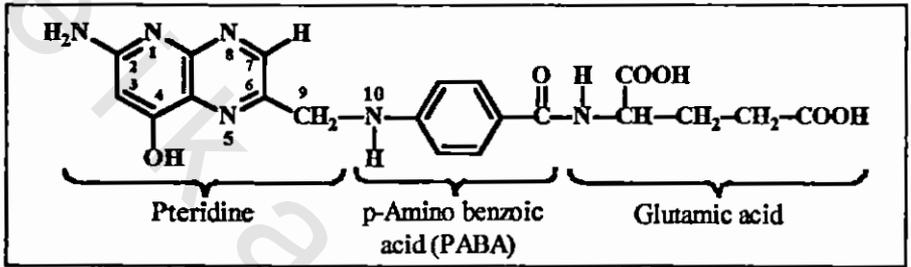


الفصل الحادى عشر

حمض الفوليك Folic acid

١- التركيب الكيمايى



مكونات حمض الفوليك بسيطة، ولكن لا تستطيع خلايا الجسم ربطها مع بعضها البعض؛ ولهذا أصبح فيتاميناً. يتركب حمض الفوليك من ثلاثة أجزاء مرتبطة مع بعضها وهى:-

١- حلقة بتردين مستبلة Substituted pteridine ring.

٢- حمض بار-أميزو بنزويك (PABA) *p*-Amino benzoic acid.

٣- حمض جلوتاميك Glutamic acid.

ونظراً لهذا التركيب، يسمى حمض الفوليك أيضاً باسم حمض بترويل جلوتاميك Pteroylglutamic acid.

٢- الخواص والتفاعلات

تم فصل حمض الفوليك من المواد الغذائية وتنقيته، كما تم تخليقه فى المعمل. وهو مركب متبلور ذو لون أصفر. فى الوسط الحمضى، حمض الفوليك حساس لضوء الشمس ويتلف (غير ثابت) بالحرارة. لذلك فالطهى Cooking والتخزين Storage

قد يؤدي لفقد ما يقرب من نصف محتوى الغذاء من هذا الفيتامين.

### ٣- صور الفيتامين النشطة

المشابه (l) لحمض الفولينيك (l-Folinic acid) هو المشابه النشط، أما المشابه (d-Folinic acid) فهو غير نشط حيويًا. مشتقات حمض الفوليك رباعي الهيدروجين (Tetrahydrofolic acid (FH<sub>4</sub>) deriv. (رباعي هيدروفولات (THF) تمثل الصور الفسيولوجية النشطة لحمض الفوليك، وهي الحاملة لوحدة كربون واحدة Carrier of one-carbon units. وحمض الفوليك رباعي الهيدروجين يعرف أيضاً باسم معاون إنزيم ف Coenzyme F. كما يعتبر مشتق حمض الفوليك ثنائي الهيدروجين (Dihydrofolic acid (FH<sub>2</sub>) صورة فسيولوجية نشطة حيويًا تتحول في الجسم إلى حمض الفوليك رباعي الهيدروجين.

### ٤- تحول حمض الفوليك إلى صور المعاونات الإنزيمية

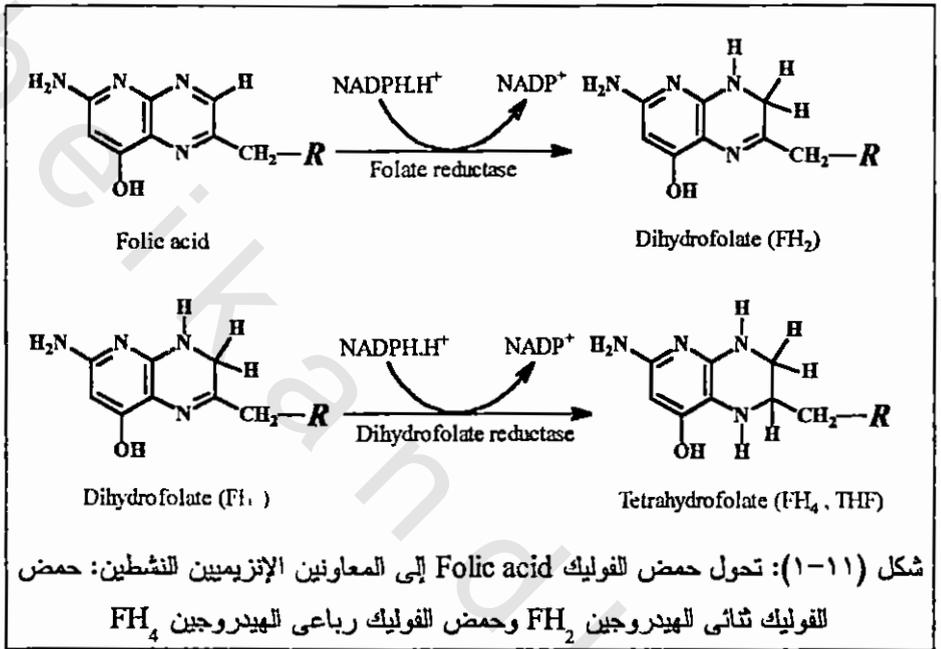
داخل الجسم يتحول حمض الفوليك إلى صورة معاون الإنزيمى وذلك عن طريق إضافة هيدروجين Hydrogenation فى المواضع رقم ٥ و ٦ و ٧ و ٨ متحولاً إلى حمض الفوليك رباعي الهيدروجين FH<sub>4</sub>. يتم إنجاز هذه العملية بواسطة إنزيمين هما Folate reductase و Dihydrofolate reductase. الإنزيم الأول يحفز اختزال الفيتامين الأسمى (حمض الفوليك) إلى حمض الفوليك ثنائي الهيدروجين FH<sub>2</sub> ثم ينشط بعد ذلك الإنزيم الثانى على المركب الناتج محولاً إياه إلى صورة معاون الإنزيمى النشطة حمض الفوليك رباعي الهيدروجين (شكل ١١-١). ويوجد كلا الإنزيمان فى الكبد والكلية، بالإضافة إلى وجودهما فى الميكوزا المعوية. Intestinal mucosa.

### ٥- الوظائف التمثيلية

يعتبر مشتق حمض الفوليك رباعي الهيدروجين مسئولاً عن حمل وحدة ذرة كربون واحدة One-carbon unit للغرضين التاليين:-

١- إزالة سمية هذه الوحدات؛ وهذا لأن وجود هذه الوحدات في الخلايا له سمية عالية جداً.

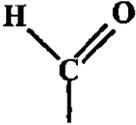
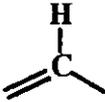
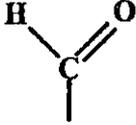
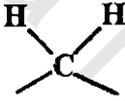
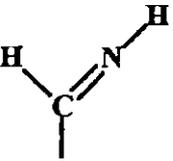
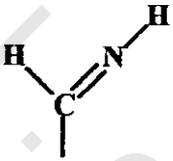
٢- مساهمة هذه الوحدات في بعض عمليات التخليق الحيوي.



