 هو النظير الأكثر شيوعاً.

النظائر مهمة في دراسة البيئة، لماذا؟

Why Are Isotopes Important in Studying the Environment?

يُعدّ تعلمنا الكثير من دراسة النظائر نصراً علمياً، فمثلاً بعض النظائر تسمى نظائر مشعة؛ لأنها غير مستقرة، وتتعرض لتحلل نووي، وتتغير لحظياً، وتطلق إشعاعاً نووياً، وبعض العناصر الأخرى لها نظائر مستقرة لا تتعرض إلى تحلل نووي، مثلاً: الأكسجين له نظيران مستقران O_8^{16} ، O_8^{18} ، حيث تغطي دراسة توافر هذين النظيرين للأكسجين في ماء البحر والثلج الجليدي (الماء المتجمّد) والكائنات البحرية الدقيقة المعروفة بالمنخربات (foraminifera)، دليلاً قوياً على تغيّر المناخ عالمياً، وعلى نسبة الثلج الجليدي في أوقات مختلفة من تاريخ الأرض (الشكل أ.2)، ويُعدّ نظير الأكسجين (16) أكثر خفة من النظير (18) بحيث إنه يتبخّر تقاضياً مع الماء (H_2O) من المحيط. خلال أوقات توافر الثلج الجليدي على الأرض (البايسة) كان المحيط فقيراً نسبياً في الأكسجين (16) ما جعل المنخربات فقيرة في الأكسجين (16) الذي يوجد في المادة المعدنية المكونة لتقويعها أو أصدافها.

البنية البلورية للمعادن

CRYSTALLINE STRUCTURE OF MINERALS

عرفنا أنّ الروابط الكيميائية تربط ذرات المعادن ببعضها، لتتفكر الآن في مصطلح بلوري، الذي يشير إلى الأنماط الهندسية المتكررة بانتظام للذرات الموجودة في معظم المعادن، أمّا الوحدة الأصغر لهذا النمط الهندسي في بلورة، فتسمى خلية الوحدة (unit cell)، وتتكوّن البلورة من تراكم خلايا وحدة متعددة، تحتوي البنية البلورية لمعدن معين عادة على تماثل معين يحدد الهيئة الخارجية للبلورة. يبين الشكل (أ.4) بعض الصور البلورية الشائعة لمعادن مختارة.

البنية البلورية الداخلية/ أو هيكل الهاليت مبينة في الشكل (أ.15). البنية عبارة عن مكعب تحتل أيونات الصوديوم رؤوسه، بينما تقع أيونات الكلور في مواقع متوسطة في الشبكة البلورية (Crystal lattice)، وهو الإطار أو الهيكل الذي يحدّد النمط الهندسي المنتظم للذرات في البلورة. لاحظ في الشكل ملحق (أ.5ب) والمرسوم بحسب مقياس نسبي، أنّ حجم أيونات الصوديوم نصف حجم أيونات الكلور تقريباً، والطول على إحدى الحواف قرابة (0.56) نانومتر (نانومتر واحد: جزء من ألف مليون جزء)، فهذه المسافة قصيرة جداً لدرجة أنها تحتاج إلى تكبير مقداره مليون مرة تقريباً؛ لتصبح في حجم حبة الرمل أو رأس الدبوس.

الخصائص المميزة للمعادن

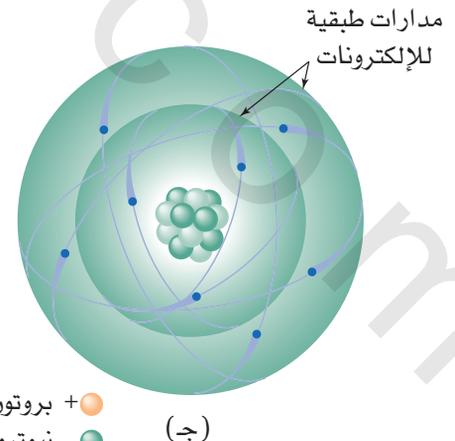
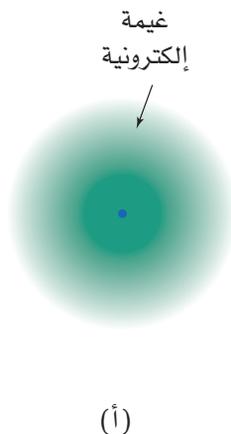
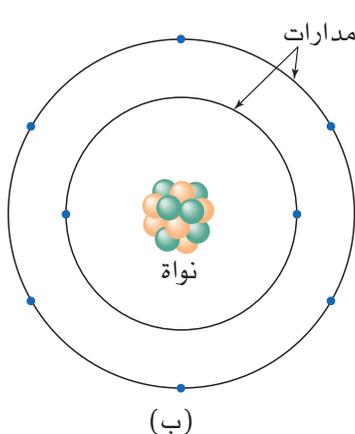
CHARACTERISTICS PROPERTIES OF MINERALS

الخصائص المميزة لمعادن معينة، وتكون لها أحياناً قيمة جمالية أو استعمال خاص عند الناس، على سبيل المثال: أعطى أهل العصر الحجري قيمة عالية لكل من زجاج الأوبسيديان البركاني الطبيعي والكوارتز ناعم الحبات المسمى (flint) في عمل بعض الأدوات، وقد جمعت الأدوات الحجرية عالية النوعية، وتمت التجارة بها بين القبائل المختلفة على مستوى إقليمي، وبطريقة مشابهة عندما اكتشف الأمريكيون الأصليون النحاس الطبيعي في منطقة البحيرات العظمى، فقد عُدّ ذا قيمة لخصائصه الفلزية من بريق وصفائحية (سنناقش لاحقاً)، واستعمل لصناعة الأدوات وصياغة الجواهر.

هناك أربعة أنواع رئيسة من الروابط الكيميائية في المعادن، هي: تشاركية أو أيونية وقوى فان درفال وفلزية، فالروابط التشاركية تتكوّن عندما تشارك الذرات بالإلكترونات، على سبيل المثال: الماس أحد أقسى المركبات على وجه الأرض، يتكوّن من ذرات كربون ترتبط ببعضها بروابط تشاركية الشكل (أ.3)، والماس بوصفه أحجاراً كريمة ذات بلورات واضحة وصلبة يستطيع الصاغة قطعها لتشكيل أحجاراً كريمة جميلة ومرتفعة القيمة. تُعدّ الروابط التشاركية أكثر قوّة من الروابط الأيونية، التي تتكوّن بسبب التجاذب بين الأيونات الموجبة والأيونات السالبة، ويُعدّ التجاذب بين أيونات الصوديوم الموجبة والكلور السالبة مثلاً على الرابطة الأيونية، ويؤدّي إلى تكوين كلوريد الصوديوم، وهو معدن الهاليت، أضف إلى ذلك أنّ المركبات ذات الروابط الأيونية قابلة للإذابة، وتذوب بسهولة في الماء أكثر من المركبات ذات الروابط التشاركية؛ لأنها نشطة كيميائياً وقادرة على الحركة في البيئة.

تشمل روابط فان درفال تجاذباً ضعيفاً بين سلاسل أو صفائح أيونية، ترتبط هي نفسها بروابط أيونية أو تشاركية، فمعدن الجرافيت مثل الألماس يتكوّن من الكربون الخالص كما ذكر سابقاً، إلا أنّ التشابه ينتهي هنا، فالجرافيت لادن أسود، ويتكوّن من صفائح طرية من ذرات الكربون التي يمكن أن تنفصل عن بعضها بسهولة، والجرافيت هو الرصاص المستخدم في أقلام الكتابة، وهو مشحوم جاف جيّد يُرَش بوصفه غباراً على أقفال الأبواب؛ لمساعدة أجزاء القفل على الحركة بسهولة. وأمّا الروابط الفلزية فتتكوّن بين ذرات الفلزات، فالذهب مثلاً يحتوي على روابط فلزية، وخصائصه تتجلى في مقدرته على توصيل التيار الكهربائي والصفائحية (قدرته على تكوين صفائح رقيقة مثل الورق) ناتجة عن الروابط الفلزية، حيث تشارك الإلكترونات في الروابط الفلزية عن طريق ذرات الجسم الصلب كلها، وليس فقط عن طريق ذرات معينة كما هو الحال في الروابط التشاركية، أضف إلى ذلك أنّ بإمكان الإلكترونات السيلان أو التحرك، ما يجعل الذهب موصلًا ممتازاً للكهرباء، ومن السهل تحويله إلى صفيحة رقيقة؛ ونتيجة لذلك، فهناك طلب عالٍ على الذهب في المعالجات الإلكترونية.

عندما تتعلم عن الروابط الكيميائية في المعادن، تذكر أنك تتعامل مع موضوع معقد، فالربط في المعادن قد لا يكون من نوع واحد، بل بخصائص من أنواع مختلفة؛ لذلك، قد يوجد في المعدن الواحد أكثر من نوع من الروابط أحياناً.

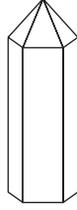


(ج) + بروتون (وزن ذري = 1)
 - نيوترون (وزن ذري = 1)

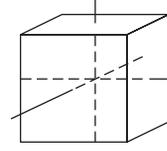
الشكل (أ.3) الماس. (أ) بلورة الماس. (ب) شكل توضيحي لبنية الماس الداخلية، حيث تمثل الكرات ذرات كربون متصلة بعصي تمثل روابط تساهمية قوية. (J & L Weber/Peter Arnold, Inc.)

الشكل (أ.4) أشكال البلورات. الأشكال البلورية الشائعة لبعض المعادن المختارة.

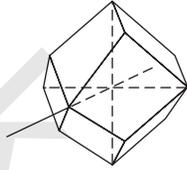
a. Alfred Pasieka/SPL/Photo Researchers, Inc. (b) Charles D. Winters/Photo Researchers, Inc. (c) Charles D. Winters/Photo Researchers, Inc. (d) E. R. Degginger/Photo Researchers, Inc.



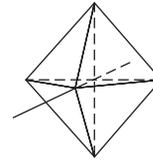
(ب) هكساجون (سداسي) بلورة لها (6) أوجه، من أمثلتها معدن الكوارتز



(أ) مكعب بلورة رباعية الأوجه، من أمثلتها معادن الهاليت والبيريت



(د) دوديكايدرون بلورة لها (12) وجهًا، من أمثلتها معدن الجارنت



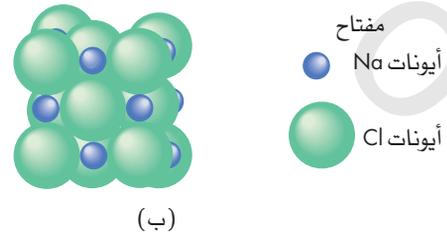
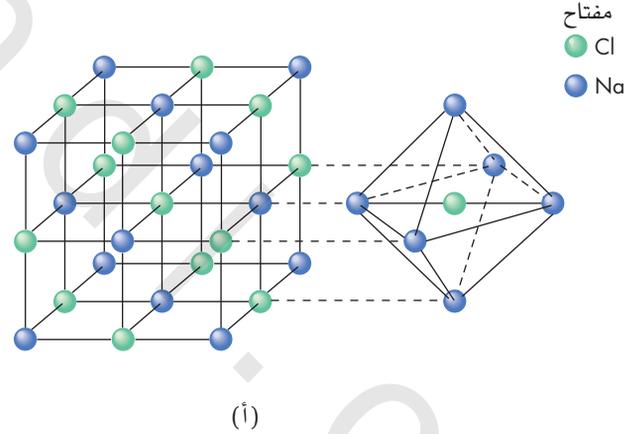
(ج) أوكتاهيدرون (ثمانية أوجه) بلورة لها (8) أوجه، من أمثلتها معادن الماس والفلوريت

لقد أعطت كثير من الثقافات القديمة، إضافة إلى ثقافتنا قيمة عالية للأحجار الكريمة، مثل الياقوت الأحمر (rubies) والأصفر (Sapphires) لجمالهما، وقد كان الملح عبر التاريخ أحد أهم المعادن قيمة، وهو نفسه ملح الطعام الشائع المستخدم في موائد الطعام؛ لأن الحيوانات كلها بما فيها الإنسان تريد أن تبقى على قيد الحياة، وقد عُدن الهاليت، واستخلص من برك التبخير ألافًا عدّة من السنين، أضف إلى ذلك أنّ بعض أنواع المعادن الطينية ذات قيمة عالية؛ لأننا نستطيع تشكيلها في الكثير من الأواني المفيدة والأوعية والتمائيل، المدهونة بلون أسود، أو أحمر، أو برتقالي، والمصنوعة من معادن أخرى، وتُستعمل اليوم خصائص فيزيائية معينة لكثير من المعادن المختلفة في كل شيء، بدءًا من الخزف إلى الإلكترونيات واستخلاص الفلزات والزراعة والصياغة الفردية (الشخصية). لنلق الأن نظرة أقرب على خصائص المعادن.

التعرّف إلى المعادن

IDENTIFYING MINERALS

تعرّف المعادن من العينات اليدوية خليط من معرفة الأنماط، إضافة إلى اختبار لبعض الخصائص أو المميزات للمعادن، وتشمل: اللون والكثافة والانقسام والهيئة البلورية والتشقق والصلابة والبريق والخصائص المميزة الأخرى، التي تحدّد نوعًا واحدًا من المعادن أو مجموعة من المعادن.



الشكل (أ.5) البنية البلورية. (أ) بنية كلوريد الصوديوم تبين ترتيب (6) أيونات موجبة من الصوديوم حول أيون كلور سالب. (ب) البنية نفسها، لكن الأيونات مرسومة وفق أحجامها النسبية.

(After Gribble, C. D., ed., 1988, *Rutley's Elements of Mineralogy*, 27th ed. Boston, Unwin Hyman)

اللون COLOR

يمكن أن يكون لون المعدن مظللاً؛ لأن لبعض المعادن ألواناً عدة، وكذلك قد يكون لأكثر من معدن اللون نفسه. فيحسب الشوائب الموجودة، يمكن أن يكون الكوارتز (المرو) شفافاً أو زهرياً أو أصفر أو أسود مدخناً، وعند حك المعدن بقطعه من بلاط الخزف أو صفيحة المخدش، فإن لون مسحوق المعدن الناتج يمكن الاعتماد عليه بصورة أكبر، وقد يكون معدن الهيماتيت أسود شاحباً أو مشعاً أو غامقاً أو فضياً، لكن مخدشه أحمر دائماً.

الكثافة النسبية SPECIFIC GRAVITY

هي كثافة المعدن بالنسبة إلى كثافة الماء، حيث تتراوح الكثافة النسبية للمعادن من (2.2) للهاليت إلى (19.3) للذهب، وتتراوح الكثافة النسبية لمعظم المعادن بين (2.5 و4.5)، ففي الممارسة العملية تُمسك عينة المعدن باليد، وتقدر فيما إذا كانت خفيفة، أم متوسطة أم ثقيلة.

الانقسام CLEAVAGE

طريقة انفصال المعدن على طول مستويات الضعف، وهذه تتحدد بالبنية البلورية الداخلية وأنواع الروابط الكيميائية في المعدن، أما أنواع الانقسام الشائعة، فهي مبيّنة في الشكل (أ.6).

الشكل البلوري CRYSTAL FORM

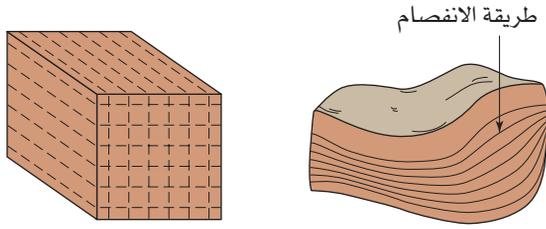
أيضاً خاصية مميزة ومفيدة في تعرّف المعادن (انظر الشكل أ.5)، على سبيل المثال: بلورات الكوارتز SiO_2 المدبّبة سداسية الأوجه بغض النظر عن لون عيّناتها، وهذه خاصية مميزة، وكذلك البلورات المكعّبة لمعدن البيريت (FeS_2).

المكسر FRACTURE

الطريقة التي ينكسر بها المعدن أو يتشقق قد تكون مميزة له أيضاً، حيث تشمل المصطلحات التي تصف التشقق كلاً من: الكتلي، المتشطي، الليفي، أو المحاري الذي يعني أنّ المادة تتشقق مثل الزجاج، وتكون عادة على صورة أسطح منحنية تبدو نوعاً ما مثل الصدفة.

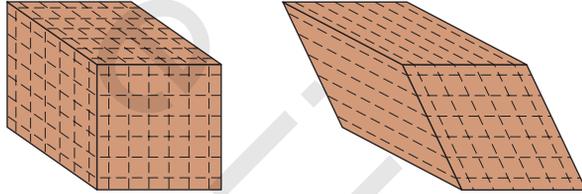
الصلابة HARDNESS

تتحدد الصلابة النسبية للمعادن باستخدام مقياس اقترحه عالم المعادن النمساوي فردريك موهس، ويتراوح المقياس بين (1 و10)، حيث (1) صلابة معدن الطلق (Talc)، وهو الأكثر طراوة أو الأقل صلابة، و (10) هي صلابة الماس (Diamond)، وهو المعدن الأكثر صلابة، (الجدول أ.2). زيادة رقمية مقدارها وحدة في المقياس لا تكافئ زيادة متساوية في الصلابة. الشكل (أ.6) يبيّن بعض الأنواع الشائعة من الانقسام مع بعض الأمثلة المعدنية، حيث تُحدد صلابة معدن ما بسلسلة اختبارات باستعمال



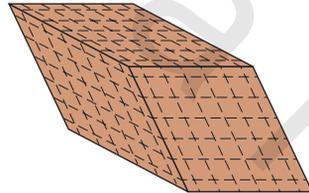
(ب) اتجاهها انقسام متعامدان، أمثلتها: معادن الفلسبار والبيروكسين

(أ) اتجاه انقسام واحد، أمثلتها: معادن المايكا (الموسكوفيت والبيوتيت)



(د) ثلاثة اتجاهات انقسام متعامدة، مثالها: معدن الهاليت والجالينا

(ج) اتجاهها انقسام غير متعامدين، مثالها: معدن الأمفيبول



(هـ) ثلاثة اتجاهات انقسام غير متعامدة، مثالها: معدن الكالسيت

الشكل (أ.6) بعض أنواع الانقسام الشائعة مع أمثلة عليها من المعادن.
الانقسام باستثناء المايكا (خطوط مستمرة)، مبيّن بخطوط متقطعة:
(أ) هناك انقسام ذو اتجاه واحد في المايكا، التي عندما تنكسر تكون بصورة صفائح. (ب) الفلسبار والبيروكسين فيهما انقسام في اتجاهين وكشارات قائمة الزاوية تقريباً. (ج) الأمفيبول فيهما انقسام في اتجاهين غير متعامدين. (د) الهاليت والجالينا فيهما ثلاثة اتجاهات انقسام متعامدة، وتنكسر بقطع قائمة الزوايا تقريباً. (هـ) الكالسيت أيضاً فيه ثلاثة اتجاهات انقسام غير متعامدة، وينكسر على صورة قطع معينة.

مقياس صلابة موهس، ومحاولة خدش عينة معدن غير معروف الصلابة بسكين (صلابتها 5.5) ينبئك إن كان معدنك المجهول أقسى أو أطرى من (5.5) على مقياس موهس، ثم باستخدام معادن أو مواد أخرى تستطيع تحديد الصلابة/ القساوة النسبية لعينة المعدن المجهول.

اللمعان/ البريق LUSTER

يشير اللمعان إلى الطريقة التي ينعكس بها الضوء عن المعدن، فيبعض المعادن لها لمعان فلزي وانعكاسية عالية، والمعادن الأخرى نصف شفافة أو شفافة بالنسبة إلى الضوء ولمعان غير فلزي، وبعض المعادن لها أكثر من نوع من اللمعان، فمثلاً: بعض عيّنات الجرافيت لها لمعان فلزي، بينما

الجدول (2.أ): مقياس صلابة موهس

صلابة المواد الشائعة	ملاحظات	المعدن	الصلابة النسبية	
الجرافيت رصاص الأقلام (1-2)	أكثر المعادن طراوة، يستخدم في عمل المساحيق	طلق	1	أكثر طراوة
ظفر الإصبع (2.5)	يستخدم في عمل ألواح الجدران	جص	2	
عملة نحاسية (3)	المعدن الرئيس في صخر الرخام	كالسيت	3	
حدّ سكين، زجاج (6)	يُعدّن من أجل الفلور، يستخدم في الزجاج والطلاء	فلوريت	4	
مبرّد فولاذي (6.5)	طلاء لأسنانك	أباتيت	5	
	معدن شائع مكوّن للصخور	أورثوكليس	6	
	الأرجواني حجر كريم (أميثيست)، حجر الميلاد لشهر فبراير	كوارتز	7	
	حجر كريم عندما يكون شفافاً، حجر الميلاد لشهر نوفمبر	توباز	8	
	الأحمر حجر الياقوت حجر الميلاد لشهر يوليو، الأزرق الصفيّر حجر الميلاد لشهر سبتمبر	كورندم	9	أقصى
	أقصى معدن معروف، أحجاره الكريمة شديدة اللّمعان	الماس	10	

ملاحظة: المقياس نسبي وزيادة وحدة في رقم الصلابة لا تمثل زيادة متساوية فيها.

بعد أن تكون قد اطّلت على عدد من المعادن على امتداد فترة من الزمن، وتعلمت كيف تتغير المعادن، ستصبح محترفاً أكثر في تمييز عيّنة معدنية محدّدة، وعندما يكون التمييز الإيجابي ضرورياً، يستخدم علماء المعادن أجهزة معقّدة في تحديد التركيب الكيميائي والبنية الداخلية؛ لمساعدتهم على تمييز المعادن.

المراجع REFERENCES

1. Gribble, C. D., ed. 1988. *Rutley's Elements of Mineralogy*, 27th ed. Boston: Unwin Hyman.
2. Davidson, J. P., Reed, W. E., and Davis, P. M. 1997. *Exploring Earth*. Upper Saddle River, NJ: Prentice Hall.
3. Nickel, E. H. 1995. Definition of a Mineral. *Mineralogical Magazine* 59:767-68.

عيّناته الأخرى بريقها غير فلزي، وتشمل المصطلحات المستخدمة في وصف اللّمعان كلاً من: اللؤلؤي (pearly)، والشحمي (greasy)، والترابي (earthy).

يحتوي الجدول (أ.3) على قائمة لبعض المعادن الشائعة وخصائصها. دليل تعرّف المعادن (أ.4) قد يساعدك على التحديد الفعلي للمعادن. في الجدول (أ.4)، قرّر فيما إذا كان بريق المعدن فلزياً أم غير فلزي، والخطوة الثانية تحديد الصلابة/ القساوة النسبية، أما الخطوة الثالثة، فهي تحديد فيما إذا كان المعدن يحتوي على انفصام أم لا، والخطوة الرابعة استعمال خصائص مميزة تساعد على التحديد النهائي للمعدن.

من المهم ملاحظة أن عملية التمييز الفعلي الحقلّي أو المخبري باستخدام عيّنات صغيرة، وربما بالاستعانة بالعدسة اليدوية لتحديد الانفصام والخصائص الأخرى، ما هي إلا تمرين على معرفة الأنماط المختلفة.

الجدول (3.أ): خصائص بعض المعادن المشائعة المختارة وأهميتها البيئية.

ملاحظات	مميزات أخرى	الصلابة	اللون	الصيغة الكيميائية	المعدن	المجموعة المعدنية
ملاحظات أحد أكثر المعادن المكونة للصخور شيوعاً، مجموعة من الفلسبار الغنية بالصوديوم - الكالسيوم، معادن مهمة صناعياً	مجموعتان متعامدتان من الانقسام الجيد، تحزرات على أحد أسطح الانقسام	6	عادة أبيض - رمادي، وقد يكون بألوان أخرى	(Na, Ca) AlSi ₃ O ₈	فلسبار بلاجيوكليس	سليكات
أحد أكثر المعادن المكونة للصخور شيوعاً، أرتوكليس، الفلسبار القلوي الغني بالبوتاسيوم، يستعمل لصناعة الخزف وكثير من العمليات الصناعية	مجموعتان متعامدتان من الانقسام الجيد، شفاف - قاتم، لمعان زجاجي، حكاكة بيضاء	6	رمادي، أبيض - وردي	(Na, K) AlSi ₃ O ₈	فلسبار قلوي	
معدن شائع جداً، مكون للصخور، مقاوم لمعظم أنواع التجوية، مادة تقلل درجة حرارة الصهر، يستخدم بوصفه مادة حاكة، الكوارتز الملون (الدخاني والأنواع الأخرى) يشكل أحجاراً نصف كريمة	أحياناً على صورة بلورات سداسية الأوجه، مكسّر محاري	7	شفاف - أبيض، رمادي، بنفسجي، ألوان أخرى (بحسب الشوائب)	SiO ₂	كوارتز (مرو)	
مجموعة مهمة من المعادن المكونة للصخور، شائع الوجود خصوصاً في الصخور، يتجوى بسرعة، مصدر تجاري مهم للإسبت، عندما يكون متبلوراً، يكون كتلة من الألياف التي يسهل فصلها عن بعضها	بلوراته قصيرة وعريضة نسبياً، مجموعتان متعامدتان من الانقسام	6-5	عادة أخضر - أسود	(Ca, Mg, Fe) Si ₂ O ₆	بيروكسين	
معدن مهم مكون للصخور خصوصاً المتحولة منها، غير مقاوم للتجوية نسبياً	يتميز عن البيروكسين بزوايا الانقسام (120°)، نوعية الانقسام واللمعان أفضل من تلك في البيروكسين	6-5	عادة أخضر فاتح إلى أسود	(Na, Ca) (Mg, Al, Fe) 5Si ₂ O ₂₂ (OH) ₂	أمفيبول	
معدن مهم مكون للصخور خصوصاً المتحولة منها، غير مقاوم للتجوية الكيميائية نسبياً	لمعان زجاجي عادة، يخلو من الانقسام	6, 5-7	عادة أخضر، أحياناً أصفر	(Mg, Fe) 2SiO ₄	أوليفين	
المعادن الطينية مهمة جداً بيئياً، استعملاتها الحالية كثيرة، التربة الغنية بالطين تعاني كثيراً من المشكلات الهندسية	تنوافرها عادة بوصفها كتلاً ترابية طرية، حبيباتها ناعمة جداً، رائحتها مثل رائحة الأرض الممطرة عندما تكون مبتلة، صعبة التمييز في العينة اليدوية	2-1	أبيض عادة، وألوان أخرى بحسب الشوائب	سيليكات ألومينية مائية متعددة فيها Ca, Na, Fe, Mg	المعادن الطينية	

الجدول (3.أ): تلمة.

ملاحظات	مميزات أخرى	الصلابة	اللون	الصيغة الكيميائية	المعدن	المجموعة المعدنية
معدن مهم مكون للصخور خصوصاً النارية والمتخولة	عندما ينكسر ينفصل إلى صفائح متوازية نتيجة الانقسام الممتاز في اتجاه واحد فيه	3-2,5	أسود- بني غامق	$K(Mg,Fe)3AlSi_3O_{10}(OH)_2$	بيوتيت (الميكالسوداء)	سليكات
معدن مهم مكون للصخور خصوصاً النارية والمتخولة، استعمال متعددة مثل مواد صناعية للاستف وفي الدهانات والمطاط	عندما ينكسر ينفصل إلى صفائح متوازية نتيجة الانقسام الممتاز في اتجاه واحد فيه	3-2	لا لون له - رمادي فاتح أو حتى بني (إذا كان سمك العينة بضعة ملليمترات)	$KAl_2(AISI_3)O_{10}(OH)_2$	موسكوفيت (الميكالبيضاء)	
المكون الأساسي للحجر الجيري (رسوبي) والرخام (متحول)، له ارتباط بمشكلات بيئية عدة مثل الحفر الغازية، يتجوى كيميائياً بسرعة، يستعمل كثيراً من العمليات الصناعية، مثل: الأسفلت، والأسمدة، ومبيدات الحشرات، والبلاستيك	يتفاعل مع حمض الكلوردريك بشدة منتجاً فقاعات، ينكسر أحياناً إلى معينات مميزة؛ بسبب مجموعتي الانقسام اللتين تصنعان زاوية 78° ، انعكاس ثنائي في العينات الشفافة؛ نقطة على سطح ورقة تظهر نقطتين إذا تم النظر إليها من خلال بلورة المعدن	3	لا لون له، ألوان عدة بحسب الشوائب	$CaCO_3$	كالسيت	كربونات
معدن شائع في صخر الدولوميت والحجر الجيري الدولوميتي (صخران رسوبيان)	عندما يطحن إلى مسحوق يتفاعل ببطء مع حمض الكلوردريك، مجموعتنا انقسام براوية 78° ، شفاف إلى نصف شفاف، لمعان زجاجي إلى لؤلؤي	4-3,5	أبيض عادة، ملون أحياناً مثل بني فاتح-وردي	$CaMg(CO_3)_2$	دولوميت	
حجر زينة، يستعمل لصناعة المجوهرات، خام للنحاس	يتفاعل ببطء مع حمض الكلوردريك المخفف، يحول لون محلول الحمض إلى اللون الأخضر، أحياناً بنية دائرية من أشرطة متعاقبة فاتحة وداكنة	4-3,5	أخضر لامع- زمردي، أخضر غامق	$CuCO_3 \cdot CuOH_2$	مالاكيت	
معدن شائع، موجود بكميات قليلة في الصخور النارية خصوصاً البازلت	حكاكته لونها أحمر غامق	5-6,5	درجات من البني المحمر- أحمر- رمادي غامق	Fe_2O_3	هيماتيت	أكاسيد
أهم خامات الحديد	مغناطيسي	6	أسود	Fe_3O_4	ماجنتيت	

الجدول (3.أ): تنمة.

ملاحظات	مميزات أخرى	الصلابة	اللون	الصيغة الكيميائية	المعدن	المجموعة المعدنية
معدن أولي للألمنيوم، ينتج عن التجوية الشديدة للصخور في المناطق الاستوائية وشبه الاستوائية	بريق ترابي، كتل ترابية، الحكاكة لا لون لها	3-1	أصفر، بني رمادي، أبيض	أكاسيد ألومنيوم مائية	بوكسيت	أكاسيد
الليمونيت مصطلح يصف مجموعة أكاسيد مائية ناعمة العبيبات، يتكوّن أحياناً من التجوية الكيميائية للمعادن الحديدية، يوجد على صورة صدأ	كتل ترابية أو على صورة قشور أحياناً	5.5-1	أصفر - بني مصفر، أسود	أكسيد حديد مائي مع القليل من العناصر الأخرى	ليمونيت	
يستخدم في إنتاج حمض الكبريتيك، مشهور أكثر في إضافة محتوئ كبريتي للفحم، يسهم في تكون المياه الغنية بالأحماض التي تنتج عن تجوية المعدن	أحياناً على صورة مكعبات جيدة التبلور محززة الأسطح	6.5-6	عادة أصفر نحاسي يغمق إلى البني	Fes ₂	بيريت	كبريتيدات
خام مهم للنحاس يرافق أحياناً خامات الذهب والفضة	يتكسر بسهولة، حكاكة سوداء مخضرة، لا يوجد فيه انقسام	4-3.5	غامق - نحاسي للأصفر، يغمق إلى أغشية ملونة حمراء - زهرية مزرققة	CuFeS ₂	كالكوبريت	
خام أولي للرصاص	حكاكة رمادية إلى سوداء، كثافة عالية، لمعان فلزي	2.5	رمادي فضي	PbS	جالينا	
استعمالات صناعية متعددة: جص باريس، الأسمدة، تقلل درجة الانصهار في صناعة الخزف	أحياناً شفافة - قائمة، مجموعة انقسام مثالية، كتل ترابية لكن قد يشكل بلورات ليفية	2	بلا لون إلى أبيض، يتلون بحسب الشوائب	CaSO ₄ 2H ₂ O	جص	كبريتات
يستعمل لإنتاج حمض الكبريتيك، مادة مائنة في الورق، حجر زينة أحياناً	عادة ركام كتلي، نصف شفاف - شفاف، حكاكة لا لون لها	3.5-3	عادة أبيض أو بلا لون	CaSO ₄	أنهيدريت	
استعمالات صناعية متعددة منها: تقليل حرارة صهر الفلزات، بعض أنواع العدسات، إنتاج حمض الكلورودريك	كتلي عادة لكن أحياناً بلورات مكعبة، أربع مجموعات انقسام مثالية	4	ألوان متباينة: زهرية، صفراء، بيضاء، خضراء	CaF ₂	فلوريت	هاليدات
ملح الطعام الشائع، يرش على الشوارع المتجمدة في الشتاء، قد يلوّث الماء، مخزن مقترح للنفايات النووية	طعمه مالح، بلورات مكعبة ناتجة عن وجود ثلاث مجموعات انقسام مثالية	2.5-2	لا لون له، يتلون بحسب الشوائب	NaCl	هاليت	

الجدول (3.أ): تلمة.

ملاحظات	مميزات أخرى	الصلابة	اللون	الصيغة الكيميائية	المعدن	المجموعة المعدنية
ملاحظات معياري للنفوذ (استعمال أساسي)، في الصياغة وإنتاج رقائق الكمبيوتر	بلورات (نادرة)، كثافة عالية جداً، مطالية عالية، قابل للطرق	3-2.5	أصفر ذهبي	Au	ذهب	عناصر طبيعية
يستخدم في إنتاج المواد العاكسة الصناعية والجواهر	يُقصّ لتوضيح بريقه اللامع	10	عادة لا لون له، لكن يمكن أن يتوافر بدرجات متعددة من الأصفر والأزرق	C	ماس	
استعمالات صناعية منها: مواد تزييت وتشحيم، صبغات، الرصاص في أقلام الرصاص	كتل متورقة أحياناً، حكاكة سوداء، يعلم على الورق، الرصاص في أقلام الرصاص	2-1	أسود- رمادي	C	جرايقت	
منتج ثانوي في الصناعة النفطية، إنتاج حمض الكبريتيك أحياناً	رائحة كبريت مميزة	2-1.5	أصفر عندما يكون نقياً، بني-أسود من الشوائب	S	كبريت	

ملاحظة: المقياس نسبي، وزيادة وحدة واحدة في الصلابة لا تمثل زيادة متساوية فيها.
المصدر:

Modified after Davidson, J. P., Reed, W.E., and Davis, P. M., 1997. *Exploring Earth. Upper Saddle River, NJ: Prentice Hall; and Birchfield, B. C., Foster, R. J., Keller, E. A. Melhom, W. N., Brookins, D. G., Mintt, L. W. and Thurman, H. V. 1982. Physical Geology, Columbus, OH: Charles E. Merrill.*

الجدول (أ.4): مفتاح للمساعدة على تعرّف المعادن، لاستعمال هذا الجدول (1)، قرر هل أن بريق المعدن فلزي أو لافلزي. وإن كان لا فلزيًا، فقرر إن كان فاتح اللون أم غامقًا. (2) استعن بسكين لتقرّر إن كانت عينة المعدن أكثر صلابة أم أكثر طراوة منه. (3) ابحث عن دليل لوجود الانفصام. (4) قارن خصائص عيناتك بالخصائص الأخرى المبينة هنا، واستخدم الجدول (أ.2) في تعرّف المعدن بصورة نهائية.

الجدول (أ.4): مفتاح للمساعدة على تعرّف المعادن، لاستعمال هذا الجدول (1)، قرر هل أن بريق المعدن فلزي أو لافلزي. وإن كان لا فلزيًا، فقرر إن كان فاتح اللون أم غامقًا. (2) استعن بسكين لتقرّر إن كانت عينة المعدن أكثر صلابة أم أكثر طراوة منه. (3) ابحث عن دليل لوجود الانفصام. (4) قارن خصائص عيناتك بالخصائص الأخرى المبينة هنا، واستخدم الجدول (أ.2) في تعرّف المعدن بصورة نهائية.					
أورثوكليس (فلسبار بوتاسي)	أبيض- لحمي، مجموعتا انفصام متعامدتان تقريبًا، الصلابة (6)، تبيين وجود عروق منتظمة وبيثرثيت	انفصام فيه	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
بلاجيوكليس	أبيض- أخضر رمادي، مجموعتا انفصام متعامدتان تقريبًا، الصلابة (6)، خطوط على أسطح الانفصام	انفصام بلا			
كوارتز	أبيض، واضح، أو أي لون، لمعان زجاجي، شفاف- نصف شفاف، بلورات سداسية الأوجه، الصلابة (7)، مكسر محاري	انفصام بلا	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
أوليفين	درجات متفاوتة بين الأخضر والأصفر، لمعان زجاجي، كتل حبيبية وبلورات في الصخور، الصلابة (6.5-7)، إلا أنّ الصلابة الفعلية قد تكون أقل كثيرًا	انفصام فيه			
هاليت	أبيض- من غير لون، طعم مالح، (3) مجموعات انفصام مثالية تكون قطعًا مكعبة، الصلابة (2-2.5)	انفصام فيه	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
كالسيت	أبيض- أصفر- من غير لون، (3) مجموعات انفصام مثالية تكون قطعًا معينية، الصلابة (3)، يتفاعل مع حمض الكلوردرريك المخفف	انفصام فيه			
دولوميت	وردي- من غير لون- أبيض- قاتم، انفصام معيني، الصلابة (3.5-4)، مسحوقه يتفاعل مع حمض الكلوردرريك المخفف	انفصام فيه	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
جص	أبيض- شفاف، مجموعة انفصام مثالية واحدة، الصلابة (2)	انفصام بلا			
طلق	أخضر- أبيض، ملمس صابوني، مجموعة انفصام واحدة، الصلابة (1)	انفصام فيه	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
موسكوفيت	بلا لون- أصفر أو أخضر فاتح، شفاف، صفائح رقيقة مرنة جدًا، مجموعة انفصام مثالية واحدة، الصلابة (2-3)، ما يكا بيضاء	انفصام بلا			
إسبست	أخضر- أبيض، ليفي، فيه انفصام، قد يشكل عروقًا	انفصام فيه	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
طلق	أخضر- أبيض، ملمس صابوني، الصلابة (1)	انفصام بلا			
جص	أبيض- شفاف، الصلابة (2)	انفصام فيه	لا يخدمه حد السكين	بريق لافلزي	حد السكين
كبريت	أصفر- مخضر، لمعان صمغي، الصلابة (1.5 - 2.5)	انفصام بلا			

الجدول (4.أ): تتمة.

		انفصام فيه	لا يمكن خدشه بالسكين	لعمان لا فلزي قائم اللون
بيروكسين	أسود- أخضر غامق، مجموعتا انفصام متعامدتان، الصلابة (5-6)			
أمفيبول	أسود- أخضر غامق، مجموعتا انفصام بزاوية (120°)، الصلابة (5-6)			
أوليفين	درجات متفاوتة بين الأخضر والأصفر، لعمان زجاجي، كتل حبيبية وبلورات في الصخور، الصلابة (7 - 6.5)، المساواة الفعلية أقل كثيرًا	بلا انفصام		
كوارتز	أبيض-واضح، أو أي لون، لعمان زجاجي، شفاف-نصف شفاف، بلورات سداسية الأوجه، الصلابة 7، مكسر محاري			
هيماتيت	أحمر- بني، حكاكة حمراء، مظهر ترابي، الصلابة (6.5 - 5.5)، المساواة الفعلية يمكن أن تكون أقل كثيرًا			
بيوتيت	بني- أسود، مجموعة انفصام في اتجاه واحد، الصلابة (3 - 2.5) (الميكاليسوداء)	انفصام فيه	يمكن خدشه طري بالسكين	
كلوريت	درجات متفاوتة من الأخضر، انفصام في اتجاه واحد، الصلابة (2.5 - 2) (الميكالخصراء)			
هيماتيت	أحمر- بني، حكاكة حمراء، مظهر ترابي، الصلابة (6.5 - 5.5)، المساواة الفعلية يمكن أن تكون أقل كثيرًا			
جرافيت	أسود بلون قلم الرصاص، يوسخ اليدين، الصلابة (2 - 1)، مجموعة واحدة من الانفصام واضحة في البلورات الكبيرة	بلا انفصام		
ليمونيت	أصفر، بني، بني غامق، أسود تقريبًا، الحكاكة صفراء إلى بنية، ترابي، المساواة (5.5 - 1) (طري عادة)			
ماجنيتيت	أسود، قوي المغناطيسية، الصلابة (6)			
جرافيت	أسود بلون قلم الرصاص، يوسخ اليدين، الصلابة (2 - 1)، مجموعة واحدة من الانفصام واضحة في البلورات الكبيرة			
بايريت	أصفر نحاسي، حكاكة سوداء، بلورات مكعبة، مع تحزرات، الصلابة (6.5 - 6)			
الكوبيريت	أصفر نحاسي-ألوان غامقة، حكاكة سوداء، الصلابة (4 - 3.5)			
جالينا	لامع-رمادي، حكاكة سوداء، ثقيل جدًا، انفصام مكعب، الصلابة (2.5)			
المصدر				
Birchfield, B. C., Foster, R. J., Keller, E. A. Melhom, W. N., Brookins, D. G., Mintt, L. W. and Thurman, H. V. 1982. Physical Geology, Columbus, OH: Charles E. Merrill.				

obeykanda.com

الملحق ب APPENDIX B الصخور ROCKS

أو رخامًا متحوَّلًا. (6) إذا كان الصخر طريًّا نسبيًّا وعالي التجوية، أو قد تعرَّض للتحلل أو الفساد، مثلما كثير من الصخور في الطبيعة، فستواجه مشكلة في تعرّفه.

قوة أنواع الصخور الشائعة

STRENGTH OF COMMON ROCK TYPES

قوة الصخر يعبر عنها من خلال قوّته الضغطية، وهو الضغط الذي يتم تسليطه ميكانيكيًّا في ماكينة تشبه القبضة (Vise) بوصفها وحدة قوة لكل وحدة مساحة، وهي في النظام المتري نيوتن لكل متر مربع. مديات قوة الضغط للصخور الشائعة مبينة في الجدول (ب.1).

الخصائص الفيزيائية للصخور

PHYSICAL PROPERTIES OF ROCKS

تشمل الخصائص الفيزيائية للصخور اللون، والكثافة النسبية، والصلابة البيئية، والمسامية، والنفاذية، والنسيج، والقوة.

اللون Color

يتغير لون الصخر اعتمادًا على المعادن الموجودة وكمية التجوية التي تعرضت لها، فالصخور في بيئاتها الطبيعية ألوانها درجات متفاوتة من اللون الرمادي الفاتح إلى البني إلى الأسود. وفي بعض الأحيان على سطحها صبغات خطية سوداء - برتقالية ناتجة عن أكاسيد الحديد.

