

المثاق

اغذاء النبات

اصل المادّة النباتية *

لجناب الكاتب المجد سليم افندي اصفر

يتركّب المُلْك الآتِي في الطبيعة من العناصر التي يتألف منها الملك المعدني فاذا حلّت الثبات والجماد وجدت لها اجساماً بسيطة متشابهة اعني عناصر معدنيّة او شبيهة بالمعدنيّة (métalloïdes) ومن بحث عن اسرار الطبيعة يرى فيها نظاماً عجيباً او بالحري دوراً متناسقاً يشهد بحكمة الخالق وتدييره الجميل فان الحياة تستعير موادها التي بها قوامها من المعادن ثم لا تلبث ان تردّ لها العارية. والمعدن هو اصل هذه الحركة الطبيعيّة فان قوى النبات تعمل فيه فتستخلص منه ما تحتاج اليه وتدخّله في تركيب جوهرها الحي حتى اذا نالت حاجتها اعادتّه الى عالم الجماد فيتمّ بذلك هذا التبادل العجيب بين الملكتين الطبيعيّتين دون ان يُفقد في عالم الكون شي. من العناصر الكيمويّة التي خلقها الله في البدء.

هذا ولا ننكر ان اصناف النبات التي يبلغ عددها ٢٠٠٠٠٠٠ نوع على ما يرويه ارباب الطبيعة مختلفة جداً في تراكيبها وهيئاتها وخواصها. فترى منها ما ينمو ويتركو فيصير اشجاراً كبرى باسقة الاغصان ممتدة الافنان عديدة الاشكال ومنها ما هو غاية في الصغر والدقّة لا تكاد العين تميزه مع تعدّد اجناسه. فبعضها لا غنى عنه لغذاء.

* هذه الكتب التي استندنا اليها في مقالاتنا: E. Gain : *Chimie agricole* — A. Muntz : *Chimie agricole* — Emile et A. Ch. Girard : *les Engrais*, t. I — Schloesing : *Chimie agricole* — Garnier : *une révolution agricole*.

البهيمية والانسان وبعضها يُستخرج منه ضروب الزيت والسموم الناقعة. لكن لهذه النباتات المتباينة الاشكال المتنافية الخواصّ جامعاً يجمعها ألا وهو تركيبها الكيميوي فاذا تبينته وجدت ان هذه الاختلافات انما هي في الظاهر فقط. اما عناصر الالبنة التي يتألف منها الارز الفخيم او الاقحوان الوسيم. البذر الغاذي او الشوكران القاتل. الخوخ الطيب او اللفاح اللئيم فهي هي في كلها كسدى نسيج واحد او كجيلة عجينة فرد. وان سأل سائل اني لها هذا الاختلاف العظيم والفرق الجسيم ؟ أجبنا انما ذلك يتأتى لها من اصل هذه العناصر التي تدخل فيها او من طبائعها ونظام دقاتها واختلاف نسب بعضها الى بعض بالكم والكيف

ولكن يا ترى ما هي هذه العناصر الاولى التي لا بد من الرجوع اليها عند بيان عمل النبات وخواصه العجيبة. هذا سؤال نجيب عليه في ما يأتي
عناصر النبات الضرورية