يعمل حمض الفوليك رباعي الهيدروجين كمعاون إنزيمي في بعض التفاعلات التمثيلية الهامة والتي تختص بنقل وحدات تتكون من ذرة كربون واحدة. يقوم حمض الفوليك رباعي الهيدروجين باستقبال تلك الوحدات (وحدات كربون واحدة) المنطلقة أو المتحررة من التفاعلات الهدمية Catabolic reactions وتوصيلها إلى مواد التفاعل Substrates المناسبة. تُحمل الوحدات التي تتكون من ذرة كربون واحدة على جزيء حمض الفوليك رباعي الهيدروجين من خلال ارتباطها مع ذرة النيتروجين التي في الموضع رقم ٥ ( $N^5$ ) أو التي في الموضع رقم ١٠ ( $N^{10}$ ) أو من خلال جسر Bridge بين هاتين الذرتين ( $N^5$  و  $N^{10}$ ). على ذلك، مركز نشاط

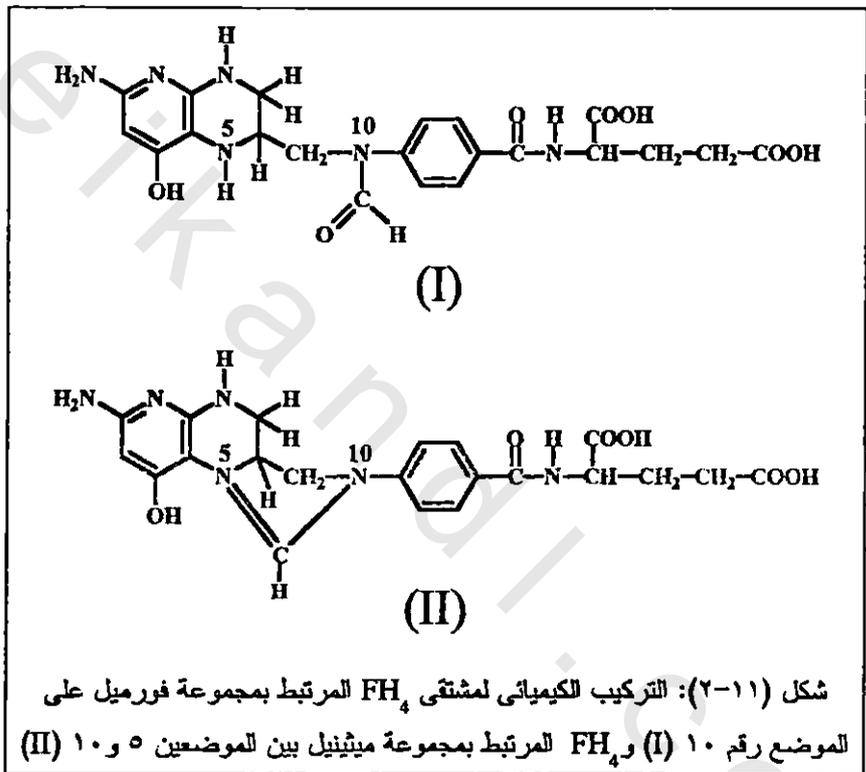
هذا المعاون الإنزيمي (حمض الفوليك رباعي الهيدروجين) يكون الذرتين ٥ و ١٠. وهناك ستة أنواع من الوحدات التي تتكون من ذرة كربون واحدة والتي يستطيع المعاون الإنزيمي حمض الفوليك رباعي الهيدروجين استقلابها. وجدول (١-١١) يعرض نوع وتركيب هذه الوحدات وأماكن حملها على المعاون الإنزيمي.

جدول (١-١١): نوع وتركيب للوحدات التي تتكون من ذرة كربون واحدة وأماكن حملها على المعاون الإنزيمي حمض الفوليك رباعي الهيدروجين

$N^{10}$	$N^5, N^{10}$	$N^5$
 <p>فورميل Formyl</p>	 <p>ميثينيل Methenyl</p>	 <p>فورميل Formyl</p>
 <p>ميثيل Methyl</p>	 <p>ميثيلين Methylene</p>	 <p>ميثيل Methyl</p>
 <p>فورميمينو Formimino</p>		 <p>فورميمينو Formimino</p>
 <p>هيدروكسي ميثيل Hydroxymethyl</p>		 <p>هيدروكسي ميثيل Hydroxymethyl</p>

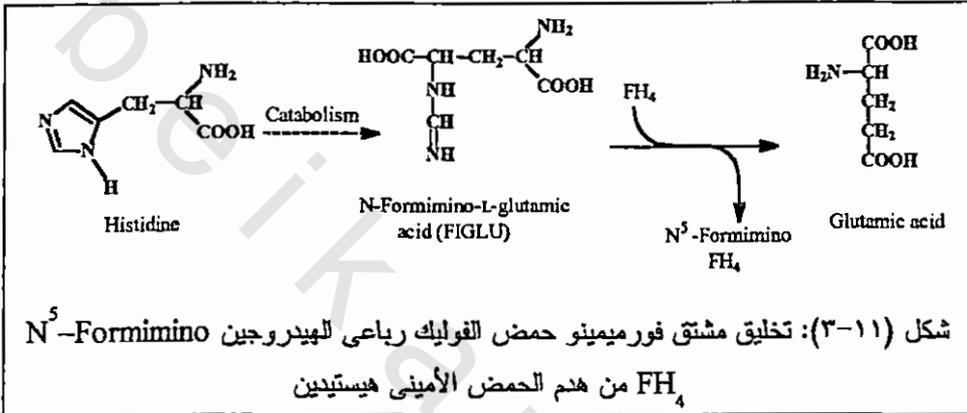
ويسمى مشتق حمض الفوليك رباعي الهيدروجين الحامل لوحدة كربون واحدة تبعاً لنوع هذه الوحدة ونمط ارتباطها بالمعاون الإنزيمي. فعلى سبيل المثال، حمض

الفوليك رباعي الهيدروجين المرتبط بمجموعة فورميل على الموضع ١٠ يسمى  $N^{10}$ -Formyltetrahydrofolate ( $N^{10}$ -Formyl  $FH_4$ ) (شكل ١١-٢-I). أما المعاون الإنزيمي المرتبط بمجموعة ميثينيل بين الموضعين ٥ و ١٠ فإنه يسمى  $N^5, N^{10}$ -Methenyltetrahydrofolate ( $N^5, N^{10}$ -Methenyl  $FH_4$ ) (شكل ١١-٢-II).