الكثافة النسبية والصلابة النسبية

Specific Gravity and Relative Hardness

ينطبق التعريف نفسه الذي أعطيناه للكثافة النسبية في المعادن على الصخور، ويشير إلى وزن الصخر بالنسبة إلى وزن الماء، فبعض الصخور أخف من الماء، وعليه، فإنها تطفو على سطح الماء مثل صخر الخفاف (Pumice)، وهو صخر بركاني فاتح اللون يتميز بوجود أل (Vesicles) أو الفجوات، حيث تصبح الصخور أثقل عندما تزداد المعادن الفيرومغنيسية في الصخر، ولا يوجد مقياس نسبي لصلابة الصخر كما هو الحال بالنسبة إلى مقياس موهس للمعادن، فيمكنك أن تكسر الصخور الطرية بأصابعك، بينما تحتاج إلى مطرقة كبيرة (مهذّة) لكسر الصخور القوية.

المسامية والنفاذية

Porosity and Permeability

المسامية: نسبة حجم الصخر الذي يحتوي أمكنة فارغة بين الحبيبات أو فراغًا مفتوحًا (متصلًا) في الشقوق، أمّا النفاذية فهي قدرة صخر مسامي

قلنا في الفصل الثاني: إن الصخر تجمّع لمعدن أو أكثر من المعادن، وهذا هو التعريف الأكثر استعمالًا في الترمينات الجيولوجية الروتينية، أمّا علم المصطلح في الجيولوجيا البيئية، فيختلف نوعًا ما، فنحن معنيون في الجيولوجيا البيئية بصورة رئيسة بالخصائص التي تؤثر في التصميم الهندسي والمسائل البيئية، ويحتفظ في الجيولوجيا البيئية والهندسية بمصطلح صخر للمواد الأرضية، التي لا يمكن تحريكها من مكانها دون أن تتسبب باستعمال المتفجرات، مثل الديناميت، فالمواد الأرضية التي يمكن تحريكها باستخدام أدوات إزالة التربة الاعتيادية مثل الشبل أو الجرافة تسمى تربة، وعليه، فإن حجرًا رمليًا مفتتًا أو قليل التراص أو الالتحام يمكن أن يُعدّ تربة، بينما يُعدّ الطين المرصوص جيدًا صخرًا، هذا التصنيف العملي ينقل إلى المخططين معلومات أكثر فائدة من المصطلحات الاعتيادية أو الروتينية، حيث يفترض المتعهد أن المادة الموصوفة بالطين تربة، وقد يتقدّم بغطاء منخفض القيمة لأعمال الإزالة والنقل اعتمادًا على أن المادة يمكن إزالتها دون اللجوء إلى التفجير، إلا أنه إذا ثبت أن الطين مرصوص جيدًا، فقد يتعيّن اللجوء إلى التفجير، وهو خيار أكثر كلفة؛ لذا، فإن إجراء التحري الأولي وتحذير المتعهد قبل تقدّمه للغطاء، بأن الطين يتعيّن أن يُعدّ صخرًا، يجنب الوقوع في مثل هذا الخطأ. (التربة وخصائصها تمّ التطرق إليها بالتفصيل في الفصل الثالث).

تمييز الصخور IDENTIFYING ROCKS

تتكوّن الصخور من معادن، بعضها من معدن واحد ومعظمها من معادن عدّة، ومثلما هو الحال بالنسبة إلى المعادن، فإن تمييز الصخور من العينة اليدوية، هو بصورة رئيسة تمرين على تعرّف الأنماط المختلفة، إلا أن هناك بعض التلميحات المفيدة التي يمكن أن تساعدك، فالمهمة الأولى هي تقرير فيما إذا كان الصخر ناريًّا أم رسوبيًّا أم متحولًا، وهذا القرار في بعض الأحيان ليس سهلًا مثلما تعتقد؛ إذ يصعب تحديد أنواع الصخور ناعمة الحبيبات، وتعدّ العينة ناعمة الحبيبات إذا لم تستطع تمييز معادنها المكوّنة لها بالعين المجردة، وينصح باستخدام زجاجة مكبرة أو عدسة يدوية لتساعدك على تقييم خصائص المعادن والصخور، وهذه بعض القواعد العامة التي ستساعدك على بدء هذه العملية: (1) إذا كانت العينة مكوّنة من قطع من صخور أخرى، فالاحتمال الأكبر أن تكون رسوبية. (2) إذا كانت العينة متورّقة (خاصة تسمى أحيانًا انفصام الصخر تنتج عن ترتيب المعادن بصورة متوازية) فهي متحولة. (3) إذا كانت بلورات المعادن المكوّنة خشنة نسبيًّا، وهذا يعني أنك تستطيع أن تراها بالعين المجردة أو بعدسة يدوية بسهولة، والبلورات متداخلة وتتكوّن من معادن مثل الكوارتز والفلسبار، فيحتمل أن تكون صخرًا ناريًّا جوفيًّا. (4) إذا كان الصخر في معظمه ناعم الحبات، لكنه يحتوي على بعض البلورات الكبيرة، فيحتمل أن يكون الصخر ناريًّا سطحيًّا أو خارجيًّا. (5) إذا كان الصخر ناعمًا نسبيًّا، وينتج فقاعات عند تفاعله مع حمض الكلورديريك المخفف، فيحتمل أن يكون صخرًا جيريًّا

الجدول (ب 1): قوة الصخور الشائعة.

تعليقات	مدى القوة الضغطية مليون نيوتن/م ²	نوع الصخر	
الجرانيت ناعم الحبيبات منعدم الشقوق، وهو الأقوى تقريباً، وبوجه عام، الجرانيت مناسب لمعظم التطبيقات الهندسية	280 - 100	جرانيت	نارية
مناطق البريشيا، الأنابيب المفتوحة، والشقوق تقلل من القوة	50 إلى أكثر من 80	بازلت	
فتحات الإذابة والشقوق تضعف الصخر وبوجه عام، مناسب لمعظم التطبيقات الهندسية صخر قوي جداً	125-100 190-160 600-150	رخام نايس كوارتزيت	متحولة
قد يكون ضعيفاً جداً للأغراض الهندسية، التقييم الحذر ضروري قد يحتوي على طبقات فاصلة من الطين، فتحات إذابة أو شقوق يمكن أن تضعف الصخر تتغير قوة الصخر مع درجة الالتحام ونوع المادة اللاصقة، والمعادن المكوّنة، وطبيعة الشقوق وامتدادها	أقل من 2 إلى 215 60-50 110 -40	غضار حجر جيرى حجر رملي	رسوبية

المصدر: المعلومات مأخوذة بصورة رئيسة من:
Bolz, R. E. and Tuve, G. L., eds., 1973, Handbook of Tables for Applied Engineering Science, Cleveland, OH: CRC Press.

زوايا حادة، وقد يحتوي الصخر على كثير من الفتحات بين الحَبَّات أو في شقوق مسامية عالية نسبياً، أما المسامية فتقل إذا كانت هذه الفتحات ممثلة جزئياً بحبيبات أصغر أو مواد لاصقة، حيث تقل من (30% - 5) عندما تمتلئ الأمكنة الفارغة بحبيبات أصغر أو بمواد لاصقة، مثل: الكالسيت $CaCO_3$ أو الكوارتز SiO_2 ، أو الجص $CaSO_4 \cdot 2H_2O$. حبيبات الرمل الخشنة (1-2 ملم في القطر) مبيّنة في الشكل (ب 1أ)، فإذا كان مدى حجم الحَبَّات واسعاً، يكون توزيع الحَبَّات رديئاً أو سيئاً (الشكل ب 1ب)، وعلى العكس من ذلك، إذا كانت حجوم الحَبَّات كلها متساوية تقريباً، فيوصف توزيع حجم الحَبَّات بأنه جيّد الفرز أو التصنيف (الشكل ب 1أ، ج).

بعض الأنسجة الأخرى تتميز بوجود (Vesicles) أو فجوات تتكوّن بتجدد الغاز في أثناء تكوّنها، على سبيل المثال: تتوافر أُل (Vesic rocks) عادة بالقرب من سطح جريان اللابة، حيث يهرب الغاز من الصخر.

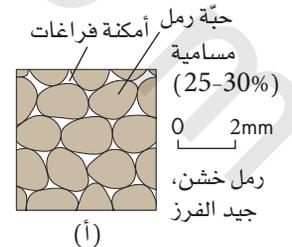
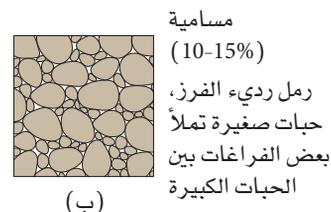
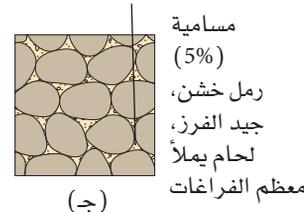
على نقل مائع عادة النفط أو الماء (انظر الفصل الثاني عشر)، ويعرّف معامل النفاذية بالتوصيلية الهيدروليكية التي لها وحدات سرعة (طول/ لكل وحدة زمن). قيم المسامية والتوصيلية الهيدروليكية لعدد من الصخور مبيّنة في الجدول (12-2). إنّ خصائص المسامية والنفاذية مهمتان في فهم الكثير من المسائل البيئية والأخطار الجيولوجية، بما فيها التخلص من النفايات، وتلوث الماء، والانزلاقات الأرضية، وحتى الزلازل.

النسيج Texture

يشير نسيج الصخر إلى حجم البلورات أو الحبيبات وهيأتها وترتيبها فيه، ففي العادة يكون الصخر ناعم الحبيبات إذا لم تستطع رؤية بلوراته المعدنية بعينك المجردة، بينما يُعدّ الصخر خشن الحَبَّات إذا كانت البلورات أو الحَبَّات مرئية، وتتباين هيئة البلورات والحَبَّات من المنتظم إلى المدوّرة إلى المتداخلة والزاوية، والحَبَّات الزاوية غير منتظمة ولها

الشكل (ب 1) (أ) مسامية رمل جيد الفرز. (ب) رمل رديء الفرز. (ج) رمل جيد الفرز مع حَبَّات ملتصمة جيّداً

لحام بين الحبيبات
(مثل $CaCO_3$ أو SiO_2)



الملحق جـ C الخرائط والمواضيع المتعلقة بها MAPS AND RELATED TOPICS

قراءة الخرائط الطبوغرافية

READING TOPOGRAPHIC MAPS

إنّ قراءة الخرائط الطبوغرافية أو تفسيرها فن يقدر ما هو علم، فبعد أن تكون قد اطلمت على عدد من الخرائط الطبوغرافية، التي تمثل أشكالاً أرضية ومظاهر متباينة على سطح الأرض، ستكون قادراً على تعرّف أشكال الأرض من أشكال الخطوط الكنتورية، حيث تستغرق هذه العملية وقتاً طويلاً من الزمن والخبرة في الاطلاع على خرائط متباينة، إلا أنّ هناك بعض القواعد العامة التي تساعد بالفعل على قراءة الخرائط الطبوغرافية.

- تحتوي الأودية على أنهار أو جداول صغيرة هيئة كنتوراتها مثل حرف أ (V) في الإنجليزية، الذي يشير رأسه إلى اتجاه أعلى النهر، تسمى هذه القاعدة أحياناً قاعدة الحرف (V)، وهكذا إن كنت تحاول أن ترسم النمط التصريفي الذي يبين الجداول كلها، فيجب أن تكمل الجدول في اتجاه أعلى النهر، طالما أنّ الخطوط الكنتورية مازالت هيأتها بحرف أ (V)؛ إذ لا يلاحظ وجود أحرف أ (V) عند خط تقسيم المياه.
 - عندما تكون الخطوط الكنتورية قريبة من بعضها، يكون الانحدار عالياً، أمّا عندما تكون الخطوط الكنتورية متباعدة لتصبح متقاربة، فنقول: إنه قد حدث تغيير في الانحدار، حيث يلاحظ هذا عادة عند أقدم الجبال أو في الأمكنة التي تتغير فيها منحدرات الأودية الجانبية إلى بيئة سهول فيضية.
 - الكنتورات الواقعة بالقرب من أعالي التلال أو الجبال قد تكون مغلقة، وتكون هذه بيضوية إلى دائرية الهيئة في قمة مخروطية، بينما تكون أطول وأضيق في حالة الحافات أو الجروف. تذكر أنّ الارتفاع الفعلي للقمة أكثر من قيمة آخر كنتور مبین، ويمكن تقديره بأخذ نصف الفترة الكنتورية، أي إنه إذا كان ارتفاع آخر كنتور في قمة (1000) متر عند استعمال فترة كنتور في قمة (1000) متر عند استعمال فترة كنتورية مقدارها (50م)، فإنك سوف تفترض أنّ ارتفاع أعلى الجبل هو (1025) م.
 - المنخفضات الطبوغرافية التي تشكل كنتورات مغلقة تشير، وتفيد في الدلالة على وجود مثل هذه المنخفضات.
 - تكون طبوغرافية المنحدر متباينة وشاذة عن الطبوغرافية العامة للمنطقة، مثل هذه الطبوغرافيا المتباينة تشير أحياناً إلى وجود حركات كتلية ورسوبيات الانزلاقات الأرضية.
- باختصار بعد مشاهدة خرائط طبوغرافية متعددة والعمل بها لبعض الوقت، ستبدأ برؤية نمط الخطوط الكنتورية كلاندسكيب فعلي يتكوّن من تلال وأودية وظواهر أخرى.

الخرائط الطبوغرافية

TOPOGRAPHIC MAPS

توضّح الخرائط الطبوغرافية، كما يشير اسمها التضاريس على سطح الأرض، إضافة إلى أنها توضّح الملامح الطبيعية وتلك التي من صنع الإنسان بصورة بيانية، أمّا الارتفاعات وبعض الملامح الطبيعية الأخرى، فتكون مبينة بخطوط الكنتور التي لها الارتفاعات نفسها، وتكون الخطوط المتتالية على الخريطة الطبوغرافية مفصولة عن بعضها بما يعرف بالفترة الكنتورية، حيث يشيع استعمال الفترات الكنتورية الآتية: 5، 10، 20، 40، 80م أو قدم، أضف إلى ذلك أن الفترة الكنتورية الفعلية في الخريطة تعتمد على التضاريس الممثلة وعلى مقياس الخريطة، فإذا كانت الطبوغرافيا ذات تضاريس قليلة نسبياً (الفرق في الارتفاع بين أعلى وأخفض نقطة على الخريطة)، فقد تكون الفترة الكنتورية صغيرة نسبياً، أمّا إذا كانت التضاريس كثيرة، فيلزم عندها استعمال فترات كنتورية كبيرة نسبياً، وإلا فستكون الخطوط الكنتورية فوق بعضها، وتصبح قراءة الخريطة مستحيلة.

يمكن التعبير عن مقياس أيّ خريطة طبوغرافية (أو أيّ خريطة لهذا الغرض) بطرق مختلفة: أولاً، من الممكن التعبير عنه بوصفه نسبة، مثلاً: 1 إلى 24000 (1 : 24000)، وهذا يعني أن كل إنش على الخريطة الطبوغرافية يكافئ 24000 إنش أو 2000 قدم على الأرض. ثانياً، يمكن أن تحتوي الخريطة الطبوغرافية على مقياس (bar scale)، الموجود عادة عند الحافة السفلى للخريطة، ويفيد في قياس المسافات، أخيراً، يعبر عن مقياس بعض الخرائط باستخدام وحدات طولية معينة على الخريطة، على سبيل المثال: يمكن أن تنصّ الخريطة على أنّ كل إنش يكافئ (200) قدم على الخريطة، أي (2400) (إنش على الأرض، في هذا المثال كنا نستطيع القول: إنّ المقياس هو (1 : 2400)، أمّا المقياس الطبوغرافي الأكثر استعمالاً في المساحة الجيولوجية الأمريكية، فهو (1 : 24000)، إلا أنّ مقياس (1 : 125000) والمقاييس الأصغر مستعملة أيضاً. تذكر أنّ (1 ÷ 24000) أكبر من (1 ÷ 125000)؛ لذلك، فإنّ الأخير هو الرقم الأصغر، فكلما كان مقياس الخرائط للخريطة الفيزيائية نفسها أصغر، كانت المساحة التي تغطيها الخريطة أكبر.

إضافة إلى الخطوط الكنتورية تحتوي الخرائط الطبوغرافية أيضاً على عدد من المنشآت الحضرية، مثل: الطرق والبيوت والبيئات الأخرى، فإنّ بعض المظاهر مثل الجداول والأنهار يتم توضيحها بلون أزرق على الخريطة، حيث تُستعمل في حقيقة الأمر مجموعة كاملة من الرموز في الخرائط الطبوغرافية. يبين الشكل (جـ 1) هذه الرموز.

	أنهار، بحيرات، قنوات جدول مائي متقطع نهر متقطع الجريان جدول يخفت تحت الأرض جدول دائم نهر دائم شلال صغير، منحدر نهري صغير شلال كبير، منحدر نهري كبير سد بناثي
	سد بقلل سد عليه طريق
	بئر أو نبع، نبع أو نزاز بحيرة دائمة، بحيرة أو بركة غير دائمة بحيرة جافة منطقة اندفاع موج ضيقة منطقة اندفاع موج عريضة قناة، مسيل، قناة ماء بقلل
	مناطق مغمورة ومستنقعات مستنقع مستنقع مغمور مستنقع في منطقة غابات مستنقع مغمور في منطقة غابات حقل أرز أرض معرضة للظوفان
	المباني وما يتعلق بها بناية مسجد، مدرسة منطقة مبنية مسار سباق مطار مكان هبوط طائرات بئر (غير مائي)، طاحونة هواء خزانات خزان مغطى محطة قياس علامة أرضية منطقة تخيير، منطقة تنزه مقبرة: كبيرة، صغيرة
	الطرق وما يتعلق بها طريق سريع رئيس طريق سريع ثانوي طريق خفيف طريق غير مطور أثر طريق طريق سريع باتجاهين طريق سريع باتجاهين مع جزيرة في الوسط
	سكك حديدية ومتعلقاتها سكة قياسية بمسار واحد، محطة سكة قياسية متعددة المسارات مهجورة
	خطوط نقل وأنابيب خط نقل كهربائي، عمود، برج خط تليفون خط أنابيب نفط أو غاز فوق الأرض خط أنابيب نفط أو غاز تحت الأرض

	معطيات تحكم ومعالم تذكارية تحكم عمودي من الدرجة الثالثة أو أفضل مع قرص من الدرجة الثالثة أو أفضل، علامة مستعادة نقطة مرجعية في زاوية مقطع ارتفعت نقطة
	كنتورات طبوغرافية متوسطة دالة إضافية منخفض حفر أو ردم عميقة متوسطة دالة أولية دالة أولية إضافية
	الحدود وطنية (دولية) بين الولايات بلدة متمدنة (أو ما يكافئها) مدينة مدمجة (أو ما يكافئها) متنزه، محمية، معلم تذكاري
	معالم سطحية جسر نهر منطقة رملية أو طينية، كثبان، رمل متحرك منطقة سطحية صعبة شاطئ حصوي أو مورابن جليدي بركة مخلفات مناجم وكهوف محجر حفرة منجم مفتوح حفرة حصي، رمل طين، مرملة مكب منجم مخلفات
	غطاء نباتي غابات شجيرات أشجار بستان كروم (عنب) المنغروف (شجر استوائي)
	الجليديات وحقول الجليد الدائمة مونتورات وحدود خطوط أشكال شاطئ بحري خرائط طبوغرافية معدل مستوى المياه المرتفع (التقريبي) غير مؤكد أو غير ممسوح خرائط طبوغرافية عميقة معدل الماء المرتفع طرف الغطاء النباتي
	معالم شاطئية مسطح في الشاطئ الأمامي صخر أو شعاب مرجانية صخر مكشوف أو مغسول مجموعة صخور مكشوفة أو مغسولة حطام مكشوف منحنى عمقي، جس مياه منكسرة، رصيف ميناء، مرسى جدار بحري

الشكل (ج 1) بعض الرموز الشائعة المستخدمة في الخرائط الجيولوجية التي تُعدّها المساحة الجيولوجية الأمريكية.

(U. S. Geological Survey)

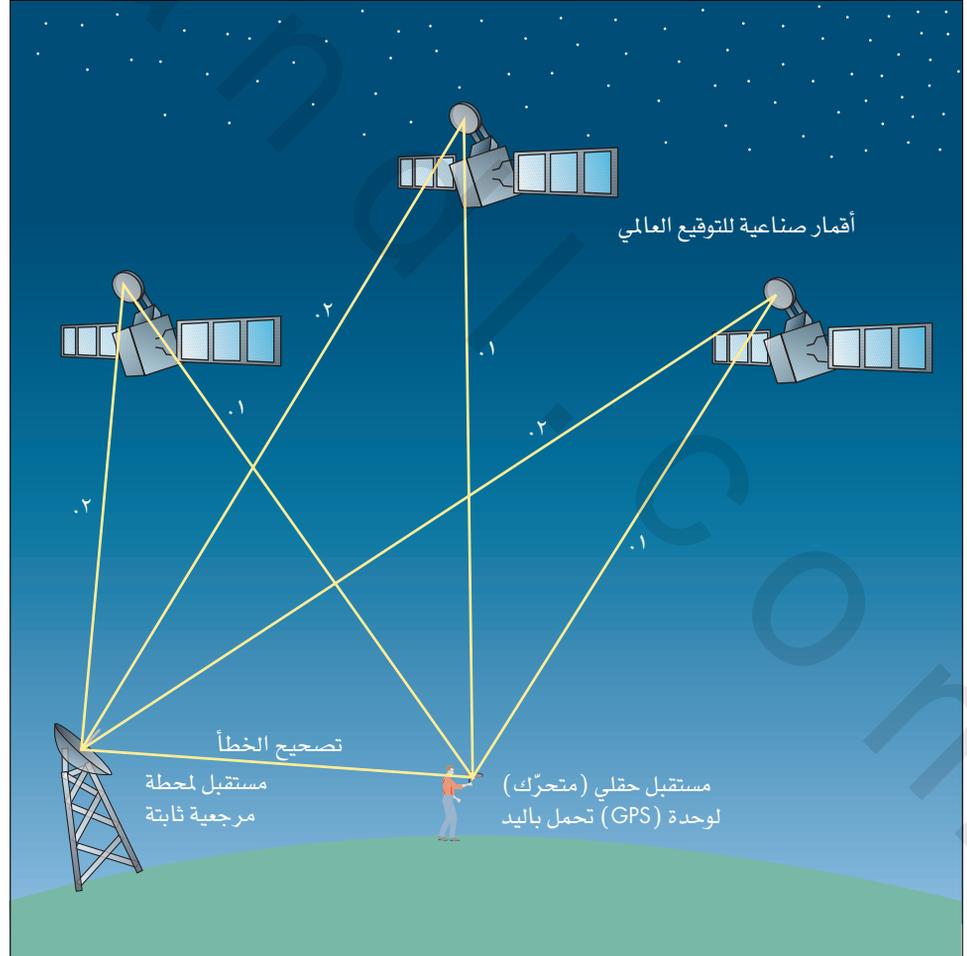
إلى أن تصل إلى القمر الصناعي، ثم العودة إلى موقعك، ويمكن تقليل الخطأ في تحديد موقعك إلى (1 m) تقريباً باستخدام مستقبل مرجعي على الأرض، يتصل مع الأقمار الصناعية، ثم يحسب موقعك بالنسبة إلى المستقبل المرجعي كما هو مبين في الشكل (ج 2)، وعليه، يمكن أن يرسم الموقع الذي يُعرف مباشرة على خريطة مبيّنة على شاشة الحاسوب، لقد أدت تكنولوجيا أنظمة التوقيع العالمية إلى ثورة في طريقة عمل الخرائط، وأصبحت متوافرة بصورة كبيرة، وهي إحدى أدوات البحث القيمة في هذا المجال. سنوضح هنا معلومة عن مصطلح في الحقل (in the field)، فعندما يستعمل الجيولوجيون مصطلحاً في الحقل، فإنهم يعنون بذلك خارج (المكتب) على سطح الأرض، ولا يشيرون إلى تخصص الجيولوجيا، على سبيل المثال: أنا الآن على وشك الذهاب خارجاً لدراسة شاطئ كاليفورنيا بعد حدوث عواصف النينو، فأقول لزملائي: أنا ذاهب إلى الحقل.

مثال من لاندسكيب شاطئي

AN EXAMPLE FROM A COASTAL LANDSCAPE

يبين الشكل (ج 3) لاندسكيب شاطئي كما هو موضح في (أ)، وهو منظر مائل للطوبوغرافيا (التضاريس)، حيث تتميز المنطقة بتلّين بينهما وإد.

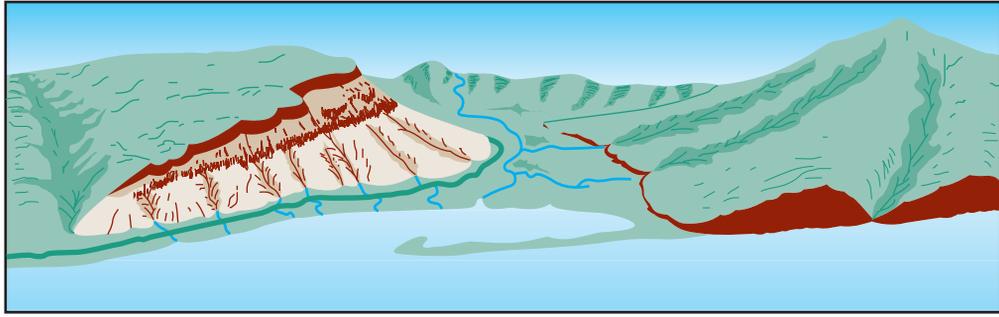
الشكل (ج 2) شكل توضيحي يبيّن كيف تعمل أنظمة التوقيع العالمية.



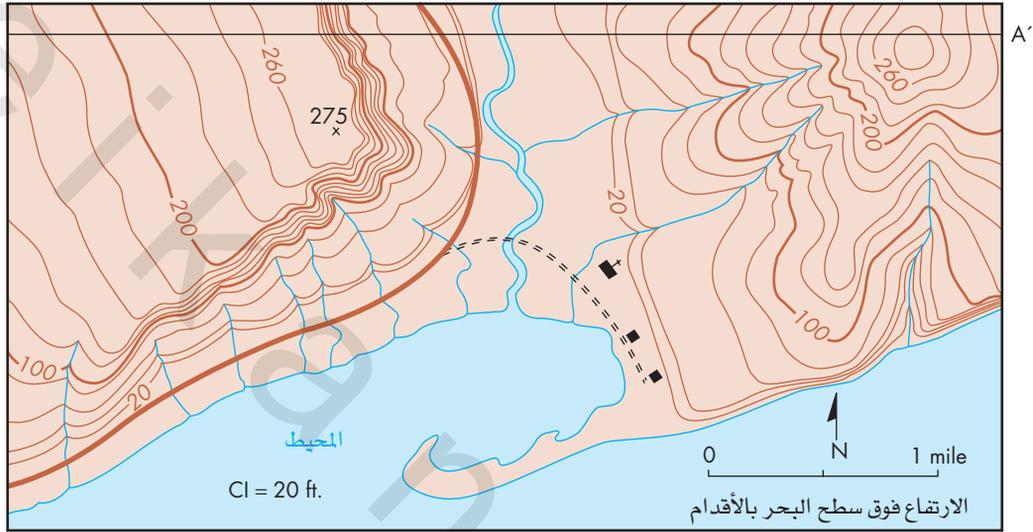
1. Field receiver and satellites — accuracy of position ~ 100 m of true position
2. Field receiver with stationary base station (differential GPS) — accuracy of position ~ 6 m of true position

تحديد موقعك على الخريطة LOCATING YOURSELF ON A MAP

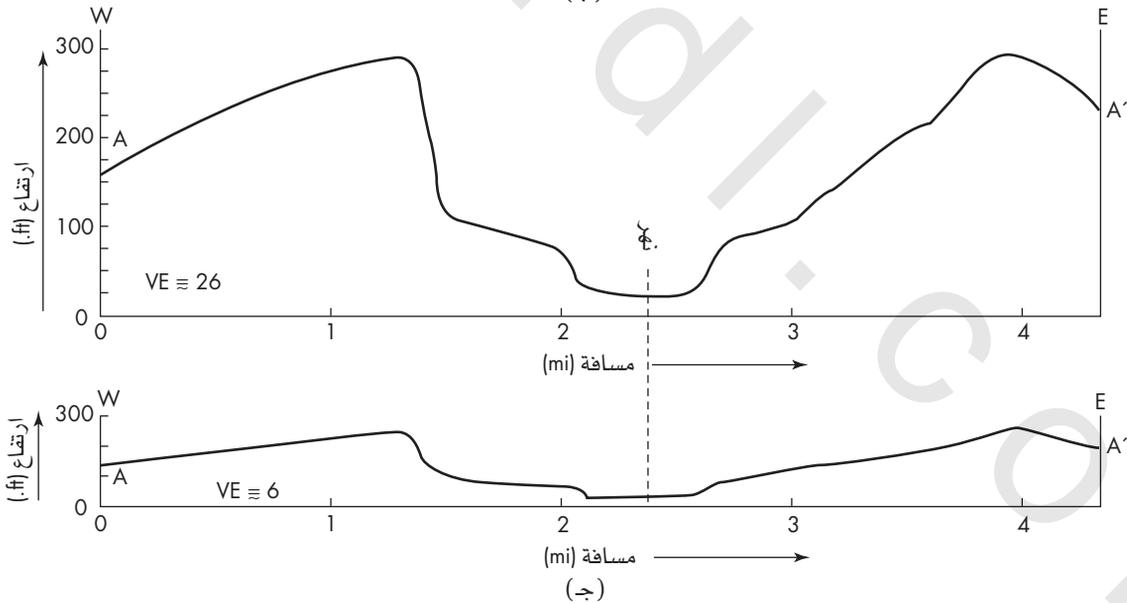
قد تجد بعض الصعوبة في تحديد مكانك في المرة الأولى التي تأخذ معك خريطة طوبوغرافية إلى الحقل، فتحديد المكان مهم جداً في محاولة عمل خرائط تبين ملامح معينة، على سبيل المثال: مواقع السهول الفيضية، والانزلاقات والمعالم الأخرى. إحدى الطرق لتعيين المكان على الخريطة، معرفة بعض المعالم مثل قمم الجبال، أو تقاطعات الطرق، أو الانحناءات الملحوظة في طريق أو نهر، أو أي معلم بارز آخر. بعدها تستطيع إكمال العمل باستخدام البوصلة، أي إنك تستطيع أن تأخذ اتجاهها (bearing) - باستخدام البوصلة - من مكانك إلى عدد من المعالم، ورسم هذه المعالم على الخريطة، فيكون مكانك حيث تتقاطع هذه المعالم، إلا أن لدينا هذه الأيام تكنولوجيا أكثر حداثة لتحديد مواقعنا والعمل في الخرائط، فأنظمة التوقيع العالمية (GPS) متوافرة بتكلفة بسيطة، وتساعد على تحديد الموقع على سطح الأرض، إضافة إلى أنظمة التوقيع العالمية اليدوية المتوافرة أيضاً هذه الأيام، وتستطيع من خلالها تحديد موقعك على الأرض بدقة في حدود أذ (30) م، إن الأساس الذي تعمل عليه مستقبلات أذ (GPS) هو استقبال إشارات من (3-4) أقمار صناعية، وقياس المسافة من موقع القمر الصناعي إلى موقعك، ويتم ذلك بقياس الزمن اللازم للإشارة من مستقبلك



(i)



(ب)



(ج)

الشكل (ج 3) رسم اللاندسكيب على طول منطقة شاطئية. (أ) مجموعة من الأشكال توضّح الخرائط الطبوغرافية. (ب) خريطة طبوغرافية للمنطقة نفسها بفترة كنتورية مقدارها (20) قدماً. (ج) مقاطع طبوغرافية على طول الخط (T) المحدد على الخريطة الطبوغرافية، بمبالغة في المقياس العمودي مقدارها (26) مرّة و(8) مرّات تقريباً. المبالغة العمودية هي النسبة بين المقياسين العمودي والأفقي على المقطع الطبوغرافي، والنسبة في المقطع العلوي (26) مرّة تقريباً؛ لذلك نقول: إنّ المبالغة في المقياس العمودي (26) مرّة. بالنسبة إلى المقطع السفلي المبالغة العمودية قرابة (8) مرّات. لا توجد مبالغة عمودية في العالم الحقيقي (المقياسان العمودي والأفقي متساويان)، وبوصفها تجربة يمكنك أن تحاول عمل مقطع طبوغرافي على طول الخط (T) من غير مبالغة عمودية. ماذا تستنتج؟ (من U. S. Geological Survey)

الوادي الرئيس، وقد تكون المهمة اللاحقة الحصول على صور جوية وخرائط جيولوجية للخروج باستنتاجات أكثر عن طوبوغرافية المنطقة جيولوجيتها.

الخرائط الجيولوجية

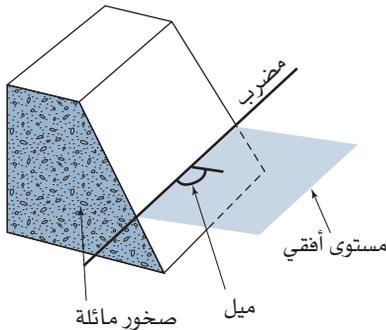
GEOLOGIC MAPS

يهتم الجيولوجيون بأنواع الصخور الموجودة في موقع محدد وتوزعاتها المكانية، فإثناء خريطة جيولوجية خطوة أساسية في فهم جيولوجية منطقة ما، حيث إنها مصدر المعلومات الرئيس الذي يمكن من خلاله تفسير جيولوجية منطقة ما، إضافة إلى أن الحصول على خرائط مرجعية جيدة (طوبوغرافية عادة) أو صور جوية يمكننا من نقل المعلومات الجيولوجية عليها، ويذهب الجيولوجي بعد ذلك إلى الميدان، ويجمع معلومات عن الصخور من تكشفتها السطحية، وتوضع أنواع الصخور المختلفة على الخريطة على صورة خطوط، ويوضح سلوك وحدات الصخور الرسوبية باستخدام رمز يشبه حرف أ (T) في الإنجليزية، ويشير إلى اتجاه كل من الميل والمضرب فيها، إذ إنَّ خط المضرب هو قياس البوصلة لاتجاه (امتداد) طبقة الصخر الأفقية، والميل هو أقصى زاوية يصنعها الصخر مع المستوى الأفقي (الشكل ج4). يبين الشكل (ج 15) خريطة جيولوجية بسيطة جداً فيها (3) أنواع من الصخور: حجر رملي وغضار وحجر جيرى في منطقة مساحتها (1350 km²) تقريباً، ويشير ترتيب أو شكل توزع رموز المضرب-الميل إلى أنَّ التركيب الرئيس طيبة محدبة. المقطع الجيولوجي العرضي المنشأ على طول الخط EE مبين في الشكل (ج5ب)، ويقوم الجيولوجيون أحياناً بعمل مقاطع عرضية عدّة؛ ليفهموا جيولوجية منطقة ما بصورة أفضل، تجدر الإشارة إلى أن الخرائط الجيولوجية بمقاييس مختلفة من (1: 250000) إلى (1: 24000) متوافرة عادة في مصادر عدّة، بما فيها دائرة المسح الجيولوجي الأمريكي.

نماذج الارتفاع الرقمية

DIGITAL ELEVATION MODELS

المعطيات الطوبوغرافية لكثير من المناطق في الولايات المتحدة وأجزاء أخرى من العالم متوافرة الآن على قرص كمبيوتر. تتساق قيم الارتفاع التي يمكن أن تشمل على سبيل المثال: ارتفاعات الأرض على شبكة أرضية أبعادها



الشكل (ج 4) شكل ثلاثي الأبعاد يبيّن المضرب والميل لصخور رسوبية مائلة

يتضح وجود جرف بحري شاطئ في الجزء الشرقي (اليمين) من الشكل، ولسان رملي ناتج عن العمليات الموازية للشاطئ (انظر الفصل العاشر)، مع عقفة في النهاية تشير إلى أن اتجاه انتقال الرمل في منطقة تصادم الأمواج مع الشاطئ من الشرق (اليمين) إلى الغرب (اليسار) على طول هذه المنطقة الشاطئية، هناك خريطة طوبوغرافية للمنطقة مبينة في (ب). لاحظ أنَّ المسافة الكنتورية (CI) هي (20 ft)، سيكون الارتفاع على قمة أعلى تلة في الجانب الشرقي من الشكل نحو (290 ft)، لأن آخر كنتور (280 ft)، ولا يمكن أن يكون ارتفاع التلة أكثر من (300 ft)، فتقسم الفرق إلى قسمين. تصب بضع قنوات في الوادي الرئيس. لاحظ أنَّ خطوط الكنتور تعمل صورة (V) في اتجاه أعلى النهر، خصوصاً في اتجاه قمة الارتفاع (270 ft) تقريباً. تشمل المعلومات الأخرى التي يمكن قراءتها من الخريطة الطوبوغرافية ما يأتي:

- صورة الأرض في الجزء الغربي من الخريطة (الجزء اليسار) تلة ارتفاعها (275 m)، وميل لطيف إلى الغرب وميل حاد إلى الشرق (اليمين) وفي اتجاه المحيط، إذ إنَّ الميل الشرقي حادّ بالذات بالقرب من أعلى الجبل، حيث الخطوط الكنتورية قريبة جداً من بعضها.

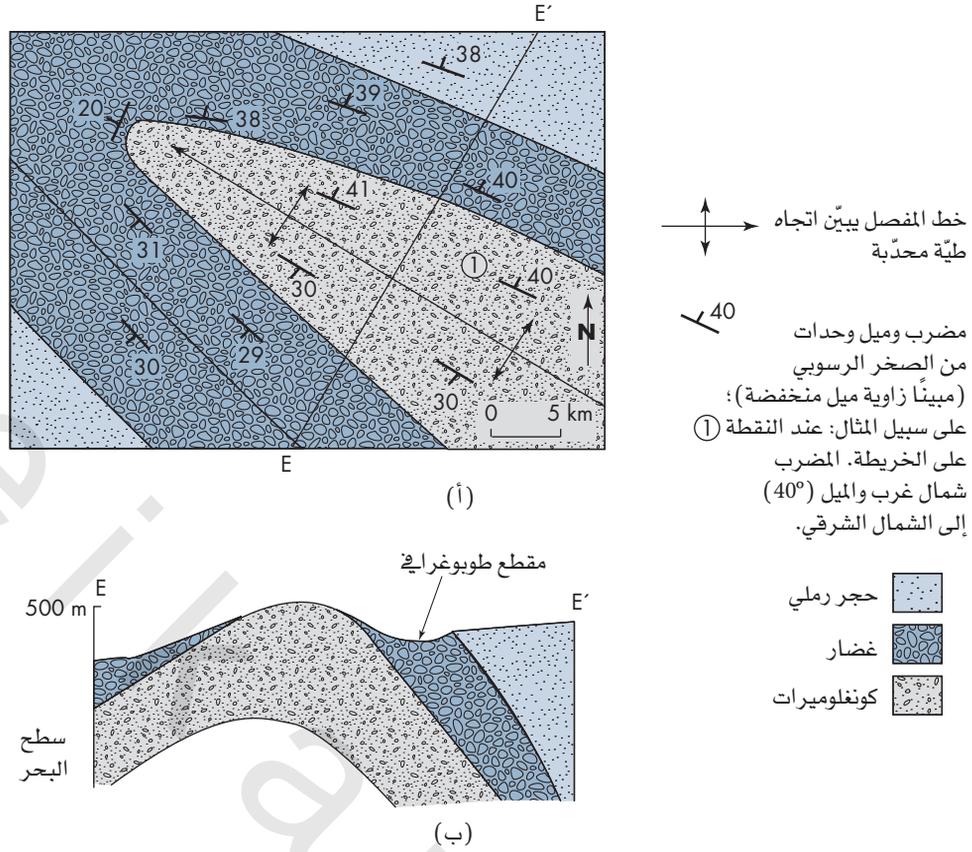
- الجزء المركزي للخريطة يبين نهراً يجري إلى خليج محمي-لسان رملي على هيئة التواء في الطرف، أمّا الأرض المستوية نسبياً في منطقة النهر، فهي سهل فيضي ضيق فيه طريق للسيارات الخفيفة (انظر الشكل ج 3)، وموضحة بخطين كنتوريين قريبين من بعضهما، ويمتدان على طول الجهة الغربية. طريق آخر غير مطور/محدث يقطع النهر، ويمتد إلى رأس اللسان الرملي، موفرًا وسيلة للوصول إلى المسجد وبنائيتين أخريين، حيث يتضح السهل الفيضي على جانبي النهر بخط كنتور (20 ft) الذي فوّه كنتور أ (20 ft)، والذي يُعدّ تغييرًا وانكسارًا في الميل على حافة الوادي.

- الميول الشرقية والجنوبية للتلّ على الجانب الغربي (اليسار) للخريطة بارتفاع (7, 5) م تقريباً، فيها عدد من الجداول (القنوات) الصغيرة تسيل جنوباً في اتجاه المحيط، ويمكن تحديد هذه الجداول وتعريفها على أنها قنوات شديدة الانحدار تقطع التلة (أو تحتها).

- بالمقارنة بالتلّ على الجزء الغربي من الخريطة، التلّ على الجزء الشرقي بارتفاع (290 m) تقريباً طرفها الغربي يميل بلطف، ويؤكد هذا وجود قنوات متباعدة نسبياً تسيل في اتجاه النهر والمحيط، وهكذا يمكننا القول: إنَّ القنوات التي تسيل في اتجاه النهر الرئيس من الشرق قطعت أو حلت سطح الأرض أكثر (إلى ميول أقل) من القنوات التي تسيل إلى الوادي الرئيس من الغرب.

- لاحظ بالتحديد قناة الوادي الواقعة مباشرة جنوب التلة بارتفاع (275 m) تقريباً على الجانب الغربي من الخريطة، حيث تقوم هذه القناة بالتحديد الرأسى النشط مكونة وادياً صغيراً ضيقاً ومنحدراً (Narrow Steep gully)، ومحدداً بخطوط كنتورية قريبة من بعضها، وذات صورة مقعرة انتقالية إلى التضاريس الأكثر لطفاً، التي تشكل السطح المائل غرباً من أعلى الجبل.