اعرض نباتاً على النار ليحترق فترى للحال ابخرة تتصاعد منه على هيئة الغاز او الدخان. فاذا بحثت عن هذه الابخرة وجدت فيها خلطاً من الكربون والهيدروجين والاكسجين والازوت. فهذه العناصر الاربعة تدخل في النبات بنسبة ٩٠ في المئة وهي تدعى العناصر الآلية وتكون في النبات على تراكيب لا تحصى. وما يبقى منها بعد احتراقها انما هو راسب مجسم يدعى رماداً وهو قسم النبات غير الآلي. واذا حللت هذا الراسب وجدت فيه اركاناً عشرة معدنية امتصها النبات من التربة وهي: البوتاسيوم والصوديوم والكلسيوم والمغنيسيوم والحديد والمنغنيسا والفسفور والكبريت والسيليوم والكلور. وهذه المعادن مع قلتها لا يستغني عنها النبات لحياة انسجته العجيبة. فترى مما تقدم ان الالبنة لا تحتوي على اكثر من اربعة عشر عنصراً او جسماً بسيطاً. واعلم ان هذه الالكان لا ينفصل بعضها عن بعض بته فنها لحة كل نبات لا يقوم إلا بها ولا يحتاج الى غيرها. اما كميته في كل فصيلة من فصائل النبات فهي كثيرة الاختلاف. وربما حصل هذا الاختلاف من تركيب التربة التي فيها ينبت النبات. مثال ذلك ان المادّة الصوانية تغلب على تبّن الحبوب. فرماد القمح يتضمن منها ٢٠ في المئة. اما الحامض الفسفوري فكثرته في جذور الشجر وتلقاه ايضاً في الحبوب على هيئة الفسفات. فمنه فيها من ٤ اقسام الى ٨ في المئة اللهم ألا بعض انواعها كالالبنة

الصليبية الهيمية (crucifères) والبقول والابنتية الوردية الشكل (rosacées) او الخيزرانية (joncées) واليتوعات (euphorbiacées) وهلم جراً. وكذلك ترى البوطاسا تكثر في نبات البر. فان رماده يحتوي من ٢٠ قسماً الى ٥٠ في المئة منها. بخلاف الصودا التي تكثر في نبات البحر (١) وكثيراً ما يدخل في النبات اكسيد الحديد فاذا تعذر فيه نتج من ذلك مرض للنبات يدعونه كلوروز (chlorose)

وهذا جدول صنفه النباتي بوسنغو (Boussingault) يبين لك كمية المعادن التي تدخل في تركيب مئة جزء من رماد بعض الابنتية

جدول لمعرفة كميّة المعادن الداخلة في رماد النبات									
الاسماء النباتية	كمية الرماد في المئة	ر. الحامض الكربوني	ر. الحامض الكبريتي	ر. الحامض القلوي	ر. الكالسيوم	ر. الكلور	ر. البوتاسا	ر. الصودا	ر. السيليكا
البطاطا	٤	١٣,٤	٧,١	١١,٢	٢,٧	١,٨	٥,٤	اثرته	٥١,٥
الشمندر	٦,٢	١٦,١	١,٦	٦	٥,٢	٧	٤,٤	٦	٣٩
اللفت	٧,٦	١٢	١٠,٩	٦,١	٢,٩	١٠,٩	٤,٢	٤,١	٣٣,٧
القمح	٢,٤	١١	١	٤٧	اثرته	٢,٩	١٥,٩	اثرته	٣٩,٥
تبن القمح	٧	»	١	٣,١	٠,٦	٨,٥	٠	٠,٢	٩,٢
الشوفان	٤	١,٧	١	١٤,١	٠,٥	٣,٧	٧,٦	٠	١٢,٩
الحمص	٣,١	٥,٥	٤,٧	٣٠,١	١,١	١٠,١	١١,٩	٢,٥	٣٥,٢
اللوبيا	٣,٥	٣,٢	١,٢	٢٦,٨	٠,١	٥,٨	١١,٥	»	٤٩,١
الفول	٣	١	١,٦	٣٤,٢	٠,٧	٥,١	٤٥,٢	»	٤٥,٢

(١) اعلم ان اهل الشام الذين يسكنون شرقي دمشق يجمعون كمية وافرة من نبات الصودا (Salicorne) فييمونها في دمشق لعملة الصابون. وفي بعض الامكنة يجمعون اكداً من هذا النبات يحملون تحتها حفرة في الرمل فاذا تم احتراقها جمعوا من الحفرة مادة يدعونها « قلى الحجر » نتركب من كبريتات الصودا