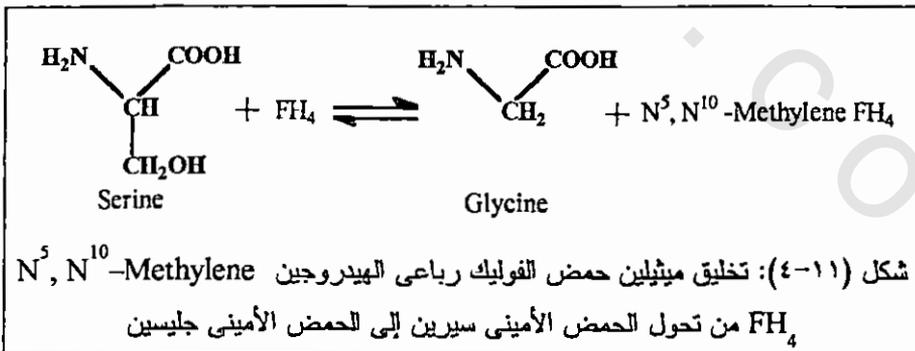


والمصادر الرئيسية لوحدات ذرة الكربون للواحدة هي نواتج هدم الحمض الأميني هيسثيدين Histidine، وتحول السيرين Serine إلى جليسين Glycine. ففي الحالة الأولى (عند هدم الحمض الأميني هيسثيدين) ينتج حمض فورميمينوجلوتاميك  $N$ -Formiminoglutamic acid (FIGLU)، وبعد ذلك تنتقل منه مجموعة

فورميمينو إلى حمض الفوليك رباعي الهيدروجين. وبذلك يتكون مشتق فوميمينو حمض الفوليك رباعي الهيدروجين  $N^5$ -Formimino  $FH_4$  (شكل ١١-٣). ولهذا، إفراز حمض فورميمينوجلوتاميك في البول يستخدم كدليل (مرجع) Index لمعرفة حالة حمض الفوليك في الجسم.

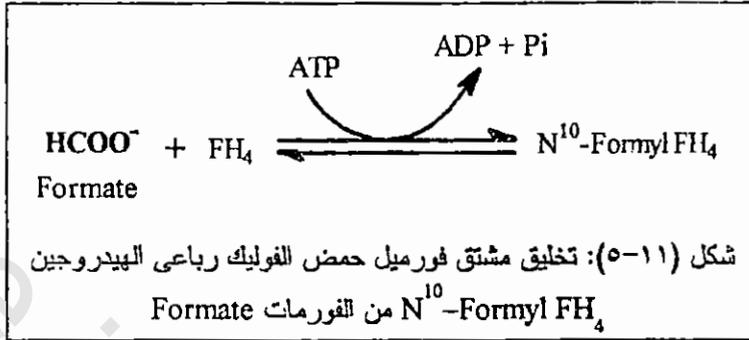


وفي الحالة الثانية (تحول السيرين إلى جليسين) ينتج مشتق ميثيلين حمض الفوليك رباعي الهيدروجين  $N^5, N^{10}$ -Methylene  $FH_4$  (شكل ١١-٤).



بالإضافة إلى ذلك، يمكن أن يخلق مشتق فورميل حمض الفوليك رباعي الهيدروجين

$N^{10}$ -Formyl  $FH_4$  من الفورمات Formate ( $HCOO^-$ ) كما في شكل (١١-٥).



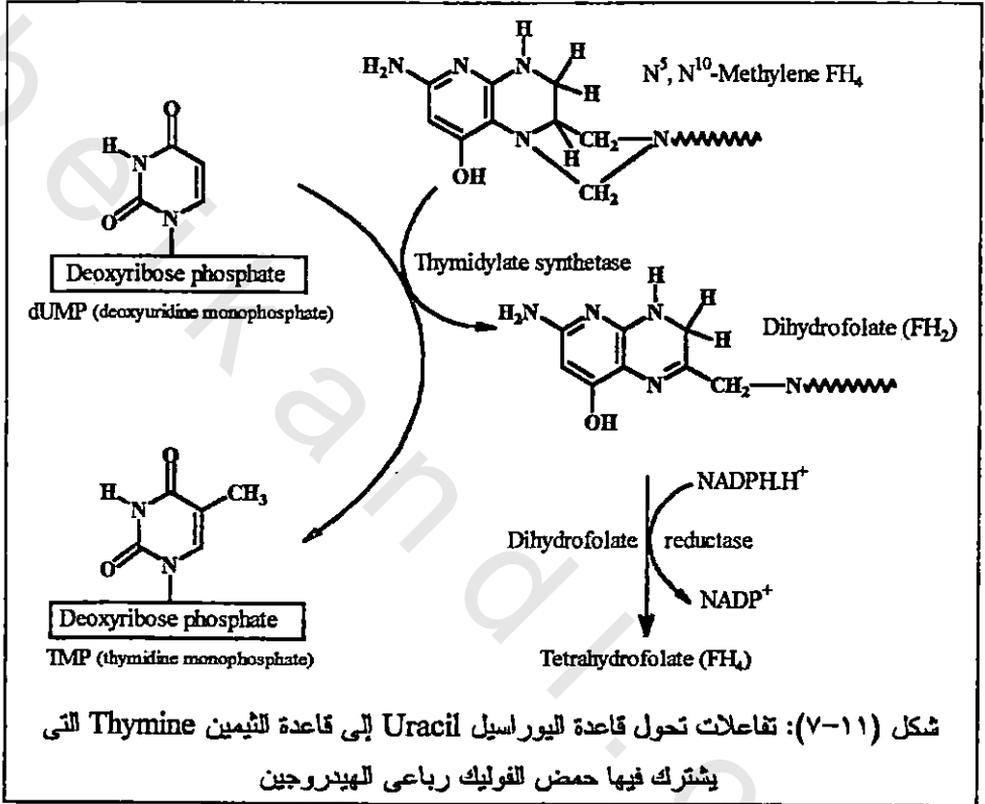
ومن ناحية أخرى، تخضع وحدة ذرة الكربون الواحدة المرتبطة بحمض الفوليك رباعي الهيدروجين لمجموعة كبيرة من التحولات فيما بينها (تحولات داخلية) Interconversions، حيث تتحول هذه الوحدة من صورة إلى أخرى (شكل ١١-٦). وأهمية هذه التحولات تتمثل في أنها تيسر وتسهل المرونة التمثيلية Metabolic flexibility.

في العديد من التفاعلات التخليقية الحيوية المتنوعة، تنتقل وحدات ذرة الكربون الواحدة المرتبطة بحمض الفوليك رباعي الهيدروجين إلى المستقبلات المناسبة. وحيث أن كل تفاعل تخليقي يلزمه مجموعة متنقلة من نوع معين، لهذا تختلف نوع وحدة ذرة الكربون الواحدة المتبادلة (المتنقلة) من تفاعل تخليقي لآخر. وهناك أيضاً مرونة تمثيلية زود بها هذا النظام لتسهيل هذه التحولات الداخلية. وأى مشتق من هذه الوحدات متوافر (متاح) يمكن أن يتحول على الدوام إلى الصورة اللازمة والتي تحتاج إليها الخلية.