وللاستمرار في دراسة هذه المنطقة، يمكننا إنشاء مقاطع طوبوغرافية شرق-غرب أكثر فيها، وكذلك إنشاء مقاطع لبعض الجداول التي تسيل في



الشكل (جـ 5) (أ) شكل توضيحي يبيّن خريطة مبسطة جدًا فيها (3) أنواع من الصخور. (ب) مقطع جيولوجي عرضي يبيّن طبوغرافية وتركيب طيّة محدّبة.



الشكل (جـ 6) خريطة ملوّنة للتضاريس تمّ تحضيرها من نموذج ارتفاع رقمي لمنطقة لوس أنجلوس مع بعض المبالغة الرأسية. المنطقة المستوية في وسط الصورة هي حوض لوس أنجلوس. الحوض الأصغر إلى اليسار قليلًا وادي سان فرناندو، وينفصل حوض لوس أنجلوس بجبال سانتا مونيكا.

(Courtesy of Robert Crippin, NASA, Jet Propulsion Laboratory)

ملخص SUMMARY

برهنت مناقشتنا وجود أنواع متعدّدة من الخرائط التي تفيد في تقييم منطقة معينة وجيولوجيتها، وبالذات، فإن للخرائط الطبوغرافية والجيولوجية أهميّة خاصة. حيث يمكن عمل نماذج الارتفاع الرقمي من المعطيات الطبوغرافية، ويتوافر إلى جانب ذلك عدد من الخرائط المختصة. تشمل الأمثلة خرائط الانزلاقات الحديثة، وخرائط السهول الفيضية، وخرائط الهندسة الجيولوجية التي تبين الخصائص الهندسية للمواد الأرضية.

30 m × 30 m (أي مساحتها 900 m²) هي المعلومات الطبوغرافية الأساسية. هذا هو نموذج الارتفاع الرقمي (DEM)، لتستخدم بعد ذلك برامج كمبيوتر في معاينة المعطيات، وقد يستخدم التظليل الملون ليوضح الطبوغرافيا التي هي أحد نواتج الارتفاع الرقمي (DEM). يُذكر أنّ نماذج الارتفاعات الرقمية توفر تمثيلاً لسطح الأرض يمكن رؤيته بالعين المجردة، ويمكن النظر إليه من زوايا مختلفة، أي إنك قد تقرر مشاهدة التضاريس بصورة مائلة من الجنوب والشمال والشرق والغرب، ومن الممكن أيضاً المبالغة في البعد العمودي حتى تتضح الاختلافات الطبوغرافية الثانوية. يبين الشكل (ج 6) خريطة تضاريس أنشئت اعتماداً على نموذج ارتفاع رقمي لحوض لوس أنجلوس، حيث يوضح النموذج أنّ لوس أنجلوس محاطة بجبال وتلال تعرّضت للرفع عن طريق الأنشطة التكتونية الحديثة، لقد أصبحت نماذج الارتفاع الرقمي أدوات مهمّة في أبحاث تقييم طبوغرافية المناطق المختلفة، ويمكن أن تستعمل لتحديد معالم وتخريطها، مثل الجروف الصدعية، وأحواض التصريف، والشرفات البحرية، والسهول الفيضية، وكثير من المعالم البارزة في سطح الأرض.

أمّا عند الحاجة إلى إجراء دراسات مفصلة لمنطقة صغيرة نسبياً، فيمكن عمل نماذج ارتفاعات رقمية من معطيات مفصلة (high resolution)، تتكوّن من نقاط ارتفاع البعد الأفقي بينها متر واحد فقط، حيث يكون التفصيل الأفقي والعمودي (resolution) نصف متر، وتتوافر الآن معدّات (التّحسس والرصد الضوئي) (LIDAR) متحرّكة تستطيع تجميع معطيات طبوغرافية أرضية في الموقع، ومن الممكن الحصول على معطيات عالية التفاصيل بالرصد المسافي والاستشعار الضوئي (التّحسس والرصد الضوئي) (LIDAR) باستخدام طائرة، حيث إن مسوحات الارتفاع (التّحسس والرصد الضوئي) (LIDAR) المتكررة على فترات تمتد من سنة إلى (10) سنوات، يمكنها تحسس التغيّرات في أشكال الأرض، مثل الجروف البحرية المتراجعة أو الانزلاقات بطيئة الحركة.

obeykanda.com

الملحق د APPENDIX D

كيف يحدد الجيولوجيون الزمن الجيولوجي؟

HOW GEOLOGISTS DETERMINE GEOLOGIC TIME?

تحلل ألفا مهمًا بالتحديد؛ لأنه يتكوّن من بروتونين ونيوترونين، أمّا النظير الذي يوجد قبل تحلل ألفا، فيعرف بالأُم أو الوالدة والنظير الذي ينتج بعد تحلل الابنة، وهو نظير لعنصر آخر. تمرّ النظائر المشعّة خاصة للعناصر الثقيلة جدًّا في سلسلة من خطوات التحلل الإشعاعي، تنتهي بإنتاج نظير مستقر غير مشعّ، على سبيل المثال: يمرّ اليورانيوم (238) في (14) تحوّلًا نوويًا، ينطلق فيه إشعاع ألفا وبيتا وجاما في الخطوات المختلفة، لينتهي برصاص (206-) المستقر، أي غير المشع، أما الخاصية المهمّة للنظائر الإشعاعية مثل اليورانيوم (238-)، فهي فترة نصف حياته، أي الزمن المطلوب كي يتحلل نصف كمّيته إلى صورة أخرى، إذ إن لكل نظير مشعّ فترة نصف منفردة ومتميزة. يبين الجدول (د 1) أربعة نظائر أم مشعّة والنظائر المستقرة لبناتها مع أنصاف أعمارها المميزة، ويبين الشكل (د 1) بيانًا للنقصان في النظير المشع الأم والزيادة المرافقة في النظير الابنة، على سبيل المثال: بعد فترة نصف حياة واحدة، يتبقى (50%) من النظير الأصلي الأم، وتقص إلى (25%) بعد فترتي نصف حياة وإلى (12,5%) بعد (3) فترات نصف حياة، وفي الوقت الذي تنقضي فيه (6) فترات نصف حياة، تكون المادة الأصلية كلها قد فقدت بالتحلل الإشعاعي، ومع تناقص المادة الأم تتزايد كمية المادة الابنة، لتصبح 100% تقريبًا بعد (6) فترات أنصاف حياة؛ ولأن عملية التحلل الإشعاعي غير منعكسة، وتحدث بسرعة ثابتة، فإنها تخدم بوصفها ساعة توقيت يمكن استعمالها للتاريخ الزمني المطلق (الرقمي) بالسنوات؛ ولأن نظائر إشعاعية مثل يورانيوم (238 و 235) وبوتاسيوم (40) لها أنصاف أعمار طويلة نسبيًا (الجدول د 1)، فإن تحللها مفيد في تاريخ صخور يتراوح عمرها من ملايين إلى بلايين السنين، على سبيل المثال: استعمل اليورانيوم المشعّ لتاريخ صخور الأرض التي عمرها (6, 4) بلايين سنة تقريبًا. الطرق الفعلية لقياس كمّيات نظائر الأم والابنة وحساب تواريخ رقمية منها معقدة ومملة، على الرغم من أن المبدأ سهل الاستيعاب، وقد استخدمت هذه الطرق بنجاح في تطوير تقسيم زمني ضروري لوضع التواريخ الرقمية في جدول الزمن الجيولوجي، وتوضيح أحداث تاريخ الأرض المهمّة مثل بناء الجبال، والعصور الجليدية، وظهور صور الحياة.

يتعيّن علينا تحديد العمر الفعلي للصخور والرسوبيات لفهم تاريخ الأرض، حيث يعرف علم تأريخ الصخور والرسوبيات بأد (geochronology). فعلى الرغم من إمكانية إنشاء تاريخ نسبي اعتمادًا على الأحافير والعلاقات الجيولوجية، مثل قوانين (superposition) وعلاقات التقاطع (انظر الفصول الأول والثالث)، إلا أنّ التاريخ المطلق (الرقمي)، هو الذي يوفر التأريخ اللازم لإنشاء سرعات العمليات الجيولوجية وتقدير أعمار الصخور. أمّا علم الجيوكرونولوجي فيتمو بسرعة، ويشمل عددًا من التقنيات التي تعطي أعمارًا رقمية من بضع سنوات إلى بضعة بلايين من السنين (عمر الأرض). من المهم من منظور بيئي إيجاد سرعات العمليات الجيولوجية ووقت حدوث عمليات، مثل الاندفاعات البركانية والزلازل والفيضانات والانزلاقات التي حدثت في الماضي، إذ إنّ تحديد أعمار أحداث الأخطار الطبيعية مهم جدًّا في إيجاد زمن رجوعها، بوصفه جزءًا من فهم أفضل للأخطار وتوقع الوقت المحتمل لحدوثها في المستقبل، أي إننا نرغب في تحديد سرعات العمليات الجيولوجية المهمّة للمجتمع.

الزمن الجيولوجي مختلف كثيرًا عن إطار وقتنا الاعتيادي، فعلى الرغم من أن الزمن الجيولوجي والزمن العادي يستعملان وحدات القياس نفسها (سنوات)، إلا أنهما يختلفان كثيرًا في ألد (duration) وفي الأجهزة المستعملة لقياسهما، إذ يعدّ الوقت العادي بالساعات والأيام والفصول والعقود، وتستعمل الساعة لقياسها. أما الزمن العميق (الزمن الجيولوجي)، فيقاس بملايين إلى مئات ملايين إلى بضعة بلايين السنين.

يستفيد الجيولوجيون من النظائر الموجودة في الطبيعة، مثل اليورانيوم (238 و 235) والبوتاسيوم (40) والكربون (14) لتأريخ الصخور التي تتوافر فيها هذه النظائر، إذ إن التأريخ ممكن؛ لأنّ التحلل الطبيعي لكل نوع من النظائر المشعّة غير المستقرة يحدث بسرعة ثابتة، ويمكن استعماله لتحديد عمر الصخور التي يتوافر فيها النظير، أمّا عملية التحلل الإشعاعي، فهي عملية تلقائية تتعرّض خلالها نواة نظير معيّن لتغيّر في الوقت الذي تطلق فيه صورة أو أكثر من الإشعاع (انظر الفصل الخامس عشر، نظرة متفحصة: الإشعاعية). أنواع الإشعاع الرئيسة الثلاث التي تنبعث خلال التحلل الإشعاعي تسمّى جسيمات ألفا، وجسيمات بيتا، وإشعاع جاما، ويعدّ

الجدول (د 1): النظائر الأم وبناتها وفترة نصف العمر ل (4) عناصر تستخدم عادة في التأريخ المطلق (الرقمي) للمواد الأرضية، مثل الصخور والمواد العضوية.

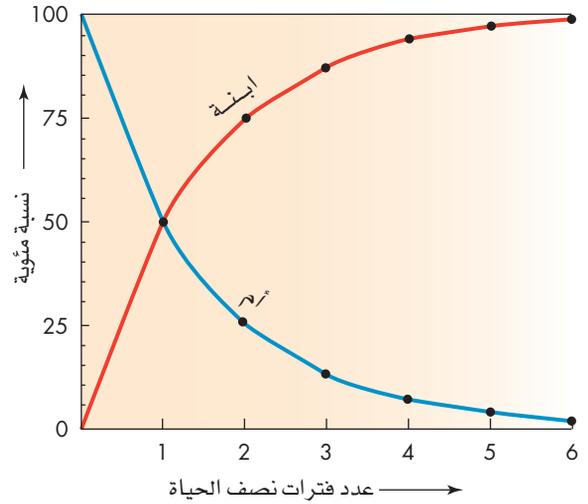
النظائر الإشعاعية الأم	النظائر المتولدة المستقرّة	فترة نصف العمر
يورانيوم (238-)	رصاص (206-)	(4, 5) بليون سنة
يورانيوم (235-)	رصاص (206-)	(700) مليون سنة
بوتاسيوم (40-)	أرجون (40-)	(1, 3) بليون سنة
كربون (14-)	نيتروجين (14-)	(5730) سنة

وتستخدم طرق جديدة أخرى في تطوير تقسيم زمني لمنطقة ما، مثل الأشنات، وهي نباتات تشبه الطحالب التي تنمو على أسطح الصخور، إذ إنه من المعروف أنها تعطي سرعات نمو لأجناس محددة، وتميل إلى أن تنمو بصورة حزم دائرية، حيث توفر القياسات الدقيقة لحجم هذه الحزم إضافة إلى سرعة النمو المعروفة أعماراً رقمية دنيا للصخور التي تتوافر عليها، وقد استخدمت هذه الطريقة بنجاح في كاليفورنيا ونيوزيلندا؛ لتأريخ تساقطات صخرية محلية نتجت عن زلازل كبيرة أي تأريخ لما بعد النشاط الزلزالي. من الممكن أن تعطي طريقة التأريخ بالأشنات أعماراً تعود لألف سنة قبل الآن، ويمكن أن تؤرخ الرسوبيات بدقة أيضاً باستعمال التأريخ بحلقات الأشجار، التي هي تحليل للنمو السنوي لحلقات الأشجار، وتستعمل لقياس عمر المادة الخشبية الموجودة في الرسوبيات، وقد استخدم علماء الآثار هذه الطريقة بصورة واسعة في تأريخ مواقع سكن الإنسان ما قبل التاريخ، واستخدمها علماء المناخ بوصفها طريقة لإنشاء المناخات القديمة من خلال السنوات الرطبة والجافة، إذ إن حلقات النمو تسجل المناخ؛ لأنها تكون ضيقة خلال السنوات الجافة مقارنة بالسنوات الرطبة، ويمكن الحصول أيضاً على تاريخ دقيق جداً من عدّ الرفائق (varves)، التي تمثل كل منها سنة من الترسيب في بحيرة عادة أو في المحيط، فمن الممكن أن يمدّ العدّ الدقيق التقسيم الزمني إلى الخلف بضعة آلاف من السنين.

أما السجل التاريخي، فهو التقسيم الزمني الأكثر دقة؛ لكنه في كثير من بقاع العالم بضع مئات من السنين فقط (على سبيل المثال في الولايات المتحدة)، ويمتدّ في مناطق أخرى مثل الصين إلى بضعة آلاف من السنين، إلا أنه تبعاً لقصر التاريخ البشري مقارنة بالتاريخ الجيولوجي الأطول بصورة أكبر، فإننا نلجأ إلى طرق التاريخ الرقمي لإنشاء التقسيم الزمني، إذ إن هناك أكثر من (20) طريقة مفيدة لإنشاء التقسيم الزمني الذي يعطي تواريخ رقمية، وقد ذكرت هذه المناقشة القليل منها فقط، وعلى الرغم من أنّ علم تقسيم الزمن معقد، إلا أنه مهمّ جداً في فهم سرعات العمليات الجيولوجية وترتيب الأحداث الجيولوجية ضمن إطار زمني.

المراجع REFERENCES

1. Ausich, W. I., and Lane, G. N. 1999. *Life of the past*, 4th ed. Upper Saddle River, NJ: Prentice Hall.
2. Bull, W. B., and Brandon, M. T. 1998. Lichen dating of earthquake-generated regional rock fall events. Southern Alps, New Zealand. *Geological Society of America Bulletin* 110(1):608-84.
3. Bull, W. B. 1996. Dating San Andreas fault earthquakes with lichenometry. *Geology* 24:111-14.



الشكل (د 1) نقصان نظير مشع أصيل إلى نظير متفرع عنه مع ازدياد عدد فترات نصف الحياة.

ويهتمّ علماء الآثار وعلماء الإنسان المعينون بتاريخ البشر، بتطوير تقسيم زمني يمتد بضعة ملايين سنة أو أقل، وهي الفترة التي وجدت فيها أحافير الإنسان الأول والحالي، إضافة إلى أننا نهتمّ أحياناً من منظور جيولوجي بيئي بإنشاء تقسيم زمني يمتد بضع مئات إلى مئات آلاف السنين من تاريخ الأرض بطرق محتملة عدة، مثلاً: النظير المشع يورانيوم (234) يتحلل إشعاعياً إلى ثوريوم (230) بسرعة معروفة، وتعدّ نسبة هذين النظيرين مفيدة في التاريخ الرقمي لكثير من المواد، مثل المرجان الذي يعود إلى بضع مئات آلاف السنين، ويستعمل الكربون (14) في الرسوبيات الأحدث من (40000) سنة بصورة واسعة للتاريخ الرقمي، أما أكثر صور الكربون شيوعاً، فهي الكربون (12) المستقر، إلا أنّ الكربون (14) المشع يتوافر بكميات صغيرة، ويخضع لتحلل إشعاعي إلى النظير المستقر نيتروجين (14) بفترة نصف حياة تصل (5730) سنة، حيث تعمل طريقة الكربون (14) جيّداً؛ لأنّ المادة العضوية تحتوي على كربون (14) في أنسجتها الحية، ويبدأ التحلل الإشعاعي عندما يموت الكائن، وأما المواد الشائعة التي تؤرخ بالكربون (14)، فتشمل الخشب والعظم والفحم والأنواع الأخرى من المادة العضوية المدفونة. تُعدّ فترة نصف حياة الكربون (14) قصيرة نسبياً؛ نتيجة لذلك، تكون كمية الكربون (14) المتبقية بعد (40000) سنة صغيرة جداً وصعبة القياس؛ وتبعاً لذلك، فإن استعمال هذه التقنية محدود. يتوسع حقل تخصص تقسيم الزمن الجيولوجي بسرعة، حيث تُطوّر تقنيات جديدة لذلك، على سبيل المثال: من الممكن الآن التأريخ المباشر للفترة التي كان فيها شكل أرضي متكتسفاً على سطح الأرض، ويسمى هذا تاريخ التكتشف، حيث إنّ الفكرة الأساسية لذلك، أن بعض النظائر مثل: البريليوم (10-) والألمنيوم (26-) والكلور (36-)، التي تنتج عندما تتفاعل الأشعة الكونية مع جو الأرض، تتراكم بكميات يمكن قياسها في المواد السطحية، مثل التربة والرسوبيات النهرية وأسطح الصخور المتكشفة، وهكذا، فإن كمية تراكم هذه النظائر مقياس لأقل وقت تكشف للبيئة السطحية.

مسرد المصطلحات

معامل نوعية الهواء **Air Quality Index**: طريقة معتمدة يتم عن طريقها عرض نوعية الهواء في المناطق الحضرية، وتحدد مستويات ومراحل تلوث الهواء من خلال المواصفات الوطنية لنوعية الهواء.

مواصفات نوعية الهواء **Air Quality Standards**: تراكيز ملوثات الهواء التي تحدد مستويات مقبولة من التلوث ضمن فترة محددة عادة.

توكسين هوائي **Air toxin**: ملوث هوائي يتسبب في السرطان أو أمراض خطيرة أخرى.

البيبدو **Albedo**: مقياس لانعكاسية أو كمية عسرياً أو مئويًا الإشعاع الكهرومغناطيسي الذي تعكسه مادة أو سطح.

تربة قلوية **Alkaline soil**: توجد في المناطق الجافة، وتحتوي على كميات كبيرة من الأملاح المعدنية الذائبة الصوديوم بصورة أساسية، التي تظهر خلال فصل الصيف على السطح بوصفها قشرة أو مسحوقًا.

مروحة نهريّة **Alluvial fan**: رواسب تشبه المروحة اليابانية، وهي جزء من مخروط يتكوّن عندما يخرج النهر من منطقة جبلية، تشمل الرسوبيات المتوضّعة رسوبيات قناة الجريان، ورسوبيات الأطنان الجارية والحطام.

رسوبيات نهريّة **Alluvium**: رسوبيات غير متصلبة تشمل الرمل والحصى والغرين.

جسيمات ألفا **Alpha particles**: أحد أنواع الإشعاع النووي الذي يتكوّن خلال التحلل الإشعاعي من بروتونين ونيوترونين.

طاقة بديلة **Alternative energy**: تشير إلى مصادر الطاقة البديلة للطاقة التي مصدرها الوقود الأحفوري المستخدم بكثرة حاليًا.

لا هوائي **Anaerobic**: يتميز بغياب الأكسجين.

أنديسيت **Andesite**: صخر بركاني من الفلسبار والمعادن السيليسية الأخرى الغنية بالحديد والماغنسيوم، ومحتواة من السليكا متوسط قرابة 60%، ويعدّ جبل فوجي في اليابان مثالاً جيداً عليه.

زاوية الاستقرار **Angle of repose**: أقصى زاوية يصنعها كوم من المواد الحبيبية السائبة.

أنهيدريت **Anhydrite**: من المتبخّرات، وهو كبريتات كالمسيوم $CaSO_4$. أنثراسيت **Anthracite**: نوع من الفحم يتميز بنسبة عالية من الكربون ونسبة منخفضة من المواد المتطايرة، يعطي قيمة حرارية عالية، ويتكوّن أحياناً من تحول الفحم البيتوميني.

طيّة محدّبة **Anticline**: نوع من الطيّات في صخر يتميز بوجود طيّة رأسيّة أو قوس، توجد الصخور الأقدم في مركز الطيّة.

قانون سياسة تخصيص الماء **Appropriation doctrine waterlaw**: ينصّ على أنّ الاستخدام السابق للماء عامل مهم، وأول من يستعمل الماء لأغراض مفيدة له حق يسبق حقوق الغير.

أفق التربة **A soil horizon A**: أعلى أفق في التربة يشار إليه أحياناً بمنطقة الغسل.

تآكل **Abrasion**: يستخدم مع العمليات الريحية ليشير إلى حت أسطح الصخور؛ نتيجة تصادم حبيبات الرمل أو الغرين التي ينقلها الريح مع أسطح الصخور؛ فيتسبب في صقلها وتكون فجوات حبيبية فيها.

امتصاص **Absorption**: أخذ مادة أو استيعابها أو تمثيلها.

تصريف مياه المنجم الحمضي **Acid mine drainage**: مشكلة بيئية تتعلق بالتخلص من المياه الحمضية الناتجة عن تجوية المعادن الكبريتيدية، مثل بيريت الحديد المرافق للفحم والتمعدنات الكبريتيدية لفلزات مهمة، مثل: النحاس، والفضة، والزنك.

المطر الحمضي **Acid rain**: المطر الذي يصبح حمضياً بالملوثات خصوصاً أكاسيد الكبريت والنتروجين، ومياه الأمطار الطبيعية حمضية قليلاً بسبب ثاني أكسيد الكربون المذاب في الماء.

صدع نشط **Active fault**: له تعريفات عدة أحدها إزاحة في الصدع في آخر 10000 سنة، وتعريف ثانٍ: إزاحات متعددة خلال آخر 35000 سنة.

طريقة نشطة **Active method**: تشير بالنسبة إلى الانجماد الدائم إلى طريقة تذيب الأرض المتجمدة قبل إنشاء المباني والمنشآت الأخرى، تستخدم عادة عندما يكون الانجماد رقيقاً أو متقطعاً.

إدارة تكيفية **Adaptive management**: تطبيق العلم على إدارة المشروعات البيئية مثل الاسترجاع، وهي طريقة مستمرة تشمل تقييماً ومراقبة تأخذ في الحسبان التغيرات التي تملّيها الظروف خلال المشروع وبعده.

امتزاز (امتصاص سطحي) **Adsorption**: عملية تتعلق فيها جزيئات الغاز أو المواد الذائبة على أسطح المواد الصلبة التي هي في حالة تماس معها.

معالجة متقدمة **Advanced treatment**: بالنسبة إلى معالجة المياه العادمة، تشمل عدداً من العمليات، مثل استخدام المواد الكيميائية، والمصفيات الرملية، أو الكربونية للتنقية الإضافية وإزالة الملوثات من المياه العادمة.

هوائي **Aerobic**: يتميز بوجود أكسجين حر.

علم الجمال **Aesthetics**: في الأصل فرع من الفلسفة يعرفه اليوم الفنانون والنقاد.

هزات بعدية **Aftershocks**: الزلازل التي تحدث بعد دقائق أو أشهر إلى سنة تقريباً من الزلزال الرئيس.

الأجلوميرات **Agglomerate volcanic breccia**: انظر بريشيا بركانية.

ركام حصمة **Aggregate**: أي مادة صلبة، مثل: كسارة الصخر، والرمل، والحصى، والمواد الأخرى التي تضاف إلى الأسمنت لعمل الخرسانة.

توازن الطبيعة **Balance of nature**: يعتقد البعض أنّ فكرة الطبيعة غير المتوازنة بسبب نشاط الإنسان ستصل إلى توازن أو حالة اتزان، أنها فكرة قديمة غير صحيحة وغير موجودة في الطبيعة.

جزيرة حاجزية **Barrier island**: جزيرة بحرية مفصولة عن اليابسة بسبخة ملحية، تتكوّن عادة من نظام متعدد من المرتفعات الشاطئية، وتنفصل عن الجزر الحاجزية الأخرى بالمداخل التي تسمح بتبادل مياه البحر مع مياه اللاغون.

البازلت **Basalt**: صخر بركاني يتكوّن من الفلسبار والمعادن السيليسية الأخرى الغنية بالحديد والماغنسيوم، أمّا محتواه من السليكا فمخفض قرابة 50%، وهو أكثر أنواع الصخور المكوّنة لبراكين الدروع.

بازلتي **Basaltic**: مصطلح جيولوجي هندسي للصخور النارية ناعمة الحبيبات.

جريان قاعدي **Base flow**: الجريان المنخفض لجدول أو نهر ينتج عن تسرب المياه الجوفية إلى القناة.

مستوى القاعدة **Base level**: أكثر ارتفاعات تحت النهر انخفاضاً بصورة نظرية هو عادة مستوى سطح البحر أو بالقرب منه.

الباثوليث **Batholith**: اندفاع هائل من الصخور النارية يبلغ حجمه آلاف الكيلومترات المكعبة، ويغطي مساحة تزيد على 100 كم². يتكوّن في العادة من اندفاعات عدّة يسمى كل منها بلوتون.

بوكسيت **Bauxite**: صخر يتكوّن بصورة كلية تقريباً من أكاسيد الومينات مائية، خام شائع للألمنيوم.

الشاطئ **Beach**: تجمع أو تراكم للمادة الشاطئية السائبة عادة رمل وحصى وأصداف صغيرة وأشياء أخرى ناتجة بفعل الأمواج.

ميزانية الشاطئ **Beach budget**: قائمة تحتوي على مصادر الرسوبيات وطرق فقدها في جزء معين من خط الشاطئ.

وجه الشاطئ **Beach face**: ذلك الجزء من البيئة الشاطئية المستوي تقريباً ضمن مقطع الشاطئ، ويقع تحت أ berm، ويتعرض عادة إلى فعل الأمواج.

تغذية الشاطئ **Beach nourishment**: طريقة صناعية لإضافة الرسوبيات الرمل إلى الشاطئ لأغراض جمالية واستجمامية إضافة إلى توفير منطقة محايدة تقلل من الحث.

مستوى تطبق **Bedding plane**: المستويات التي تفصل طبقات الصخور الرسوبية.

الحمل القاعدي **Bed load**: الجزء الخشن من حمولة النهر الذي يتحرك بالدرجة والانزلاق والقفز على قاع القناة.

مادة القاع **Bed material**: الرسوبيات المنقولة والمتوضعة على قاع قناة النهر.

بنتونيت **Bentonite**: نوع من الطين غير مستقر كثيراً، ينتفخ إلى أضعاف حجمه عند تعرضه للبلل.

بيرم **Berm**: الجزء المستوي نسبياً من مقطع الشاطئ ينتج بالترسيب من الأمواج، وهو ذلك المكان على الشاطئ، حيث يأخذ الناس حماماتهم الشمسية.

أوكيكلود **Aquiclude** أو أكويتارد: مادة أرضية تحجز المياه الجوفية، ولا تنقلها بسرعات كافية لضخها من بئر. انظر غير منفذ كتييم.

خزان مائي **Aquifer**: مادة أرضية تحتوي على كمية كافية من المياه الجوفية التي يمكن ضخها. وتكون الصخور شديدة التكسير والرمال والحصى غير الملتحمة خزانات مياه جيدة.

أكويتارد **Aquitard**: مادة أرضية تعيق جريان المياه الجوفية.

مصدر تلوث مساحي **Area source**: نوع من الهواء اللا نقطي، أو تلوث مائي منتشر مثل الجريان من منطقة حضرية أو من عوادم السيارات.

تعدين مساحي شريطي **Area strip mining**: نوع من التعدين الشريطي المستعمل في المناطق المسطحة نسبياً.

أفق التربة الطيني **Argillic B soil horizon B**: يكتب Bt غني بالمعادن الطينية التي انتقلت إلى أسفل عن طريق عمليات تكوين التربة.

جاف **Arid**: يشير إلى المناطق التي معدل هطلها السنوي أقل من 25سم/سنة تقريباً.

ارتوازي **Artesian**: يشير إلى نظام المياه الجوفية الذي تنفصل فيه المياه الجوفية عن السطح بطبقة عازلة، ويكون الماء فيه تحت الضغط. المياه الجوفية الواقعة تحت ضغوط كافية ستجري على السطح بحرية من ينبوع أو بئر من غير استعمال مضخة.

الأسبست **Asbestos**: مادة معدنية ليفية تستخدم في العزل. هناك شك بأنها مادة مسرطنة أو حاملة لعناصر شحيحة مسرطنة.

رماد بركاني **Ash, volcanic**: حطام بركاني غير ملتحم قطر حبيباته أقل من 4 ملم يطير في الهواء عند اندفاع البركان أو انفجاره.

رماد متساقط **Ash fall**: انفجار رماد بركاني يطير في الهواء، ثم ينزل على سطح الأرض مثل المطر.

جريان رماد **Ash flow**: خليط من الرماد البركاني والغازات الحارة وكسارات الصخور والزجاج تسيل بسرعة على حافة البركان، يمكن أن يكون هذا حدثاً خطيراً جداً.

كويكبات **Asteroid**: جسيمات فضائية صخرية أو فلزية قطرها 10-1000 كم.

أستينوسفير **Asthenosphere**: الجزء العلوي من ستار الأرض تحت الغلاف الصخري مباشرة. طبقة حارة من الصخر الضعيف نسبياً، تسيل ببطء، وتسمح بحدوث حركة الصفائح.

الاجو **Atmosphere**: طبقة من الغازات المحيطة بالأرض.

انعكاس جوي **Atmospheric inversion**: عندما يعلو الهواء البارد هواءً دافئاً في طبقات الجو السفلى.

ذرة **Atom**: أصغر جزء من عنصر كيميائي يمكنه المشاركة في التفاعل الكيميائي أو الاندماج مع عنصر آخر.

تهور جليدي **Avalanche**: نوع من الانزلاقات التي تشمل كتلة كبيرة من الثلج والجليد وحطام الصخر، تنزلق وتتدفق بسرعة هائلة على السفوح الجبلية.

أفق التربة **B soil horizon B**: أفق تربة متوسط، يعرف أحياناً بمنطقة التجمع.

منطقة تكسير الأمواج Breaker zone: الجزء الضحل من بيئة الشاطئ والمنطقة القريبة منه، حيث تصل الأمواج القادمة إلى قمة نشاطها، فتصبح غير مستقرة، وتتكسر.

كاسرات الماء Breakwater: منشأ مثل الجدار يتصل بالشاطئ أو بعيداً في اتجاه البحر، يصمم لحماية الشاطئ أو الميناء من فعل الأمواج العاتية. **بريشيا Breccia:** صخور رسوبية وبركانية وتكونية تتكوّن من كسّارات زاوية.

مفاعل مولد Breeder reactor: نوع من المفاعلات النووية التي تنتج وقوداً أكثر انشطاراً مما تستهلك.

محلول ملحي مركز Brine: ماء يحتوي على تركيز عالٍ من الأملاح.

الوحدة الحرارية البريطانية British thermal unit Btu: وحدة حرارية تعرف على أنها كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة باوند واحد من الماء درجة مئوية واحدة.

هش Brittle: مادة تتمزق قبل حدوث أي تشوّه لدن مهم فيها.

مفاعل حارق Burner reactor: مفاعل نووي يستخدم في توليد الكهرباء، يستهلك مواد انشطارية أكثر مما ينتج.

أفق التربة C soil horizon C: أكثر أفق انخفاضاً في التربة، يعرف أحياناً بنطاق المادة الأصلية المتغيرة جزئياً.

الكالسيت Calcite: كربونات الكالسيوم $CaCO_3$ ، معدن جبلي شائع، وهو المكوّن الرئيس في الحجر الجيري يتجوى بعمليات الإذابة، والفجوات الكبيرة والشقوق المجوّة المفتوحة شائعة في الصخور التي تحتوي على الكالسيت.

كالديرا Caldera: فوهة بركانية عملاقة تنتج عن اندفاعات بركانية عنيفة نادرة الوقوع، أو انهيار منطقة القمة في بركان درعي بعد انفجاره.

كاليش Caliche: ترسيب أبيض-رمادي من كربونات الكالسيوم في تربة المناطق الجافة.

سعر Calorie: كمية الحرارة اللازمة لرفع حرارة جرام واحد من الماء درجة مئوية واحدة.

أفق التربة الكامبي Cambic soil horizon: أفق تربة مميّز لتطور بروفيل التربة الابتدائي، يتميز بلون أكثر احمراراً من الأفاق الأخرى.

قدرة النهر Capacity: مقياس للحمولة الكلية التي ينقلها النهر.

النشاط الشعري Capillary action: ارتفاع الماء في الممرات الأنبوبية الضيقة؛ سببها التوتر السطحي الذي يسهل حدوث هذه العملية كذلك.

المنطقة الهامشية الشعريّة Capillary fringe: النطاق أو الطبقة الواقعة فوق مستوى المياه الجوفية، يمتص الماء فيها إلى أعلى عن طريق النشاط الشعري.

مياه شعريّة Capillary water: الماء المحتجز في التربة بسبب الخاصية الشعريّة.

الكربون - 14 Carbon-14: نظير مشع للكربون فترة نصف الحياة فيه 5740 سنة؛ يستخدم في التاريخ الإشعاعي للمواد التي يصل عمرها إلى 40000 سنة تقريباً.

جيري Carbonate: مركب أو معدن يحتوي على CO_3 . الكالسيت هو معدن الجير الشائع.

جسيمات بيتا Beta particles: إشعاع نووي من الإلكترونات المنبعثة خلال التحلل الإشعاعي.

متطلب الأكسجين البيو كيميائي Biochemical oxygen demand BOD: مقياس لكمية الأكسجين الضرورية لتحليل المواد العضوية في حجم الوحدة من الماء. يستخدم أكسجين أكثر مع زيادة النفايات العضوية في الماء ما يؤدي إلى ارتفاع في **BOD**.

تنوع حيوي Biodiversity: يشير بوجه عام إلى صور الحياة المختلفة في منطقة أو إقليم أو في الأرض كلها، ويشير أيضاً إلى العدد الكلي من الأجناس الغنى أو الأجناس الرئيسة السائدة السيادة.

وقود حيوي Biofuel: أنواع من الوقود تحتوي على الإيثانول كحول المشتق من النبات.

دورة بيوجيو كيميائية Biogeochemical cycle: دورة عنصر أو مركب كيميائي خلال أنظمة الأرض المتباينة الشاملة للغلافات الغازية والصخرية والحيوية والمائية.

غسيل حيوي Bioleaching: استخدام الكائنات الدقيقة في استعادة الفلزات، مثلاً تحرير الذهب المتناثر، ثم معالجته بالغسل بالسيانيد.

تكبير حيوي Biomagnification: تركيز بيولوجي، طريقة تتراكم فيها الكيمياءيات بتركيز متزايدة في سلسلة الغذاء.

كتلة حيوية Biomass: مادة عضوية، يمكن أن تُحرق مباشرة بوصفها وقوداً مثل الخشب، أو تحول إلى شكل أكثر ملاءمة فحم أو كحول، ثم تحرق. **بقاء حيوي Biopersistence:** مقياس لطول الفترة التي تبقى فيها مادة محددة في الغلاف الحيوي.

علاج حيوي Bioremediation: يستخدم مع تلوث التربة، ويشير إلى طريقة استغلال النشاط الميكروبي الطبيعي أو المحسن في التربة لتحطيم الملوثات العضوية في الموقع، لا تتطلب حفراً للتربة ونقلها.

الغلاف الحيوي Biosphere: المنطقة المحاذية لسطح الأرض، وتوجد فيها الكائنات الحية جميعها.

تقنية حيوية Biotechnology: تستخدم في إدارة الموارد، ويشير إلى استعمال الكائنات في المساعدة على تعدين الخامات أو تنظيف النفايات الناتجة عن الأنشطة التعدينية.

بيوتيت Biotite: معدن حديد ومغنيسي شائع، وهو من عائلة الميكا.

فحم بيتوميني Bituminous coal: نوع شائع من الفحم يتميز بمحتوى عالٍ من الكربون وكمية منخفضة من المواد المتطايرة. يسمى أحياناً الفحم الطري.

أفق التربة Bk soil horizon Bk: يتميز بتراكم كربونات الكالسيوم التي يمكن أن تغطي جسيمات التربة، وتملاً بعض الفراغات، لكنها لا تسود مورفولوجية هذا الأفق.

انفجار بئر Blowout: انهيار بئر نفطي أو غازي، أو تخلص من نفايات ينتج عن الضغوط الضارة التي تستطيع أن تنسف جزءاً من تغليف البئر إلى الأعلى، ويرتبط أحياناً بتسرب النفط أو الغاز أو المواد الكيميائية المؤذية.

نهر مجدول Braided river: قناة نهريّة تتميز بكثرة الجزر التي تفصل باستمرار الجريان في النهر.

قشور طينية Clay skins: صفائح متجهة من المعادن الطينية تحيط بحبيبات التربة، وتملأ الفراغات المسامية فيما بينها.

مناخ Climate: الظروف الجوية المميزة (الجو) في مكان أو منطقة ما خلال فصول وسنوات وعقود.

نظام مغلق Closed system: له حدود تحدّد من حركة الطاقة والمادة، مثلاً: بالنسبة إلى الموارد المعدنية يمكن أن تُعدّ الأرض نظاماً مغلقاً.

فحم Coal: صخر رسوبي من مواد نباتية دفنت وانضغطت، فتغيرت.

ميثان طبقة الفحم Coal-bed methane: الميثان المخزون على أسطح المادة العضوية في الفحم.

حتّ شاطئ Coastal erosion: حتّ خط شاطئ بعمليات عدة تشمل النشاط الموجي، والانزلاقات، والمياه الجارية.

إنتاج مشترك Cogeneration: متعلق بموارد الطاقة، إعادة تدوير النفايات الحرارية لزيادة فعالية محطة توليد كهربائي أو مصنع، قد تشمل إنتاج الكهرباء بوصفه ناتجاً جانبياً في العمليات التصنيعية.

تماسك تلاصق Cohesion: متعلق بالخصائص الهندسية للتربة، تشير إلى القوى الهيدروستاتيكية التي تربط حبيبات التربة الناعمة ببعضها، وتكون جزءاً من قوة قصّ التربة.

رسوبيات سفوح Colluvium: خليط من الصخر المجوّى والتربة والمواد الأخرى، المزوّاة منها بوجه خاص.

فواصل عمادية Columnar jointing: نظام شقوق (فواصل) تجزئ الصخر إلى مزلعات خماسية أو سداسية تشكل أعمدة، شائعة في البازلت، وتتكوّن بانكماش الحمم عند تبردها. **مذنب Comet:** جسم فضائي يتكوّن من لب صخري محاط بالجليد يتراوح قطره من بضعة أمتار إلى بضعة كيلومترات.

الحفر العادي Common excavation: الذي يمكن إنجازه عن طريق (earthmover أو backhoe) أو غارفة.

كفاءة النهر Competency: مقياس لأكبر حجم حبيبي يستطيع أن ينقله النهر.

استجابة معقدة Complex response: آلية عمل لنظام تحدث التغيرات فيه في أوقات مختلفة وعلى مستويات عدّة، من غير مدخلات تشويش أو اضطراب من خارج النظام.

بركان مركب Composite volcano: مخروط بركاني جوانبه شديدة الانحدار، ينتج عن طبقات متعاقبة من الحطام الناري وجريانات الحمم.

الكومبوستنج Composting: طريقة بيوكيميائية تتحلل فيها المواد العضوية إلى مادة تشبه الدبال عن طريق الكائنات الهوائية.

مركب Compound: في الكيمياء أي مادة تحتوي على أكثر من عنصر بنسب وزنية محددة.

خطة شاملة Comprehensive plan: وثيقة تخطيط تتبناها الحكومات المحلية على السياسات العامة وطويلة المدى حول كيفية التخطيط للتعامل مع التنمية المستقبلية.

انضغاطية تربة Compressibility: قياس ميل التربة للنقصان في حجمها.

دورة الكربون Carbon cycle: إحدى الدورات البيوجيوكيميائية الأرضية المهمة، التي تشمل حركة الكربون في الأغلفة الغازية والصخرية والحيوية والمائية.

أول أكسيد الكربون Carbon monoxide CO: غاز لا لون ولا رائحة له، سام جداً للبشر والكائنات الأخرى عند مستويات تركيز منخفضة. 10% من تركيز الانبعاثات من الأنشطة البشرية الآتية من الحرائق وعوادم السيارات والمصادر الأخرى للاحتراق غير الكامل للمركبات العضوية. تعرّض عدد من الناس للاختناق بأول أكسيد الكربون مصادفة في أماكن التخميم والخيم والبيوت نتيجة التهوية السيئة.

مادة مسرطنة Carcinogen: أي مادة يمكن أن ينتج عنها السرطان في البشر والحيوانات الأخرى.

قدرة التحمّل Carrying capacity: أقصى عدد من أفراد جنس معين في بيئة معينة، دون التسبب في تدهور تلك البيئة والإبقاء على ذلك المجتمع في المستقبل.

كارثة Catastrophe: حدث أو وضع يتسبب في دمار كبير للناس والممتلكات أو المجتمع بوجه عام، ويستغرق التأهيل أو التخلص من نتائجه الضارة وقتاً طويلاً. تشمل العمليات الطبيعية الأكثر احتمالاً في التسبب بالكوارث: الفيضانات، والأعاصير، والسونامي (الزلازل البحرية)، والبراكين، والحرائق الكبيرة.

كهف Cave: فجوة طبيعية تحت سطحية، تتكوّن من سلسلة من الحجرات التي تتسع للإنسان أحياناً، وتتكوّن في أغلب الأحيان في صخور الحجر الجيري والرخام.