وحدات ذرة الكربون الواحدة المرتبطة بحمض الفوليك رباعي الهيدروجين تلعب دوراً رئيسياً في تفاعلات تخليقية عديدة. ومن أبرز هذه التفاعلات ما يلي:-

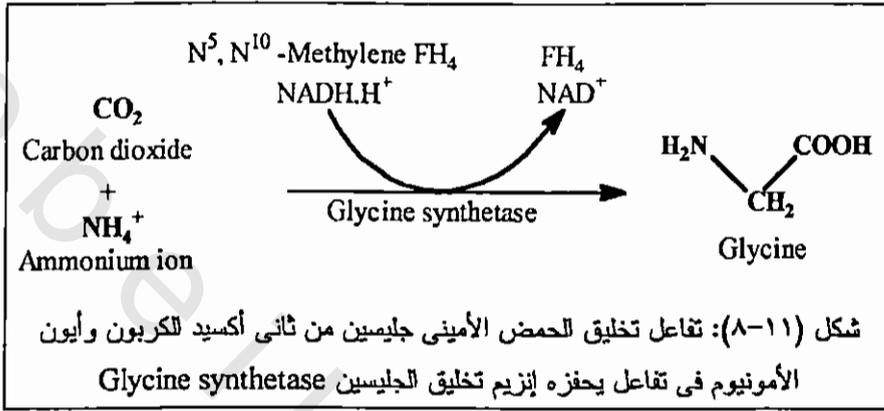


كربون واحدة أثناء تخليق الحمض الأميني جليسين من ثنائي أكسيد الكربون Carbon dioxide وأيون الأمونيوم Ammonium ion في تفاعل يحفز إنزيم تخليق الجليسين Glycine synthetase (شكل ١١-٨).



٣) تخليق الحمض الأميني ميثيونين Methionine: مشتق ميثايل حمض الفوليك رباعي الهيدروجين N<sup>5</sup>-Methyl FH<sub>4</sub> يمثل المانح لوحدة ذرة كربون واحدة في تخليق الحمض الأميني ميثيونين. وكما سوف نناقش بمشيئة الله تعالى في فيتامين ب<sub>١٢</sub>، يتوسط معاون إنزيم فيتامين ب<sub>١٢</sub> نقل مجموعة الميثايل من مشتق ميثايل حمض الفوليك رباعي الهيدروجين إلى الهوموسستئين Homocysteine ويتكون

بذلك الحمض الأميني ميثيونين Methionine.



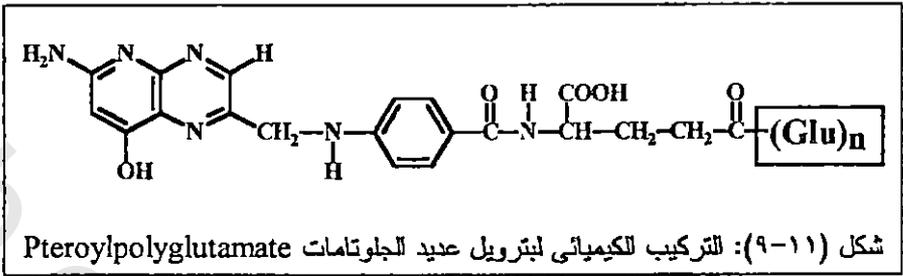
بالإضافة إلى ذلك، هناك وظائف أخرى يشارك فيها أيضاً حمض الفوليك والتي تتضمن:-

- ١- تحول الحمض الأميني سيرين إلى الحمض الأميني جليسين.
- ٢- تمثيل الحمض الأميني تيروزين والحمض الأميني هيسثيدين.
- ٣- تكوين (تخليق) الفورمات النشطة Active formate، وتخليق الكولين Choline synthesis.

#### ٦- امتصاص حمض الفوليك

يوجد حمض الفوليك في معظم المصادر الغذائية في صورة مرتبطة مع ما يقرب من ٧ وحدات جلوتامات (٧ جزيئات حمض جلوتاميك)؛ والتي ترتبط مع بعضها البعض برابطة ببتيدية بموضع الكربون جاما Gamma carbon position. وعادة ما يطلق على هذه الصور بترويل عديد الجلوتامات Pteroylpolyglutamates (شكل ١١-٩). وعلى حسب عدد وحدات الجلوتامات المرتبطة يسمى عديد الجلوتامات. فعلى سبيل المثال بترويل ثلاثي الجلوتامات Pteroyltriglutamate؛ يرتبط بثلاث وحدات جلوتامات (حمض جلوتاميك)، وبترويل سباعي الجلوتامات

Pteroylheptaglutamate؛ يرتبط بسبع وحدات جلوتامات.



بعض المصادر الغذائية مثل عصير البرتقال Orange juice تحتوي على الصورة أحادية الجلوتامات للفيتامين Pteroylmonoglutamate form والتي لا تتطلب إزالة (حل) هذا الارتباط Deconjugation قبل الامتصاص؛ أي تمتص في هذه الصورة.

يتمص حمض الفوليك أساساً في الصائم Jejunum (الجزء العلوي من الأمعاء الدقيقة) عن طريق آلية نقل يتوسطها حامل (نقل نشط). ويساهم البترويل عديد الجلوتامات Pteroylpolygluamates بوضوح جلي في مسار هذا النقل. يوجد إنزيم Pteroylpolyglutamate hydrolase (يسمى أيضاً إنزيم ارتباط أو حل ارتباط حمض الفوليك Folic acid conjugase أو Folic acid deconjugase) في مركزين في ميكوزا الصائم (في الإنسان) Human jejunal mucosa وهما:-  
١- على أسطح الحواف (الجوانب) المشابهة للفرشاة Brush border surface الخاصة بالخلايا المعوية Enterocyte.

٢- في الجزء الداخلي من الخلايا Intracellular fraction. يقوم إنزيم حل ارتباط الفولات Folate deconjugase الموجود على أسطح الحواف بإجراء تحليل مائي لصور البترويل عديد الجلوتامات الموجودة في المواد الغذائية إلى صورة أحادي الجلوتامات قبل امتصاص الفيتامين. بمعنى، ينشطر

مشتق عديدة الجلوتامات فى داخل الخلايا إلى مشتق أحادى الجلوتامات Monogluamate derivative، ثم بعد ذلك ينتقل هذا المشتق أحادى الجلوتامات فى الدم. أما وظيفة الإنزيم الثانى (Folate deconjugase) المتمركز فى الجزء الداخلى من الخلايا فغير معروفة على وجه الدقة. ويمتص المصدر الغذائى الآخر لحمض الفوليك (٥-ميثيل رباعى هيدروفولات 5-Methyltetrafolate) عن طريق الانتشار البسيط Simple diffusion.

هناك إبتاتات علمية قوية تدل على أن جزء كبير من الفيتامين الممتص من التجويف المعوى Gut lumen يختزل داخل الخلايا الميكوزية إلى حمض الفوليك رباعى الهيدروجين، ثم يدخل بعد ذلك إلى الشعيرات الدموية Capillaries الخاصة بالوريد البابى Portal vein. هذا، ويعتقد أن حمض الفوليك يخزن فى الكبد (!؟).

#### ٧- إخراج حمض الفوليك

فى الإنسان؛ ٧٥٪ من حمض الفوليك الممتص يفرز فى البول يومياً. وتبلغ هذه النسبة فى المتوسط حوالى ١٠,٨ ميللى جرام/يوم. والصور التى تفرز فى البول هى Pteroylglutamic acid و Biopterin و Leucovorin.

#### ٨- الأنسجة الهدف Target tissues

الكبد والنخاع العظمى (تخليق خلايا الدم الحمراء) والعقد الليمفاوية Lymph nodes والكلى تمثل الأنسجة التى يستهدفها حمض الفوليك فى الإنسان.

#### ٩- نقص حمض الفوليك

فى حالة نقص حمض الفوليك، تختل التفاعلات الكيميائية الحيوية التى تتضمن نقل وحدات ذرة كربون واحدة بواسطة حمض الفوليك رباعى الهيدروجين. وحيث أن معاون إنزيم حمض الفوليك ضرورى جداً لتخليق قواعد الأحماض النووية؛ والتى فى الواقع لازمة بل ضرورية لنسخ الأحماض النووية Nucleic acid replication أثناء الانقسام الخلوى الطبيعى؛ فالأنسجة النامية بسرعة مثل نخاع

العظمى Bone marrow هي أول الأنسجة التي تتأثر وبشدة بنقص حمض الفوليك. حيث يحدث خلل (عجز) في تخليق خلايا الدم الحمراء الحديثة New RBCs في نخاع العظمى. ولهذا، العرض الرئيسي لنقص حمض الفوليك هو أنيميا الخلايا المتضخمة Macrocytic (Megaloblastic) anemia.

يرتبط تمثيل حمض الفوليك ارتباطاً وثيقاً بتمثيل فيتامين ب<sub>١٢</sub>، فمركب ميثايل حمض الفوليك هو المركب الوسطى الطبيعي لتمثيل حمض الفوليك والذي يمكن أن يتحول بالعكس فقط إلى حمض الفوليك عن طريق ميثلة Methylation الهوموسستينين إلى ميثيونين. يحفز هذه العملية إنزيم يعتمد على فيتامين ب<sub>١٢</sub>، ولهذا في حالات نقص فيتامين ب<sub>١٢</sub> تتراكم كمية كبيرة جداً من حمض الفوليك في الجسم في صورة ميثايل فولات Methyl folate والتي لا تستخدم في أي تفاعل. وبالتالي، نقص فيتامين ب<sub>١٢</sub> يؤدي إلى قصور في النشاط الفيتاميني لحمض الفوليك. والعكس صحيح أيضاً، نقص حمض الفوليك يؤدي إلى قصور في نشاط فيتامين ب<sub>١٢</sub>.

النقص الغذائي لحمض الفوليك غير شائع. فكما هو معروف، أول من يتأثر وبشدة بنقص فيتامين ب<sub>١٢</sub> وحمض الفوليك هي الخلايا التي تنقسم بسرعة والتي تحتاج لمتطلبات عالية من الثيميدين الازم لتخليق الحمض النووي دنا DNA حتى يتم هذا الانقسام. وهذه الخلايا تتضمن ما يلي:-

- ١- خلايا نخاع العظمى التي تخلق خلايا الدم الحمراء.
  - ٢- خلايا الميكوزا المعوية Intestinal mucosa والتي تتحول Turn over في خلال فترة زمنية تبلغ حوالي ٤٨ ساعة.
  - ٣- خلايا تجويف الشعر Hair follicles.
- من الناحية الإكلينيكية، نقص حمض الفوليك يؤدي إلى نوع خاص من الأنيميا يعرف باسم أنيميا الخلايا المتضخمة Macrocytic (Megaloblastic) anemia.

والمقصود بها انطلاق مولدات Precursors خلايا دم حمراء غير ناضجة و Immature في الدورة الدموية.

وعند معالجة مرضى أنيميا الخلايا المتضخمة المُحدثة تحت تأثير نقص فيتامين ب<sub>١٢</sub> بجرعات حمض الفوليك، قد يسرع (يعجل) Precipitate هذا من ضمور (انحلال) النخاع الشوكي. لهذا من المهم جداً مداواة نقص فيتامين ب<sub>١٢</sub> كحالة لأن حالات أنيميا الخلايا المتضخمة قبل المعالجة بحمض الفوليك.

ومن ناحية أخرى، كل من رباعي هيدروفولات THF وفيتامين ب<sub>١٢</sub> وبإضافة إلى فيتامين ب<sub>٦</sub> لازمين لتحويل الهوموسستئين Homocysteine إلى الحمض الأميني ميثونين Methionine. وبالفعل ثبت حديثاً أن رباعي هيدرو فولات هاماً أيضاً في أمراض أوعية القلب Cardiovascular diseases وتصلب الشرايين. وهذا لأن فرط (زيادة) الهوموسستئين في الدم Hyperhomocysteinemia تمثل إحدى عوامل الخطورة Risk factors في هذه الأمراض. وبالطبع أيضاً يتحول الميثونين إلى مشتق S-adenosylmethionine، والذي يستخدم في العديد من تفاعلات إضافة مجموعة ميثايل (تفاعلات الميثلة) Methylation reactions. هذا، وحالة فرط الهوموسستئين في الدم شائعة كثيراً في المسنين (الكهول)، ويبدو أنها ترجع إلى عدم تناول الكميات الكافية من تلك الفيتامينات (الفولات وفيتامين ب<sub>١٢</sub> وفيتامين ب<sub>٦</sub>) أو انخفاض قدرة الانتفاع بها (استخدامها كمعاونات إنزيمية).

### (١) أنواع حالات نقص الفولات

هناك الكثير من حالات نقص الفولات والتي ترجع إلى أسباب عدة، ومن أبرز هذه الحالات:-

- ١- عدم تناول الكميات الكافية Inadequate intake من الفولات.
- ضعف (أو تلف) امتصاص الفولات Impaired absorption.

٣- زيادة الحاجة للفيتامين Increased demand.

٤- ضعف (أو تلف) تمثيل الفيتامين Impaired metabolism.

دلت نتائج بعض الدراسات الغذائية والتي تتعلق بفحص الوجبات الغذائية على أن السبب الأول (عدم تناول المتطلبات اللازمة من الفولات) قد يكون أكثر انتشار عما كان متوقفاً من قبل. ومع ذلك؛ مثل معظم الفيتامينات الأخرى؛ عدم تناول المتطلبات اللازمة من الفولات ربما يكون سبباً غير كافياً لحدوث أعراض نقص الفولات، وذلك عند عدم وجود أسباب النقص الأخرى.

وزيادة المتطلبات من الفولات تحدث أثناء فترات الحمل Pregnancy والرضاعة Lactation. وبالطبع تزداد المتطلبات من الفولات عندما يزداد حجم الدم Blood volume في الجسم، وعندما يزداد أيضاً عدد الخلايا المنقسمة Dividing cells بسرعة في الجسم. فعلى سبيل المثال، في المرحلة الثالثة من مراحل النمو (١-٣ سنوات)؛ غالباً ما تتضاعف متطلبات الجسم من الفولات (جدول ١-٣). في الولايات المتحدة الأمريكية، تقريباً ٢٠-٢٥٪ من حالات الحمل الطبيعي ترتبط بانخفاض مستويات الفولات في مصل الدم (السيرم). أما في حالات أنيميا الخلايا المتضخمة الحقيقية Actual megaloblastic anemia فنادراً ما يحدث ذلك (انخفاض مستويات الفولات)، ولكن عادة ما تلاحظ فقط بعد تعدد الحمل Multiple pregnancies. ومع ذلك، فقد أوضحت الدراسات الحديثة أن مستويات الفولات غير الكافية أثناء المراحل المبكرة من الحمل تزيد من مخاطر حدوث نقص الأنابيب العصبية Nwural tube defects في المولود (نوع من الولادات الناقصة Birth defect). والوجبات الطبيعية نادراً ما تمد الجسم بمقدار يبلغ ٤٠٠ ميكروجرام فولات، وهذا ما يحتاجه جسم المرأة الحامل. ولذلك يوصى الأطباء بضرورة تناول إضافات من الفولات بصورة روتينية أثناء فترات الحمل.