تفاعل متسلسل Chain reaction: في الانشطار النووي، يشير إلى انقسام نواة الذرة بقذف النيوترونات التي تنتج انشطاراً في اليورانيوم، وتطلق نيوترونات أكثر. وإذا لم يتمّ التحكم في مثل هذا النشاط، فتحدث الانفجارات النووية، بينما التفاعلات المستمرة المدعومة (المخطط لها) تحدث في المفاعلات النووية الانشطارية لإنتاج الكهرباء.

التقنية Channelization: طريقة هندسية لتوسعة قنوات الأنهار أو تعميقها أو تعديلها أو جعلها مستقيمة.

نمط القناة Channel pattern: هيأة قناة النهر، كما تبدو من أعلى (رؤية بعين الطائر)، وتشمل الأنماط المستقيمة والمتعرجة والمجدولة.

ترميم القناة Channel restoration: عملية استرجاع قناة النهر إلى صورة طبيعية أكثر.

الربط الكيميائي Chemical bonding: تماسك الذرات أو تلاصقها مع بعضها عن طريق قوى التجاذب أو التشارك في الإلكترونات فيما بينها.

مخروط رماد Cinder cone: تلة مخروطية بركانية تتكوّن من تراكم الرماد البركاني والرسوبيات النارية الحطامية الأخرى.

حزام حول المحيط الهادي Circum-Pacific belt: إحدى المناطق الرئيسية التي تحدث فيها الزلازل، وهي بصورة رئيسة حافة صفيحة المحيط الهادي، حيث كثير من البراكين النشطة، وتعرف كذلك بحلقة النار.

طين Clay: قد يشير إلى عائلة معدنية أو توضعات دقيقة الحبيبات. تتسبب في الكثير من المشكلات البيئية، مثل انكماش التربة وانتفاخها والتلوث الرسوبي.

حدّ تقاربي **Convergent boundary**: الحدّ بين صفيحتين أرضيتين تغطس خلاله إحداهما تحت الأخرى (استهلاك).

لبّ الأرض **Core**: متعلقة بباطن الأرض، حيث ينقسم الجزء المركزي من الأرض تحت الستار إلى لبّ داخلي صلب قطره قرابة 1300 كم، ولبّ خارجي منصهر بسمك يصل إلى 2000 كم؛ ويعتقد أن اللبّ فلزي، ويتكوّن في معظمه من الحديد.

تآكل كيميائي **Corrosion**: تجوية كيميائية بطيئة أو تحلل كيميائي يحدث من السطح إلى الداخل؛ تعاني الأجسام مثل الأنابيب التآكل الكيميائي، عندما تدفن في التربة.

احتمال التآكل الكيميائي **Corrosion potential**: احتمال أن تتسبب تربة معينة في التآكل الكيميائي للأنابيب الحديدية نتيجة لكيمياء التربة.

تحليل الفوائد والتكاليف **Cost-benefits analysis**: نوع من اختيار الموقع لمشروع معين، تقارن فيه فوائد مشروع معين وتكاليفه، حيث إنّ أفضل المشروعات هي تلك التي تكون فيها نسبة الفوائد إلى التكاليف أكثر من 1.

زحف **Creep**: نوع من الحركات في اتجاه أسفل المنحدر تتميز بالبطء والانزلاق أو زحف التربة والمواد الأرضية الأخرى.

قشرة الأرض **Crust**: آخر طبقة إلى الخارج من الأرض الصلبة توجد في أعلى الغلاف الصخري الذي يتراوح سمكه من 6-7 كم تحت المحيطات إلى أكثر من 70 كم تحت السلاسل الجبلية القارية.

بلوري **Crystalline**: مادة ذات تركيب داخلي محدد تكون الذرات فيها مرتبة بصورة متكررة.

تبلور **Crystallization**: عمليات تكون البلورات.

استقرار أو هبوط بلوري **Crystal settling**: هبوط البلورات المتكونة قبلاً إلى قاع حجرة الماجما.

تسمم غذائي **Cultural eutrophication**: زيادة سريعة في وفرة الحياة النباتية خصوصاً الطحالب في البيئات البحرية أو المياه العذبة، ناتجة عن توافر الأغذية من مصدر إنساني، ويؤدي تحلل هذه النباتات إلى القضاء على الحياة الحيوانية عن طريق حرمان الأخيرة من الأكسجين.

خندق مقطوع أو محفور **Cutoff trench**: خندق يحفر على عرض المنحدر لاعتراض المياه السطحية والجوفية، يساعد على التصريف ما يقلل من احتمالية حدوث الانزلاقات.

تدفق دارسي **Darcy flux**: حاصل ضرب التوصيلية الهيدروليكية في الانحدار الهيدروليكي له وحدات سرعة.

قانون دارسي **Darcy's law** علاقة عملية تصصّ على أنّ سرعة الجريان الحجمية مثل م³/يوم ينتج عن حاصل ضرب التوصيلية الهيدروليكية في الانحدار الهيدروليكي في مساحة المقطع العرضي للجريان، طوره هنري دارسي عام 1856 م.

انهيار حطامي فتاتي **Debris avalanche**: نوع من الانهيارات الكتلية يتميز بحركة سريعة للتربة والحطام الصخري في اتجاه أسفل المنحدر، قد يحدث بسبب الإشباع بعد هطل أمطار غزيرة أو بسبب عمليات أخرى، مثل الاندفاعات البركانية التي تتسبب في انهيار الحواف الجانبية للبركان.

معامل تركيز **Concentration factor**: تتعلق بتعدين الموارد. النسبة بين التركيز الضروري للتعدين المربح إلى متوسط تركيز الخام في قشرة الأرض.

مكسر محاري **Conchoidal fracture**: كسور مقووسة ملساء في الصخر أو المعدن مثل الصدفة.

مخروط التناقص **Cone of depression**: انخفاض مخروطي الشكل في مستوى المياه الجوفية؛ سببه ضخّ الماء بسرعات أكثر من تلك التي يستطيع أن يعوضها الجريان الطبيعي للمياه الجوفية.

خزان محصور **Confined aquifer**: خزان مائي يعلوه طبقة حاصرة (إكوتارد).

كونغلواميرات (رواهص) **Conglomerate**: صخر رسوبي حطامي مكوّن من حبيبات دائرية نسبة الحصى فيها (أكثر من 2 ملم) أكثر من 10٪.

المحافظة (على الموارد) **Conservation**: خطة للموارد مثل الماء والطاقة تعدل كمية المطلوب منها لتقليل المصاريف عليها إلى الحدّ الأدنى، قد يعني هذا أن نتدبر أمورنا بكمية أقل من خلال التكنولوجيا المتطورة لتأمين الكمية اللازمة من المورد فقط.

استعمال استهلاكي **Consumptive use**: استعمال الماء، بحيث لا يعود إلى الأنهار أو المياه الجوفية بعد الاستعمال؛ يتبخّر الماء، أو يدخل في المحاصيل والمنتجات أو يستهلكه الناس والحيوانات.

تحول تماسي **Contact metamorphism**: نوع من التحول ينتج عندما تكون صخور المنطقة في حالة تماس مع جسم من الماجما (الصهير) في حالة تبرّد موجود تحت سطح الأرض.

انجراف قاري **Continental drift**: حركة القارات استجابة لانتشار قاع البحر. آخر أحداث الانجراف القاري بدأت قبل 200 مليون سنة، عندما تحطمت قارة بانجايا العملاقة.

رفّ قاري **Continental shelf**: منطقتان محيطية ضحلة بين خط الشاطئ والانحدار القاري تحيط بالقارة، وتصل إلى قرابة 600 قدم في العمق.

معادلة الاستمرارية **Continuity equation**: متعلقة بهيدرولوجية الأنهار تشير إلى المعادلة التي تصصّ على أنّ تدفق الجريان يساوي حاصل ضرب مساحة المقطع العرضي للجريان في سرعة الجريان.

تعدين كونتوري **Contour strip mining**: نوع من التعدين الشريطي يستعمل في مناطق التلال.

الحرث الكونتوري **Contour plowing**: ممارسة حرث الأرض بموازية الخطوط الكونتورية بصورة معامدة مع اتجاه الميل إلى الأسفل، وذلك للتقليل من تأثير الحثّ.

انتقال الحرارة بالحمل **Convection**: انتقال حراري يشتمل على حركة الجسيمات، على سبيل المثال: غليان الماء الذي يرتفع فيه الماء الدافئ إلى السطح مزيحاً الماء البارد الذي يتحرك بدوره إلى الأسفل.

تلاقٍ أو تقارب معامدات الموجة **Covergence of wave normals**: متعلق بالعمليات الشاطئية، ويشير إلى المناطق التي فيها ارتفاعات الموجة أعلى، وعليه، تكون قوة الحثّ المحتملة للأمواج أعظم؛ نتيجة تضاريس قاع البحر في المنطقة البعيدة عن الشاطئ، أو أي أسباب أخرى تقوم بتركيز طاقة الأمواج.

خام معدني متناثر *Disseminated*: خام معدني يكون فيه الخام متفرقاً أو منتشرًا خلال الصخر كله، ومن أمثله الماس في الكمبرليت وكثير من خامات النحاس.

الحمولة الذائبة *Dissolved load*: الجزء من حمولة النهر الناتج عن الذوبان الكيميائي للصخور في حوض التصريف.

اضطراب *Disturbance*: يشير من وجهة نظر بيئية إلى حدث يؤدي إلى تشيخ النظام، ومن أمثله الحرائق الكبيرة أو الأعاصير التي تتسبب في تغيرات بيئية كبيرة.

تباعد معامدات الموجة *Divergence of wave normals*: متعلق بالعمليات الشاطئية، ويشير إلى المناطق التي تكون فيها ارتفاعات الموجة وقدرتها الحتية منخفضة نسبيًا، مقارنة بالمواقع الأخرى. توجد أحياناً في الخلجان والمناطق الأخرى التي يحتمل أن يتسبب الرمل فيها على الشواطئ.

حدّ تبايدي *Divergent boundary*: حدّ بين الصفائح الأرضية يتميز بإنتاج غلاف صخري جديد، يوجد على طول الحيويد المحيطية.

الاعتماد على الجرعة *Dose dependency*: يشير إلى تأثيرات عنصر شحيح معين على كائن معين، ويعتمد على الجرعة أو تركيز العنصر.

منحنيات الجرعة-الاستجابة *Dose-response curves*: رسم بياني يبين العلاقة بين الاستجابة والجرعة بالنسبة إلى عنصر شحيح معين. على مجتمع محدد من الكائنات.

وقت المضاعفة *Doubling time*: الوقت اللازم لمضاعفة أي كمية يتم قياسها.

فيضانات عند مصبات الأنهار *Downstream floods*: الفيضانات التي تنتج عن العواصف المطرية التي تمتد فترات طويلة، والتي تؤدي إلى إشباع التربة وزيادة في المياه السطحية الجارية التي تغطي مساحات واسعة. تمتد إقليمياً أحياناً.

حوض تصريف *Drainage basin*: المنطقة التي تسهم بمياهها السطحية إلى شبكة من الأودية.

التحكم في التصريف *Drainage control*: تشير إلى إنشاء مصارف سطحية وتحت سطحية لزيادة استقرار المنحدر.

شبكة تصريف *Drainage net*: نظام من قنوات الأودية تلتحم ببعضها، فتكون نظاماً نهرياً.

حفر النفايات تحت الماء *Dredge spoils*: مادة صلبة مثل الرمل والغرين والطين أو الصخر المتراكم من النفايات الصناعية ونفايات البلديات، التي تتم إزالتها من قاع الجسم المائي بهدف تحسين الملاحة.

قوى محفزة *Driving forces*: قوى تشجع على حدوث انزلاق أرضي.

مطالي *Ductile*: مادة تتمزق بعد أن تتشوّه تشوّهاً مرناً وتشوّهاً لدناً.

أفق التربة *E soil horizon E*: أفق فاتح اللون يقع تحت الأفق A المغسول من المركبات الحاملة للحديد.

النفايات الإلكترونية *E-waste*: النفايات الناتجة عن الأدوات الإلكترونية مثل الحواسيب، الهواتف الخلوية، وأل iPods وما شابهها.

نطاق *E-zone E*: يتعلق بالحثّ الشاطئي، ويشير إلى المنطقة المتوقع أن تتعرض للحت خلال فترة زمنية محددة.

جريان الحطام (جريان الطين / لاهار) *Debris flow*: حركة سريعة لمواد التربة تشمل المواد المشبعة غير المتصلبة التي أصبحت غير مستقرة بسبب الأمطار الغزيرة.

التخلص باستخدام الآبار العميقة *Deep-well disposal*: طريقة للتخلص من النفايات تشتمل على ضخّ النفايات في مواقع تخلص تحت سطحية، مثل الصخور المشققة أو المسامية.

التنذرية *Deflation*: عملية فصل الرمل السائب والغبار بفعل الرياح.

دلتا *Delta*: رسوبيات من التوضعات التي تتكوّن حيثما يصبّ النهر في بحيرة أو في المحيط شكلها عادة يشبه حرف دلتا في اليونانية. قد يكون الشكل الفعلي أكثر تعقيداً، ويعتمد على الأهمية النسبية للعمليات النهرية والعمليات الشاطئية. يتميز هذا الشكل الأرضي بتضاريس قليلة جداً تقوم فيه القنوات الموزعة بنشر الجريان خلال نظام من القنوات.

التأريخ باستخدام حلقات الأشجار *Dendrochronology*: دراسة حلقات الأشجار للاستفادة منها في التأريخ (تحديد الأعمار).

التحلية *Desalination*: عملية وتكنولوجيا هندسية تقلل من ملوحة الماء، بحيث يمكن استعماله للشرب والزراعة.

صحراء *Desert*: مصطلح صعب التعريف علمياً، إلا أنه يعتمد التصنيف في أغلب الأحيان على المعطيات المناخية، ونوع الغطاء النباتي، ونوع التربة، والمظهر العام للتضاريس، عادة في منطقة جافة أو شبه جافة.

تصحّر *Desertification*: تحويل الأرض من حالة منتجة إلى حالة تشبه الصحراء.

حطامي (فتاتي) *Detrital*: كسّارات معدنية أو صخرية مصدرها الصخور سابقة التكوين.

تحوّر *Diagenesis*: عمليات فيزيائية وكيميائية وتغيّرات في الرسوبيات، حيث تنتج الصخور الرسوبية، بعد الترسيب.

الماس *Diamond*: معدن صلب جداً من عنصر الكربون.

قاطع *Dyke*: بوجه عام، اندفاع ناري طويل وضيق نسبياً.

ديوكسين *Dioxin*: مركب عضوي يتكوّن من الأكسجين والهيدروجين والكربون والكلور، ناتج جانبي عن التفاعلات الكيميائية التي تنتج كيميائيات أخرى، مثل مبيدات الأعشاب، يمكن أن تكون سامة جداً للثدييات، وتدمر الأنظمة البيئية.

الاتجاهية *Directivity*: متعلقة بأخطار الزلازل، تشير إلى حقيقة أنه خلال الزلازل المتوسطة إلى الشديدة يكون تمزق الصدع في اتجاه معين، وأقصى شدة للاهتزاز الزلزالي في ذلك الاتجاه.

استعداد لمواجهة الأخطار *Disaster preparedness*: متعلق بالأخطار الطبيعية، ويشير إلى الأعمال التي يقوم بها الأفراد والعائلات والمدن والولايات والأمة كلها قبل وقوع حدث خطير؛ من حيث التخطيط لمواجهةته والتقليل من الخسائر الناتجة عنه.

حمولة *Discharge*: كمية الماء المارة عند نقطة معينة في مجرى الوادي، تقاس عادة بالقدم المكعب/ثانية أو بالتر المكعب/ثانية.

مرض *Disease*: من وجهة نظر بيئية، يمكن أن يُعدّ المرض عدم توازن ينتج جزئياً عن عدم التكيف بين الفرد والبيئة التي يعيش فيها.

التخطيط لحالات الطوارئ **Emergency planning**: التخطيط للمشروعات بعد الأحداث الكارثية، مثل: الأعاصير والفيضانات والأحداث الأخرى.

الجيولوجيا الهندسية **Engineering geology**: استعمال المعلومات الجيولوجية لحل المشكلات الهندسية.

البيئة **Environment**: الظروف الفيزيائية والثقافية المحيطة بالفرد أو المجتمع، وتشير أحياناً إلى مجموعة من الظروف التي تحيط بموقع معين، على سبيل المثال: بيئات الترسيب.

تدقيق بيئي **Environmental audit**: دراسة استعمالات الأرض في الماضي في موقع محدد، ويمكن تحديده أحياناً من تحليل الخرائط السابقة والصور الجوية، إلا أنه قد يشمل الحفر وأخذ عينات من التربة والمياه الجوفية.

أزمة بيئية **Environmental crisis**: تشير إلى أن التدهور البيئي وصل إلى مرحلة الأزمة نتيجة إساءة استعمال البشر للبيئة.

جيولوجيا بيئية **Environmental geology**: استعمال المعلومات الجيولوجية لحل المشكلات البيئية.

خريطة جيولوجية بيئية **Environmental geology map**: خريطة تدمج فيها المعلومات الجيولوجية والهيدروجية، وتعرض باستخدام مصطلحات مبسطة والهدف من ذلك أن يفهمها أكبر عدد من الناس.

تقرير الأثر البيئي **Environmental impact assessment EIS**: تقرير مكتوب يقيم، ويستكشف التأثيرات الممكنة لمشروع في بيئة البشر؛ وهو مطلوب بحسب تشريع صدر عام 1969م من السياسة البيئية الوطنية.

قانون بيئي **Environmental law**: تخصص في القانون يعنى بالمحافظة على الموارد الطبيعية واستعمالها، وكذلك التحكم في التلوث.

وحدة مورد بيئي **ERU Environmental resource unit**: جزء من البيئة فيه الظروف الفيزيائية والبيولوجية نفسها، ومن المفترض أنه تقسيم طبيعي يتميز بأنماط أو تجمعات محددة من المكونات البنائية، مثل (الصخور والتربة والغطاء النباتي والعمليات الطبيعية)، مثل (الحت والمياه الجارية وعمليات التربة).

الوحدة البيئية **Environmental unity**: مبدأ في الدراسات البيئية ينص على أن الأشياء متصلة ببعضها.

مؤقت **Ephemeral**: غير دائم أو قصير الحياة، يميز الشواطئ والبحيرات، وبعض قنوات الأنهار التي تتغير بسرعة.

مركز خارجي **Epicerter**: نقطة على سطح الأرض تقع مباشرة فوق المركز التحتي للزلزال.

قابلية الحت النحر **Erodibility**: مقياس لسهولة حث التربة.

رسوبيات التبخر **Evaporite deposits**: رسوبيات توضع من الماء نتيجة للتبخر الشديد في ماء البحر أو البحيرة، المواد الذائبة المتخلفة عن التبخر.

تربة قابلة للتمدد **Expansive soil**: تتعلق بالخصائص الهندسية للتربة، وتشير إلى أنواع التربة التي تتمدد، وتتقلص بصورة متكررة عند تعرضها للبلل والتجفيف؛ ما يتسبب في حدوث مشكلات في أساسات المباني والمنشآت الأخرى.

جريان أرضي **Earth flow**: نوع من الانزلاقات أو الحركات الكتلية، يتميز بمواد أرضية مشبعة، تتحرك نحو أسفل المنحدر وأحياناً بوجود انزلاق في جزئها العلوي وجريان في جزئها السفلي.

زلزال **Earthquake**: اهتزاز طبيعي أو ذبذبة للأرض استجابة لتكسر الصخور على طول الصدوع في المناطق الزلزالية في الأرض تقارن بوجه عام بحدود الصفائح الصخرية.

دورة زلزال **Earthquake cycle**: فرضية تشرح حدوث الزلازل دورياً اعتماداً على الانخفاض في قيمة الانفعال المرن بعد حدوث زلزال، وإعادة تراكم الانفعال قبل الزلزال المقبل.

توازن طاقة الأرض **Earth's energy balance**: تشير إلى التوازن بين الإشعاع الشمسي القادم للأرض والخارج منها، تشمل حساب التغيرات في صورة الطاقة عند حركتها في الغلاف الجوي، والمحيطات وعلى اليابسة وخلال الأشياء الحية قبل أن تشع من جديد إلى الفضاء.

علم نظام الأرض **Earth system science**: دراسة الأرض بوصفها نظاماً.

سهولة الحفر والإزالة تربة **Ease of excavation soil**: مقياس لسهولة إزالة التربة من موقعها بالعمال والمعدات.

التبؤ **Ecology**: فرع من علم الأحياء يتطرق إلى العلاقات بين الكائنات وبيئاتها.

استعادة التبؤات **Ecological restoration**: تطبيق علم التبؤ لاستعادة أنظمة بيئية تعرضت للتدهور، مثل: الأنهار والأراضي الرطبة والشواطئ والكتبان الرملية. واستعادة الأرض أيضاً بعد أنشطة مثل التعدين وقطع الأخشاب الجائر.

الجيولوجيا الاقتصادية **Economic geology**: استعمال الجيولوجيا لتحديد مواقع المواد المعدنية وتقييمها.

نظام تبؤ **Ecosystem**: مجتمع من الكائنات الحية وبيئتها غير الحية التي يحصل فيها جريان الطاقة ودوران العناصر الكيميائية.

فعالية **Efficiency**: تتعلق بمصادر الطاقة، وتشير إلى تصميم أجهزة تنتج قدرة أكبر باستخدام كمية محددة من الطاقة، وينتج عن ذلك التقليل من الطاقة الضائعة على صورة حرارة.

نهير من الملوثات **Effluent**: أي مادة تتبعث للخارج من أي شيء، وتشمل الأمثلة المياه العادمة من المحطات الكهرومائية والماء الآتي من مواقع التخلص من النفايات الذي يصرف في اتجاه الأودية.

نهر دائم **Effluent stream**: نهر يستمر جريانه خلال الفصل الجاف بارتشاح المياه الجوفية إليه.

تشوه مرن **Elastic**: نوع من التشوه تعود المادة فيه إلى صورتها الأصلية بعد إزالة الإجهاد المؤثر فيها.

العنصر **Element**: مادة كيميائية تتألف من ذرات متطابقة لا يمكن فصلها إلى مواد مختلفة بالطرق الكيميائية العادية.

النينو **El Nino**: حدث تضعف خلاله الرياح التجارية أو تعكس، ويصبح الجزء الشرقي الاستوائي من المحيط الهادي دافئاً بصورة غير مألوفة، والتيارات الاستوائية التي تتحرك غرباً تضعف أو تعكس.

تخطيط أخطار الفيضان **Flood-hazard mapping**: تخطيط السهل الفيضي ومستويات مياه الفيضان الناتجة عن فيضانات ذات قيم محددة؛ بهدف توضيح خطر الفيضان.

Flooding الفيضان: يشير من منظور بيئي إلى جريان الماء في النهار فوق الضفاف، ما يؤدي إلى تخریب محتمل في منشآت الخدمات، وبوصفه عملية طبيعية، يشير إلى الجريان فوق الضفاف، وقد تؤدي إلى تكوين سهول فيضية محاذية لقناة النهر.

سهل فيضي **Floodplain**: طبوغرافيا مستوية محاذية لقناة النهر، تتج عن الجريان فوق الضفاف والهجرة الجانبية لانحناءات النهر.

تنظيم السهول الفيضية **Floodplain regulation**: طريقة لتحديد السهول الفيضية وتنظيم استخدام أراضيها.

تقسيم السهول الفيضية **Floodplain zoning** إلى نطاقات: تحديد استعمالات مناسبة للأرض في المناطق التي حدثت فيها فيضانات أو تلك المتوقع حدوث الفيضانات فيها.

مقاومة الفيضان **Flood-proofing**: متعلقة بأخطار الفيضان، وتشير إلى إنشاء وإجراء تعديلات على المباني والمنشآت الأخرى، بحيث لا تغرق بمياه الفيضان.

جريان **Flowage flow**: يتعلق بالحركات الكتلية والانزلاقات، ويشير إلى حركة المواد الأرضية في اتجاه أسفل المنحدر التي تتشوه كما تتشوه الموائع.

قدرة المائع **Fluid potential**: القوة الرئيسية القائدة للمياه الجارية في البيئات السطحية وتحت السطحية، تشير بالعادة إلى ارتفاع أو علو كتلة مائية فوق نقطة مرجعية معينة.

الفلور **Flourine**: عنصر شحيح مهم وأساسي للتغذية.

نهرى **Fluvial**: معنى ب أو متعلق بالأنهار.

رماد متطاير **Fly ash**: جسيمات ناعمة جداً (رماد ينتج عن حرق وقود كالفحم).

البؤرة **Focus**: نقطة أو موقع على الأرض أول ما تنطلق منها طاقة الزلزال، وتشتع الطاقة الزلزالية من البؤرة خلال الزلزال.

طيّة **Fold**: تقوّس في صخور متطبقة ناتجة عن قوى تكتونية.

تورق **Foliation**: خاصية في الصخور المتحولة التي تتميز بترتيب متواز للحبيبات المعدنية الصفائحية أو المتطاولة، مهم بيئياً؛ لأنه يمكن أن يؤثر في قوة الصخر وخصائصه الهيدرولوجية.

إرغام **Forcing**: متعلق بالاحترار العالمي، عامل أو متغير يسهم في الاحترار العالمي، مثل التأثير البشري من حرق الوقود الأحفوري.

تنبؤ **Forecast**: متعلق بالأخطار الطبيعية، ويشير إلى الإعلان عن أو التصريح أن حدثاً محدداً، مثل فيضان محتمل الحدوث في وقت معين، أحياناً مع احتمالية رقمية لوقوع الحدث.

هزات قبلية **Foreshocks**: زلازل صغيرة إلى متوسطة تحدث قبل الزلزال الرئيس.

تكوين **Formation**: تشكيل صخرية: أي وحدة صخرية يمكن تخطيطها (تمثيلها على الخريطة).

نمو أسي **Exponential growth**: نوع من النمو المركب تتزايد فيه الكمية أو العدد الكلي بنسبة معينة كل سنة، وتُضاف نسبة النمو السنوي إلى الكمية الكلية في السنة السابقة، وتتميز بالتحديد من خلال وقت المضاعفة، أي الزمن اللازم بالسنوات للرقم الأصلي لكي يتضاعف، وهو شائع الاستعمال في المسائل المتعلقة بنمو السكان.

صخور نارية خارجية **Extrusive igneous rocks**: صخر ناري يتكوّن عندما تصل الماجما إلى سطح الأرض، أي صخر بركاني.

سحنات **Facies**: تتعلق بالرسوبيات، وتشير في صخر رسوبي إلى المميزات التي تعكس في أغلب الأحيان طريقة أو ظروف الترسيب الأصلي بالنسبة إلى مكونات الرسوبيات وحجم حبيباتها.

تساقط **Falling**: يتعلق بالحركات الكتلية والانزلاقات، ويشير إلى المواد الأرضية، مثل الصخور التي تتساقط من الميول المنحدرة.

صدع **Fault**: شق أو نظام من الشقوق عانى حركة على طول جوانبه المتعاكسة.

حطام صدعي **Fault gouge**: منطقة طينية تتكوّن من صخر مسحوق خلال زلزال، ويمكن أن تشكل حاجزاً مائياً.

جرف صدعي **Fault scarp**: منحدر عالٍ يتكوّن بسبب تمزق صدعي لسطح الأرض.

تجزؤ الصدوع **Fault segmentation**: مفهوم يتضمن أن الصدوع يمكن أن تنقسم إلى أجزاء محددة اعتماداً على صورتها وتركيبها وتاريخها الزلزالي.

بكتيريا **Fecal coliform**: نوع من البكتيريا يوجد عادة في أمعاء البشر والحيوانات الأخرى، وهي غير مؤذية عادة، لكن يمكنها التسبب في بعض الأمراض، تستخدم في العادة بوصفها مقياساً للتلوث البيولوجي.

تغذية راجعة **Feedback**: استجابة النظام التي تخدم مخرجاته بوصفها مدخلات في النظام، وتتسبب في حدوث تغيير.

فلسبار **Feldspar**: العائلة المعدنية الأكثر شيوعاً في قشرة الأرض، وهي سليكات كالسيوم أو صوديوم أو بوتاسيوم.

معدن حديدومغنيسي **Ferromagnesian mineral**: معادن سليكاتية تحتوي على الحديد والمغنيسيوم، وتتميز بألوانها القاتمة.

مادة خصبة مخصبة **Fertile material**: مادة مثل اليورانيوم 238- لا تشطر بصورة طبيعية، وإنما عندما تقذف بالنيوترونات، حيث تتحول إلى بلوتونيوم 239-، وهو مادة منشطة.

جهد الريح **Fetch**: مسافة هبوب الريح فوق جسم مائي، أحد العوامل المهمة في تحديد ارتفاع أمواج الرياح.

انشطار **Fission**: انقسام الذرة إلى أجزاء أصغر، ويرافق ذلك انبعاث للطاقة.

فيضان سريع **Flash flood**: نوع من الفيضانات التي تحدث في أعالي الأنهار، الذي يتميز بارتفاع مستوى الماء فيه بصورة سريعة.

تفريغ سريع **Flashy discharge**: جريان نهرى يتميز بوقت تأخير قصير أو وقت استجابة بين وقت هطل الأمطار ووقت الحمولة القصوى للنهر.

دورة جيولوجية **Geologic cycle**: مجموعة من الدورات المتعلقة ببعضها، تعرف بالدورات الهيدروجيولوجية والصخرية والتكتونية والجيوكيميائية.

زمن جيولوجي **Geologic time**: الزمن الممتد من بدايات الأرض إلى الوقت الحالي، حُسب جزئياً من تاريخ الأرض الموثق في الصخور والرسوبيات التي تَوَصَّعت، وتكوّنت مرات عدة. مقياس الزمن الجيولوجي هو ترتيب الصخور زمنياً بحسب عمرها من الأقدم إلى الأحدث.

الجيولوجيا **Geology**: علم الأرض، ويشمل تركيبها ومكوناتها وتاريخها. الجيومورفولوجيا **Geomorphology**: دراسة صور الأرض والعمليات السطحية.

نظام منضغط جيولوجياً **Geopressed system**: نوع من أنظمة الطاقة الجيوحرارية ينجم عن حجز جريان الحرارة العادية من الأرض عن طريق الصخور الكتيمة، مثل صخر الغضار.

طاقة حرارية أرضية **Geothermal energy**: التحويل المفيد للحرارة الطبيعية من باطن الأرض.

انحدار حراري أرضي **Geothermal gradient**: سرعة ازدياد الحرارة تحت سطح الأرض مع العمق؛ معدل الزيادة قرابة 25/°كم.

فوارات الماء **Geysers**: نوع خاص من العيون الساخنة يدفع بالمياه الساخنة والبخار فوق سطح الأرض، أشهرها **Old Faithful** في متزه يلوستون الوطني.

اندفاع جليدي **Glacial surge**: تقدم سريع أو مفاجئ لجليدية.

جليدية **Glacier**: كتلة من الجليد المتحرك للأسفل على اليابسة.

نماذج الدوران العالمية **Global circulation models**: نشير إلى موديلات الحاسوب المستعملة في التنبؤ بالتغير العالمي، مثل الزيادة في متوسط الحرارة، أو الهطل، أو أي متغير مناخي آخر.

تخفيف الضوء الأرضي **Global dimming**: تبريد خفيف بفعل الإنسان عند إطلاقه لجسيمات تتسبب في تلوث الهواء، وتقوم بعكس الإشعاع الشمسي القادم إلى الأرض ثانية إلى الفضاء.

احترار عالمي **Global warming anthropogenic** بفعل الإنسان: تشير إلى أنّ فرضية متوسط درجة الحرارة السنوية للجزء السفلي من الغلاف الجوي، تزداد نتيجة لحرق الوقود الأحفوري وانبعثات غازات الدفيئة إلى الغلاف الجوي.

نايس **Gneiss**: صخر متحوّل خشن الحبيبات ومتوّق، يتكون من حوزو متعاقبة من المعادن الفاتحة والدّاكنة.

تدرّج منحدر **Grading of slope**: أعمال قطع وردم تهدف إلى زيادة استقرار المنحدر.

جرانيت **Granite**: صخر داخلي ناري خشن الحبيبات يتكوّن من الفلسبار الغني بالبوتاس والكوارتز والميكا.

حصى **Gravel**: غير متصلبة، من كسارات صخرية ومعدنية مدورة قطرها أكثر من (2 ملم).

ماء جاذبي **Gravitational water**: الماء الذي يوجد في الفراغات المسامية للتربة، وينصرف بحرية من كتلة التربة تحت تأثير الجاذبية.

أحفورة **Fossil**: بقايا أو أدلة الحياة الماضية المحفوظة طبيعياً في السجل الجيولوجي، وتشمل العظام والأصداف والطبقات وأثار الحركة.

وقود أحفوري **Fossil fuel**: وقود مثل الفحم والنفط والغاز، تكوّن من تغيّر النباتات والحيوانات وتحللها من زمن جيولوجي سابق.

منطقة أو نطاق تشقق **Fracture zone**: نظام شقوق نشط أو غير نشط، وقد يحتوي أو لا يحتوي على منطقة تغير (فساد) على طول مستويات الشقوق، وهي مهمة بيئياً؛ لأن نطاقات الشقوق تؤثر كثيراً في قوة الصخور.

تردد تكرار **Frequency**: عدد الموجات التي تمر من نقطة مرجعية في الثانية، وحداتها دورة في الثانية أو هيرتز، عكس زمن الموجة.

احتكاك **Friction**: متعلق بتشوه مواد الأرض، مثلاً التصدع أو الانزلاقات، ويشير إلى القوى التي تقاوم الحركة، ويحدد عادة على طول مستوى مثل شق أو سطح انزلاق في انهيار أرضي. جهاز ينتج كهرباء مباشرة عن تفاعل

خلية وقود **Fuel cell** كيميائي. عادة يستخدم الهيدروجين بوصفه وقوداً تُضاف إليه مادة مؤكسدة.

مصادر ثابتة **Fugitive sources**: مصادر ثابتة لتلوث الهواء تولد الملوثات من مساحات فارغة مفتوحة ومعرضة لعمليات الهواء.

فوارة **Fumarole** فتحة طبيعية تتبعث منها الأدخنة والأبخرة، مثل الحمائم المعدنية والعيون الحارة، وهي تميز مناطق الصخور البركانية.

انصهار نووي **Fusion**: دمج العناصر الخفيفة لتكوين عناصر ثقيلة، ويصاحب هذه العملية انطلاق للطاقة.

الجابرو **Gabbro**: صخر ناري قاتم وخشن الحبات، يحتوي على معادن، مثل: الفلسبار الغني بالكالسيوم، والأوليفين، والبيروكسين.

محطة قياس **Gauging station**: موقع على مجرى النهر يُقاس تدفق الماء فيه.

فرضية جيا **Gia hypothesis**: سلسلة من الفرضيات تشرح كيف تعمل الأرض بوصفها نظاماً بالنسبة إلى الحياة، ويمكن مجازياً تصور الأرض على أنها كائن عملاق يتكوّن من أنظمة تفاعلية مع تغذية راجعة مميزة وعتبات تنتج عنها بيئة مفيدة لكثير من صور الحياة على الأرض. زيادة على ذلك، فإن الحياة مكون أساسي في إنتاج تلك البيئة.

إشعاع جاما **Gamma radiation**: إشعاع نووي يتكوّن من أشعة حاملة للطاقة وأخرى اختراقية تشبه أشعة أكس، تتبعث خلال التحلل الإشعاعي.

تحويل إلى غاز **Gasification**: طريقة إنتاج غاز من الفحم.

دورة جيوكيميائية **Geochemical cycle**: مسارات هجرة العناصر خلال التغيرات والعمليات الجيولوجية.

الجيوكيمياء **Geochemistry**: كيمياء الأرض، دراسة توافر العناصر الكيميائية وتوزعها في التربة، والصخر والماء.

علم تقسيم الزمن الجيولوجي **Geochronology**: تأريخ الأحداث الجيولوجية باستخدام الطرق الرقمية.

نظام المعلومات الجغرافي **Geographic information system (GIS)**: تقنية لها القدرة على خزن المعطيات البيئية المكانية واسترجاعها وتحويلها وعرضها.

فلزات ثقيلة **Heavy metals**: متعلقة بالجيوكيمياء والصحة البيئية، وتشير إلى فلزات، مثل: الرصاص والسيلينيوم والزنك وفلزات أخرى، قد تكون ضارة للبيئة، حتى عندما تكون موجودة بتراكيز قليلة.

هيماتيت **Hematite**: خام مهم للنحاس، وهو معدن رمزه Fe_2O_3 .

نفايات عالية المستوى **High-level waste**: وقود نووي تجاري ومستهلك عسكرياً، يتكوّن جزئياً من اليورانيوم والبلوتونيوم شديد السمية.

مورد عالي القيمة **High-value resource**: مواد مثل الماس والنحاس والذهب والألمنيوم، تستخرج هذه المواد حيثما توجد، وتنقل إلى أسواق متعددة في مختلف أنحاء العالم.

نظام ناري حار **Hot igneous system**: نوع من نظام الطاقة الحرارية الأرضية يتم تزويد الحرارة فيه عن طريق وجود الماجما.

بقعة حارة **Hot spot**: يفترض وجود مصدر حراري مكانه ثابت يقع تحت الغلاف الصخري يغذي العمليات البركانية قرب سطح الأرض.

عين حارة **Hot spring**: تدفق طبيعي للمياه الجوفية حرارتها أعلى من حرارة جسم الإنسان.

الينابيع الحارة والفتوات **Hot springs and geysers**: مظاهر على سطح الأرض، حيث تنبعث المياه الحارة والبخار بصورة هادئة أو عنيفة.

الدبال **Humus**: مادة عضوية سوداء موجودة في التربة.

إعصار **Hurricane**: زوبعة حلزونية استوائية تتميز برياح دورانية سرعتها (100 كم/ساعة) أو أكثر، تتكوّن فوق منطقة قطرها (160 كم) تسمى تيفون في المحيط الهادي.

توصيلية هيدروليكية **Hydraulic conductivity**: تقيس مقدرة مادة معينة على السماح للماء بالمرور من خلالها، وحداتها: طول لكل وحدة زمن، مثل م/يوم.

انحدار هيدروليكي **Hydraulic gradient**: متعلق بحركة المياه الجوفية، يشير إلى ميل سطح المياه الجوفية أو السطح البيزومتري، مهم في حركة المياه الجوفية.

رأس هيدروليكي **Hydraulic head**: متعلق بحركة المياه الجوفية، ويشير إلى ارتفاع المياه الجوفية فوق سطح مرجعي، مثل سطح البحر.

هيدروكربون **Hydrocarbon**: مركبات عضوية تتكوّن من الكربون والهيدروجين.

انضمام مائي **Hydroconsolidation**: انضمام المواد الأرضية، عندما تبتل.

طاقة كهرومائية **Hydroelectric power**: انظر طاقة الماء.

تشقق هيدروليكي **Hydrofracturing**: ضخ ماء تحت ضغوط عالية جداً في الصخور التحتية لتشقيق الصخور، ما يؤدي إلى زيادة نفاذيتها.

فلوريد الهيدروجين **Hydrogen fluoride**: غاز مفرط السمية، خطير حتى بتراكيز قليلة.

كبريتيد الهيدروجين **Hydrogen sulfide**: غاز سام سريع الاشتعال له رائحة البيض الفاسد.

تأثير البيت الزجاجي غازات الدفيئة **Greenhouse effect**: حجز بخار الماء وثنائي أكسيد الكربون والميثان وكلور فلور الكربون للحرارة في الغلاف الجوي.

جروين **Groin**: منشأ مصمّم لحماية خط الشاطئ وحجز الرسوبيات في منطقة الانجراف الشاطئ، تنشأ عادة معامدة للشاطئ.

حقل جروينات **Groin field**: متعلق بالعمليات الشاطئية، مجموعة جروينات.

ماء جوفي **Groundwater**: الماء الموجود تحت سطح الأرض ضمن منطقة الإشباع.

تدفق مياه جوفية **Groundwater discharge**: يشير إلى جريان المياه الجوفية إلى الخارج، مثلاً من بئر أو ينبوع أو نازة إلى قنوات الأنهار.

جريان مياه جوفية **Groundwater flow**: حركة الماء تحت سطح الأرض وتحت مستوى المياه الجوفية.

نظام مياه جوفية **Groundwater system**: متعلق بالطاقة الحرارية الأرضية، ويشير إلى استعمال موارد المياه الجوفية ذات الحرارة العادية لتوفير طاقة تستعمل للتبريد والتسخين.

معالجة مياه جوفية **Groundwater treatment**: يشير إلى عدد من العمليات الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية المستعملة لإزالة الملوثات من المياه الجوفية.

مادة حقن **Grout**: خليط من الأسمنت والرسوبيات مائع بدرجة كافية ليضخ في الشقوق أو الكسور المفتوحة في الصخور، ما يزيد من قوة أساس المنشأ الهندسي.

سرعة النمو **Growth rate**: تقاس عادة بوصفها نسبة مئوية للسرعة التي يتغير بها شيء ما، مثلاً: إذا كان حسابك البنكي يكسب فائدة 5% كل سنة، فإن نسبة النمو 5% سنوياً.

الجبس **Gypsum**: معدن من المتبخرات $CaSO_4 \cdot 2H_2O$.

فترة نصف حياة **Half-life**: الزمن اللازم لتحلل نصف عدد ذرات عنصر إشعاعي معين.

الهاليت **Halite**: معدن شائع، NaCl (ملح).

أفق تربة صلب **hardpan soil horizon**: أفق تربة صلب مرصوص أو ملتحم، في أغلب الأحيان يتكوّن من الطين؛ لكنه ملتحم أحياناً بكاربونات الكالسيوم، أو أكسيد الحديد، أو السليكا، وهو غير منفذ تقريباً، وفي بعض الأحيان يعيق حركة ماء التربة إلى أسفل.

مسار صعب **Hard path**: من منظور بيئي يشير إلى استعمال محطات توليد كهربائية مركزية كبيرة. يمكن أن يزاوج مع الحفاظ على الطاقة وإعادة التوليد.

كيميائيات خطيرة **Hazardous chemicals**: كيميائيات مؤذية أو مسرطنة أو سامة للبشر أو الكائنات الحية الأخرى أو الأنظمة البيئية، معظمها ينتج عن صناعاتها والصناعات الزراعية؛ إلا أن بعضها له أصول طبيعية كذلك.