نقص الفولات شائع الحدوث أيضاً في مدمني الخمر Alcoholics. كما تلاحظ

حالات نقص الفولات في العديد من أمراض سوء الامتصاص Malabsorption diseases، وأحياناً تلاحظ في المسنين. ويعزى انتشار هذا العرض (نقص الفولات) بين تلك الفئات لسببين:-

١- العادات الغذائية السيئة (الرديئة) Poor dietary habits.

٢- ضعف أو قلة الامتصاص Poor absorption.

هناك العديد من العقاقير الطبية التي تتداخل مع امتصاص وتمثيل الفولات. فعلى سبيل المثال، مضادات التشنجات Anticonvulsants وموانع الحمل التي تؤخذ عن طريق الفم Oral contraceptives قد تتداخل مع امتصاص الفولات. على ما يبدو أن مضادات التشنجات تزيد من هدم Catabolism الفولات. ويبدو أيضاً أن موانع الحمل التي تؤخذ عن طريق الفم والإستروجينات Estrogens تتداخل مع الفولات في الأنسجة الهدف Target tissues الخاصة بالفولات. واستخدام أى من هذه العقاقير لفترات طويلة بالطبع سوف يؤدي إلى حالات نقص الفولات، إلا إذا تم تناول كميات إضافية كافية ومناسبة من الفولات. فعلى سبيل المثال، ٢٠٪ من النساء اللاتي يتناولن موانع الحمل التي تؤخذ عن طريق الفم تظهر فيهن تغيرات الخلايا المتضخمة Megaloblastic changes في النسيج الطلائى لعنق المهبل Cervicovaginal epithelium، و ٢٠-٣٠٪ من الحالات تُظهر انخفاضاً في مستويات فولات مصل الدم (السيرم).

#### ١٠- مضادات حمض الفوليك

هناك العديد من العقاقير الطبية Drugs تثبط تخليق رباعي هيدروفولات THF عند مواضع معينة من مراحل تخليقه. ومن العجيب حقاً، العديد من المركبات العضوية التي على صلة تركيبية وثيقة جداً بحمض الفوليك؛ والتي يتشابه تركيبها بدرجة كبيرة جداً مع حمض الفوليك (مشابهات لحمض الفوليك)؛ أظهرت تأثيرات مضادة لهذا الفيتامين. ويمكن تقسيم هذه المركبات المضادة لحمض الفوليك تبعاً لتركيبها

الكيميائي إلى ثلاث مجموعات (شكل ١١-١٠) كما يلي:-

### ١) مشتقات حمض الفوليك

من أبرز مشتقات (مشابهات Analogues) حمض الفوليك Folic acid derivatives والمضادة له كل من:-

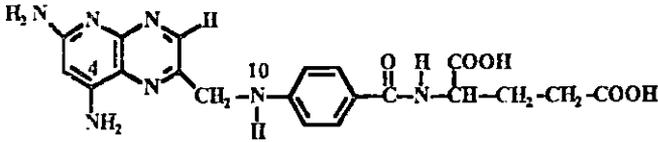
#### أ- أمينوبترين

الأمينوبترين Aminopterin عبارة عن ٤-أمينو حمض فوليك 4-Aminofolic acid، وهو يذوب في الماء في وجود أيدروكسيد الصوديوم. وقد أمكن تثبيط نمو الساركوما النشطة Rous sarcoma (ورم خبيث في النسيج الضام) في الكناكيت المغذاة على علائق تحتوي على الأمينوبترين. وهذا المشتق أيضاً يثبط نمو الأورام الخبيثة Neoplasms في الحيوانات المختلفة. وقد استخدم الأمينوبترين في معالجة سرطان الدم (اللوكيميا Leukemia). والجرعة التي كان موصى بها من الأمينوبترين هي ٠,٥-٢ ميلي جرام يومياً، ويحقن في العضل حتى تخف حدة المرض. وقد استخدمت أيضاً جرعة ٠,٥ ميلي جرام عن طريق الفم. وقد بطل استخدامه وحل محله الميثوتريكسيت Methotrexate (مضاد آخر لحمض الفوليك)، والذي له آثار جانبية قليلة جداً مقارنة بالأمينوبترين. ويقوم الأمينوبترين بتثبيط إنزيم اختزال حمض الفوليك (خارج الكائن الحي *In vitro*).

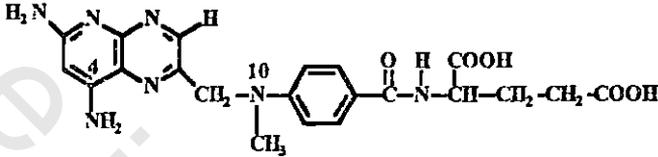
#### ب- الميثوتريكسيت

من الناحية الكيميائية، مركب الميثوتريكسيت Methotrexate عبارة عن ٤-أمينو-١٠-ميثيل حمض فوليك 4-Amino-10-methylfolic acid، وهو غير ذائب في الماء. ويمثل الميثوتريكسيت Methotrexate مضاداً خراً لحمض الفوليك. في الماضي كان يطلق على الميثوتريكسيت اسم آخر وهو  $\alpha$ -Methopterin (ألفا-ميثوبترين). والميثوتريكسيت له نفس تأثير الأمينوبترين ولكنه أقل سمية من الأمينوبترين، كما له أيضاً نفس مضاعفات الأمينوبترين ولكن أقل حدة.

1- Folic acid derivatives

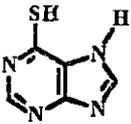


Aminopterin (4-aminofolic acid)

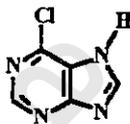


Methotrexate (4-amino-10-methylfolic acid)

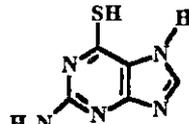
2- Purine derivatives



Mercaptopurine  
(6-purinethiol)

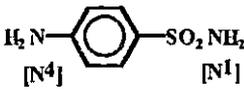


6-Chloropurine

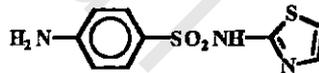


6-Thioguanine  
(2-amino-6-purinethiol)

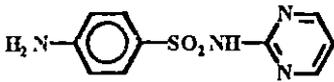
3- Sulfonamide derivatives



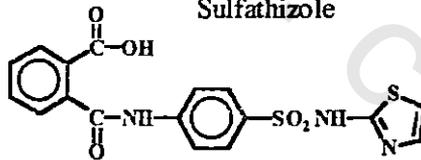
Sulfailamide



Sulfathizole



Sulfadiazine



Phthalylsulfathizole

شكل (١١-١٠): مضادات حمض الفوليك Folic acid antagonists

ويستخدم الميثوتريكسيت في معالجة حالات سرطان الدم (اللوكيميا) الحادة في

مرحلة الطفولة Childhood (في الأطفال) بجرعات تتراوح بين ٢,٥ و ٥ ميللي جرام. وهو مثببط منافس لإنزيم Dihydrofolate reductase، لذلك فهو يثببط تخليق الأحماض النووية (شكل ١١-١١).

واستخدام مضادات حمض الفوليك لها مضاعفات (أثار جانبية) عديدة، خصوصاً عند استخدامها بجرعات كبيرة ولفترات طويلة.

ومن أبرز المضاعفات الجانبية لمشابهات Analogues حمض الفوليك والمضادة له: التهاب متفرح في الفم Ulcerative stomatitis؛ وعادة ما يحدث عند تناول جرعات كبيرة. ومن الأعراض الأخرى: فقد الشهية Anorexia وألم في البطن Abdominal pain وإسهال Diarrhea.

## ٢) مشتقات الببورين

### أ- المركبوتوببورين [6-Purinethol] Mercaptopurine

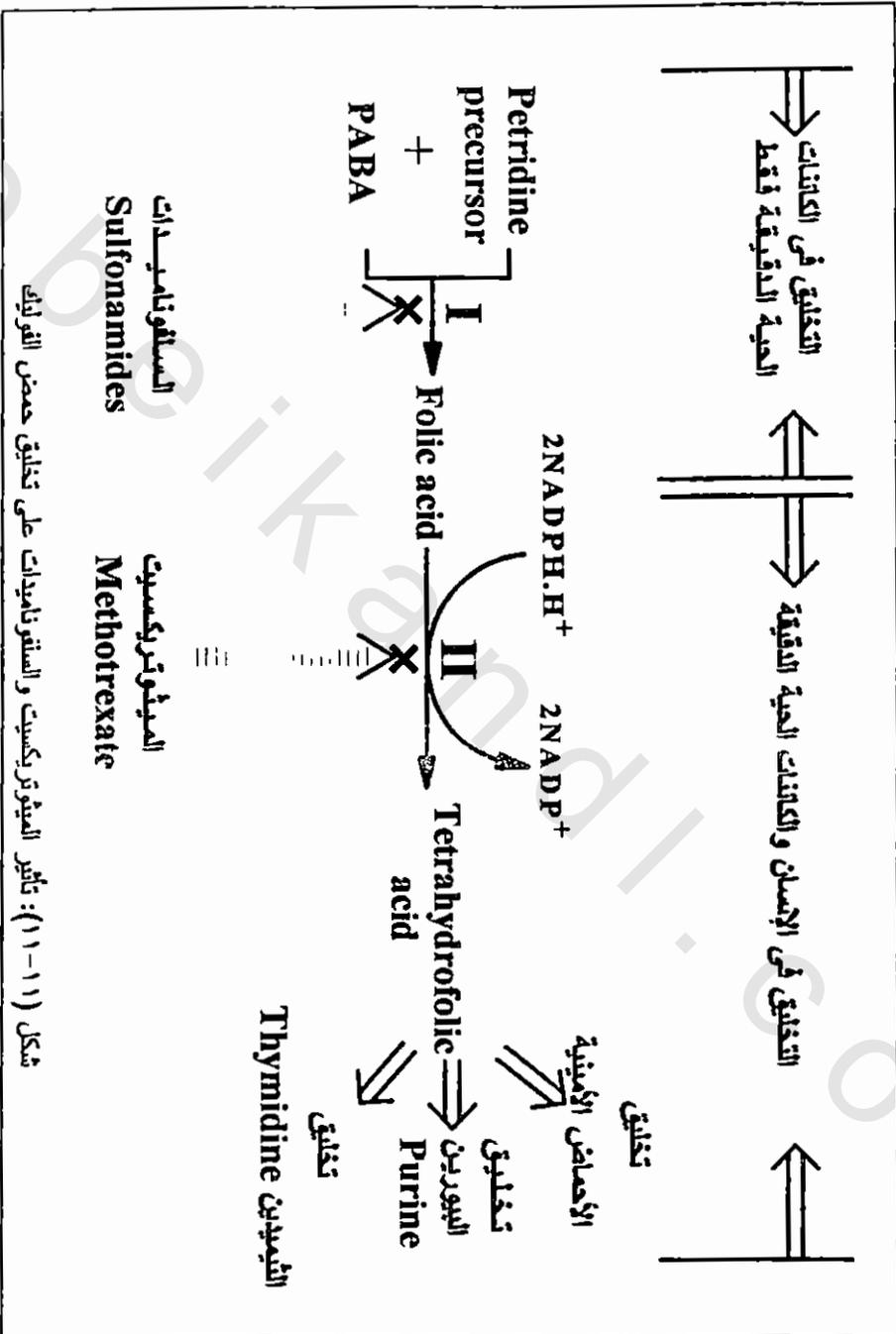
المركبوتوببورين يمثل أحد مشتقات الأدينين، وهو غير ذائب في الماء. وفعله ينحصر في أنه مضاد للببورين Antipurine ومضاد لحمض الفوليك Antifolic acid. وتأثيره كمضاد للببورين أقوى من تأثيره كمضاد لحمض الفوليك. وللمركبوتوببورين تأثير أيضاً على اللوكيميا، فبعض حالات اللوكيميا تستجيب له.

### ب- ٦-كلوروببورين 6-Chloropurine

مركب ٦-كلوروببورين يمثل ميتابوليت مضاد Antimetabolite، وله أهميته في معالجة لوكيميا الخلايا النخاعية الحادة والمزمنة Acute & chronic myelocytic leukemia؛ حيث تستجيب له بعض حالات اللوكيميا. آلية فعله تشابه فعل 6-Purinethol. عادة ما يعطى بجرعات تتراوح بين ١١-٢٠ ميللي جرام لكل كيلو جرام من وزن الجسم يومياً.

### ج- ٦-ثيو جوانين [2-Amino-6-purinethol] 6-Thioguanine

مركب ٦-ثيو جوانين يمثل ميتابوليت مضاد آخر، ولكن استخدامه محدود. والجرعة



شكل (١١-١١): تأثير الميثوتريكسيت والمستوفاناميدات على تخليق حمض الفوليك

الموصى بها منه عن طريق الفم تبلغ ٢,٥ ميلي جرام لكل كيلو جرام من وزن الجسم يومياً.