تلوث هواء داخل المباني **Indoor air pollution**: يشير إلى الملوثات التي تتركز داخل المباني، حيث نعيش، ونعمل.

التبؤ الصناعي **Industrial ecology**: تصميم الأنظمة الصناعية، بحيث تكون شبيهة بالأنظمة البيئية، حيث تكون النفايات الناتجة في أحد الأجزاء مورداً يستعمل في جزء آخر من النظام.

ارتشاح **Infiltration**: حركة المياه السطحية في الصخور أو التربة. مجرى رافد **Influent stream**: وادٍ فوق مستوى المياه الجوفية في مجراه كله وجريانه نتيجة مباشرة للأمطار، يرتشح جزء من الماء الموجود في مجراه إلى مستوى المياه الجوفية مشكلاً مرتفعاً أو هضبة تغذية.

تحليل المدخلات والمخرجات **Input-output analysis**: نوع من تحليل الأنظمة يتم فيه حساب سرعات الإدخال والإخراج ومقارنتها.

استخدام الماء في النهر **Instream use**: الماء الذي يستعمل دون أن يُسحب من مكانه، مثال عليه: الماء الذي يستخدم في توليد الطاقة الكهربائية.

الشدة بالأجهزة **Instrumental intensity**: شدة الاهتزاز الناتجة عن زلزال يستحصل عليها من المعلومات المسجلة على شبكة من أجهزة السيزموغراف عالية الجودة.

الطريقة المتكاملة في التخلص من النفايات **Integrated IWM** **waste management IWM**: مجموعة من البدائل الإدارية المعقدة للتخلص من النفايات تشمل تقليلها في مكانها الأصلي، وإعادة تدويرها، وتحويلها إلى صورة مفيدة، وطمرها في المكبات، وحرقتها.

زلزال صفيحي **Intraplate earthquake**: زلازل تحدث داخل صفيحة ضمن الغلاف الصخري بعيداً عن حدودها.

صخر ناري داخلي جوفي **Intrusive igneous rock**: صخر ناري يتكوّن عندما تتصلب الماجما تحت سطح الأرض.

جزيرة قوسية **Island arc**: مجموعة من الجزر البركانية المنحنية ترتبط بخندق محيطي عميق ومنطقة استهلاك (حدود صفائح تقاربية).

توازن القشرة الأرضية **Isostasy**: المبدأ الذي ينصّ على أنّ القشرة الأكثر سمكاً والأكثر طفوياً أعلى طبوغرافياً من القشرة الأكثر نحفاً وكثافة. أيضاً بالنسبة إلى الجبال، وزن صخور أعلى القشرة يتم التويض عنه بطفو الصخور البلورية العميقة، أي إنّ الجبال لها جذور من الصخور القشرية الخفيفة تمتد إلى الأسفل لتصل إلى صخور الستار الأكثر كثافة، مثل: الجبال الجليدية في المحيط.

نظائر **Isotopes**: ذرّات من العنصر نفسه لها عدد البروتونات نفسه في الذرة، ولكنها تختلف في عدد النيوترونات.

مرض إيتاي إيتاي **Itai itai disease**: مرض يتسبب في آلام شديدة، يهاجم العظام، ويتسبب في هشاشتها، فتتكسر بسهولة، يرتبط باستهلاك الفلزات الثقيلة أو التعرض لها خصوصاً الكاديوم، بتركيز تصل بضعة أجزاء بالمليون في التربة أو الطعام.

حاجز الميناء **Jetty**: ينشأ أحياناً بصورة مزدوجة عند مصب النهر أو مدخل اللاغون أو الخليج، يصمم لتثبيت القناة (زيادة استقرارها)، والتحكم في توضع الرسوبيات، وحرف الأمواج الكبيرة.

هيدروجيولوجيا **Hydrogeology**: تخصص علمي يدرس العلاقات بين الجيولوجيا والمياه السطحية والجوفية.

هيدروجراف **Hydrograph**: رسم بياني لتغير تدفق الماء في جدول نهر مع الزمن.

دورة هيدرولوجية **Hydrologic cycle**: دوران الماء من المحيطات إلى الغلاف الجوي والعودة إلى المحيطات على صورة أمطار وتبخّر ومياه جارية من القنوات والأنهار، وجريان المياه الجوفية.

انحدار أو ميل هيدرولوجي **Hydrologic gradient**: هو القوة المتحكّمة في جريان المياه الجوفية المشبع وغير المشبع، كمياً هو ميل أو سرعة تغير الرأس الهيدروليكي الذي هو عند نقطة القياس يمثل المجموع الجبري لرأس الارتفاع ورأس الضغط.

هيدرولوجي **Hydrology**: دراسة المياه السطحية والجوفية. غلاف مائي **Hydrosphere**: البيئة المائية على الأرض وداخلها، إضافة إلى الغلاف الجوي.

نظام حرماي **Hydrothermal convection system** تنتقل الحرارة فيه بالحمل: نظام طاقة حرارية أرضية يتميز بدوران مياه ساخنة، قد يسود فيه إما بخار الماء أو الماء الساخن.

خام حرماي **Hydrothermal ore deposit**: راسب معدني آتٍ من المياه الساخنة من أصل ماجماتي.

ماء هيجروسكوبي **Hygroscopic water**: يشير إلى الماء الممتص والمحجوز بقوة على جسيمات التربة ناعمة الحبيبات.

المركز التحتي **Hypocenter**: نقطة تحت سطح الأرض ينشأ عندها الزلزال، تسمى بؤرة.

فرضية **Hypothesis**: قول يقصد منه أن يكون جواباً ممكناً لسؤال علمي، حيث تُطوّر أحياناً فرضيات عدّة للإجابة عن سؤال معين. يمكن اختبار أفضل الفرضيات.

جبال جليدية **Icebergs**: كتل كبيرة من الثلج الجليدي تنكسر من مقدمة الجليدية، فتتفصل، وتسقط في المحيط بعملية تسمى calving، كتلة الجليد التي يكون (90%) منها تحت سطح الماء، ثم تحركها التيارات المحيطية.

صخور نارية **Igneous rocks**: صخور تتكوّن من تصلب الماجما، خارجية إذا تبلورت على سطح الأرض وداخلية إذا تبلورت داخلها.

كثيم **Impermeable** غير منفذ: مواد أرضية تعيق أو تمنع حركة الموائع خلالها.

غطاء كثيم **Impervious cover**: متعلق بهيدرولوجية المناطق الحضرية، يمثل سطح الأرض المغطى بالخرسانة والأسقف والمنشآت الأخرى التي تعيق ارتشاح الماء في التربة، وبوجه عام، تزداد نسبة الأرض التي تقع تحت الغطاء الكثيم مع زيادة التحضر.

نهر جليدي **Ice stream**: نهر في ثلج جليدي ضمن صفيحة جليدية يتحرك أسرع من الصفيحة الجليدية.

إحراق النفايات **Incineration**: تقليل حجم النفايات القابلة للاحتراق بحرقها على حرارة عالية وتحويلها إلى رماد.

قانون العلاقات المتقاطعة *Law of cross-cutting relationships*: قانون رئيس في الجيولوجيا ينص على أن الصخر أكثر حداثة من أي صخر آخر يقطعه، تطبيق هذا القانون يساعد على تحديد الأعمار النسبية للصخور.

قانون المجموعات الحيوية *Law of faunal assemblages*: يعرف أيضاً بقانون التعاقب الحيوي، قانون عام في العلوم الجيولوجية ينص على أن الأحافير أو الكائنات تتعاقب مع بعضها بترتيب يمكن تعرفه. أي إن المحتوى الأحفوري للصخور الرسوبية يشير إلى أعمارها النسبية.

قانون الأفقية الأصلية *Law of original horizontality*: قانون رئيس في العلوم الجيولوجية، ينص على أن الطبقة الرسوبية في وقت توضعها كانت أفقية تقريباً. لا يعني هذا أن الحبيبات في الطبقة كلها توضع بصورة أفقية، لكن الطبقة نفسها أفقية.

قانون التعاقب الطبقي *Law of superposition*: قانون أساسي في العلوم الجيولوجية ينص على أنه في أي تعاقب من الطبقات الرسوبية التي لم تتعرض للانعكاس، تكون الصخور الأحدث في الأعلى والأقدم في القاع أو عند قاعدة التعاقب، أو بطريقة أخرى، بالنسبة إلى أي طبقة في وحدة رسوبية، تكون الصخور التي في أعلاها أحدث منها، والصخور التي في أسفلها أقدم منها.

العصارة *Leachate*: سائل مادة كريمة له القدرة على حمل البكتيريا، ينتج عند تماس المياه الجوفية أو السطحية مع نفايات صلبة.

الغسيل *Leaching*: طريقة إذابة المواد الأرضية وغسلها أو تصريفها بارتشاح المياه الجوفية أو السوائل الأخرى.

رصاص *Lead*: فلز ثقيل سام استعمل بصورة واسعة في الماضي من قبل البشر، ويستخدم الآن للدهانات والبنزين.

جسور نهرية *Levees*: تتج عن الجريان فوق ضفاف الأنهار، أما التي ينشئها البشر فتكون على شكل سدود ترابية تمتد على طول قناة النهر لحماية الأرض المجاورة من خطر فيضان النهر.

لجنيت *Lignite*: فحم متدني الدرجة.

حجر جير *Limestone*: صخر رسوبي مكون بأكمله تقريباً من معدن الكالسيت.

ليمونيت *Limonite*: صدأ، أكسيد حديد مائي.

تسييل *Liquifaction*: تحول مادة حبيبية مشبعة بالماء من الحالة الصلبة إلى السائلة.

الغلاف الصخري *Lithosphere*: الطبقة الخارجية للأرض، سمكها قرابة (100 كم)، تتكون الصفائح التي تتضمن الأحواض المحيطية والقارات.

قرب شاطئ *Littoral*: متعلق بالبيئات القريبة من الشاطئ.

خلية قرب شاطئية *Littoral cell*: جزء من خط الشاطئ يحتوي على دورة كاملة من إرسالية الرسوبية إلى الشاطئ، ونقل مواز للشاطئ وفي النهاية فقدان الرسوبية من البيئة القريبة من الشاطئ.

اللوس *Loess*: رسوبيات الغرين الريحي.

مقطع طولي *Longitudinal profile*: متعلق بدراسة الأنهار، ويشير إلى مقطع قناة النهر التي تكون مقعرة عادة، وتمثل رسماً بيانياً للعلاقة بين الارتفاع والمسافة من نقطة مرجعية في اتجاه أسفل النهر.

فاصل *Joint*: شق صخري لا توجد عليه إزاحة. تشكل الفواصل المتوازية مجموعة فواصل.

ماء وليد *Juvenile*: صهاري المنشأ: ماء من باطن الأرض لم يكن موجوداً من قبل على سطح الأرض أو في الغلاف الجوي.

أفق التربة *K soil horizon K*: أفق غني بكاربونات الكالسيوم أحياناً على صورة طبقات رقائقية موازية للسطح، يملأ الجير الفراغات الصخرية بين حبيبات التربة بصورة كاملة.

الحد الكريتاسي-الثلاثي *K-T boundary*: حد في الزمن الجيولوجي بين فترتي الكريتاسي والثلاثي قبل (65 مليون) سنة تقريباً.

تضاريس الكارست *Karst topography*: نوع من التضاريس يتميز بوجود الحفر الغائرة والكهوف وتحول المجاري السطحية للماء إلى مجاري تحت سطحية.

أنبوب من الكمبرليت *Kimberlite pipe*: جسم ناري جوفي يحتوي على بلورات من الماس متناثرة أو متفرقة في الصخر كله.

وقت التأخير *Lag time*: الفترة الزمنية بين وقت هطل الكمية الرئيسة من المطر ووقت حدوث التدفق في النهر، يتناقص هذا الوقت مع التحضر أو التمدن.

تطبيق أرضي *Land application*: أحد البدائل للتخلص من أنواع معينة من النفايات الكيميائية الخطرة، حيث توضع النفايات في التربة وتتحلط بالنشاط البيولوجي الطبيعي في التربة.

خلق أرضي *Land ethic*: خلق يثبت حق الموارد كلها بما فيها النباتات والحيوانات ومواد الأرض في أن تستمر في الوجود، على الأقل في بعض المواقع، بصورة طبيعية.

انزلاق أرضي *Landslide*: بالتحديد حركة سريعة نحو أسفل المنحدر، وهو أيضاً مصطلح عام لكل أنواع الحركات نحو أسفل المنحدر.

تخطيط استعمال الأرض *Land-use planning*: عملية معقدة تتضمن تطوير خطة لاستعمال الأرض، تشمل تقريراً عن القضايا المتعلقة باستعمال الأراضي، والأهداف والمبتغيات، وهو ملخص عن تجميع المعطيات وتحليلها، وخريطة تصنيفية للتربة، وتقرير يصف، ويشير إلى التطوير الصحيح لمناطق ذات أهمية بيئية خاصة، قضية شديدة التناقض.

بركان جانبي *Lateral blast*: نوع من الاندفاعات البركانية يتميز بنشاط انفجاري مواز لسطح الأرض تقريباً. قد يتكوّن البركان الجانبي عند حدوث انهيار كارثي لأحد جوانب البركان.

لاتريت *Laterite*: تربة تتكوّن من تجوية كيميائية شديدة في المناطق الاستوائية أو السافانا.

لابة حمم *Lava*: مادة منصهرة تتج عن اندفاع بركاني أو عن صخر تتكوّن من تصلب مادة منصهرة.

جريان لابة حمم *Lava flow*: اندفاع ماجما عند سطح الأرض تسيل عادة من الفوهات البركانية في اتجاه أسفل المنحدرات.

أنبوب لابي *Lava tube*: موصل طبيعي أو نفق تسييل عادة من فوهة بركانية في اتجاه أسفل المنحدرات (بعضها) بضعة كيلومترات إلى حيث يمكنها أن تظهر على السطح، بعد الاندفاعات البركانية تظهر الأنابيب على صورة فجوات مفتوحة بوصفها أحد أنواع الكهوف.

إدارة المواد **Materials management**: استغلال أفضل للمواد بتقليل النفايات التي تنتجها.

أشد زلزال محتمل **Maximum credible earthquake**: أكبر زلزال يمكن افتراض وجوده من ناحية منطقية اعتماداً على البيئة التكتونية، والزلزال التاريخية، والزلزالية القديمة.

متعرج **Meandering**: أحد صور القنوات، ويتميز بقناة منحنية مع سلسلة من الانحناءات اللطيفة التي تهاجر إلى الأمام والخلف في السهل الفيضي.

تعرجات **Meanders**: انحناءات في قنوات الأنهار تهاجر إلى الأمام والخلف في السهل الفيضي، وفيها توضع للرسوبيات في الجزء الداخلي من الانحناءات، ما يؤدي إلى تكون أُل **point bars** وحتّ الجزء الخارجي من الانحناءات.

توسط **Mediation**: طريقة حلّ خلاف بيئي بطريقة مفيدة لمختلف الأطراف؛ طريقة تعاونية تبحث عن حلّ يراعي مصلحة البيئة، وفي الوقت نفسه يسمح بالأنشطة والمشروعات المختلفة.

انصهار **Meltdown**: حادثة في محطة طاقة نووية تزيد حرارة الجزء الداخلي من المفاعل بصورة مفرطة، فتذوب أنابيب الوقود.

صخر متحوّل **Metamorphic**: صخر يتكوّن من صخر سابق بتأثيرات الحرارة والضغط والموائع النشطة كيميائياً تحت سطح الأرض. في الصخور المتحوّلة المتورّقة تترتب المعادن أو تنفرز بصورة متوازية. لا يوجد أيّ من هذا في الصخور المتحوّلة غير المتورّقة.

نيزك ميتيور **Meteor**: جسيم يتراوح من الغبار إلى بضعة سنتيمترات، يتحطم في الغلاف الغازي للأرض **shooting star**.

ماء من الغلاف الغازي للأرض. **Meteoritic water**.

نيزك **Meteorite**: جسيم حجمه من الغبار إلى الكويكب **asteroid** يصطدم مع سطح الأرض.

نيزكي **Meteoroid**: جسم فضائي حجمه من الغبار إلى أقل من (10 م) قد يتكوّن من تحطم أُل **asteroids**.

ميثان **Methane**: غاز CH_4 ، المكوّن الرئيس للغاز الطبيعي.

هيدرات الميثان **Methane hydrate**: مركب يشبه الجليد، يتكوّن من جزيئات من غاز الميثان المحجوز في أقفاص من الماء المتجمد تحت قاع البحر على عمق (1000م) تقريباً.

ميكا **Mica**: معدن شائع مكوّن للصخور.

حيد منتصف المحيط **Mid-oceanic ridge**: مرتفع طبوغرافي يوجد عادة في منتصف المحيطات، يتميز بالانجراف القاري. حيد وسط الأطلسي أحد الأمثلة.

دورات ميلانكوفيتش **Milankovitch cycles**: دورات تغيّر طبيعية للإشعاع الشمسي الذي يصل سطح الأرض، طولها: 20000، 40000، 100000 سنة.

المعدن **Mineral**: عنصر أو مركب كيميائي متبلور عادة، ويتكون بطرق جيولوجية.

Mining reclamation: انظر **Reclamation, mining**.

Mining spoils: انظر **Spoils, mining**.

حواجز ومنخفضات موازية للشاطئ **Longshore bars and troughs**: منخفضات طولية، وما يجاورها من مرتفعات رملية توازي الشاطئ تقريباً، وتنتج بفعل الأمواج.

تيار مواز للشاطئ **Longshore current**: تيار من الماء والرسوبيات المتحركة ينشأ في منطقة تصنع فيها الأمواج زاوية مع الشاطئ.

نقل الرسوبيات الموازية للشاطئ **Longshore sediment transport**: متعلق بالعمليات الشاطئية، تشير إلى نقل الرسوبية في البيئة القريبة من الشاطئ بفعل الأمواج.

نفاية إشعاعية منخفضة المستوى **Low-level radioactive waste**: المواد التي تحتوي على كمّيات قليلة من المواد المشعّة.

مورد منخفض القيمة **Low-value resource**: موارد مثل الرمل والحصى، لها قيمة في المكان الموجودة فيه، ويُعدّ استخراجها مجدداً لوجودها بالقرب من مناطق استعمالها.

صهير ماجما **Magma**: مادة صخرية منصهرة طبيعية معظمها في حالة سائلة.

حنفية على الماجما **Magma tap**: محاولة استعادة الطاقة الحرارية الأرضية مباشرة من الماجما؛ إمكانية فعل هذا غير معروفة.

تمايز ماجماتي **Magmatic differentiation**: عمليات فيزيائية وكيميائية ينتج عنها تركيب كيميائي مختلف ومعادن مختلفة مكوّنة للصخور النارية من مصدر مشترك.

انعكاس مغناطيسي **Magnetic reversal**: يتضمّن تغيراً في الحقل المغناطيسي بين الاستقطابية العادية والمنعكسة، تعرف أحياناً باسم انعكاس جيومغناطيسي.

ماجنتيت **Magnetite**: معدن وخام مهمّ للحديد Fe_3O_4 .

مفهوم القيمة-التردد **Magnitude-frequency concept**: المفهوم الذي ينصّ على أنّ قيمة حدث ما تتناسب عكسياً مع تردده.

عقيدات أكسيد المنجنيز **Manganese oxide nodules**: عقيدات منجنيز، حديد مع نحاس، ونيكل، وكوبالت ثانوية؛ تغطي مساحات شاسعة من قاع المحيط.

ستار **Mantle**: طبقة داخلية في الأرض سمكها قرابة (3000 كم)، تتكوّن من صخور سليكاتية غنية بالحديد والماغنسيوم. والحد السفلي للستار مع لب الأرض، والعلوي مع قشرتها (حد موهو).

رخام **Marble**: حجر جيرى متحوّل.

مارل **Marl**: طين وسيلت ورمل أو خليط من هذه المواد يحتوي على كمّيات متباينة من المواد الكلسية.

انقراض جماعي **Mass extinction**: فقدان مفاجئ لعدد كبير من الأنجاس النباتية والحيوانية بالنسبة إلى الأنجاس الجديدة التي تُضاف.

حركات كتلية للمواد **Mass wasting**: مصطلح شامل لأي نوع من حركات المواد الأرضية نحو أسفل المنحدر.

تكبير المادة **Material amplification**: يشير إلى ظاهرة تكبير سعة الموجات الاهتزازية في بعض مواد الأرض. يرتبط هذا عادة بالرسوبيات الناعمة، مثل الطين والغرين.

إجراء محادثات **Negotiation**: متعلق بالقانون البيئي، ويشير إلى الطرق التي يتبعها الرفقاء المختلفون حول قضية معينة من جلوس على طاولة واحدة والتحدث لمحاولة الوصول إلى اتفاق.

نيوترون **Neutron**: جسيم أصغر من الذرة غير مشحون كهربائياً، يوجد في نواة الذرات، وهو ضروري لاستمرار الانشطار في المفاعل النووي.

أكاسيد النيتروجين **Nitrogen Oxide NO_x**: مجموعة غازات تتبع نتيجة حرق الوقود الأحفوري في السيارات ومحطات توليد الكهرباء؛ يشمل مركبات مثل ثاني أكسيد النيتروجين **NO₂**، وهو غاز أصفر فاتح - بني إلى بني محمر وملوث رئيس يسهم في نشوء الضبخن الفوتوكيميائي.

مصادر غير نقطية **Nonpoint sources**: مصادر منتشرة ومتقطعة لملوثات الماء والهواء.

مورد غير متجدد **Nonrenewable resource**: مورد يدور بصورة بطيئة جداً بالطرق الأرضية الطبيعية، وبمجرد استعماله، لن يكون متاحاً خلال إطار زمني مفيد.

زراعة دون حراثة **No-till agriculture**: تجميع أو دمج لممارسات زراعة لا تحتوي على حراثة الأرض.

صدع عادي **Normal fault**: عادة صدع منحدر بإزاحة عمودية، تحرك فيها الجدار المعلق إلى الأسفل بالنسبة إلى الجدار القضي.

طاقة نووية **Nuclear energy**: توليد الكهرباء باستخدام مفاعل نووي.

انصهار نووي **Nuclear fusion**: انظر انصهار نووي.

مفاعل نووي **Nuclear reactor**: جهاز يتم فيه انشطار نووي بصورة متحكم فيها، والمركبة الرئيسية في محطة الطاقة النووية.

أفق التربة **O soil horizon O**: أفق تربة يحتوي على نفاية النبات ومواد عضوية أخرى. يوجد فوق أفق التربة A.

تلوث محيطي **Ocean pollution**: تلوث محيطات العالم نتيجة إقحام مباشر أو غير مباشر للملوثات إلى البيئة البحرية، بصورة متعمدة أم لا، ينتج أحياناً عن عملية الإلقاء في المحيط، لكن هناك مصادر عدة تؤدي لتلوث المحيط.

استعمال بعيد عن المجرى **Offstream use**: ماء يزال أو يحول عن مصدره الأساسي من أجل استعمال معين.

النفط **Oil**: يتعلق بمصادر الطاقة، يسمى أيضاً بترول أو نפט خام، هيدروكربون سائل يستخرج عادة من الآبار.

غضار زيتي **Oil shale**: غضار غني بالمواد العضوية، يحتوي على كميات كبيرة من النفط الذي يمكن استخلاصه باستخدام الطرق التقليدية للتقطير الإتلافي.

نظام مفتوح **Open system**: نظام فيه جريان مستمر للطاقة والمادة عبر حدود النظام.

خام **Ore**: مادة أرضية يمكن استخراج سلعة مفيدة منها بصورة مجدية اقتصادياً.

مكشفي صخري **Outcrop**: تكشف صخري على سطح الأرض طبيعي أو من صنع الإنسان.

إقرار بتعديل المشروع **Mitigated native declaration**: تصريح بيئي يتم تقديمه عندما تشير الدراسة المبدئية للمشروع إلى أن أي مشكلات بيئية مهمة ستنتج عن أو تحدث خلال تنفيذ المشروع، ويمكن تعديله لمعالجة هذه المشكلات.

علاج، معالجة **Mitigation**: تحديد الإجراءات التي ستمنع أو تقلل أو توضع عن أي تأثيرات بيئية ضارة محتملة.

مصادر متحركة **Mobile sources**: مصادر متحركة لتلوث الهواء، مثل السيارات.

مقياس ميركالي المعدل **Modified Mercali scale**: مقياس من (12 جزءاً)، يقسم كمية وشدة الاهتزاز والدمار الناتج عن الزلزال.

موهو **Moho**: الحد بين القشرة والستار، يعرف أيضاً بانقطاع موهو روفيشيش، يتميز باختلافات في مكونات الصخور القشرة والستار.

قيمة عزم الزلزال **Moment magnitude**: قيمة زلزال اعتماداً على عزمه الزلزالي، وهو حاصل ضرب معدل مقدار الانزلاق على الصدع الذي أنتج الزلزال والمساحة التي تمزقت فعلياً، ومعامل قص الصخور المنهارة.

مراقبة **Monitoring**: متعلقة بإدارة النفايات، وتشير إلى التجميع الدوري أو المستمر لعينات التربة والغطاء النباتي ومياه أو Vadose zone والمياه الجوفية في منشآت إدارة النفايات أو بالقرب منها، مثلاً: أماكن الطمر أو منشآت التخلص من النفايات الخطرة.

جريان طيني **Mudflow**: خليط من ماء ومواد غير متصلبة، يسيل بسرعة في اتجاه أسفل المنحدرات وفي القنوات.

استعمال متعدد للأرض **Multiple land use**: مبدأ لاستعمال الأرض يتضمن استعمالات متعددة في الوقت نفسه، مثل سد وخزان للتحكم في الفيضان والتزويد بالمياه والاستجمام.

خرافة الكميات الهائلة **Myth of super abundance**: خرافة أن موارد الأرض والماء لا تنتهي؛ ولذلك، لا داعي لإدارتها.

قانون عام 1969م لسياسة البيئة الوطنية **NEPA National Environmental Policy Act of 1969**: قانون يصرح بأنه يتعين تشجيع سياسة وطنية توفق بين البشر وبيئتهم الفيزيائية، أنشئ مجلس جودة البيئة والمتطلبات بإكمال دراسة الأثر البيئي قبل الإجراءات الفدرالية الرئيسية التي تؤثر بصورة مهمة في نوعية بيئة الإنسان.

غاز طبيعي **Natural gas**: في بعض الأحيان، يشار إليه أيضاً على أنه غاز طاقة طبيعية أو هيدروكربونات تشمل الإيثان والبروبان والبيوتان والهيدروجين.

جسم قريب من الأرض **Near Earth object**: كويكبات تمكث، وتدور في مدارات بين الأرض والشمس أو لها مدارات تتقاطع مع مدارات الأرض.

أخطار طبيعية **Natural hazards**: تشير إلى عمليات، مثل الزلازل والفيضانات والاندفاعات البركانية التي تشكل خطراً على الناس والممتلكات.

تصريح سلبي **Negative declaration**: تقديم إعلان يصرح بأن البيئة لن تعاني تأثيرات مهمة من مشروع أو خطة محددة.

تغذية راجعة سلبية **Negative feedback**: نوع من التغذية الراجعة تكون نواتجها متواضعة أو تقلل العملية، وتؤدي أحياناً إلى نظام ثابت الحالة أو نظام شبه متوازن يوازن نفسه بنفسه.

انجماد دائم **Permafrost**: أرض متجمدة بصورة دائمة.
نفاذية **Permeability**: مقياس لقدرة مادة أرضية على نقل مواع مثل الماء أو النفط، انظر توصيلية هيدروليكية.

البتروولوجي **Petrology**: دراسة الصخور والمعادن.
بلورات بارزة **Phenocrysts**: بلورات كبيرة في صخر ناري ذي نسيج بورفيري.

ضبخن ضوئي كيميائي **Photochemical smog**: يشار إليه عادة بضبخن لوس أنجلوس أو الهواء البني، يتكوّن نتيجة للتفاعلات بين أشعة الشمس وعوادم السيارات.

خلية كهروضوئية **Photovoltaic cell**: نوع من التكنولوجيا الشمسية التي تحول أشعة الشمس مباشرة إلى كهرباء.

تحديد موقع **Physiographic determinism**: اختيار موقع اعتماداً على فلسفة التصميم بصورة متوافقة مع الطبيعة.

منطقة فيزيوغرافية **Physiographic province**: منطقة متميزة بمجموعة محددة من الأشكال الأرضية، والمناخ والتاريخ الجيومورفولوجي.

راسب تبري مكث **Placer deposit Ore**: راسب خام يوجد في مادة انتقلت، وتوضعت بعوامل، مثل المياه الجارية أو الجليد أو الرياح، مثلاً الذهب والماس في توضعات مجاري الأنهار.

تشوّه لدن **Plastic deformation**: تشوّه يتضمن تغيراً دائماً في الشكل دون حدوث تمزق.

تكتونية الصفائح **Plate Tectonics**: نموذج تكتونيك أرضي، يقترح أن الطبقة الخارجية للأرض المعروفة بالغلاف الصخري، تتكوّن من صفائح كبيرة عدّة، تتحرك بالنسبة إلى بعضها؛ القارات والأحواض المحيطية ركاب سلبيون على هذه الصفائح.

تلوث ريشي **Plume**: متعلقة بالمياه الجوفية وتلوثها، وتشير إلى كتلة متطاولة ومجسمة في 3 أبعاد من المياه الجوفية الملوثة، تتحرك عادة بعيداً عن مصدر التلوث.

الكاسرات الغاطسة **Plunging breakers**: نوع من الأمواج أو المكسرات من عاصفة تضرب خط شاطئ منحدر المقطع، له ارتباط بالبحر الشاطئي.

بلوتون **Pluton**: واحد من أنواع عدّة من الانفاعات البركانية المتباينة في الحجم، ويشمل القواطع والجدران الموازية، يتكوّن الباثوليث في العادة من بلوتونات عدّة.

بلوتونيوم - 239 **Plutonium-239**: عنصر مشعّ ينتج في المفاعل النووي فترة نصف الحياة له (24000 سنة).

PM-2.5: متعلق بتلوث الهواء، ويشير إلى المادة الدقيقة الأقل حجماً من 2,5 في المليون من المتر.

PM-10: متعلق بتلوث الهواء، ويشير إلى المادة الدقيقة الأقل حجماً من 10 في المليون من المتر.

حاجز رملي مركزي **Point bar**: تجمع من الرمل والرسوبيات الأخرى في الجزء الداخلي من تعرجات القنوات النهرية.

مصادر نقطية **Point sources**: مصادر مميزة ومحددة لملوثات الماء أو الهواء، مثل الأنابيب التي تدخل في جدول أو نهر، والمدخن التي تبعث منها نفايات المصانع والخدمات الأخرى إلى الجو.

الغطاء الفوقي للخام **Overburden**: مواد أرضية تملو رسوبيات الخام، بالتحديد مواد تملو أو تستخرج من منجم سطحي.

جريان انتشاري للماء **Overland flow**: جريان للماء على سطح الأرض غير محصور في قنوات؛ ينتج لأن شدة الأمطار أكبر من سرعة ارتشاحها إلى تحت سطح الأرض.

تأكسد **Oxidation**: عملية كيميائية تشير إلى الاتحاد مع الأكسجين.
أكاسيد **Oxides**: متعلقة بأنواع المعادن، تشير إلى مركبات المعادن التي تربط الأكسجين بعنصر فلزي أو أكثر، على سبيل المثال: معدن الهيماتيت Fe_2O_3 .

أوزون **Ozone**: أكسجين من (3 ذرات).

استنزاف الأوزون **Ozone depletion**: يشير إلى فقدان الأكسجين في الستراتوسفير في القطب الجنوبي عادة، مرتبط بانبعث كلور فلور الكربون إلى الغلاف الجوي.

موجة **P wave P**: إحدى الموجات السيزمية الناتجة عن الزلازل، أسرع الموجات السيزمية، يمكنها أن تنتشر في المواد السائلة والصلبة.

مغناطيسي قديم **Paleomagnetic**: تسمى أيضاً مغناطيسية قديمة، يشير إلى دراسة مغناطيسية الصخور وشدة الحقل المغناطيسي واتجاهه للأرض في العصور الجيولوجية السابقة.

مادة دقيقة **Particulate matter**: متعلقة بملوثات الهواء، وتشير إلى الجسيمات الصغيرة من المواد الصلبة والسائلة، التي تبعث إلى الجو بطرق طبيعية وبأنشطة الإنسان. تشمل الأمثلة الدخان والشحار والغبار، إضافة إلى جسيمات الفلزات الثقيلة، مثل: النحاس والرصاص والزنك.

طريقة غير مباشرة **Passive method**: متعلقة بالانجماد الدائم، وتشير إلى إحدى الطرق الشائعة التي تحاول تقليل المشكلات المرتبطة بالانجماد الدائم، والتي تشمل الإبقاء على الأرض متجمدة وعدم إحداث اضطراب في التوازن الطبيعي للعوامل البيئية.

ممرض **Pathogen**: أي مادة تستطيع أن تسبب المرض، مثلاً الكائنات الدقيقة بما فيها البكتيريا والفطريات.

ذروة الاستخراج النفطي **Peak oil**: الزمن الذي يتم عنده استخراج نصف البترول الموجود في الأرض.

حصباء **Pebble**: كسارات صخرية قطرها (4-64 ملم).

بيد **Ped**: تجمع لجسيمات التربة تصنف بحسب صورتها إلى كروية، كتلية، منشورية.

البيدولوجيا **Pedology**: دراسة التربة.

بيجماتيت **Pegmatite**: صخر ناري خشن الحبيباتي، يمكن أن يحتوي على معادن نادرة، غني بعناصر الليثيوم والبورون والفلور واليورانيوم والعناصر الأخرى.

مستوى مياه جوفية معلق **Perched water table**: مستوى مياه جوفية امتداده محدود نسبياً، يوجد على ارتفاعات أعلى من مستوى المياه الجوفية الإقليمي.

فحص ارتشاح **Percolation test**: فحص قياسي لتحديد السرعة التي يرتشح فيها الماء بالتربة. يستخدم بصورة رئيسة في دراسة إمكانية وضع نظام تخلص صحي من النفايات عن طريق الحفر الامتصاصية.

رسوبيات نارية حطامية Pyroclastic deposits: جسيمات انبعثت بقوة من عنق بركان، انفجارية النشأة، تحتوي على جسيمات رماد بركاني وحجوم أكبر، مثل: الكتل والقنابل البركانية.

جريان ناري حطامي Pyroclastic flow: جريان هوائي سريع لمواد مندفعة تتكوّن من غازات بركانية ورماد ومواد أخرى تتحرك بسرعة أسفل الحافة الطرفية للبركان، وتتكوّن أحياناً بسبب انهيار عمود اندفاعي، تعرف أيضاً بجريان الرماد، وغيوم ملتهبة، أو nuee ardente.

كوارتز (مرو) Quartz: أكسيد سليكون، معدن شائع مكوّن للصخور.

كوارتزيت Quartzite: حجر رملي متحوّل يتكوّن من حبّات الكوارتز.

طين سريع Quick clay: نوع من الطين عندما يضطرب على سبيل المثال بالاهتزاز السيزمي، قد يعاني تسيباً تلقائياً، ويفقد قوته القصية كلها.

أفق التربة R soil horizon R: يوجد الصخر الأصلي المتصلب أسفل التربة.

نفايات إشعاعية Radioactive waste: نوع من النفايات ينتج في دورة الوقود النووي، يصنف عادة إما عالي المستوى، أو منخفض المستوى.

إدارة النفايات الإشعاعية Radioactive waste management: تتعلق بسياسات وطرق إدارة النفايات الإشعاعية.

نظير مشع Radioisotope: هيئة لعنصر كيميائي يخضع تلقائياً لتحلل إشعاعي، فيتغير من نظير إلى آخر، ويطلق الإشعاع في هذه العملية.

رادون Radon: عنصر غازي مشع لا لون له.

هبوط مائي سريع Rapid drawdown: نقصان سريع في ارتفاع مستوى المياه الجوفية عند موقع معين، نتيجة لعمليات متباينة تشمل تراجعاً في مياه الفيضان أو انخفاضاً في مستوى ماء الخزان.

ماء مستعاد Reclaimed water: ماء تمّت معاملته بالمشآت المختصة لمعالجة الماء، ويمكن أن يستعمل لأهداف أخرى عند إطلاقه، مثل ريّ ملاعب الجولف وأرض المحاصيل.

استرداد استصلاح، تعدين Reclamation, mining: استصلاح أرض استخدمت في التعدين باستعمالها لأغراض مفيدة أخرى، مثل الزراعة أو الاستجمام بعد الانتهاء من عمليات التعدين.

تسجيل قرار Record of decision: تصريح مختصر لجهة تخطط لتنفيذ مشروع مقترح بالبدائل التي أخذت في الحسبان وبالتحديد أيّ البدائل مفضلة من ناحية بيئية، أصبحت تشكل جزءاً مهماً من عمل الأثر البيئي.

فترة الرجوع Recurrence interval: الوقت بين أحداث مثل الفيضانات والزلازل وبين العمليات الطبيعية الأخرى. أحياناً تكون مهتمّين بمعدل فترة التكرار أو الرجوع، التي تحدد بإيجاد معدل سلسلة من فترات الرجوع بين الأحداث.

إعادة التدوير Recycling: إعادة استعمال الموارد المستصلحة من النفايات.

تقليل، إعادة تدوير، إعادة استعمال Reduce, recycle, and reuse: التقليل، إعادة التدوير، إعادة استعمال النفايات التكاملية التي تصف هدف تقليل النفايات ووجوب التخلص منها في أماكن الطمر، وباستخدام الوسائل الأخرى.

ملوث Pollutant: أيّ مادة في البيئة إن كانت موجودة بكميات زائدة، فيمكن أن تسبب ضرراً، أو الكائنات المرغوبة الأخرى.

تلوث Pollution: أيّ مادة بيولوجية أو كيميائية من المعروف أن أيّ زيادة محددة فيها تكون ضارة لكائنات مرغوبة.

بركة Pool: صورة طبقية شائعة تنتج عن النحر في القنوات المستقيمة والمتعرجة قليلة الميل، تتميز في حالة الجريان المنخفض بمياه عميقة بطيئة الحركة، توجد في العادة في الجزء الخارجي من التمرجات في القنوات النهرية.

مسامية Porosity: النسبة المئوية للمسامات (الفراغات) في مادة أرضية مثل التربة أو الصخر.

بورفيريت Porphyritic: متعلق بنسيج محدد في الصخور النارية يتميز نسبياً بحبّات قليلة من البلورات الخشنة (البارزة) أقدم محاطة بكتلة من الحبّات الناعمة أحدث.

تغذية راجعة إيجابية Positive feedback: نوع من الأنظمة المخرجات تكبر فيه المدخلات، يؤدي إلى ما يسميه البعض دورة فاسدة، كلما كان معك نفوذ أكثر، استطعت أن تحصل على ما تريد (أو على أشياء أكثر) طريقة أخرى للنظر للتغذية الراجعة الإيجابية.

ماء صالح للشرب Potable water: ماء آمن للشرب.

مبدأ الوقاية خير من العلاج Precautionary principle: أداة تخطيط بيئية تؤيد اتخاذ خطوات استباقية فعّالة اقتصادياً للتخلص من مشكلة بيئية أو تقليل عواقبها، حتى لو كانت تفاصيلها العلمية غير مفهومة بصورة كاملة، أو بكلمات بسيطة، أن تكون أمناً خير من أن تصبح نادماً.

أحداث منذرة إرهابات Precursor events: تتعلق بالأخطار الطبيعية، وتشير إلى الأحداث الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية، التي تقع قبل حدث مثل الفيضان أو الزلزال أو الاندفاع البركاني.

تنبؤ Prediction: تصريح بأن حدث بشدة معينة، مثل زلزال بحري أو فيضان سيقع خلال فترة زمنية محددة. يختلف عن ال forecast الذي يعطي نسبة مئوية لاحتمال وقوع الحدث.

ملوثات أولية Primary pollutants: متعلقة بتلوث الهواء، وتشير إلى الملوثات المنبعثة مباشرة إلى الغلاف الجوي، وتشمل المواد الدقيقة، وأكاسيد الكبريت، وأول أكسيد الكربون، وأكاسيد النيتروجين، والمواد الهيدروكربونية.

معاملة أو معالجة أولية Primary treatment: متعلقة بمحطات معالجة المياه العادمة، وتشمل التنخيل وإزالة ال grit الحبيبات المعدنية السيليسية وترسيب الحبيبات الخشنة من مجرى النفايات.

بيريت Pyrite كبريتيد حديد، معدن يسمى ذهب المجانين، مهمّ بيئياً؛ لأنه ينتج حمضاً ضعيفاً عند تماسه مع ماء غني بالأكسجين، ويمكن أن يلوّث الماء أو يذيب الصخور الأخرى.

نشاط ناري حطامي Pyroclastic activity: نوع من الأنشطة النارية، التي تتميز بنشاط اندفاعي أو انفجاري، أنواع الحطام البركاني فيه من الرماد إلى أكبر الحبيبات كلها تطير في الهواء بعد مرورها من عنق البركان.

منحدر النهر Riffle: جزء من قناة النهر يتميز عند مرحلة الجريان المنخفض بجريان سريع وضحل، يحتوي بالعادة على جسيمات خشنة نسبياً من حمولة أسفل القناة.

سياسة الأراضي المحاذية لقنوات الأنهار Riparian doctrine: جزء من قانوننا المائي السائد يخص معظمه ملاك الأراضي المحاذية لقنوات الأنهار والأجسام المائية الساكنة.

الحقوق المائية القانونية حول قنوات الأنهار Riparian rights, water law: حق صاحب/ صاحبة الأرض في استعمال الماء بصورة منطقية في أرضه أو أرضها شريطة أن يعود الماء إلى مجراه الطبيعي قبل أن يغادر حدود الأرض، لصاحب الأرض الحق في تلقي جريان القناة بكامل قوته وبصورة غير منقوصة كمياً أو نوعياً.

تيار ممزق Rip current: جريان الماء في اتجاه البحر في منطقة ضيقة محصورة تمتد من الشاطئ إلى الموجات المنكسرة.

حفزية قابلة للحرث Rippable excavation: نوع من الحفريات يحتاج إلى تكسير التربة بالمحراث قبل تحريكها.

دكة حجارة Riprap: طبقة أو مجموعة من الأحجار المكسرة، تحمي الجسور من الحت بالمياه الجارية أو الأمواج المنكسرة.

خطر Risk: من وجهة نظر بيئية يمكن أن يُعدّ نتيجة لاحتمالية حدث مضرورياً في عواقب، نواتج هذا الحدث.