### ٣) مشتقات السلفوناميدات

تحتوى مشتقات السلفوناميدات Sulfonamide derivatives على نواة أمينوبنزئين سلفوناميدو (Aminobenzene sulfonamido nucleus) (Sulfamide): عبارة عن (*p*-Aminobenzene sulfonamide). وأفراد هذا القسم من مضادات حمض الفوليك تحتوى على مجموعات مستبدلة على نيتروجين السلفوناميد  $[N^1]$  مثل Sulfathizole و Sulfadiazine، أو استبدالات على كلا نرتى النيتروجين ( $N^1$  و  $N^4$ ) مثل Phthalylsulfathizole. وهناك مشتقات كثيرة للسلفوناميدات تستخدم كأدوية مضادة للبكتريا. ومعدل ذوبانها فى مصل دم الإنسان أكثر من معدل ذوبانها فى الماء.

تقوم مشتقات السلفوناميدات بتثبيط إنزيم Dihydropteroate synthetase تثبيطاً منافساً؛ بمعنى أنها مثبطات منافسة Competitive inhibitors لهذا الإنزيم. وعلى هذا فهى تثبط تخليق حمض الفوليك بالتنافس (شكل ١١-١١). ولهذا السبب ينخفض تخليق النيكلوتيدات Nucleotides اللازمة لعملية نسخ Replication الأحماض النووية رنا RNA ودنا DNA. وفى الإنسان، السلفا Sulfa (السلفانيلاميد Sulfanilamide) ومشتقاتها لا تؤثر مباشرة على تخليق الأحماض النووية رنا RNA ودنا DNA، وهذا لأن خلايا الثدييات لا يمكنها تخليق حمض الفوليك. على ذلك، فتأثير هذه المركبات يكون على الكائنات الحية الدقيقة، ومن خلال هذا الفعل تؤثر على الإنسان.

### ١١- فرط (زيادة) حمض الفوليك (سميته)

فى الإنسان، تعتبر سمية الفولات منخفضة ومزمنة بوجه عام. ففى إحدى الدراسات عام ١٩٧٠ على متطوعين أصحاء Healthy volunteers تناولوا يومياً جرعات

مقدارها ١٥ ميللي جرام بترويل أحادي حمض الجلوتاميك ظهرت اضطرابات في الجهاز الهضمي Gastrointestinal disturbances وأعراض عصبية Neurological symptoms مثل حدوث اضطراب وتغير في أساليب (أنماط) النوم Altered sleep patterns وقلق Malaise وتهيج مفرط في الجسم Irritability (تهيجية أو حساسية).

### ١٢- التعبير عن القيمة الغذائية

لا توجد وحدات الدولية I.U يعبر بها عن القيمة الغذائية لحمض الفوليك. ولذا يعبر عن النتائج التحليلية لمض الفوليك بالوحدات الوزنية (ميللي جرام mg أو ميكروجرام  $\mu\text{g}$ ) من بترويل أحادي حمض الجلوتاميك المتبلور النقي Pure crystalline PGA. ويمكن تقدير نشاط الفولات بالطرق الحيوية عن طريق اختبار نمو الكناكيت أو الفران Chick or rat growth test.

### ١٣- الإتاحة الحيوية

أثبتت الدراسات في هذا المجال أن الاستفادة من فولات الموجودة في المواد الغذائية عادة ما تكون غير كاملة ومتغيرة بدرجة كبيرة. ففي الإنسان، الفولات الغذائية ليس لها إتاحة أكثر من ٥٠٪ مقارنة بالبترويل أحادي حمض الجلوتاميك (١٠٠٪). ومعدل الإتاحة المنخفض هذا يعزى إلى درجة ارتباط Degree of conjugation جزئيات الفولات واختزالها. فقد ثبت أنه يستفاد بصورة جيدة من البترويل عديد الجلوتامات (٧ وحدات جلوتامات Pte Glu<sub>7</sub>) ورباعي هيدروفولات THF وبترويل أحادي حمض الجلوتاميك PGA عندما تُعطى بذاتها (أى بمفردها وليس مع الغذاء المتناول) عن طريق الفم.

بعض الأغذية تحتوي على مثبطات متخصصة Specific inhibitors لنشاط الإنزيم المعوي الذي يقوم بالارتباط Intestinal conjugase activity، وهذا يسبب انخفاضاً في مدى إتاحة الفولات عديده الجلوتامات Folate

polyglutamates. وقد ثبت أيضاً أن المستخلصات Extracts المتحصل عليها من البقوليات Legumes والطماطم Tomatos وعصير البرتقال Orange juice تثبط نشاط إنزيم الارتباط. بينما المستخلصات المتحصل عليها من دقيق الحبوب Cereal grain flours والبيضه كلها Whole egg واللبن والكرنب Cabbage والقرنبيط Cauliflower والخس Lettuce تسبب تثبيطاً قليلاً. هذا، والمثباط الموجودة في المواد الغذائية والتي تقوم بتثبيط إنزيم الارتباط لا ترتبط بمادة تفاعل هذا الإنزيم ألا وهي الفولات عديدة الجلوتامات Polyglutamylfolate substrate.

وقد ثبت أيضاً أن نواتج أكسدة Oxidation products كل من المشتقين ٥-ميثيل رباعي هيدرو فولات 5-Methyl-THF، و ١٠-فورميل رباعي هيدرو فولات 10-Formyl-THF (وهما المشتقين ٥-ميثيل-٦،٥-ثنائي هيدرو فولات 5-Methyl-5,6-DHF و ١٠-فورميل حمض فوليك 10-Formylfolic acid، على التوالي) لهما نشاط كامل، وهذا عندما تم تقديرهما بطرق القياس الحيوي في الكتاكيت Chick bioassays. وهذا يدل على أن تلك المركبات تستطيع أن تساهم مع الفولات في تغذية الإنسان.

#### ١٤ - المصادر الغذائية

لا يمكن للتديبات تخليق نواة حلقة البتردين المستبدلة. وعلى العكس من ذلك، الكائنات الحية الدقيقة متضمنة الميكروفلورا المعوية يمكنها ذلك ولكنها تحتاج إلى حمض بار-أمينو بنزويك *p*-Aminobenzoic acid (PABA). وعلى ذلك فهذه الكائنات تستطيع تخليق حمض الفوليك. ومن هذا المنطلق، يعتمد الإنسان كلية على المصادر الغذائية والميكروفلورا المعوية لسد احتياجاته من هذا الفيتامين. وحيث أن المضادات الحيوية ومشتقات السلفا تقوم بتثبيط نمو الكائنات الحية الدقيقة إذا فهي تثبط تخليق حمض الفوليك.

المصادر الغنية بحمض الفوليك (٩٠-٣٠٠ ميكروجرام/١٠٠ جرام) تتضمن الكبد (بقر-غنم -دجاج) والهليون (الاسبراجس) Asparagus والسبانخ والقمح والردة والبقوليات الجافة (عدس وفاصوليا) والخميرة. أما المصادر المتوسطة في محتواها من حمض الفوليك (٣٠-٩٠ ميكروجرام/١٠٠ جرام) فتتضمن كلى البقر والخضراوات الورقية داكنة الخضرة Dark green leafy vegetables والنقل Nuts والحبوب الكاملة. وتعتبر اللحوم وجميع الفواكه والجبن واللبن وجوز الهند والجزر والكرنب من المصادر الفقيرة في محتواها من حمض الفوليك (من صفر إلى ٣٠ ميكروجرام/١٠٠ جرام).