تقييم الخطر Risk assessment: من خلال علم السموم طريقة تحديد احتمال تأثيرات ضارة في الصحة البيئية بعد تعرضها لمادة سامة محددة.

إدارة الأخطار Risk management: متعلق بعلم السموم، عملية تكامل تقييم الخطر مع القضايا القانونية والاجتماعية والسياسية والاقتصادية والتقنية؛ من أجل تطوير خطة عمل بالنسبة إلى مادة سامة معينة.

نهرى Riverine environment: الأراضي المحاذية للأنهار والمتأثرة بها.

صخر Rock: جيولوجياً: تجمع معدن أو معادن. هندسياً: أي مادة أرضية تحتاج إلى التفجير لتحريكها.

دورة صخرية Rock cycle: مجموعة عمليات تتج الصخور النارية والمتحولة والرسوبية.

ملح صخري Rock salt: صخر يتكوّن من معدن الهاليت.

نسيج الصخر Rock texture: انظر نسيج، صخر.

انزلاق دوراني Rotational landslide: نوع من الانزلاقات ينشأ في المواد المتجانسة، واحتمالية أن تكون الحركة دورانية على طول سطح انزلاق محتمل.

مياه جارية Runoff: ماء يتحرك فوق سطح الأرض على هيئة جريان على المنحدرات أو في قنوات الأنهار؛ ذلك الجزء من الدورة الهيدرولوجية الممثل بالهطل أو ذوبان الثلوج التي تؤدي إلى الجريان في قنوات الأنهار.

موجة S wave S: موجة ثانوية، إحدى الموجات الناتجة عن الزلزال.

معامل أمان (SF) Safety factor: متعلق بالانزلاقات، ويشير إلى نسبة القوى المشجعة إلى القوى المقاومة، عندما تكون قيمة معامل الأمان أكثر من 1، فيشير ذلك إلى أن المنحدر مستقر.

انكسار Refraction: متعلق بالعمليات الشاطئية، ويشير إلى إحداث انحناء في الأمواج السطحية عند دخولها ماء ضحلاً ولمسها للقاع، ذلك الجزء من الموجة الذي يلمس القاع أولاً، فيتباطأ ما يؤدي إلى انثناء الموجة.

تحول إقليمي Regional metamorphism: تحول على مقياس كبير للصخور المدفونة عميقاً عن طريق الإجهاد الإقليمي والحرارة والضغط المرتفعة.

التطور النسبي لمقطع التربة Relative profile development: يتعلق بالتربة التي يمكن تطويرها بصورة ضعيفة، أو متوسطة، أو قوية اعتماداً على الخصائص المحددة للتربة.

طاقة متجددة Renewable energy: مصادر طاقة تعوض بسرعة كافية للإبقاء على تزويد ثابت إن لم يبالغ في استعمالها، تشمل الأمثلة الطاقة الشمسية وقوة الماء وطاقة الرياح.

مورد متجدد Renewable resource: مورد مثل الأخشاب والماء أو الهواء يحصل فيه تدوير بصورة طبيعية أو بعمليات يتسبب فيها الإنسان ضمن إطار زمني مفيد.

احتياطيات Reserves: خامات معروفة ومحددة من المواد الأرضية يمكن استخلاص مواد مفيدة منها بصورة مربحة باستخدام التكنولوجيا الموجودة في ظل الظروف الاقتصادية والقانونية الحالية.

رسوبيات متبقية Residual deposits: تتعلق بالموارد المعدنية، وتشير إلى الرسوبيات التي تتكوّن نتيجة التركيز الميكانيكي لمعدن معين، مثل شذرات الذهب في جدول نهرى أو التحلل في الصخور المجوّاة.

تربة متبقية Residual soil: تشير إلى التربة التي تنشأ على الصخر الأصلي.

قوى مقاومة Resisting forces: قوى تميل لمعارضة حركة المواد الأرضية في اتجاه أسفل المنحدر.

مقاومية Resistivity: مقياس لمقدرة المادة الأرضية على إعاقه جريان الكهرباء. عكس التوصيلية.

جدار ساند Retaining wall: منشأ يبني ليدعم المنطقة السفلية من المنحدر لتقليل احتمال حدوث انزلاق.

موارد Resources: تشمل الاحتياطيات زائد الرسوبيات الأخرى المفيدة من المواد الأرضية التي يمكن أن تصبح متوافرة في النهاية.

صدع عكسي Reverse fault: صدع تحرك فيه الجدار المعلق إلى أعلى بالنسبة إلى الجدار القديمي؛ الصدع العكسي منخفض الزاوية يسمى صدع دفع thrust.

ريوليت Rhyolite: صخر بركاني يتكوّن من معادن الفلسبار والفيرومغنيسية والكوارتز، محتوى السليكا مرتفع نسبياً، ويصل إلى (70%)، يترافق مع الأحداث البركانية التي قد تكون شديدة الانفجارية.

مقياس ريختر Richter magnitude: مقياس لكمية الطاقة المنبعثة خلال زلزال، تحدد بتحويل أقصى سعة للموجة القصية باستخدام مقياس لوغاريتمي، تشير فيه القيمة (2) على سبيل المثال، إلى أقل زلزال يمكن الشعور به والقيمة (5, 8) إلى زلزال مدمر.

دفع الجبال Ridge push: دفع جاذبي مشابه لانزلاق أرضي هائل مسؤول عن دفع الصفائح بعيداً عن بعضها عند حدود الصفائح المتباعدة.

إثراء ثانوي Secondary enrichment: عملية تجوية رسوبيات الخامات الكبريتيدية، يمكن أن تؤدي إلى تركيز المعادن المرغوبة.

ملوثات ثانوية Secondary enrichment: متعلقة بتلوث الهواء، وتشير إلى الملوثات التي تنتج عندما تتفاعل الملوثات الأولية مع المركبات الجوية العادية؛ مثال على ذلك: الأوزون الذي يتكوّن خلال تفاعلات بين الملوثات الأولية وأشعة الشمس والغازات الجوية الطبيعية.

معالجة ثانوية Secondary pollutants: يتعلق بمعاملة المياه العادمة، يشمل الهضم الهوائي واللاهوائي للنفايات في تيار المياه العادمة، مبدئياً عن طريق التحطيم البكتيري، المرحلة النهائية تعقيم المياه المعاملة عادة بالكورين.

مكب طمر صحي آمن Secure landfill: نوع من المكبات مصمم لاحتواء النفايات الكيميائية الخطرة والتخلص منها، تم إغلاق عدد من هذه الخدمات لاستحالة احتواء النفايات الخطرة.

بيئة ترسيبية Sedimentary environment: بيئات تفضي إلى توضع الرسوبيات، مثل البحيرات والسهول الفيضية والكتبان الرملية والرسوبيات الجليدية.

صخر رسوبي Sedimentary rock: صخر يتكوّن عندما تنقل الرسوبيات وتتوضع، ثم تتصلب باللحم الطبيعي أو الانضغاط أو الآليات الأخرى؛ تتكوّن الصخور الرسوبية الحطامية من قطع أو كسارات صخور سابقة، وتتكوّن الصخور الرسوبية الكيميائية بعمليات كيميائية أو بيوكيميائية تؤدي إلى ترسيب المواد الموجودة في محلول كيميائي.

علم الترسيب Sedimentology: دراسة بيئات ترسيب التوضعات الرسوبية.

تلوث رسوبي Sediment pollution: تلوث جزء من البيئة على اليابسة أو في جسم مائي برسوبيات انتقلت إلى البيئة بالرياح أو الماء، عكورة مياه التزويد (الشرب) مثال على ذلك.

إنتاجية الرسوبيات Sediment yield: حجم أو كتلة التوضعات الناتجة لكل وحدة زمن عن منطقة معينة.

سيزمي Seismic: يشير إلى اهتزاز الأرض الناتج عن الزلازل.

ثغرة سيزمية Seismic gap: مناطق على طول نطاقات صدعية نشطة قادرة على إنتاج زلازل كبيرة، إلا أنها لم تنتج أي زلازل حديثاً.

خريطة خطر سيزمي Seismic risk map: خريطة ترسم الخطر السيزمي في مساحة أو منطقة معينة، أحياناً تكون معتمدة على الأنشطة السيزمية القديمة أو على احتمالية حدوث زلازل بشدة معينة في فترة زمنية محددة.

سيزموغراف Seismograph: جهاز يسجل الزلازل.

سيزمولوجي (علم الزلازل) Seismology: دراسة الزلازل وبنية الأرض من خلال تقييم كل من الموجات السيزمية الطبيعية والمحدثة.

سيلينيوم Selenium: عنصر شحيح لافلزي مهم عدده الذري (34).

شبه جاف Semiarid: أراضٍ تتميز بهطل سنوي (25-50 سم).

حساسية تربة Sensitivity: مقياس لفقدان قوة التربة نتيجة الاضطرابات، مثل الحفريات من قبل البشر وإعادة التشكيل.

مالح Saline: ملحي، يتميز بملوحة عالية.

ملوحة Salinity: مقياس لكميات الأملاح (مواد صلبة) الكلية الذاتية في الماء.

قبة ملحية Salt dome: تركيب ينتج عن حركة كتلة ملحية إلى أعلى، ترتبط أحياناً بالرسوبيات النفطية والغازية على أطراف القبة الملحية.

قاطع ماء مالح Saltwater intrusion: الطريقة التي يزيح بها الماء المالح المياه الجوفية العذبة، تنتج أحياناً عن الضخ الجائر للموارد المائية.

رمل Sand: حبيبات رسوبية قطرهما من (1/16 - 2 ملم)؛ أحياناً رسوبية مكوّنة من حبيبات كوارتز بهذا الحجم.

كثيب رملي Sand dune: مرتفع أو تلة رملية تكوّن بفعل الرياح.

حجر رملي Sandstone: صخر رسوبي حطامي يتكوّن من حبيبات رمل ملتصقة مع بعضها.

مكب نفايات صحي Sanitary landfill: طريقة تخلص من نفايات صلبة لا تمثل مشكلة صحّة عامة أو مصدر إزعاج. تحصر النفايات، وتضغطها وتغطيها في نهاية كل يوم بطبقة مرصوفة وكتيمة نسبياً مثل الطين.

جريان مشبع Saturated flow: نوع من الجريان تحت السطحي أو جريان المياه الجوفية، تكون المسامات فيه مشبعة بالماء.

جرف Scarp: منحدر عالٍ أو جرف يرتبط عادة بالانزلاقات أو الزلازل.

موارد المناظر الطبيعية Scenery resources: الجزء البصري من الخبرة الجمالية، يعترف بالمناظر الجميلة الآن على أنها مورد طبيعي متباين القيمة.

شيست Schist: صخر متحوّل خشن الحبيبات، يتميز بنسيج تورقي للحبيبات المعدنية الصفائحية أو المتطاولة.

حمى الصدفية Schistosomiasis: مرض استوائي يحصل فيه انحطاط للقوة، وقد يؤدي إلى الموت.

الطريقة العلمية Scientific method: الطريقة التي يعمل بها العلماء، وتبدأ بطرح سؤال حول مشكلة معينة، يتبع ذلك تطوير فرضيات وإثباتها.

تحديد الأهداف Scoping: طريقة تحديد القضايا البيئية المهمة، التي تتطلب تقييماً مفصلاً في وقت مبكر من تخطيط مشروع مقترح، جزء مهم من تحليل الأثر البيئي.

فرك Scrubbing: عملية إزالة ثاني أكسيد الكبريت عن الغازات المنبعثة من حرق الفحم في محطات توليد الطاقة الكهربائية.

جرف بحري Sea cliff: مرتفع شديد الانحدار (قريب من العمودي) عادة مجازٍ أو مجاور للشاطئ أو البيئة الشاطئية؛ ينتج عن تشارك عمليات حت تشمل النشاط الموجي والعمليات الهوائية، مثل التجوية والانزلاقات وجريان المياه السطحية.

اتساع انتشار قاع البحر Sea floor spreading: مفهوم في الصفائح التكتونية أن قشرة جديدة تضاف باستمرار إلى حواف الصفائح الصخرية الأرضية عند حدود الصفائح المتباعدة نتيجة صعود الماجما على طول حيد منتصف المحيط.

جدار بحري Seawall: منشأ هندسي عند حافة الماء لتقليل الحث الشاطئي الناتج عن فعل الأمواج.

زلزال بطيء *Slow earthquake*: زلزال ينتج عن تمزق صدعي يستغرق أياماً أو شهوراً حتى يكتمل.

انزلاق *slump*: نوع من الانزلاقات يتميز بإزاحة كتلة صخرية إلى الأسفل على سطح انزلاق منحني.

ضبخن *Smog*: مصطلح عام يشير إلى تلوث الهواء المرئي، أول تقييم له كان في أوائل القرن العشرين، وقد عُدَّ خليطاً من الدخان والضباب.

هيار ثلجي *Snow avalanche*: حركة سريعة للثلج والجليد والصخر على منحدر.

مسار سهل *Soft path*: متعلق بموارد الطاقة، ويشير إلى تطوير سياسة طاقة تتضمن بدائل متجددة ومرنة وغير مركزية ولطيفة بيئياً بالنسبة إلى بعض الناس، مقارنة بالمسار الصعب.

تربة (علم التربة) *Soil*: مادة أرضية معدلة بعمليات بيولوجية وكيميائية وفيزيائية، بحيث تصلح لزراعة النباتات الجذرية. أمّا هندسياً: فهي مادة أرضية يمكن إزالتها دون تفجير.

تعاقب زمني للتربة *Soil chronosequence*: مجموعة من أنواع التربة مرتبة من الأحدث إلى الأقدم بناءً على التطور النسبي لمقطع التربة.

خصوبة التربة *Soil fertility*: قدرة التربة على تزويد النبات بما يحتاج إليه من الأغذية، مثل النيتروجين والفوسفور والبوتاسيوم عندما تكون الظروف الأخرى ملائمة لنموه.

آفاق التربة *Soil horizons*: طبقات في التربة A، B، C إلخ: تختلف عن بعضها في خصائصها الكيميائية والفيزيائية والبيولوجية.

مقطع التربة *Soil profile*: تجوية المواد الأرضية إضافة إلى النشاط الحيوي والزمن، ينتج تربة تحتوي على آفاق عدّة تتميز عن المادة الأم التي تكوّنت منها التربة.

حساسية التربة *Soil sensitivity*: تقدير نسبي لمقدرة التربة على المحافظة على قوتها الأصلية عند الاضطراب أو إعادة التشكيل: أنواع التربة التي تحتفظ بجزء من قوتها توصف بأنها حساسة.

انزلاق التربة *Soil slip*: نوع من أحداث الحركات الكتلية، عرضه ضيق وشكله خطي، يحدث خلال أحداث الترسيب على المنحدرات، توصف انزلاقات التربة الضحلة في كاليفورنيا بأنها انزلاقات طينية.

قوة التربة *Soil strength*: قوة قصّ التربة من خلال قوى التربة التماسكية والاحتكاكية.

مسح تربة *Soil survey*: مسح يتكوّن من خريطة مفصلة للتربة، ووصف لأنواعها، ومحددات استعمال الأراضي، تحضر عادة بالتعاون مع الحكومة المحلية.

تاكسونومي التربة *Soil taxonomy*: متعلق بعلم التربة، ويشير إلى طريقة تصنيف التربة التي طورتها وزارة الزراعة الأمريكية. نسيج التربة: يشير إلى المكونات النسبية للرمال والغرين والطين في التربة.

مجمع شمسي *Solar collector*: أي من الأجهزة المباشرة وغير المباشرة التي تقوم بتجميع الطاقة الشمسية، أكثرها شيوعاً مجمع الصفيحة المستوية الذي يُسخّن الماء.

طاقة شمسية *Solar energy*: طاقة تجمع من الشمس.

خزان صحي *Septic tank*: تنك يستقبل النفايات الصلبة والسائلة مؤقتاً. يحطم النشاط البكتيري اللاهوائي النفايات، وتفضل النفايات الصلبة، وتجري النفاية السائلة إلى نظام تصريف.

استخدام تعاقبي للأرض *Sequential land use*: تطوير أرض استعملت سابقاً بوصفها موقفاً لدفن النفايات، يجب أن يُحدّد نوع إعادة الاستعمال بحرص شديد.

سيربنتين *Serpentine*: عائلة من المعادن الفيرومغنيسية، مهمّة بيئياً؛ لأنها تشكل أحماضاً ضعيفة جداً.

رسابة مياه المجاري *Sewage sludge*: مادة صلبة تبقى بعد معالجة البلديات للمياه العادمة.

خريطة اهتزاز *Shake map*: خريطة تبين نمط ومدى الاهتزاز السيزمي الناتج عن الزلازل.

غضار *Shale*: صخر رسوبي من جسيمات بحجم الطين والغرين، أكثر الصخور الرسوبية توافراً.

بركان درعي *Shield volcano*: بركان محدب واسع يتكوّن من تعاقب جريانات اللابا، أكبر البراكين حجماً.

احتمالية الانكماش والانتفاخ تربة *Shrink-swell potential*: مقياس لميل التربة على الازدياد أو النقصان في الحجم، عندما يتغير محتواها المائي.

معادن سيليسية *Silicate minerals*: أهمّ مجموعة معدنية مكونة للصخور.

جدة موازية *Sill*: اندفاع ناري مستوي ومسطح عادة.

غرين سيلت *Silt*: رسوبية قطر حباتها بين (1/16-1/256 ملم).

حفرة غائرة *Sinkhole*: منخفض سطحي يتكوّن بإذابة الحجر الجيري أو انهيار فوق فتحة تحت سطحية، مثل كهف.

قناة متعرجة *Sinuuous channel*: نوع من القنوات النهرية (غير مجدولة).

اختيار موقع *Site selection*: طريقة تحليل بيئي هدفها اختيار موقع أو مجموعة من المواقع لنشاط معين.

الدفن الكتلي *Slab survey*: مفهوم في الصفائح التكتونية يقول: مع تحرك صفيحة بعيداً عن الحديد، فإنها تبرد، وتصبح بالتدرج أكثر كثافة من الأستينوسفير الذي تحتها. وفي الوقت نفسه، تسقط الصفيحة الثقيلة في منطقة الاستهلاك في الستار الخفيف، ويدفع وزن الكتلة النازلة الصفيحة كلها.

سليت *slate*: صخر متحوّل متورّق ناعم الحبات.

انزلاق *Sliding*: متعلق بالحركات الكتلية والانزلاقات، يشير إلى التشوّه أو الحركة في اتجاه الأسفل لكتلة متماسكة تقريباً من المواد الأرضية على طول سطح انزلاق.

سطح انزلاق *Slip plane*: يشير إلى معالم مائلة مثل الشقوق الصخرية وأسطح التطبّق، يحدث عليها الانزلاق.

سرعة الانزلاق *Slip rate*: سرعة انزلاق (إزاحة) على المدى الطويل على طول صدع. عادة ملمترات أو سنتمترات في السنة.

ضبخن كبريتي *Sulfurous smog*: يسمى أحياناً ضبخن لندن أو الهواء الرمادي، ينتج بصورة رئيسة عن حرق الفحم أو النفط في محطات الطاقة الكبيرة، حيث ينتج أكاسيد الكبريت والجسيمات الدقائقية التي تؤدي إلى تكون ضبخن مركز.

أعلى من سعة أمواج القص *Supershear*: انتشار التمزق خلال زلزال أسرع من أمواج القص أو الأمواج السطحية الناتجة عن التمزق. القص والصدم الزائد قد تزيد الدمار الناتج عن زلزال بصورة كبيرة.

الحجز السطحي *Surface impoundment*: منخفضات طبيعية أو محفورة تستخدم في حجز النفايات السائلة الخطرة. على الرغم من أن هذه المنخفضات قد تكون مبطنة أحياناً، إلا أنها انتقدت؛ لأنها عرضة للارتشاح وتلويث التربة والمياه الجوفية.

ماء سطحي *Surface water*: مياه فوق سطح الأرض الصلب.

موجة سطحية *Surface wave*: إحدى أنواع الأمواج التي تنتج عن الزلزال، وتسبب بوجه عام معظم دمار المنشآت على سطح الأرض.

منطقة الأمواج *Surf zone*: ذلك الجزء من بيئة الشاطئ والمنطقة القريبة منه المتميز بوجود موجات تشبه الحفارة، وتتحرك بعد تكسر الأمواج.

حمولة معلقة *Sustainable load*: رسوبيات في جدول أو نهر تحمل في المائع بعيداً عن القاع.

الاستدامة *Sustainability*: مصطلح صعب التعريف، إلا أنه يشير عادة إلى تطوير أو استعمال الموارد، بحيث تترك للأجيال المقبلة حصتهم منها، ويشير إلى الاستمرار في المحافظة على البيئة. أي إن الاستدامة تشير إلى أنواع التطوير الممكنة اقتصادياً، ولا تدمر البيئة، وتحقق فيها العدالة الاجتماعية.

سياسة الطاقة المستدامة *Sustainable energy policy*: تطوير سياسة للطاقة تجد مصادر مفيدة لها، وليس لها تأثيرات ضارة أو تقلل هذه التأثيرات بطريقة تؤدي إلى انتفاع الأجيال المقبلة من موارد الطاقة والبيئة ذات النوعية الجيدة.

اقتصاد عالمي مستديم *Sustainable global economy*: تنمية اقتصادية عالمية لا تؤذي البيئة، وتنهض بأعباء الأجيال المقبلة، وتحقق فيها العدالة الاجتماعية.

منطقة تلاطم الأمواج *Swash zone*: ذلك الجزء من البيئة الشاطئية الذي تندفع الأمواج فيه إلى سفح وجه الشاطئ، ثم تعود مرة أخرى إلى المحيط، حيث تقابل الأرض الماء، وتغطي منطقة تلاطم الأمواج جزءاً من الشاطئ بالمياه الضحلة، والماء العائد إلى المحيط يكشفه مرة أخرى.

موجة التضخم *Swell wave*: متعلق بالعمليات الشاطئية، ويشير إلى تصنيف الأمواج بحسب الفترة من عاصفة إلى مجموعة من الأمواج لها ارتفاعات وأطوال منتظمة تقريباً، ما يسمح لمجموعات الأمواج بأن تتحرك مسافات طويلة من العواصف إلى المناطق الشاطئية مع فقدانها لجزء قليل من طاقتها.

طيّة مقعرة *Syncline*: طيّة تتوافر الصخور الحديثة في مركزها، وتميل صخور جناحها للداخل في اتجاه محور مشترك.

نفاية صلبة *Solid waste*: مواد مثل ألبسة، refuse، garbage، trash. خطر محدد *Specific risk*: حاصل ضرب العناصر المعرضة للخطر في احتمالية حدوث العنصر في قابلية الحدوث نسبة العناصر المعرضة للخطر.

الكاسرات المسفوحة *Spilling breaker*: نوع من الأمواج يرتبط بالشواطئ قليلة الميل نسبياً وترسيب الرمل على الشاطئ.

أكوام نفايات، تعدين *Spoils, mining*: ضفاف أو أكوام تمثل تجمعات من الصخور الفوقية تزال خلال عمليات التعدين، وتلقى على سطح الأرض. مركز اتساع انتشار *Spreading center*: مرادف لحيد وسط المحيط، حيث يتم إضافة قشرة جديدة باستمرار إلى حواف الصفائح التكتونية.

ينبوع *Spring*: متعلق بعمليات المياه الجوفية، ويشير إلى التدفق الطبيعي للمياه الجوفية عند تقاطعها مع سطح الأرض.

مصادر ثابتة *Stationary sources*: متعلقة بملوثات الهواء، وتشير إلى المصادر الثابتة نسبياً في مواقعها.

نظام ثابت الحالة *Steady state system*: نظام مدخلاته تساوي مخرجاته تقريباً؛ لذلك ينشأ اتزان تقريبي فيه.

موجات عاصفة *Storm surges*: أمواج محيطية تندفع بالرياح، ترافق الأعاصير عادة.

انفعال *Strain*: تغير في هيئة أو حجم مادة نتيجة الجهد المسلط عليها. قدرة أو قوة القنوات المائية *Stream power*: حاصل ضرب تدفق النهر في ميل أو انحدار طاقته.

قوة تربة *Strength*: مقدرة التربة على مقاومة التشوه، تنتج عن قوى احتكاكية وتماسكية تلافيفية في التربة.

إجهاد *Stress*: القوة الواقعة على وحدة المساحة، قد يكون ضغطياً أو شديداً أو قصياً.

إزاحة مخرية *Strike-slip*: صدع تكون معظم الإزاحة فيه أفقية.

تعدين شريطي *Strip mining*: إحدى طرق التعدين السطحي.

استهلاك غوص *Subduction*: عملية تهبط فيها إحدى صفائح الأرض التكتونية تحت صفيحة أخرى.

منطقة الاستهلاك *Subduction zone*: تقارب صفيحتين تكتونيتين تغوص إحدهما تحت الأخرى، وتستهلك في الستار.

خندق تحت بحري *Submarine trench*: منخفض ضيق طويل آلاف الكيلومترات أحياناً، وعميق بضعة كيلومترات أحياناً في قاع المحيط، يتشكل بسبب تقارب صفيحتين تكتونيتين مع استهلاك إحدهما.

هبوط *Subsidence*: غطس، هبوط أو أنواع أخرى من الانخفاض لأجزاء من قشرة الأرض.

مياه تحت سطحية *Subsurface water*: المياه كلها الموجودة في الغلاف الصخري.

ثاني أكسيد الكبريت SO_2 *Sulfur dioxide*: غاز لا لون ولا رائحة له، ينتج بفعل البشر من حرق للوقود الأحفوري.

صدع عرضي Transform fault: نوع من الصدوع المرتبطة بالحيدود المحيطية، قد يشكل حدًا صفيحياً مثل صدع سان أندرياس في كاليفورنيا. انزلاق انتقالي **Translation 9slab0 landslide**: نوع من الانزلاقات تحدث الحركة فيه على سطح شقّ محدّد، مثل مستوى تطبّق أو طبقة طين ضعيفة.

تربة منقولة Transported soil: لا تشير إلى طريقة نقل التربة، لكنها تشير إلى أنّ المادة الأصلية للتربة هي مادة انتقلت إلى مكان محدّد، مثل انتقال الرسوبيات النهرية إلى السهل الفيضي أو إلى راسب جليدي. نفاية ما بعد اليورانيوم **Transauranic waste**: نفاية نووية مؤلفة من عناصر إشعاعية أثقل من اليورانيوم من صنع الإنسان.

خندق Trench: متعلق بالصفائح التكتونية، ويشير إلى منخفض طويل في قاع البحر، يرتبط بحدود تقاربية ومناطق الاستهلاك؛ ويشار إليه أحياناً بخنادق تحت بحرية، وهي مواقع المياه المحيطية الأكثر عمقاً على الأرض، توجد أحياناً في الجهة البحرية من منطقة الاستهلاك.

حدّ ثلاثي Triple junction: مناطق التقاء 3 صفائح وحدودها معاً. سيكلون استوائي تيفونون **Tropical cyclone typhoon**: عاصفة شديدة تتولد من اضطراب استوائي؛ يسمى تيفونون في معظم منطقة المحيط الهادي وهوريكين في نصف الأرض الغربي.

سونامي Tsunami: موجة سيزمية بحرية تتولد في معظم الأحيان من زلزال تحت بحري، وأيضاً من اندفاع بركان تحت بحري أو انزلاق أو اصطدام كويكبي، يتميز بموجة طويلة جداً، تتحرك بسرعة في البحر المفتوح، وتسمّى خطأ موجة مد.

طف Tuff: رماد بركاني مرصوص أو ملتحم. التيفونون **Typhoon**: سيكلون استوائي يحدث فوق المحيط الهندي أو غربه، مكافئ لإعصار أَل hurricane الذي يحدث في المحيط الأطلسي.

خزان غير محصور Unconfined aquifer: خزان لا توجد فيه طبقة كتيمة تحد من سطحه العلوي في منطقة الإشباع.

عدم توافق Unconformity: سطح حت مدفون، يمثل زمناً لم يحدث فيه ترسيب، ثغرة في السجل الجيولوجي.

نظام تصنيف التربة الموحد Unified soil classification system: تصنيف للتربة شائع الاستعمال في الممارسات الهندسية، يعتمد على كمية الجسيمات الخشنة والناعمة أو المادة العضوية.

مبدأ النسقية Uniformitarianism: مفهوم أن الحاضر مفتاح للماضي، أي إننا نستطيع قراءة السجل الجيولوجي بدراسة العمليات الحالية.

جريان غير مشبع Unsaturated flow: نوع من جريان المياه الجوفية يحدث عندما يكون جزء من المسام ممتلئاً بالماء.

خام حضري Urban ore: يشير إلى حقيقة أنّ رسابة منشآت التخلص من النفايات في بعض المجتمعات تحتوي على كمّيات مرتفعة من الرسوبيات الفلزية، بحيث يمكن أن تُعدّ خاماً معدنيّاً.

نظام Syncline: أيّ جزء من الكون معزول في الفكر أو فعلياً لغرض الدراسة أو ملاحظة التغيّرات التي تحدث في ظل ظروف معيّنة مفروضة.

رمل النكار Tar sand: رمل أو حجر رملي أو جير طبعي يحتوي على نפט لزوجته عالية جداً.

تكتوني Tectonic: يشير إلى تشوّه الصخر.

زحف تكتوني Tectonic creep: حركة بطيئة، لكنها مستمرة تقريباً على طول صدع.

دورة تكتونية Tectonic cycle: جزء من الدورة الجيولوجية، وعلى مستوى الكرة الأرضية هي دورة تكتونية الصفائح التي تنتج الأحواض المحيطية والسلاسل الجبلية.

مقدوفات بركانية Tephra: أيّ مادة تندفع من البركان، وتطير في الهواء قبل أن ترسب، معظمها رماد بركاني.

نسيج، صخر Texture, rock: حجم الحبيبات المعدنية وهياكلها وترتيبها في الصخور.

نظرية Theory: قول أو تصريح علمي قوي. قد تصبح الفرضية نظرية بعد أن تختبر مرات كثيرة، وتثبت صحّتها في الحالات كلها.

تلوث حراري Thermal pollution: متعلق بتلوث الماء، ويشير إلى الماء مرتفع الحرارة الناتج أحياناً عن التخلص من الماء المستخدم في العمليات الصناعية للتبريد، أو عن إنتاج الكهرباء في بحيرة أو نهر أو محيط.

حدّ عتبة Threshold: نقطة تغيّر، حيث يحدث شيء، مثلاً: يمكن أن تنحدر ضفة النهر عندما تكون قوة الماء كافية لخلع الحبيبات، النقطة التي يبدأ عندها الحثّ تسمى حدّاً.

جريان بيني Throughflow: جريان الماء المائل تحت سطح الأرض بقليل وفوق مستوى المياه الجوفية.

صدع دفعي Thrust fault: صدع عكسي زاويته قليلة.

طاقة المد والجزر Tidal energy: الكهرباء المولدة بطاقة المد.

فيضان مدي Tidal flood: يحدث عند مصبّات الأنهار أو الأنهار الشاطئية نتيجة للتفاعلات بين أمواج المد العالية والأمواج العاصفة.

طاقة المد Tidal power: متعلقة بموارد الطاقة، وتشير إلى التحويل المفيد لتيارات المد من أجل إنتاج طاقة كهربائية.

التيل Till: مادة متجانسة غير متطبّقة، ترسبت مباشرة من الجليد.

الحمل الكلي Total load: متعلقة بعمليات مجاري الأنهار، تشير إلى مجموع الحمولة الذائبة والمعلقة والقاع التي يحملها جدول أو نهر.

سام Toxic: مؤذٍ، قاتل أو سام.

علم السموم Toxicology: العلم الذي يدرس التوكسينات وتأثيراتها في الناس والكائنات الحية الأخرى والأنظمة البيئية؛ يهتم أيضاً بالعلاقات بين المواد السامة والعمليات الإكلينيكية والصناعية.

حدّ مستعرض Transform boundary: مرادف للصدوع العرضية، يتوافر في الأماكن التي تزلق فيها حواف صفيحتين عن بعضهما، معظمها حدود في القشرة المحيطية، مثالها على اليابسة صدع سان أندرياس في كاليفورنيا.

مستجمع الأمطار Watershed: الأرض التي تسهم بمائها في نظام نهري معين. انظر حوض تصريف.

مواصفات نوعية المياه Water quality standards: تشير في الولايات المتحدة إلى أقل حد، الحد الأدنى من المواصفات التي تصدرها وكالة حماية البيئة بشأن مياه الشرب والاستعمالات الأخرى للماء.

مستوى المياه الجوفية Water table: سطح يفصل بين المنطقة غير المشبعة، الفيدوز والمنطقة المشبعة؛ السطح الذي تحته مسامات الصخر كلها ممتلئة بالماء.

مناخ الموجة Wave climate: تشخيص أو تمييز إحصائي لارتفاع الموجة وفترتها واتجاهها عند موقع معين على أساس سنوي.

ارتفاع الموجة Wave height: يشير إلى الفرق في الارتفاع بين قاع الموجة وقمتها.

فترة الموجة Wave period: تشير إلى الزمن بالثواني لمرور قمم الأمواج المتلاحقة من نقطة مرجعية؛ عكس تردد الموجة.

طول الموجة Wave length: يشير إلى الطول الأفقي بين قمم الأمواج المتتالية.

تجوية Weathering: تغيّرات تحدث في الصخور والمعادن على سطح الأرض أو بالقرب منه؛ استجابة للتغيّرات الفيزيائية والكيميائية والبيولوجية؛ التحطم الفيزيائي والكيميائي والبيولوجي للصخور والمعادن.

أراض رطبة Wetlands: معالم في اللاندسكيب التضاريس، مثل المستنقعات والسبخات والبراري، يفيض عليها الماء باستمرار أو بصورة متقطعة.

طاقة الرياح Wind power: تكنولوجيا معظمها طواحين هواء لتوليد الطاقة الكهربائية من الريح.

نفايات صفرية (لا نفايات) Zero waste: المفهوم المرتبط بإدارة النفايات، الذي ينصّ على أنه لا يوجد هناك نفايات، بل موارد في غير محلها.

منطقة الإشباع Zone of saturation: المنطقة أو الطبقة تحت مستوى المياه الجوفية في صخر أو تربة مساماتها كلها مشبعة.

منطقة أو vadose: منطقة أو طبقة فوق مستوى المياه الجوفية، قد يكون بعض الماء فيها معلقاً أو مهاجراً إلى الأسفل نحو مستوى المياه الجوفية، أو جانبياً إلى نقطة يخرج منها.

مركب عضوي متطاير Volatile organic compound: يختصر VOC عندما يستخدم في وصف ملوثات الماء أو الهواء، مركبات هيدروكربونية عادة، مثل: الغازولين والبنزين والبروبين.

رماد بركاني Volcanic ash: انظر رماد بركاني.

بريشيا بركانية Volcanic breccias، أجلوميرات: قطع صخرية كبيرة مختلطة مع رماد ومواد بركانية أخرى، وملتحمة مع بعضها.

أزمة بركانية Volcanic crisis: ظرف يؤدي فيه الاندفاع البركاني أو احتمال وقوعه إلى أزمة اجتماعية.

قبة بركانية Volcanic dome: نوع من البراكين التي تتميز بماجما لزجة جداً ومحتوى عالٍ من السليكا ما يؤدي إلى اندفاع انفجاري.

نطاق واداتي-بينيوف Wadati-Benioff Zone: منطقة مائلة من الزلازل ينتج عندما تستهلك الصفيحة التكتونية.

تحذير Warning: متعلق بالأخطار الطبيعية، الإعلان عن خطر محتمل، مثل زلزال كبير أو فيضان يمكن أن يحدث في المستقبل القريب.

دورة تجديد المياه العادمة المعالجة والمحافظة عليها Wastewater renovation and conservation cycle: عملية إعادة تدوير لنفاية سائلة، تشمل إعادة المياه العادمة للمعالجة للمحاصيل أو الري، وتجديد مستمر من خلال تغذية المياه الجوفية، يتضمن الجزء الذي يعاد استعماله ضخ المياه الجوفية للبلديات والصناعة والأغراض الأخرى.

ميزانية مائية Water budget: تحليل المصادر والأحواض ومواقع خزن الماء في منطقة ما.

المحافظة على الماء Water conservation: الإجراءات التي يتم اتخاذها لاستعمال المياه بفعالية أكبر، والتقليل من سحبها واستهلاكها.

دورة مائية Water cycle: انظر دورة هيدرولوجية.

إدارة مائية Water management: ممارسة إدارة مواردنا المائية.

تلوث مائي Water pollution: تدهور في نوعية المياه عند قياسها بحسب المعايير البيولوجية والكيميائية والفيزيائية.

طاقة الماء Water power: استخدام المياه الجارية مثل تلك التي في خزان مائي في توليد طاقة كهربائية.

ملاحظة: تشير أرقام الصفحات المتبوعة بحرف (F) إلى الأشكال وحرف (T) إلى الجداول.

Beach budget, 297–298	ميزانية شاطئ	Abrupt climate change, 500–501	تغير مناخي مفاجئ
Beaches	شواطئ	Acceptable risk, 126–127	خطر مقبول
E-lines and E-zones, 318	خطوط E ونطاقات E	Acid deposition, 449–451	ترسيب حمضي
erosion, 297–301, 305–308, 315–317	حت	Acid mine drainage, 385–386, 421, 438f	تصريف مياه حمضية
nourishment of, 303–304, 306	تغذية	Acid rain, 449–451	مطر حمضي
processes, 295–296	عمليات	Active faults, 216, 219	صدوع نشطة
stabilization of, 301–305	تحسين (زيادة استقرار)	Active method of construction, 59	الطريقة النشطة في الإنشاء
waves and, 295f	الموجات و	Advanced treatment of wastewater, 398	المعالجة المتقدمة للمياه العادمة
Beatty, Nevada, 457	بيتي، نيفادا	Aentonite, 49	أينتونيت
Bedding planes, 50	مستويات تطبق	Aerosols, 487–488	هباء جوي
Bed load of sediment, 139	حمولة الرسوبيات القاعية	Age-dating techniques, 7	طرق تأريخ الأعمار
Bentonite, 49	بنتونيت	Agglomerate, 49	أجلوميرات
Berkeley Pit, 421f	حفرة بيركلي	Agricultural practices, 78–80	ممارسات زراعية
Berms, 295	مصاطب	A horizon, 66f	الأفق A
B horizon, 65, 66f	الأفق B	Air pollution, 422, 512–518	تلوث هواء
Big bang, 4	الانفجار الكبير	Air toxins, 512–513	مسمّات الهواء
Big Thompson Canyon flood, 149	فيضان خانق تومسون الكبير	Algae contamination, 377	تلوث بالطحالب
Bingham Canyon copper mine, 420	منجم خانق بنجهام النحاس	Alluvial fans, 68, 140	مراوح طميية
Biochemical oxygen demand (BOD), 374–375	مطلب الأكسجين البيوكيميائي	Alluvial soils, 137	تربة طميية
Biodiversity	تمايز حيوي	Alternative energy, 463–469	طاقة بديلة
coastal geology and, 98–101	جيولوجية الشواطئ و	Aluminum, 416, 426	ألومنيوم
factors affecting, 103–104	العوامل المؤثرة	Alvarez, Luis, 335	لويس الفارز
human footprint and, 104–106	تأثير البشر و	Alvarez, Walter, 335	الفارز، والتر
keystone species, 96	جيس بارز	Amazon River, 15f	نهر الأمازون
seawalls and, 105–106	جدران البحرية	Amplitude of earthquakes, 208	سعة الزلازل
stream processes, 96–98	عمليات نهريّة	Anatolian fault, 245, 247f	الصدع الأناضولي
of trees, 95–96	الأشجار	Andesite, 263	أنديسايت
Biofuels, 468–469	وقود حيوي	Angular conformity, 55	عدم توافق زاو
Biogenic gas, 441, 442	غاز حيوي	Animal behavior, 245	سلوك الحيوان
Biogeochemical cycles, 39–41	دورات بيوجيوكيميائية	Antarctica, 491–492	القارة المتجمّدة الجنوبية
Biological engineering, 113	هندسة حيوية	Anthracite coal, 436	فحم أنتراسيت
Biological processes, 415–416	عمليات حيوية	Anthropogenic climate forcing, 488, 490, 491f	إكراه اجتماعي مناخي
Biomagnification, 382	تكبير حيوي	Anticipatory responses, 128–129	استجابات متوقّعة
Biopersistence, 527	استمرارية حيوية	Anticlines, 52, 53f, 215	طبّات محدّبة
Bioremediation, 85, 86f, 394f	معالجة حيوية	Appalachian Mountains, 34, 52, 142, 440	جبال الأبالاش
Biosphere, 94, 495, 497–498	غلاف حيوي	Aqueducts, 361f	قناة نقل الماء
Biotechnology, 425–426	تقنية حيوية	Aquifers, 349–351	خزان مائي
Bison, 101f	البيسون (ثورأمريكي)	Arctic National Wildlife Refuge	ملجأ الحياة البرية الوطني
Bituminous coal, 436	فحم بيتومييني	(ANWR), 446–448	في القارة المتجمّدة الشمالية
Black shale, 444	غضار أسود	Arctic sea ice, 492f	جليدي بحري (القارة المتحدة الجنوبية)
Blocky lava, 271, 272f	لاية كتلية	Area sources, 512	مصادر مساحة
BOD (biochemical oxygen demand), 374–375	متطلب الأكسجين الكيميائي	Argillic B, 65	الأفق الأرجيلي الطيني B
Bogs, 368–369	مستنقعات	Arsenic, 382–383, 400	زرنيخ
Borneo, 440	بورنيو	ART (average residence time), 14–16,	معدل وقت المكوث
Boston Harbor, 399	ميناء بوسطن	380–381	
Braided channels, 144	قنوات مجدولة	Artesian wells, 349, 350f	أبار ارتوازية
Breakers, 294, 295f	أمواج متكسرة	Asaro, Frank, 335	فرانك أسارو
Breaker zone, 295	منطقة تكسر الأمواج	Asbestos, 515	الأسبست
Breakwaters, 302–303	مياه تكسر الأمواج	Ash fall, 272	سقوط أو تساقط الرماد
Brines, 413–414, 415	محاليل ملحية	Ash flows, 273	انسياب رماد
Brittle materials, 44	مواد هشّة	Asteroids, 7, 235, 322–328, 339–340.	كويكبات
Brown, Lester, 534	ليستر براون	See also Impact craters; Mass	انظر أيضًا قوّهات الارتطام،
Buffering, 450	محلول كيميائي يقاوم تغيرات إلى أُل (PH)	extinctions	الانقراض الجماعي
Buried faults, 215, 218f	صدوع مدفونة	Asthenosphere, 30	أستينوسفير
Burner reactors, 453–454	مفاعلات احتراقية	Athabasca Tar Sands, 448	رمال أتاباسكا القطرانية
Bush, George W., 400	جورج بوش	Atlantic Coast, 306–307	شاطئ الأطلسي
Calcite, 43	كالسيت	Atmosphere, 476–479, 480f–481f	غلاف جوي
Calcium carbonate, 450–451	كربونات الكالسيوم	Atmospheric inversions, 515–516	انعكاس جوي
Caldera eruptions, 267–268	اندفاعات كالديرا	Atomic mass number, 543	رقم الكتلة الذرية
Calderas, 267–268, 270f, 271f	كالديرا	Atoms, 541–543	ذرّات
California Water Project, 360	مشروع مياه كاليفورنيا	Attenuation, 224	تخامد
Cancer, 508	سرطان	Avalanches, 198, 199f	تبهورات جليدية
Capacity	قدرة، سعة	Average residence time (ART), 14–16,	معدل وقت المكوث
Cape Hatteras Lighthouse, 319–320	منارة رأس هاتيراس	380–381	
Cap rock, 442	صخر غطاء	Barrier islands, 306–307	جزر حاجزة
Carbonate minerals, 43	معادن جيرية	Basalt, 262	بازلت
Carbon dioxide gas, 275, 440, 485f,	غاز ثاني أكسيد الكربون	Base level of streams, 137	المستوى القاعدي للسيول
489f, 498–500		Battle Mountain, 461	جبل باتل
Capacity	قدرة، سعة	Bauxite, 416, 426	بوكسيت

- geologic record, 475–476
 global warming and, 14
 greenhouse effect, 478–479, 481, 483f–484f
 mathematical models, 476
 natural hazards and, 130
 ozone depletion and, 501–502
 potential effects of, 490–501
 real-time monitoring, 476
 reasons for, 482–490
 temperature change, 481–482, 486f, 487t
- Clinton, Bill, 400
 Cloud, Preston, 4, 474
 Coachella Valley, 467
 Coal-bed methane, 443–444
 Coal mining, 202–203, 436–440
 Coal sludge, 440
 Coastal geology, 98–101
 Coastal hazards. *See also* Tsunamis
 beach stabilization and, 301–305
 development and, 318–320
 E-lines and E-zones, 318
 erosion, 297–301, 306–308, 315–317
 Hurricane Andrew, 315, 316f
 Hurricane Floyd, 168
 Hurricane Katrina, 308–311, 314f
 Hurricane Mitch, 131f, 308
 hurricanes, 308, 311–315
 rip currents, 296–297
 tropical cyclones, 308, 316
 typhoons, 308
 waves, 291–295
- Cogeneration, 469
 Cohesion, 71
 Colbalt-enriched manganese crusts, 419
 Colorado River, 363–366
 Color of rocks/minerals, 546, 554
 Comets, 322–328
 Compaction shale, 50
 Competency, 140
 Complex landslide, 178f
 Composite volcanoes, 263–264
 Compounds, 543
 Comprehensive Environmental Response
 Compensation and Liability
 Act (CERCLA), 525
 Compressibility, 75
 Compressional waves, 220
 Concave slopes, 174–175
 Concentration factor, 407–408
 Cone of ascension, 393
 Cone of depression, 350, 351f, 393
 Confining layers, 349
 Conglomerates, 50
 Conservation, 469
 Consolidated Edison Company, 533
 Construction, 59
 Consumptive use of water, 360
 Contact metamorphism, 412
 Continental collision boundary, 32
 Continental drift, 31.
See also Plate tectonics
 Continuity equation, 140
 Contour interval, 556
 Contour plowing, 79
 Convection, 32
 Convergent boundaries, 32–34
 Convex slopes, 174–175
 Convex straight slopes, 174–175
 Copper, 412, 417
 Coral reefs, 103f, 497
 Corrosion potential, 75
 Covalent bonds, 544
 Craters, 267, 327–328, 329f–332f,
 334–339. *See also* Asteroids;
 Mass extinctions
 Creep, 175–176, 181
- السجل الجيولوجي
 الاحترار العالمي
 ظاهرة غازات الدفيئة
- نماذج رياضية
 الأخطار الطبيعية
 واستنزاف الأوزون
 والتأثيرات المحتملة
 مراقبة الوقت الفعلي
 أسباب
 تغير حراري
 بل كلينتون
 بريستون كلاود
 وادي كوشيللا
 ميثان طبقة الفحم
 تعدين الفحم
 حماة الفحم
 جيولوجيا شاطئية
 أخطار شاطئية. انظر التسونامي
 تحسين الشاطئ
 تطوير و
 خطوط ونطاقات E
 حث
 إعصار أندرو
 إعصار فلويد
 إعصار كاترينا
 إعصار ميتش
 أعاصير
 تيارات تمرق
 أعاصير استوائية
 تايفونات
 أمواج
 إنتاج مشترك
 تماسك - تلاحق
 قشور منجنيز غنية بالكوبالت
 نهر كولورادو
 لون الصخور والمعادن
 مذنبات
 غضار ملتحمة
 سعة، قدرة
 انزلاق أرضي معقد
 براكين مركبة
 مركبات
 قانون التعويض والاستجابة البيئية المسؤولة
- انضغاطية
 موجات مضغوطة
 منحدرات مقعرة
 معامل تركيز
 مخروط الصعود
 مخروط التناقص
 طبقات حاجزة
 رواهص كونغلواميرات
 شركة أديسون المدمجة
 إنشاء
 استخدام استهلاكي للمياه
 تحوّل تماسي
 حدود تصادم قارية
 انجراف قاري
 انظر أيضاً الصفائح
 التكتونية
 معادلة الاستمرارية
 فترة كونتورية
 حرارة كونتورية
 انتقال حراري
 حدود متقاربة
 منحدرات من
 منحدرات محدبة مستقيمة
 نحاس
 شعاب مرجانية
 احتمالية التآكل الكيميائية
 روابط تشاركية
 فوهات بركانية
 انظر أيضاً كويكبات
 انقراض جماعي
 زحف
- Cape Hatteras Lighthouse, 319–320
 Cap rock, 442
 Carbonate minerals, 43
 Carbon dioxide gas, 275, 440, 485f,
 489f, 498–500
 Carbon sequestration, 498–500
 Carcinogens, 506, 508
 Cardiovascular disease, 507–508
 Carlsbad Caverns, 358
 Carlsbad, New Mexico, 457
 Carrying capacity, 12
 Case histories
 Cape Hatteras Lighthouse, 319–320
 Easter Island, 3
 Edwards Aquifer, 358–360
 flash floods, 153
 groundwater, 356
 Hudson River, 387
 Hurricane Katrina, 309–311
 La Conchita landslides, 193–195
 Long Island groundwater, 356
 Minamata, Japan mercury, 380, 382
 Mount St. Helens, 277–282
 Mt. Pinatubo, 277
 Mt. Zenzen, 282
 Northridge earthquake, 218–219
 sediment pollution, 81
 St. Francis Dam, 54–55
 Tunguska event, 326
 Vaiont Dam, 187–189
- Catastrophes, 120–122
 Catastrophic earthquakes, 209, 232–235
 Cation, 543
 Cave formations, 358
 Cavern systems, 358
 Cavity-filling deposits, 412
 Cemented shale, 50
 Central Valley Project, 360
 CERCLA (Comprehensive Environ-
 mental Response Compensation
 and Liability Act), 525
 CFCs (chlorofluorocarbons), 501–502
 Chain reaction, 452
 Channelization, 156, 159, 160f, 162f
 Channel patterns, 140, 144–145
 Channel restoration, 159, 161f
 Chemical bonding, 543–544
 Chemical sedimentary rocks, 50
 Chemical weathering, 185
 Chemosynthesis, 417
 Chernobyl, 456
 Chlorine, 501–502
 Chlorofluorocarbons (CFCs), 501–502
 C horizon, 66
 Chronic disease, 506–507
 Churchs Ferry, North Dakota, 168
 Cicero, 23
 Cinder cones, 264–266
 Clay, 50
 Clean Air Act, 379, 424
 Clean Water Act (1972), 400
 Clear cutting, 186–187, 532f
 Cleavage of minerals, 546
 Climate
 atmosphere and, 476–479
 defined, 476
 forcing, 483, 485, 487, 488f, 491f
 and landslides, 182
 models, 477f
 patterns, 492, 495
 response time, 483
 and runoff, 347
 sensitivity, 483
 of the world, 478f
 Climate change
 abrupt, 500–501
 earth's atmosphere and, 476–479
- منارة رأس هاتيراس
 صخر غطاء
 معادن جيرية
 غاز ثاني أكسيد الكربون
- حجر الكربون
 مسرطنات
 أمراض شريانات القلب
 كهوف كارلسباد
 كارلسباد ، والنيومكسيكو
 قدرة الحمل
 حالات تاريخية
 منارة رأس هاتيراس
 جزيرة إيستر
 خزّان إدوارد المائي
 فيضانات سريعة
 مياه جوفية
 نهر هدسون
 إعصار كاترينا
 الانزلاقات لا كونشيتا
 المياه الجوفية في لونغ آيلاند
 ميناماتا، زئبق اليابان
 جبل سانت ميلين
 جبل بيناتوبو
 جبل أنزين
 زلزال نورث ريدج
 تلوث رسوبي
 سدّ سانتا فرنسيس
 حدث تونجوسكا
 سدّ فيونت
- كوارث
 زلازل مدمرة
 أيون موجب
 تكوينات كهوف
 أنظمة كهوف
 رسوبيات تملأ الفجوات
 غضار ملتحمة
 مشروع الوادي المركزي
 قانون التعويض والاستجابة
 البيئة المسؤولة الشاملة
- كلورفلور الكربون
 تفاعل متسلسل
 حفر القنوات
 أنماط القناة
 ترميم القناة
 ربط كيميائي
 صخور رسوبية كيميائية
 تجوية كيميائية
 تصنيع كيميائي
 شيرنوبل
 كلور
 كلورفلور الكربون
 الأفق C
 مرض مزمن
 كنيسة فيري، شمال داكوتا
 سيسرو
 مخاريط الرماد
 طين
 قانون الهواء النظيف
 قانون المياه النظيفة
 إزالة الغابات
 امتصاص المعادن
 مناخ
 الغلاف الجوي
 تعريف
 إرغام
 الانزلاق
 نماذج
 أنماط
 وقت استجابة
 والمياه الجارية
 حساسية
 مناخ العالم
 تغير مناخي
 مفاجئ
 الغلاف الجوي

- Driving forces, 176, 178
 Ductile materials, 44
 Dust Bowl, 494
 Dynamic equilibrium, 141
 Earthflow, 177f, 181
 Earth history, 4, 5f–6f, 7
 Earth materials, 7, 8f
 Earthquake cycle, 229–230
 Earthquakes
 of 1964, 185
 Alaska (2002), 252
 amplitude of, 206
 Anatolian Fault, 245, 247f
 catastrophic, 209, 232–235
 deaths and damage from, 207, 209, 233, 245, 248, 255
 deep waste disposal and, 232
 depth of focus, 228–229
 dilatancy-diffusion model, 230
 directivity, 226
 effects of, 232–235
 faults, 46, 212, 214–220
 focus of, 206, 228–229
 ground acceleration in, 226
 hazard evaluation, 248–251
 hazard-reduction programs, 247–248
 Kobe, Japan (1995), 210f
 Landers, California, 229, 230f, 233f
 Loma Prieta, 211, 225–226, 234
 magnitude, 206–209
 material amplification, 224–226
 Mexico City, 224–225
 Modified Mercalli Scale, 209, 211
 New Madrid, 212, 215f
 Northridge, 127–129, 206f, 211–213, 218–219, 222, 228f
 nuclear explosions, 232
 at plate boundaries, 212, 214f
 prediction of, 125, 241–245
 protective measures, 248, 251–256
 reservoir-induced seismicity, 231–232
 San Andreas Fault and, 28–29, 35, 46–47, 118–120, 211, 220–221, 233, 244–249
 San Fernando (1971), 212f
 Seattle (2001), 229
 seismic waves, 220–224
 slow earthquakes, 220
 supershear, 228
 tsunamis and, 235–241, 242f
 Earthquake segment, 216
 Earth's climate system, 476
 Earth's energy balance, 479
 Earth systems science, 14–17, 474
 Ease of excavation, 75
 Easter Island, 3
E. coli bacteria, 375–376
 Ecological community, 94
 Ecology, 93–95, 107–113. *See also* biodiversity
 Ecosystems, 94–95, 104
 Edwards Aquifer, 358–360
 Efficiency, 469
 Effluent streams, 354
 E horizon, 65, 66f
 Elastic deformation, 44
 Elastic rebound, 229
 Elastic strain, 229
 Electromagnetic spectrum, 483f
 Electrons, 541
 Elements, 543
 E-lines and E-zones, 318
 Elk, 96–98
 El Nino, 495, 496–497
 Energy resources
 acid rain and, 449–451
 coal, 436–440
 قوى قائدة
 مواد مطاطية
 تجوييف الغبار
 اتزان ديناميكي
 جريان مواد أرضية
 تاريخ الأرض
 مواد أرضية
 دورة زلزالية
 زلازل
 ألاسكا
 سعة
 صدع الأناضول
 كارثية
 القتلى والخسائر من
 تخلص عميق من النفايات
 عمق بؤرة الزلزال
 نموذج توسع – انتشار
 مباشر، مباشرة
 تأثيرات
 صدوع
 بؤرة
 تسارع في الأرض
 تقييم أخطار
 برنامج تخفيف الأخطار
 كوب، اليابان
 لاندرز، كاليفورنيا
 لوما بريتا
 شدة
 تكبير المواد للأمواج
 مدينة مكسيكو
 مقياس ميركالي المعدل
 مدريد الجديدة
 نورث ريدج
 انفجارات نووية
 عند حدود الصفائح
 التنبؤ بـ
 إجراءات حماية
 زلازل محدثة في الخزانات
 صدع سان أندرياس و
 سان فرناندو
 سياتل
 موجات (زلزالية) سيزمية
 زلازل بطيئة
 قض قوي (فاتق)
 سونامي
 جزء من الزلازل
 نظام مناخ الأرض
 ميزانية طاقة الأرض
 علم أنظمة الأرض
 سهولة الحفر
 جزيرة إيستر
 بكتيريا (*E. coli*)
 مجتمع تبيؤ
 تبيؤ انظر أيضاً
 تمايز حيوي
 أنظمة تبيئية
 خزان إدوارد
 فعالية
 مجار مناسبة
 أفق (E)
 تشوه مرن
 ارتداد مرن
 انفعال مرن
 طيف كهرومغناطيسي
 إلكترونات
 عناصر
 خطوط ونطاقات E
 أيل (ظبي)
 النينيو
 موارد طاقة
 مطر حمضي
 فحم
 Critical thinking, 23
 Crust, 30
 Crystal form, 546
 Crystal lattice, 544
 Crystalline structure, 544, 545f
 Crystallization, 38, 42, 545
 Crystal settling, 408
 Cultural eutrophication, 376–377
 Cut banks, 144
 Cuyahoga River, 384, 386
 Cyclones, 308, 316. *See also* Hurricanes
 Damages
 from earthquakes, 209, 233, 245, 255
 from flooding, 156
 from hurricanes, 308
 from natural hazards, 116–117, 120–122
 from tsunamis, 235–241
 volcanic activity, 259
 Dams, 369–370, 466
 Darcy's Law, 352
 Dead zone, 377, 378f
 Deaths
 from air pollution, 512, 515
 from earthquakes, 207, 209, 233, 245, 248, 255
 from floods, 149–150, 154t, 156
 from hurricanes, 308–309, 311–312
 from impacts, 338–339
 from landslides, 189
 from natural hazards, 116–117, 120–122, 130–132
 from radiation, 456
 from radon gas, 508–509
 from tsunamis, 235–241
 volcanic activity and, 259, 277–282
 from water pollution, 373, 375–376
 Debris avalanches, 176f, 181
 Debris flows, 182, 183f, 276
 Deep waste disposal, 232
 Deep-well disposal, 527–528
 Deforestation, 3, 14
 Deltas, 122–123, 124f, 140, 141f
 DEMs (digital elevation models), 560–562
 Department of Energy, 459
 Desalination, 360
 Desertification, 86–87, 493–494
Desiderata (Ermann), 4
 Design Basis Ground Motion, 248
 Detrital sedimentary rocks, 50
 Devils Lake, North Dakota, 168
 Devil's Post Pile, 49f
 Devonian shale, 444
 Diamonds, 408, 409f, 544f
 Digital elevation models (DEMs), 560–562
 Dilatancy-diffusion model, 230
 Dilate, 230
 Dinosaurs. *See* Mass extinctions
 Dip-slip faults, 214, 217f
 Direct effects of disasters, 127–128
 Directivity, 226
 Disaster preparedness, 129
 Discharge-frequency curve, 146–148
 Disconformity, 55
 Disease, 235, 375–376, 382, 422, 506–508
 Disease of the dancing cats, 382
 Dissolved load of sediment, 139
 Distant tsunami, 240
 Divergent boundaries, 32
 Dolomite Mountains, 34f
 Donana National Park, 421
 Doubling time, 10
 Downstream floods, 150, 151f
 Drainage basins, 137, 139f, 345, 347
 Drainage density, 347
 Drainage nets, 347
 تفكير ناقد
 قشرة
 شكل بلوري
 وحدة الخلية البلورية
 بنية بلورية
 تبلور
 استقرار بلوري
 تغذية حضارية
 ضفاف مقطوعة
 نهر كويهاوجا
 أعاصير انظر أيضاً
 أعاصير
 أضرار
 من الزلازل
 من الفيضانات
 من الأعاصير
 من الكوارث الطبيعية
 من السونامي
 من الأنشطة البركانية
 سدود
 قانون دارسي
 منطقة ميتة
 موتى
 من تلوث الهواء
 من الزلازل
 من الفيضانات
 من الأعاصير
 من ارتباطات
 من الانزلاقات الأرضية
 من الأخطار الطبيعية
 من الإشعاع
 من غاز الرادون
 من الزلازل البحرية (السونامي)
 من النشاط البركاني
 من تلوث الماء
 تهورات فتات
 جريان الفتات
 التخلص العميق من النفايات
 التخلص العميق بالأبار
 قطع (إزالة) الغابات
 دلتاوات
 نماذج الارتفاع الرقمية
 وزارة الطاقة
 تحلية المياه
 تصحّر
 إرمان
 تصميم اعتماداً على حركة الأرض
 صخور رسوبية فتاتية
 بحيرة ديفل، شمال دوكوتا
 عمود منطقة ويفلز
 غضار ديفونى
 الماس
 نماذج ارتفاع رقمية
 موديل توسع – انتشار
 توسع
 ديناصور. انظر انقراض جماعي
 صدوع إزاحة مع الميل
 تأثيرات مباشرة للكوارث
 مباشر
 الاستعداد لمواجهة الأخطار
 منحني تدفق – تردد
 عدم توافق
 مرض
 مرض القملط الرافضة
 حل الرسوبيات الراسبة
 زلزال بحري بعيد
 حدود متباعدة
 جبال دولوميت
 منتزه دونانا الوطني
 وقت التضاعف
 فيضانات أسفل النهر
 أحواض تصريف
 كثافة التصريف
 شبكات تصريف

- downstream floods, 150, 151f
effects of, 153–154
flash floods, 148–150, 152–153
flood-hazard mapping, 163–167
flood-proofing, 159–160
flood stage, 148
globally, 137f
insurance, 159
Las Vegas, Nevada, 149–150
magnitude and frequency, 146–148
Mid-Atlantic floods, 168, 170f
Mississippi River, 117, 125, 150, 155–159, 163
physical barriers, 155–156
Red River, 136, 150, 150f
Savannah River, 151f
terminology, 146, 148
urbanization and, 150–153
Ventura River, 140, 142, 143f
what to do before and after, 169f
Yangtze River, 131
- Floodplains. *See also* Flooding
illustrated, 138f
land-use planning and, 123f, 128, 136–137
regulation of, 160–162, 163f
relocating people, 168
zoning, 167, 168f
- Floodwalls, 155–156
Florida Everglades, 110–111
Flows, 175–176, 177f
Fluid potential, 354–355
Fluid pressure, 230
Flux, 39
Fly ash, 440
Focus of earthquakes, 206, 228–229
Folds, 52
Foliation planes, 51
Forecasts, 124–126
Foreshocks, 230
Foraminifera, 543f
Fossil fuels
acid rain and, 449–451
carbon dioxide and, 498–500
coal, 436–440
defined, 434
oil and gas, 441–449
particulates and, 502
Fossil Trace Golf Club, 427
Four Corners area, 512
Fractures, 52, 546
Free face slope, 174
Frequency, 117, 119–120
Friction, 71
FS (Factor of safety), 177–181
Fugitive sources, 512
Fusion, 459
Gaia hypothesis, 18
Galena, 543
Gaseous pollutants, 512
Gas wells, 445
Geochemistry, 541–547
Geochronology, 563–564
Geologic cycle, 29–38
Geologic maps, 560
Geologic record, 475–476
Geologic time, 4, 19–23, 563–564
Geology, defined, 7
Geothermal energy, 459–463
Geothermal gradient, 459, 461
Geysers, 267, 269f
Geysers facility, 461
Glacial deposits, 56
Glaciation, 56–58, 490–492
Glick, Harry, 282
Global carbon cycle, 39, 40f, 41
Global dimming, 490
Global Positioning Systems
- الفيضان أسفل النهر
تأثيرات إلى
فيضانات سريعة
تخطيط خطر الفيضانات
مقاومة الفيضانات
مرحلة الفيضان
عالمياً
تأمين
لاس فيجاس، نيفادا
قيمة وتكرار
فيضانات وسط الأطلسي
نهر المسيسيبي
حواجز طبيعية
النهر الأحمر
نهر السافانا
علم المصطلحات
التحضر و
نهر فينتورا
ما زال على قبل وبعد
نهر ياجينتز
سهول فيضية. انظر أيضاً فيضان
موضحة
تخطيط استعمال الأراضي
تنظيم
ترحيل الناس
توزيع إلى نطاقات
جدران الفيضان
أراضي فلوريدا الرطبة
جريانات
جهود السائل
ضغط السائل
تدفق
رماد متطاير
بؤرة زلزال
طبقات
أسطح تورق
تنبؤات
هزات قبلية
فورامينيفرا
وقود هديم أحفوري
مطر حمضي
ثاني أكسيد الكربون
فحم
تعريف
النفط والغاز
جسيمات وقائعية
نادي جولف فرسلس تريسي
منطقة الزوايا الأربعة
مشوق
ميل المستوى (السطح الحر)
تردد
احتكاك
عامل أمان
مصادر تلوث مؤقتة
انصهار
فرضية جيا
جالينا
ملوثات غازية
أبار غاز
جيو كيمياء
جيولوجيا زمنية
دورة جيولوجية
خرائط جيولوجية
سجل جيولوجي
زمن جيولوجي
الجيولوجيا، تعريف
طاقة حرارية أرضية
انحدار الطاقة الحرارية
فؤارات ساخنة
خدمات فؤارات ساخنة
رسوبيات جليدية
تكون الجليد
هاري جليكن
دورة الكربون العالمية
تحقيق عالمي
أنظمة التوقيع العالمي
- conservation, efficiency and
cogeneration, 469
energy units, 435
geothermal energy, 459–463
historical perspectives, 430, 433
nuclear energy, 452–459
oil and gas, 441–449
peak oil, 431–433
policies, 435, 469–470
renewable sources, 463–469
supply and demand, 434–435
Enhanced recovery, 443
Environmental crisis, 14, 534
Environmental geology
components of, 7–8
defined, 7
earth as a system, 14–17
hazardous earth processes, 17–19
human population growth and, 9–13
scientific knowledge and values,
19–23
sustainability, 13–14
Environmental health, 506–512
Environmental impact statements
(EIS), 528–529
Environmental law, 531–534
Environmental Protection Agency
(EPA), 379–380, 395–396, 400,
421, 531
Environmental science, 8
Environmental unity, 17
Epicenter, 206
Erodibility, 75
Erosion
of beaches, 297–301, 306–308, 315–317
E-lines and E-zones, 318
landslides and, 185, 532
of soil, 76–78, 346f
wildlife effects on, 348f
Escherichia coli, 375–376
Ethics, 23–24
Eutrophication, 376–377
Evacuation, 129
Evaporite deposits, 413–415
Everglades, 110–111
Evolutionary process, 7
Exajoules, 435
Expansive soils, 75–76
Exponential growth, 9–11
Extraction wells, 394f
Extrusive igneous rocks, 47
Exxon Valdez, 377–378, 378f
Factor of safety (FS), 177–181
Fault activity, 220
Fault gouge, 118, 120f
Faults, 46, 212, 214–220, 245, 247f.
See also San Andreas Fault
Fault scarp, 233
Fault segmentation, 216
Fault-valve mechanisms, 230
Fault zones, 216
Fecal coliform bacteria, 375–376
Feldspar, 42
FEMA (Federal Emergency Management
Agency), 159
Ferromagnesian, 42
Fish habitat, 93f
Fission, 452–459
Flash floods, 148–150, 152–153
Flashy discharge, 152
Flood basalts, 269f
Flooding. *See also* Floodplains
Big Thompson Canyon, 149
causal factors, 153
channelization, 156, 159, 160f, 162f
channel restoration, 159, 161f
deaths and damages, 149–150, 154t, 156
- الحفاظة والفعالية و
الإنتاج المشترك
وحدات الطاقة
طاقة حرارية أرضية
جوانب تاريخية
طاقة نووية
النفط والغاز
نفط القمة
سياسات
مصادر متعددة
العرض والطلب
استعادة محسنة
أزمة بيئية
جيولوجيا بيئية
مركبات، مكونات
تعريف
الأرض بوصفها نظاماً
عمليات الأرض الخطرة
نمو عدد السكان
المعرفة العلمية والتقييم،
استدامة
صحة بيئية
تقارير الأثر البيئي
قانون بيئي
وكالة حماية البيئة
علم بيئي
وحدة البيئة
مركز خارج الزلزال
قابلية الحث
حت
الشواطئ
خطوط ونطاقات
الانزلاقات و
التربة
تأثيرات الحياة البرية في
بكتيريا
أخلاقيات
تسمم من كثرة الغذاء وقلّة الأكسجين
إخلاء
رسوبيات تبخرية
أراضي جنوب فلوريدا الرطبة
عملية تطورية
إكسا جول (10¹⁸ طول)
تربة قابلة للتمدد
نمو آسي
أبار استخلاص (استخراج)
صخور نارية خارجية
إكسون فالديز
معامل الأمان
نشاط صدمي
حطام صدمي
صدوع
انظر أيضاً صدع سان أندرياس
جرف صدمي
تجزؤ الصدوع
ألياف صمام الصدع
مناطق صدوع
إخراج بكتريا
فلسبار
وكالة إدارة الطوارئ الفدرالية
فيرو مغنيزي (حديدو مغنيسي)
بيئة أسماك
انشطار
فيضانات سريعة
تدفق سريع
بازلت فيضي
فيضان سهول فيضية
خانق تومبسون الكبير
عوامل مسببة
حفر قنوات
ترميم قنوات الأنهار
خسائر في الأرواح والمعدات

- Hydroelectric power, 465
 Hydrogen fuel, 465
 Hydrographs, 146–148
 Hydrologic cycle, 39, 137–138, 344, 345f, 346f. *See also* Water resources
 Hydrologic monitoring, 283–284
 Hydrologic processes, 7, 8f
 Hydrothermal convention systems, 461–462
 Hydrothermal mineral deposits, 410, 412
 Hypothesis testing, 19
 Ice, 56–59, 490–492
 Ice stream, 56, 57f
 Igneous processes, 408–410, 412
 Igneous rocks, 38, 46t, 47, 49, 554
 Impact craters, 327–328, 331f–332f, 334–339. *See also* Mass extinctions
 Imperial Sand Dunes Recreation Area, 83
 Impervious cover, 150, 152
 Inactive faults, 216
 Indirect effects of disasters, 127–128
 Indoor air pollution, 517–518. *See also* Radon gas
 Industrial ecology, 519
 Infectious waste, 519–520
 Influent streams, 354–355
 Input-output analysis, 14–17
 Instream use of water, 360
 Insurance, 129, 159, 251
 Integrated waste management, 518
 Intellectual standards, 23
 Intelligent design, 23
 Interplate earthquakes, 211
 Intraplate earthquakes, 211
 Intrusive igneous rocks, 47
 Ionic bonds, 544
 Irrigation, 388–391
 Isocracy, 33
 Isotopes, 543
 Itai-Itai disease, 422
 Jefferson Island Salt Dome, 201–202
 Jetties, 303
 Joule, 435
 Karst topography, 357
 Kelp, 98–101
 Kesterson Reservoir, 388–391
 Keystone species, 96
 K horizon, 66
 Kimberlite, 408, 409f
 Kissimmee River, 107–109
 Klamath Falls, Oregon, 462
 Koyukuk River, Alaska, 145f
 K-T mass extinction, 334–336, 338
 Kuiper belt, 323, 324f
 Kyoto Protocol, 498
 La Conchita, California, 191, 193–195
 Lag time, 152, 153f
 Lahar, 276
 Lake Nyos, Cameroon, 275
 Lake Peigneur, Louisiana, 201–202
 Land application, 527
 Land ethic, 24
 Landfills, 520–523
 Landslides. *See also* Slopes
 benefits of, 117–118
 climate and, 182
 correction of, 197–198
 earth material type and, 178, 181
 earthquake-caused, 233–234
 identifying potential areas, 191–192
 La Conchita, California, 191, 193–195
 minimizing hazards, 203–204
 Portuguese Bend, 174f
 prevention of, 192, 195–197
 sea cliff erosion and, 299–301
 slope processes, 174–175
 طاقة كهرومائية
 وقود الهيدروجين
 هيدروجراف
 دورة هيدرولوجية
 مصادر وقائية
 مراقبة هيدرولوجية
 عمليات هيدرولوجية
 أنظمة قوانين المياه الحارة
 خامات معدنية حرمائية
 اختبار الفرضيات
 جليد
 نهر (وادي) جليدي
 عمليات نارية
 صخور نارية
 قوهات ارتطام
 افتراضات جماعية
 منطقة استجمام الكتبان الرملية
 غطاء كتيم
 صدوع غير نشطة
 الآثار غير المباشرة للكوارث
 تلوث هواء داخل المسار
 غاز الرادون
 بيئة صناعية
 نفايات معدنية
 مجري مائية زائدة
 تحليل مدخلات - مخرجات
 استخدام الماء في منطقة مجراه
 تأمين
 إدارة متكاملة للنفايات
 مواصفات عقلانية
 تصميم ذكي
 زلازل بين الصفائح
 زلازل داخل الصفائح
 صخور نارية جوفية
 روابط أيونية
 ريّ
 التوازن الأرضي
 نظائر
 مرض إيتايبي - إيتايبي
 قبة جزيرة جيفرسون
 أرصعة هوائية
 جول
 تضاريس كارستية
 عشب البحر
 خزان كيشرسن
 جنس ساند (بارز)
 أفق التربة K
 كيمبرليت
 نهر كيسيمي
 شلالات كلامات - أوريجون
 نهر كويكوك - ألاسكا
 انقراض جماعي بين الكريتاس والثلاثي
 حزام كويبر
 بروتوكول كيوتو
 لا كونشيتا - كاليفورنيا
 وقت التأخير
 لاهار
 بحيرة نيوس - الكامبيرون
 بحيرة بينير لويزاننا
 تطبيق أرضي
 خلق أرضي
 مطامر نفايات
 انزلاقات أرضية. انظر أيضًا منحدرات
 فوائد آل
 المناخ و
 تصحیح
 نوع المواد الأرضية و
 بسبب الزلازل
 تحديد المناطق المحتملة
 لا كونشيتا - كاليفورنيا
 تقليل الأخطار
 انحناء البرتغال
 منع حدوث
 حت الجرف البحري
 عمليات المنحدرات
 (GPS), 558
 Global warming. *See* Climate change
 Gneiss, 50
 Gold, 413, 420, 423, 544
 Gould, Stephen Jay, 104
 GPS (Global Positioning Systems), 558
 Grand Canyon of the Colorado River, 49f, 365–366
 Granite, 43, 47, 49f, 62, 124
 Gravel and sand, 413
 Great earthquake, 209
 Great Lakes, 307–308
 Great Southern California Shake Out, 255
 Greenhouse effect, 478–479, 481, 483f–484f, 485t, 489f
 Green River Formation, 448
 Grinnell Glacier, 492f
 Groins, 302
 Groundwater. *See also* Water pollution; Water resources
 development of, 14
 discharge, 350
 movement, 351–352, 354–355
 pollution, 386–388, 393–394, 420–421
 recharge, 350
 supply of, 352, 353f, 370
 surface water and, 352, 354–355, 357–358
 zones, 348–349
 Groundwater geothermal systems, 462
 Growth rate, 10
 Guano, 41, 416
 Gulf Coast, 307
 Gullies, 77, 78f
 Habitat, 94
 Hale-Bopp comet, 323
 Half life, 563–564
 Halite, 545
 Hardness of rocks/minerals, 546, 554
 Hardpan, 66
 Hazardous earth processes, 17–19
 Hazardous waste management, 523–528
 Health, 506
 Heart disease, 507–508
 Heavy metals, 380, 382–383, 422–423
 High-level radioactive wastes, 458–459
 Historical perspectives
 of energy resources, 430, 433
 of human population, 10–12
 of natural hazards, 122–123
 of rivers, 137
 volcanic activity, 260t
 Holocene epoch, 22
 Homestake Mine, South Dakota, 425
 Honduras, 131
 Host rock, 412
 Hot springs, 267
 Hudson River, 387
 Human footprint, 104–106
 Hurricanes
 Andrew, 315, 316f
 deaths and damages from, 308–309, 311–312
 Floyd, 168
 form and process, 308, 311–315
 Katrina, 308–311, 314f
 Mitch, 131f, 308
 Saffir-Simpson Hurricane Scale, 312–313
 Hutton, James, 16, 18
 Hydraulic conductivity, 351, 352t
 Hydraulic gradient, 351
 Hydraulic head, 354–355
 Hydrocarbons, 441–449
 Hydrochloric acid (HCl), 501–502
 Hydroconsolidation, 60
 احترار عالمي. انظر أيضًا تغيير مناخ
 نايس
 ذهب
 ستيفن جاي جارلد
 أنظمة التشريع العالمية
 الخانق العظيم لنهر كولورادو
 جرانيت
 حصي ورميل
 الزلازل العظيم
 البحيرات العظمى
 زلزال جنوب كاليفورنيا العظيم
 تأثير غازات الدفيئة (البيت الزجاجي)
 تكوين النهر الأخضر
 جليدية جرينل
 جدران (لحماية الشاطئ)
 ماء جوفي انظر أيضًا تلوث الماء
 وموارد المياه
 تطوير
 تدفق
 حركة
 تلوث
 تغذية
 تزويد
 المياه السطحية و
 نطاقات
 أنظمة مياه الطاقة الحرارية الأرضية
 (الجوفية)
 سرعة النمو
 حوانن (براز الطيور)
 شاطئ الخليج
 أودية جبلية (فتوات)
 تبيؤ
 مذنب هالي
 فترة نصف العمر
 هاليت
 صلابة الصخور / المعادن
 قشرة صلبة
 عمليات أرضية خطيرة
 إدارة النفايات الخطرة
 صحة
 أمراض القلب
 فلزات ثقيلة
 نفايات عالية الإشعاعية
 جوانب تاريخية
 لموارد الطاقة
 تعداد السكان
 للأخطار الطبيعية
 للأنهار
 للأنشطة البركانية
 حين هولوسين
 نجم هوم ستيك جنوب داكوتا
 هندوراسي
 صخور مضيئة
 عيون ماء ساخنة
 نهر هدسون
 آثار بشرية
 أعاصير
 إعصار أندروا
 الخسائر من الأرواح
 فلويد
 التكوين والعملية
 إعصار كاترينا
 إعصار ميتش
 مقياس سافير سيمبسون للأعاصير
 جيمس هاتون
 موصلية مائية
 انحدار هيدروليكي
 رأس هيدروليكي
 هيدروكربونات
 حمض الهيدروكلوريك
 تصلب مائي

- Materials management, 518–519
 Mathematical models, 476
 Mauna Loa volcano, 264t
 Meanders, 144–145
 Media. *See* News media
 Mediation, 531
 Meltdown, 454
 Mercury, 382, 411f, 422–423
 Metallic bonds, 544
 Metamorphic processes, 412–413
 Metamorphic rocks, 38, 46t, 50–51, 554
 Metamorphosed rocks, 38
 Meteorites, 324–328
 Meteoroids, 322–324
 Meteor showers, 322
 Methane, 443–446, 520
 Methane hydrate, 445–446
 Methylmercury, 382
 Methyl tertbutyl ether (MTBE), 379–380
 Mexico City, 130, 224–225
 Miami Beach, Florida, 304
 Michel, Helen, 335
 Microhydropower, 466f
 Mid-Atlantic ridge, 266f
 Milankovitch cycles, 483
 Milankovitch, Milutin, 482–483
 Minamata, Japan, 380, 382
 Mineral resources. *See also* Mining
 availability of, 406–407
 biological processes, 415–416
 cobalt-enriched manganese crusts, 419
 igneous processes, 408–410, 412
 manganese oxide nodules, 417–419
 metal concentrations, 407–408
 metamorphic processes, 412–413
 overview, 403–404
 recycling, 425–426
 reserves, 404, 406f
 rock cycle and, 38
 sedimentary processes, 413–415
 sulfides, 43, 416–417
 sustainability and, 427
 types, 42–43, 404–406
 value of, 406f
 weathering processes, 416–417
 Minerals, 38, 42–43, 416–417, 543–547
 Mining. *See also* Mineral resources
 acid mine drainage, 385–386, 421, 438f
 of coal, 436–440
 environmental impact, 14, 419–425
 excavating machines, 13f
 Mission Creek, 163–167
 Mississippi River
 delta, 141f
 drainage basin, 345, 347
 flooding, 117, 125, 150, 155–159, 163
 levees, 155f, 157
 pollution of, 508
 Mitchell Plain, 357
 Mitigation, 529
 Mobile sources, 512
 Modified Mercalli Scale, 209, 211
 Mohs scale, 546–547
 Moment magnitude of earthquakes, 206
 Monitoring, 476, 521
 Mountain bikes, 85
 Mountains, 33–34
 Mount Lassen volcano, 264
 Mount Pinatubo, 277, 278f
 Mount Rainier, 276–277
 Mount St. Helens, 263–264, 277–282
 Mount Unzen volcano, 282, 283f
 MTBE (Methyl tertbutyl ether), 379–380
 Mt. Lassen National Park, 461
 Mudflows, 276–277
 Multiple land use, 530–531
- إدارة المواد
 النماذج الرياضية
 بركان مونالوا
 تعرجات
 وسائل الإعلام
 وساطة
 انهيار جليدي
 زئبق
 روابط فلزية
 عمليات تحول
 صخور متحولة
 صخور تحولية
 نيازك
 النيازك صغيرة
 زخات نيزكية
 ميثان
 هيدرات الميثان
 ميثيل الزئبق
 ميثيل تيرتوبوتل الأثير
 مدينة مكسيكو
 شاطئ ميامي - فلوريدا
 هيلن مايكل
 طاقة مائية قليلة
 صيد وسط الأطلسي
 دورات ميلانكوفيتش
 ميلوتين ميلانكوفيتش
 ميتاماتا - اليابان
 موارد معدنية. انظر أيضًا
 توافر التعدين
 عمليات بيولوجية
 قشور منجنيز غنية بالكوبالت
 عمليات تارية
 عقيدات أكسيد المنجنيز
 تركيز فلزي
 عمليات متحولة
 مراجعة
 تدوير
 احتياطات
 دورة الصخور و
 عمليات رسوبية
 كبريتيدات
 الاستدامة و
 أنواع أل
 قيمة أل
 عملية تجوية
 معادن
 تعدين. موارد معدنية
 انظر أيضًا تصريف مياه المناجم
 الحمضية
 الفحم
 التأثير البيئي
 آليات معدات الحفر
 وادي ميشن
 نهر المسيسيبي
 دلتا
 حوض تصريف
 فيضان
 جسور نهريّة طويلة
 تلوث أل
 سهل ميتشل
 معالجة
 مصادر متحركة (تلوث)
 مقياس ميركالي المعدل
 ميتاس موهس
 قيم عزوم الزلازل
 مراقبة
 دراجات جبلية
 جبال
 بركان جبل لاسين
 جبل بيناتوبو
 جبل رينيهيه
 جبل سانت هيلين
 بركان جبل أونزين
 (مثيل تيرتوبوتل الأثير)
 المتزه الوطني لجبل لاسين
 انسبابت طينية
 استخدام متعدد للأراضي
- terminology, 173
 Thistle slide, 195, 197
 timber harvesting and, 186–187, 532f
 time factors, 185
 types of, 175–176, 178f
 urbanization and, 17f, 187–190
 Vaiont Dam, 187–189
 vegetation and, 184–185
 volcanic eruptions and, 277, 278f
 warning systems, 197
 water and, 185
 Land-use planning
 anticipatory responses to hazards, 128–129
 coastal hazards and, 316–317
 defined, 7, 8f
 dynamic equilibrium and, 141–142
 earthquakes and, 248
 floodplains and, 123f, 128, 136–137
 multiple land use, 530–531
 natural hazards and, 130–133
 process of, 529–530
 scenic resources, 529–530
 sequential land use, 530
 soil surveys and, 87–89
 La Nina, 497
 Las Vegas, Nevada, 149–150
 Late magmatic processes, 408, 410
 Lateral blasts, 272
 Lava, 260, 269, 271–272, 273f, 274f
 Lava tubes, 262, 264t
 Law of crosscutting relationships, 51
 Law of faunal assemblages, 7
 Law of original horizontality, 51
 Law of superposition, 51
 Leachate, 520
 Leaching, 420
 Lead poisoning, 507, 515
 Left-lateral faults, 214, 217f
 Leighton, F.B., 189
 Leopold, Luna, 367
 Levees, 155–158
 Lichens, 564
 Lignite, 436
 Limestone, 50, 412
 Liquefaction, 75, 233
 Lithification, 34
 Littoral cell, 297
 Local tsunamis, 241
 Loess, 59, 60–61
 Logging, 14f
 Loma Prieta earthquake, 211, 225–226, 234
 Longshore sediment transport, 295–296
 Los Angeles, California, 187, 189, 190, 512
 Los Angeles River, 162f
 Love Canal, 524–525
 Lovelock, James, 18
 Lovins, Amory, 469
 Low-level radioactive wastes, 457
 Ludington, Michigan, 386
 Luster of minerals, 546–547
 Magma, 47, 259
 Magnetic monitoring, 283–284
 Magnitude, 117, 119–120
 Magnitude-Frequency concept, 119
 Major earthquake, 209
 Mammoth Cave, 357
 Mammoth Lakes, 125–126
 Manganese oxide nodules, 417–419
 Maps, 556–562
 Marble, 51
 Marcellus shale, 444
 Marine evaporites, 413–414, 414f
 Marshes, 368–369
 Mass extinctions, 7, 328, 331, 333–338
 Mass wasting, 173
 Material amplification, 224–226
- مصطلحات (التسمية)
 انزلاق شل
 حصاد الأخشاب و
 عوامل زمنية
 أنواع أل
 التحضر و
 سد فيونت
 الغطاء النباتي و
 الانفجاعات البركانية
 أنظمة إنذار
 الماء و
 تخطيط استخدام الأراضي
 استجابات توقعية للأخطار
 الأخطار الشاطئية
 تعريف
 الانزلاق الديناميكي و
 الزلازل و
 السهول الفيضية و
 الاستخدام المتعدد للأراضي
 الأخطار الطبيعية و
 عملية أل
 موارد المناظر الجميلة
 الاستخدام المتعاقب للأراضي
 مسح التربة و
 التينيا
 لاس فيجاس ، نيفادا
 عمليات صهارية متأخرة
 انفجارات جانبية
 لابة
 أنابيب لابية
 قوانين العلاقات المتقاطعة
 قوانين التجمعات الفونية (الحيوية)
 قانون الأفقية الأصلية
 قانون التعاقب الطبقي
 عصارة
 غسيل
 تسمم بالرصاص
 صدوع يسارية الأزاحة
 ف. ب. لايتون
 لونا ، لويولد
 جسور طولية نهريّة
 أشتات
 ليجنيت
 حجر جيرى
 إمارة
 تصخر
 خلية شاطئية
 سونامي محلي
 اللوس
 تحطيط، قطع الأشجار
 زلزال لوما بريتا
 انتقال الرسوبيات
 بموازاة الشاطئ
 لوس أنجلوس، كاليفورنيا
 نهر لوس أنجلوس
 قناة لف
 جيمس لفولك
 أموري لوفنز
 نفايات ذات مستوى إشعاعي منخفض
 ميتشغان لودينغتون
 بريق المعادن
 صهارة
 مراقبة مغناطيسية
 قيمة
 مفهوم القيمة - التردد
 زلزال رئيس
 كهف ماموث
 بحيرات ماموث
 عقيدات أكسيد المنجنيز
 خرائط
 رخام
 غضار مارسيل
 تبخرات بحرية
 مستنقعات
 انفراضات جماعية
 حركة كتلية
 تكبير في المادة

- Ozone depletion, 501–502
 Pahoehe lavas, 271, 272f
 Paleoseismic data, 220
 Paleoseismicity, 216
 Paleoseismology, 216
Panagea, 35–37
 Paricutin cinder cone, 265
 Particulate-matter pollutants, 512–515
 Passive method of construction, 59
 Passive solar energy, 464
 Pathogenic organisms, 375–376
 Patrick River, 146–148
 Peak oil, 431–433
 Pegmatite, 410
 Perched aquifers, 349, 350f
 Permafrost, 58–59
 Permeability, 75
 Permeable treatment beds, 394f
 Persistent organic pollutants (POPs), 379
 Phosphates, 415–416
 Phosphorus cycle, 41, 376–377
 Photochemical smog, 517
 Photovoltaics, 464–465
 Piedmont region, 52, 65, 78f, 82, 83f, 142
 Placer deposits, 413
 Plastic deformation, 44
 Plasticity, 71
 Plastic recycling, 519
 Plate boundary earthquakes, 211–212
 Plate tectonics, 30–38, 266–267
 Pleistocene epoch, 19, 25–26
 Plutonium, 455
 Pocket beaches, 111–112
 Point bars, 144
 Point sources, 383, 384f, 512
 Pools, 145, 146f
 POPs (persistent organic pollutants), 379
 Population, 9–13, 130
 Porosity, 351, 352t
 Portuguese Bend landslide, 174f
 Positive feedback cycle, 490
 Powell, John Wesley, 363
 Prairie potholes, 368–369
 Precautionary principle, 24–25
 Precipitation, 348–349
 Precursor events, 125
 Prediction of natural hazards, 124–126
 Primary pollutants, 513
 Primary recovery, 443
 Primary treatment of wastewater, 397
 Protons, 541
 Pulido, Dionisio, 265
 P waves, 220
 Pyroclastic debris, 47, 49, 262
 Quartz, 42
 Quartzite, 51
 Quick clay, 185
 Radioactive decay, 563–564
 Radioactive waste, 383, 457–459
 Radioactivity, 453–454
 Radioisotopes, 563–564
 Radon gas, 244, 509–512
 Rain shadow, 33
 Rapid City, South Dakota, 128
 RCRA (Resource Conservation and Recovery Act), 523–524
 Reactive response, 127–128
 Reclaimed water, 398
 Recurrence interval, 220
 Recycling, 13, 426–427
 Red River, 136, 150
 Reduce, recycle, reuse, 518
 Regional metamorphism, 412–413
 Relative profile development, 67–68
 Relief of topography, 347
 Renewable energy, 463–469
 Replacement deposits, 412
 استنزاف الأوزون
 لابات باهوو
 معطيات زلزالية قديمة
 زلزالية قديمة
 علم الزلازل القديمة
 بانجاليا
 مخروط رماد بيروكوتين
 ملوثات المواد الدقيقة
 طريقة إنشاء غير مباشرة
 طاقة شمسية سلبية
 كائنات ممرضة
 نهر باتريك
 قمة النفط
 بجماتيت
 خزانات ماء معلقة
 انجماد دائم
 نفاذية
 طبقات معالجة منفذة
 ملوثات عضوية دائمة
 فوسفات
 دورة الفوسفور
 ضيخن ضوئي كيميائي
 الخلايا الكهروضوئية
 منطقة بيدمونت
 خامات تبر
 تشوه لدن
 لدونة
 تدوير البلاستيك
 زلازل حدود الصفائح
 تكتونية الصفائح
 فترة البلايستوسين
 بلوتونيوم
 شواطئ بوكت
 حواجز
 مصادر نقطة
 برك
 ملوثات عضوية دائمة
 عدد السكان
 مسامية
 انزلاق البرتغال
 دورة التغذية الراجعة الإيجابية
 باول، جون ويزلي
 حفز البريري
 مبدأ الوقاية
 تساقط، هطل
 أحداث ممهدة
 التنبؤ بالأخطار الطبيعية
 ملوثات أولية
 استعادة أولية
 معالجة أولية للمياه القادمة
 بروتونات
 بوليدو، ديونيسيو
 أمواج أولية
 فئات صخور نارية
 كوارتز
 كوارتزيت
 طبق سريع
 تحلل إشعاعي
 نفايات إشعاعية
 إشعاعية
 نظائر مشعة
 غاز الرادون
 منطقة ظل المطار
 مدينة رابيد جنوب داكوتا
 مشروع قانون المحافظة على الموارد
 واستعادتها
 استجابة فاعلية
 ماء مستعاد
 فترة التكرار
 إعادة تدوير
 النهر الأحمر
 تقليل حجم النفايات، إعادة تدويرها، إعادة استعمالها
 تحول إقليمي
 تطور البروفيل النسبي
 تضاريس الطوبوغرافيا
 طاقة متجددة
 خامات إحلال
 Municipal solid waste (MSW), 521
 NASA (National Aeronautics and Space Administration), 339
 National Earthquake Hazard Reduction Program, 247–248
 National Environmental Policy Act (NEPA), 528–529
 National Flood Insurance Reform Act (1994), 159
 National Primary Drinking Water Standards, 395–396
 National Water Quality Assessment Program, 391, 392f
 Native elements, 43
 Natural gas resources, 441–449
 Natural hazards/disasters
 benefits of, 117–118
 climate change and, 130
 death and damage, 116–117, 120–122
 defined, 7, 8f
 evaluation of, 122–124
 human response to, 127–130
 land-use changes and, 130–133
 magnitude and frequency, 117, 119–120
 number of, 131f
 population increase and, 130
 prediction of, 124–126
 risk assessment, 126–127
 Near-Earth Asteroid Tracking (NEAT), 339
 Near-Earth objects (NEOs), 340
 Negative declarations, 529
 NEPA (National Environmental Policy Act), 528–529
 Neutrons, 541
 Nevada Test Site, 232
 Nevado del Ruiz, 132–133
 New Madrid earthquake, 212, 215f
 New Orleans, Louisiana, 308–311, 314f
 News media, 126
 Newton, 435
 Niche, 94
 Nitrogen, 376–377
 Nonconformity, 55
 Nonmarine evaporites, 413–414
 Nonpoint sources, 383–384
 Normal faults, 214, 215, 217f
 Northridge earthquake, 127–129, 206f, 211–213, 218–219, 222, 228f
 No-till agriculture, 79
 Nuclear energy, 452–459
 Nuclear explosions, 232
 Nuclear fission, 452–459
 Nuclear fusion, 459
 Nuclear reactors, 453–455
 Nuclear Waste Policy Act (1982), 459
 Oakland, California, 129f
 Oak Ridge National Laboratory, 457
 Oases, 120f
 Ocean conveyor belt, 483, 489f
 Off-road vehicles (ORVs), 82–85
 Offset alluvial fan, 68, 69f
 Offstream use of water, 360
 Ohio River, 152
 O horizon, 65, 66f
 Oil and gas resources, 441–449 Oil shale, 448
 Oil spills, 377–378
 Oil trap, 443f
 Oort Cloud, 323, 324f
 Ores, 43, 407–408
 ORVs (off-road vehicles), 82–85
 Outer Banks, North Carolina, 306f
 Outwash, 56
 Overbank flow, 146
 Overburden, 439
 Oxides, 43
 Oxygen-demanding waste, 373–375
 Ozone, 513, 517
 النفايات الصلبة البلدية
 وكالة الفضاء والطيران الأمريكية
 البرنامج الوطني لتقليل
 خطر الزلازل
 قانون سياسة البيئة الوطنية
 القانون المعدل لتأمين ضد الفيضانات
 المواصفات الوطنية الأساسية لمياه الشرب
 برنامج تقييم نوعية المياه الوطني
 عناصر طبيعية
 موارد الغاز الطبيعي
 الأخطار / الكوارث الطبيعية
 فوائد آل
 تغير المناخ و
 خسائر بشرية ومائية
 تعريف
 تقييم آل
 استجابة البشر لـ
 تغيرات الاستعمال الأرضي
 القيمة والتكرار
 عدد آل
 زيادة السكان والتنبؤ
 التنبؤ
 تقييم الأخطار
 تعقب الكويكبات قرب سطح الأرض
 أجسام قرب أرضية
 تصريحات سلبية
 قانون سياسة البيئة الوطنية
 نيوترونات
 موقع اختبار نيفادا
 نيفادو دل روز
 زلزال مدريد الجديدة
 نيو أورليانز، لويزيانا
 وسائل الإعلام الإخبارية
 نيوتن
 نيشة
 نيروجين
 لا توافق
 تبحريات لا بحرية
 مصادر لا نمطية
 صدوع عادية
 زلزال نورث ريج
 زراعة بلا حرارة
 طاقة نووية
 انفجاربركاني
 انشطار نووي
 انصهار نووي
 مفاعل نووي
 قانون سياسة النفايات النووية
 أوكلاند، كاليفورنيا
 مختبر أوك ريج الوطني
 واحات
 حزام محيطي ناقل
 سيارات بعيدة عن الشوارع
 مروحة نهريّة مزاحة
 استخدام مياه الأنهار بعيداً عنها
 نهر أوهايو
 أفق التربة O
 موارد النفط والغاز
 غضار زيتي
 مصيدة نظطية
 غيمة أورث
 خامات
 سيارات بعيداً عن الرطوية
 ضفاف خارجية، شمال كارولينا
 غسيل خارجي
 جريان فوق الضفاف
 ركام سطحي
 أكاسيد
 نفايات تحتاج إلى أكسجين
 أوزون

- Sand dunes, 59–60, 60f, 61f, 111–112
 Sand spit, 303
 Sandstones, 50
 Sanitary landfills, 520–523
 San Joaquin Valley, 388–391
 Santa Cruz Island, California, 175
 Santayana, George, 142
 SARA (Superfund Amendment and Reauthorization Act), 525–526
 Saturated soils, 69, 71f
 Savannah River, 151f
 Schist, 50
 Scientific method, 19, 20f
 Scoping, 529
 Sea cliff erosion, 299–301
 Seafloor spreading, 31–32
 Sea ice, 490–492
 Sea level, 495
 Sea otters, 98–101
 Sea urchins, 98–101
 Seawalls, 105–106, 301–302
 Secondary enrichment, 416–417
 Secondary pollutants, 513
 Secondary treatment of wastewater, 398
 Secure landfills, 527
 Sediment, 79t, 80–82, 139, 141–144, 383. *See also* Runoff
 Sedimentary processes, 413–415
 Sedimentary rocks, 38, 46t, 49–50, 554
 Seismic gaps, 244–245
 Seismicity, 220
 Seismic waves, 220–224
 Seismogram, 221
 Seismographs, 208, 221–222, 223f
 Sensitivity, 75
 Septic-tank disposal systems, 396–397
 Sequential land use, 530
 SF (safety factor), 177–178, 181
 Shake map, 209, 212f
 Shale, 50, 124
 Shear waves, 220
 Shield volcanoes, 262–263
 Shoemaker-Levy 9, 328, 332f
 Shrink-swell potential, 75
 Silicates, 42
 Sinkholes, 199–200, 202f, 357
 Site selection, 528
 Slaking, 50
 Slate, 50
 Slip planes, 177
 Slip rates, 219–220
 Slopes, 137, 174–178, 176–178, 181–182. *See also* Landslides
 Slow earthquakes, 220
 Sludge, 398
 Slumps, 175–176, 185
 Smog, 517
 Snow avalanches, 198, 199f
 Soil
 chronosequences, 68
 classification, 69–70
 clips, 177, 181, 182f, 183f, 184–185
 color, 66–67
 conservation, 78–80
 desertification, 86–87
 engineering properties, 70–71, 75–76
 erosion, 76–78, 346t
 fertility, 68–69
 horizons, 65–66
 land-use planning, 89
 mechanics, 72–75
 off-road vehicles and, 82–85
 overview, 64–65
 pollution, 85
 profile development, 67
 profiles, 65–68
 properties, 77t
- كثبان رملية
 لسان رمالي
 أحجار رملية
 مطامر صخرية
 وادي سان جوكين
 جزيرة سانتا كروز ، كاليفورنيا
 جورج سانتاينا
 إصلاح السوبرفند
 وقانون إعادة تقويض
 تربة مشبعة
 نهر سافانا
 شبيست
 الطريقة العلمية
 تحديد الأهداف
 حت الجروف البحرية
 اتساع قاع البحر
 جليد بحري
 مستوى سطح البحر
 قناتذ بحرية
 جدران بحرية
 إثراء ثانوي
 ملوثات ثانوية
 معالجة ثانوية للمياه العادمة
 مطامر آمنة
 رواسب
 انظر أيضًا مياه جارية
 عمليات رسوبية
 صخور رسوبية
 ثغرات سيزمية
 زلزالية
 أموج زلزالية
 سيزومو جرام
 سيزموجراف
 حساسية
 أنظمة تخلص من المياه العادمة
 استعمال متعاقب للأرض
 معامل أمان
 خريطة اهتزاز
 غضار
 موجات قص
 براكين درعية
 شوماكير- ليفي
 قدرة الانكماش والإنتاج
 سليكات
 حفر غائرة
 اختيار الموقع
 تقشر
 سليت
 مستويات انزلاق
 سرعات الانزلاق
 منحدرات
 انظر أيضًا الانزلاقات
 انزلاقات بطيئة
 حماة
 انزلاقات
 ضبخن
 تهور تلجي
 تربة
 تتابعات زمنية
 تصنيف
 لون
 المحافظة عليها
 التصخر
 الخصائص الهندسية
 الحت
 الخصوبة
 أفاق التربة
 تخطيط استعمال الأرض
 ميكانيكية
 السيارات البعيدة عن الطرق
 مراجعة
 تلوث
 تطور المقطع
 مقاطع
 خصائص
- Reservoir-induced seismicity, 231–232
 Reservoir rocks, 441
 Reservoirs, 79t, 231–232, 369, 388–391
 Residual ore deposits, 416
 Resisting forces, 176, 178
 Resource Conservation and Recovery Act (RCRA), 523–524
 Restoration ecology, 107–113
 Retaining walls, 130f, 192, 196f
 Retention ponds, 155f
 Reverse faults, 214, 217f
 R horizon, 66
 Richter, Charles, 208
 Richter magnitude, 208
 Riffles, 145, 146f
 Right-lateral faults, 214, 217f
 Rills, 77, 78f
 Rio de Janeiro, Brazil, 187, 189
 Rio Earth Summit, 24
 Rio Negro, 15f
 Rip currents, 296–297
 Riprap, 159, 161f
 Risk assessment, 126–127
 Riverine environment, 145
 Rivers. *See also* Flooding; Mississippi River;
 Streams; Surface-water;
 Water pollution
 Amazon, 15f
 channel patterns, 144–145
 Colorado, 363–366
 Cuyahoga River, 384, 386
 discharge, 139–140
 historical perspectives, 137
 Hudson, 387
 Kissimmee River, 107–109
 Koyakuk River, Alaska, 145f
 land-use changes and, 143–144
 Ohio River, 152
 Patrick, 146–148
 profile, 139f
 Red, 136, 150, 150f
 Savannah River, 151f
 sediment in, 139, 143–144
 slopes of, 137
 stage of, 148
 streams and, 137–139
 urbanization and, 150–153
 velocity, 139–140
 Yangtze River, 131, 133
 Yuba, 156
 Rock cycle, 38–41
 Rockfalls, 175–176, 183f
 Rock-forming minerals, 42
 Rocks
 laws of, 51
 minerals, 38, 42–43, 416–417, 543–547
 properties of, 554–555
 strength of, 43–47, 554
 structures of, 52–53, 55
 types of, 38, 47–51
 Rocky Mountain Arsenal, 232
 Rotational slides, 175–176, 177, 177f
 Royal Society of Edinburgh, 18
 Runoff, 151f, 155f, 300–301, 344–348, 420. *See also* Sediment
 R waves, 221
 Safe Drinking Water Act (1974), 395
 Safety factor (SF), 177–181
 Saffir-Simpson Hurricane Scale, 312–313
 Salt beds, 457
 Salt domes, 415
 Salt mining, 200–202
 Saltwater intrusion, 391–393
 San Andreas Fault, 28–29, 35, 46–47, 118–120, 211, 220–221, 233, 244–249
 Sand and gravel, 413
- زلزالية خزانات
 صخور خازنة
 خزانات
 رسوبيات خامات متبقية
 قوى مقاومة
 جدران سائنة
 برك الاستبقاء
 صدع عكسي
 شارلز رختر
 مقياس رختر
 صدوع إزاحة يميني
 ريودي جانيرو البرازيل
 ريونيوجرو
 تيارات تمزق
 حجارة الدكة
 تقييم الخطر
 بيئة النهر القريبة منها
 الأنهار. انظر أيضًا إلى الفيضان: نهر
 المسيسيبي
 أنهار، مياه سطحية،
 تلوث مياه
 الأمازون
 أنماط القنوات
 كولورادو
 نهر كويهاوجا
 تصريف، تدفق
 اعتبارات تاريخية
 هودسون
 نهر كيسيمي
 نهر كواياكوك، ألاسكا
 تغيرات استعمال الأراضي و
 نهر أوهايو
 باتريك
 مقطع (بروفيل)
 رد
 نهر سافانا
 الرسوبيات في
 منحدرات آل
 مرحلة آل
 الجدول و
 الأعمار و
 سرعة
 نهر يانجتز
 يوبا
 دورة صخرية
 تساقط صخري
 معادن مكونة للصخور
 صخور
 قوانين آل
 معادن
 خصائص
 قوة
 تراكيب
 أنواع
 جبال روكي
 انزلاقات دورانية
 الجمعية الملكية لأدنبره
 مياه جارية
 انظر أيضًا الرسوبيات
 موجات (R)
 قانون مياه الشرب الآمنة
 معامل أمان
 مقياس أعاصير سافير-سيميسون
 طبقات ملح
 قباب ملحية
 تعدين الملح
 اندفاعات مياه ملحية
 صدع سان أندرياس
 رمل وحصي

- TCE (Trichloroethylene), 394
 Tectonic creep, 220, 221f
 Tectonic cycle
 earth's lithosphere and crust, 29–30
 environmental geology and, 38
 Pangaea and, 35–37
 plate action rates, 34–35
 plate boundaries, 32–34
 plate tectonics, 30–32
 Tectonic framework, 249
 Tephra, 262
 Terracing slopes, 79–80
 Terzaghi, Carl, 72
 Teton Dam, 49
 Texture of rocks, 555
 Theory, defined, 19
 Thermal monitoring, 283–284
 Thermal pollution, 383
 Thermal springs, 267
 Thermogenic gas, 441–442
 Thistle slide, 195, 197
 Three Gorges Dam, 466
 Three Mile Island, 456
 Thrust faults, 214, 217f
 Tidal power, 465
 Tight natural gas, 444–445
 Timber harvesting, 186–187, 532f
 Times Beach, Missouri, 85
 Tivalu, 495, 496f
 Topographic maps, 556–560
 Topographic monitoring, 284
 Total load of sediment, 139
 Toxicology, 506
 Trace elements, 541
 Trans-Alaska pipeline, 446–448
 Transform boundaries, 32
 Translational sliding, 175–176, 177, 184, 185
 Transuranic waste, 457
 Trapper Mine, Colorado, 439f
 Trees, 95–96. *See also* Timber harvesting
 Trichloroethylene (TCE), 394
 Triple junctions, 34
 Tropical cyclones, 308, 316
 Tropopause, 476
 Troposphere, 476
 Tsunamis, 125, 235–241, 242f
 Tuff, 49
 Tunguska event, 322f, 324, 326–327, 339–340
 Typhoons, 308
 Unconfined aquifers, 349
 Unconformities, 52, 55
 Unified soil classification system, 70, 71t
 Uniformitarianism, 16
 United Nations Framework Convention on Climate Change, 498
 Universal soil loss equation, 80
 Universe origin, 4
 University of California, Santa Barbara, 111–112
 Unsaturated zone, 349
 Uranium, 452–453
 Urbanization
 flooding and, 150–153
 landslides and, 17f, 187–190
 and runoff, 301, 348
 soils and, 82, 84f
 U.S. Chamber of Commerce, 400
 U.S. National Flood Insurance Program, 159
 Vadose zones, 348–349
 Vaiont Dam, 187–189
 Van der Waals bonds, 544
 Vapor extraction, 394f
 Velocity of rivers, 139–140
 Vents, 262
 Ventura River, 140, 142, 143f
 ثلاثي كلور الإيثيلين
 زحف تكتونية
 دورة تكتونية
 الغلاف الصخري للأرض
 وقشرتها
 الجيولوجيا البيئية و
 بانجاليا و
 معدل فعل الصفائح
 حدود الصفائح
 تكتونية صفائح
 إطار تكتوني
 تيفرا
 عمل بسطات في المنحدرات
 كارل تيرازاجي
 سد تيتون
 نسيج الصخور
 النظرية، تعريف
 مراقبة حرارية
 تلوث حراري
 عيون ماء حارة
 الغاز الحيوي
 انزلاق ثيستل
 سد الأودية الثلاثة
 جزيرة لثلاثة أميال
 صدوع دفعية
 طاقة أمواج المد
 غاز طبيعي محصور
 حصاد أخشاب
 شاطئ تايمز ميسوري
 تيفالو
 خرائط طوبوغرافية
 مراقبة طوبوغرافية
 الحمل الكلي للرسوبيات
 علم السموم
 عناصر شحيحة
 خط أنابيب عبر أسكا
 حدود مستعرضة
 انزلاق انتقالي
 نفايات ما بعد اليورانيوم
 منجم تراير، كولورادو
 الأشجار، انظر أيضاً حصاد أخشاب
 ثلاثي كلور الإيثيلين
 حدود ثلاثية
 أعاصير استوائية
 تروبوبوز
 تروبوسفير
 زلازل بحرية (سونامي)
 طف
 حدث تونجوسكا
 تيفون
 خزانات مائية غير محصورة
 أسطح عدم توافق
 النظام الموحد لتصنيف التربة
 مبدأ النسقية
 إطار اتفاقية الأمم المتحدة حول تغير المناخ
 المعادلة العالمية لفقدان التربة
 أصل الكون
 جامعة كاليفورنيا - سانتا باربرا
 منطقة غير مشعة
 يورانيوم
 الإعمار
 الفيضان
 الانزلاقات و
 الإعمار والمياه الجارية
 التربة و
 غرفة تجارة الولايات المتحدة
 برنامج الولايات المتحدة
 الوطني لتأمين الطعام
 منطقة تربة غير مشبعة
 سد فيونت
 روابط فان درفال
 استخلاص البخار
 سرعة الأنهار
 فوهات
 نهر فينتور
 relative profile development, 67–68
 sediment pollution, 79t, 80–82, 383
 strength, 71
 structure, 67, 68f
 surveys, 87–89
 taxonomy, 70
 texture, 67
 unified soil classification system, 70, 71t
 universal soil loss equation, 80
 urbanization and, 82, 83f
 water in, 69
 Solar energy, 464–465
 Solar forcing, 487
 Solar system, 324f
 Solid waste disposal, 519–523
 Source rock, 441
 Southern California Earthquake Center, 255
 Spacewatch, 339
 Specific gravity, 546, 554
 Spent fuel, 458–459
 Spreading ridges, 32
 Springs, 350, 351f
 Stage of rivers, 148
 Stationary sources, 512
 St. Francis Dam, 54–55
 Stone industry, 413
 Storm King Mountain, 533–534
 Storm surge, 313–314, 316
 Straight slopes, 174–175
 Strain, 44
 Stratosphere, 476
 Stratovolcanoes, 263
 Streams. *See also* Rivers
 effluent and influent, 354
 flow monitoring, 122, 123f
 processes, 96–98
 rivers and, 137–139
 vegetation effects on, 347, 348f
 Stress, 44
 Strike-slip faults, 214, 217f
 Strip mining, 438–439
 Strong earthquake, 209
 Subbituminous coal, 436
 Subduction zones, 32
 Subsidence, 173, 176, 198–203
 Sudbury, Ontario, 424
 Sulfide minerals, 43, 416–417
 Sulfur dioxide gas, 275
 Sulfuric acid, 385–386, 438
 Sulfurous smog, 517
 Summit caldera, 263
 Superfund Amendment and Reauthorization Act (SARA), 525–526
 Superfund sites, 525–526
 Supershear, 228
 Surface-water. *See also* Rivers; Streams
 development of, 14
 groundwater and, 352, 354–355, 357–358
 Hudson River, 387
 pollution, 383–384, 386–388
 runoff, 344–348
 Surface waves, 221
 Surficial processes, 56–62
 Surf zone, 295
 Suspended load of sediment, 139
 Sustainability, 13–14, 427, 534–535
 Sustainable energy policy, 470
 Swamps, 368–369
 Swash zone, 295
 S waves, 220–221
 Swell, 291
 Synclines, 52, 53f, 215
 Synthetic organic chemicals, 378–380
 System, defined, 14
 Talus slopes, 174
 Tar Creek, Oklahoma, 385–386, 421
 Tar sands, 448
 التطور النسبي للمقطع
 تلوث الرسوب
 قوة
 بنية
 مسوحات
 تآكسوني (تصنيف)
 نسيج
 النظام الموحد لتصنيف التربة
 لفقدان التربة
 للتلوث و
 الماء في
 الطاقة الشمسية
 إرغام شمسي
 نظام شمسي
 التخلص من النفايات الصلبة
 صخرة مصدرية
 مركز زلازل جنوب كاليفورنيا
 ساعة فضائية
 كثافة نوعية
 الوقود المستعمل
 جيود منتشرة
 عيون
 مرحلة الأنهار
 مصادر ثابتة
 سان سان ألفيس
 صناعة حجارة البناء
 جبل ستورم كينج
 اندفاع العاصفة
 منحدرات مستقيمة
 انفعال
 ستراتوسفير
 براكين متطرفة
 جداول انظر أيضاً أنهار
 فرع نهري
 مراقبة الجريان
 عمليات
 الأنهار و
 تأثير الغطاء الثلجي في
 جهد
 صدوع إزاحة مخرية
 تعدين شريطي
 زلزال قوي
 فحم تحت بيتوميني
 مناطق استهلاك
 هيوط
 سدبري - أونتااريو
 معادن كبريتيد
 غاز ثاني أكسيد الكبريت
 حمض كبريتيك
 ضيخ كبريتي
 كالديرا قمة
 إصلاح السوبرفند
 وقانون إعادة تفويض
 مواقع السوبرفند
 تمزق عال
 ماء سطحي. انظر أيضاً أنهار، جدران
 تطوير ال
 المياه الجوفية
 نهر هودسون
 تلوث
 مياه جارية
 أموج سطحية
 عمليات سطحية
 منطقة تلاعب الأمواج
 حمولة معلقة من الرسوبيات
 استدامة
 سياسة طاقة مستدامة
 مستنقعات
 نطاق رغوة الأمواج
 موجات قصيرة
 انشاق
 طبقات مقعرة
 كيميائيات عضوية صناعية
 نظام، تعريف
 منحدرات ركام
 وادي القار أوكلاهوما
 رمال القار

- oil, 377–378
overview, 372–373
oxygen-demanding waste, 373–375
pathogenic organisms, 375–376
saltwater intrusion, 391–393
San Joaquin Valley, 388–391
sediment, 79t, 80–82, 383
surface water, 383–384
thermal pollution, 383
toxic substances, 378–380
wastewater treatment, 396–400
water quality standards, 395–396
Water power, 465–466
Water Quality Act (1987), 400
Water resources. *See also*
Groundwater; Runoff
aquifers, 349–351
conservation, 363
dams, 369–370
desalination, 360
globalization of, 367
management of, 363–367
shortages, 352, 353f, 362–363, 370
supply, 346f
surface water, 14, 344–348, 352, 354–355, 357–358
use of, 360–364
water cycle, 39, 344, 345f, 346f
wetlands, 368–369
Watersheds, 137, 345
Water table, 75, 348–349
Watts, 435
Wave period, 224
Waves, 291–295
Weather, 476
Weathering, 38, 65
Wegener, Alfred, 31–32, 35
Wetlands, 368–369, 398
Weyburn oil field, 500
Wheeling, West Virginia, 449
Wildfires, 129f
Wind, 59–61
Wind power, 466–467
Winter Park, Florida, 200
Wolves, 96–98, 102–103
Yangtze River, 131, 133
Yellowstone National Park, 24, 96–98, 267–268, 461
Yosemite National Park, 85, 138f, 156, 174, 181, 183f
Yosemite Valley, 49f
Youngquist, Walter, 448
Yuba River, 156
Yucca Mountain, Nevada, 459
Zone of accumulation, 65
Zone of leaching, 65
Zone of saturation, 348–349
- زيت النفط
مراجعة
نفايات متطلب الأكسجين
كائنات ممرضة
اندفاعات ماء ملحي
وادي سان جواكين
رسوبية
ماء سطحي
تلوث حراري
مواد سامة
معالجة المياه العادمة
مواصفات نوعية المياه
طاقة الماء
نوعية الماء
موارد المياه، انظر أيضًا
مياه جوفية؛ مياه جارية
خزانات مائية
المحافظة على
سدود
تحلية المياه
جعله عالميًا
إدارة
نقص
تزويد
مياه سطحية
استعمال
دورة الماء
أراض رطبة
مقسّمات أمطار
مستوى المياه الجوفية
واط
فترة الموجة
أمواج
جو، طقس
تجوية
الفريد وجنر
أراض رطبة
حقل نفط وبيورن
ويلنج- غرب ولاية فرجينيا
حرائق عاتية
رياح
طاقة الرياح
متنزه فلوريدا الشتوي
ذئاب
نهر يانجتز
متنزه يلوستون الوطني
متنزه يوسمايت الوطني
وادي يوسمايت
والتر يوكويست
نهر يوبا
جبل يوكا، نيفادا
منطقة التجمع
منطقة الغسل
منطقة الإشباع
- Vernal pools, 368–369
Virtual water, 367
Vog, 275
Volcanic ash, 49
Volcanic breccia, 49
Volcanic crisis, 287
Volcanic domes, 264
Volcanic forcing, 487–488
Volcanoes
benefits of, 118
Cascade Range, 268f
cinder cones, 264–266
debris flows, 276
features of, 267–269
forecasting, 282–286
historic events, 260t
Kilauea, 271, 285f
Lake Nyos, Cameroon, 275
lava flows, 269, 271–272
Mauna Loa, 264t
Mount Helgafell, 272, 274f
Mount Pinatubo, 277, 278f
Mount Rainier, 276–277
Mount St. Helens, 263–264, 277–282
Mount Unzen, 282, 283f
Mt. Lassen, 264t
mudflows, 276–277
Nevado del Ruiz, 132–133
origins, 266–267
poisonous gases, 273, 275–276
prediction of, 124, 126
pyroclastic activity, 272–273
Redoubt, 273–274, 276
ring of fire, 262f
types, 260–266
in U.S., 261f
Volcanic vents, 267
Walkerton, Ontario, 375–376
Warnings of natural hazards, 125
Waste management, 518–523. *See also*
Hazardous waste management
Wastewater renovation and conservation
cycle, 398
Wastewater treatment, 396–400
Waterborne disease, 375–376
Water hardness, 507–508
Water pollution
acid mine drainage, 385–386, 421, 438f
average residence time (ART), 380–381
Boston Harbor, 399
coal mining and, 438–439
Cuyahoga River, 384, 386
Federal legislation, 400
groundwater, 386–388, 393–394
mining and, 420–421
National Water Quality Assessment
Program, 391, 392f
nutrients, 376–377
- برك فيرنال
المياه الفعلية
ضبخن
رماد بركاني
بريشيا بركانية
أزمة بركانية
قياب بركانية
إرغام بركاني
براكين
فائدتها
سلسلة كاسكية
مخاريط رماد
جريان فتاتي
ملاحح
تنبؤ
أحداث تاريخية
كيلوا
بحيرة نيويس - كامبيرون
جريانات لابيية
مونا لوبا
جبل هالجافل
جبل بيناتوبو
جبل رينبير
جبل سانت هيلينز
جبل أوتزن
جبل لاسن
انسيابات طينية
نيفادو دل رويز
أصول
غازات سامة
تنبؤ ب
نشاط حطامي ناري
ريدويت
حلقة نارية
أنواع
في الولايات المتحدة
فوهات بركانية
والكرتون، أونتااريو
التحذير من الأخطار الطبيعية
إدارة النفايات، انظر أيضًا
إدارة النفايات الخطرة
المياه العادمة والمحافظة عليها
معالجة مياه عادمة
مرض ينتقل بالماء
عسرة المياه
تلوث الماء
تصريف مياه المناجم الحمضية
معدلات وقت المكوث
ميناء بوسطن
تعدين الفحم
نهر كاياهووجا
تشريعات مدارية
مياه جوفية
التعدين و
برنامج تقييم نوعية المياه
أغذية

معاملات تحويل أخرى

1 قدم ³ /ث = 0,0283 م ³ /ث = 7,48 جالون/ث = 28,32 لتر/ث
1 فدان - قدم = 43560 قدمًا ³ = 1233 م ³ = 325829 جالون
1 م ³ /ث = 35,32 قدمًا ³ /ث
1 قدم ³ /ث لكل يوم = 1,98 فدانًا - قدم
1 م/ث = 3,6 كم/ساعة = 2,24 ميلًا/ساعة
1 بليون جالون في اليوم = 3,785 ملايين م ³ في اليوم
1 ضغط جوي = 1,013 × 10 ⁵ نيوتن/م ² ≈ 1 بار
1 بار ≈ 10 ⁵ نيوتن/م ² = 10 باسكال

Strength of Common Rock Types

ملاحظات	مدى القوة الضاغطة	نوع الصخر	
الجرانيت الأقوى مع القليل من الشقوق. الجرانيت عادة مناسب لمعظم الاستخدامات الصناعية	100 إلى 280	جرانيت	تاريخي
مناطق البريشيا والأنابيب المفتوحة أو الشقوق تخفض القوة	50 إلى أكثر من 280	بازلت	
الفتحات الناتجة عن الإذابة والشقوق تضعف الصخر، مناسب عادة لمعظم الاستخدامات الهندسية	100 إلى 125 160 إلى 190	رخام جنايس	متحول
صخر قوي جدًا	150 إلى 600	كوارتزيت	
قد يكون صخرًا ضعيفًا جدًا بالنسبة إلى الأغراض الهندسية، التقييم الحذر ضروري	أقل من 2 إلى 215	غضار	رسوبي
قد يحتوي على رقائق طينية، فتحات ناتجة عن الإذابة، أو شقوق تضعف الصخر.	50 إلى 60	حجر جيرى	
تتغير القوة بحسب درجة المادة اللاصقة ونوعها، والمعادن المكوّنة، وطبيعة الشقوق وامتدادها	40 إلى 110	حجر رملي	

Source: Data primarily from Handbook of Tables for Applied Engineering Science, ed. E. Bolz and G. L.

مضاعفات أُل (10) شائعة الاستعمال

الرموز السابقة	الكمية	الرموز السابقة	الكمية
ألفا	10 ¹⁸ (مليون تريليون)	سنتي	10 ⁻² (جزء في المئة)
بيتا	10 ¹⁵ (1000 تريليون)	ميلي	10 ⁻³ (جزء في الألف)
تيرا	10 ¹² (تريليون)	ميكرو	10 ⁻⁶ (جزء في المليون)
جيجا	10 ⁹ (بليون)	نانو	10 ⁻⁹ (جزء في البليون)
ميغا	10 ⁶ (مليون)	بيكو	10 ⁻¹² (جزء في التريليون)
كيلو	10 ³ (ألف)		

معاملات التحويل الشائعة

COMMON CONVERSION FACTORS

الطول Length

1 ياردة = 3 أقدام، 1 قامة = 6 أقدام

كيلومتر	متر	سنتيمتر	ميل	قدم	بوصة	
$2,54 \times 10^{-5}$	0,0254	2,54	$1,58 \times 10^{-5}$	0,083	1	1 بوصة (in) =
	0,3048	30,48	$1,89 \times 10^{-4}$	1	12	1 قدم (ft) =
1,609	1.609	160.934	1	5.280	63.360	1 ميل (mi) =
$1,0 \times 10^{-5}$	0,01	1	$6,2 \times 10^{-6}$	0,0328	0,394	1 سنتيمتر (cm) =
0,001	1	100	$6,2 \times 10^{-4}$	3,281	39,37	1 متر (m) =
1	1,000	100,000	0,6214	3,281	39,370	1 كيلومتر (km) =

المساحة Area

ميل مربع = 640 أكر، أكر = 43,650 قدمًا² = 4046,86 م² = 0,4047 ha

1 هكتار ha = 10,000 م² = 2,4711

كيلومتر ²	متر ²	سنتيمتر ²	ميل ²	قدم ²	بوصة ²	
—	—	6,4516	—	—	1	1 بوصة ² in ² =
—	0,0929	929	—	1	144	1 قدم ² ft ² =
2,590	—	—	1	27.878.400	—	1 ميل ² mi ² =
—	—	1	—	—	0,155	1 سنتيمتر ² cm ² =
—	1	10.000	—	10,764	1.550	1 متر ² m ² =
1	1.000.000	—	0,3861	—	—	1 كيلومتر ² km ² =

الحجم Volume

جالون أمريكي	برميل	لتر	ربع	متر ³	يارد ³	قدم ³	بوصة ³	
—	—	0,02	—	—	—	—	1	= بوصة ² in ²
7,480	—	28,3	—	0283.	—	1	1,728	= قدم ² ft ²
—	—	—	—	0,76	1	27	—	= يارد ³ yd ³
—	—	1.000	—	1	1,307	35,315	61,020	= متر ³ m ³
0,25	—	0,95	1	—	—	—	—	= ربع ³ m ³
0,2642	—	1	1,06	—	—	—	61,02	= لتر ³ m ³
42	1	159,6	168	—	—	—	—	= برميل (نقط) m ³
1	0,02	3,785	4	—	—	0,13	231	= جالون أمريكي m ³

الطاقة والكهرباء Energy and Power

كيلواط - ساعة = 860,421 3,413 Btus كالوري

1,055 = 252 ساعة = 0,000293 1 Btus كيلواط - ساعة

1 واط = 3,413 / في الساعة = 14,34 كالوري / دقيقة

الكالوري = كمية الحرارة الضرورية لرفع درجة حرارة جرام واحد (1 سم³) من الماء درجة سيلوسية واحدة.

1 كوادريليون (1) = quadrillion Btu إكساجول (exajoule) تقريباً

جول 0,293 = joule كالوري = 10⁻⁷ × 2,788 كيلواط - ساعة

الكتلة والوزن Mass and Weight

1 باوند = 453,6 جراماً = 0,4536 كيلوجرام = 16 أونصة

1 جرام = 0,0353 أونصة = 0,0022 باوند

1 طن قصير (short ton) = 2,000 باوند = 907,2 كيلوجرام

1 طن طويل (long ton) = 2,240 باوند = 1,008 كيلوجرام

1 طن متري (metric ton) = 2,205 باوند = 1,000 كيلوجرام

1 كيلوجرام = 2,205 باوند

درجة الحرارة Temperature

F درجة فهرنهايت

C درجة سلسيوس (مئوية)

$$F = \frac{9}{5}C + 32$$

سلسيوس	فهرنهايتي
0	تجمّد H ₂ O (ضغط جوي) 32
10	----- 50
20	----- 68
30	----- 86
40	----- 104
50	----- 122
60	----- 140
70	----- 158
80	----- 176
90	----- 194
100	غليان H ₂ O (ضغط جوي) 212