وقد يوجد في بعض الاحيان عناصر أخرى عرضية تدخل في تركيب النبات كالأبروم واليود والنحاس الخ. وهذا جدول ثانٍ يحتوي مجمل العناصر الداخلة في النبات

١ العناصر الأولية الاصلية

الاجسام الدهنية الاجسام المشتركة الحوامض النباتية	الحامض النطري	يتركب منها الامونياك الماء الحامض الكربوني	الازوت الهيدروجين الأكسجين الكربون	العناصر الغازية
ارمدة النباتات	تتركب مع الأكسجين والحوامض تتركب مع الأكسجين والاجسام الركنية في حالة حموضتها	البوتاسا الصوديوم الكالسيوم المغنيسيوم الحديد المغنيسيا الفسفور الكبريت السيليوم الكالور (١)	العناصر الجامدة	

٢ العناصر الثانوية العرضية

البروم . الصودا . الألومنيوم . النحاس . الرصاص . الزنك . النيكل . الكوبلت . الباريوم .
السترونسيوم . الليثيوم . الهروبيديوم . القيسيوم . الفضة

واعلم ان المواد المعدنية ليست منقسمة في النبات اقساماً متساوية . فإما اذا وزنت رماد الحبوب وجدت المعادن فيها بنسبة ٢ الى ٥ في المئة اماً رماد التبن فان نسبة معادنه تبلغ ٤ الى ٧ في المئة وفي جذور الشجر ٤ الى ٨ في المئة . والقياس في ذلك ان المواد المعدنية تريد في النبات بقدر ما يزيد تبخير اجزائها ولذلك ترى كمية اوفر من

(١) يُعدّ الكالور في جملة الاجسام الجامدة لأن هذه الاجسام تدخل في غذاء النبات بواسطة مركبات الكالور

المعادن في رماد الحشيش منها في رماد الشجر . واقسام الشجر نفسها تختلف في كمية المعادن فان كمية المعادن في اقسامها الحشيشية اكثر منها في قشرها
مصدر العناصر النباتية

لا يخفى ان للنبات حياتين جوية وارضية فتري رأسه واغصانه وساقه ممتدة في الجو اما جذوره فتغوص في التربة وتنسبط تحت الارض . وذلك لينال النبات من الجو والتربة معاً ما يحتاج اليه لقوام حياته وتركيب أنسجته . وهذه العناصر التي لا يستغني عنها النبات يجدها في الهواء والماء . والتربة فهذه الثلاثة الاركان تقرب اليه مادة حياته اي عناصره الآلية والمعدنية

مصدر العناصر الآلية في النبات

قلنا ان العناصر الآلية الداخلة في جوهر النبات اربعة الاكسجين والهيدروجين والكربون والازوت . وهالك مصدرها :

١ (مصدر الاكسجين في النبات) يستمد النبات ما يلزمه من الاكسجين من الهواء . والنبات كما الحيوان لا يعيش دون الاكسجين الصّرف غير الداخل في تركيب الاجسام فاذا حرّمه يبس ومات . نقول ذلك اجمالاً لانّ بعض الانبثة كخميرة البيرة يمكنها ان تعيش زمناً طويلاً دون الاكسجين الصّرف . فيصيبها اذذاك في موادها السكرية تغيير يُدعى اختماراً . والنبات يستخرج ايضاً قسماً من الاكسجين من الحامض الكربوني او من الماء المركّب من الاكسجين والهيدروجين بنسبة $\frac{8}{9}$. واكثر ما يحتاج النبات الى الاكسجين في وقت ذرّ الحبوب وطلوعها . ولذلك ترى التّرب التي لا ينفذ فيها الهواء تهلك حبوبها وتفسد

٢ (الهيدروجين في النبات) النبات يمتصّ الهيدروجين من الماء ولا يتغذّه من حالته الغازية الصّرفة . ويمكنه ايضاً ان يستخلصه من الامونياك لانّ ثلث الامونياك بقله يتركّب من الهيدروجين

٣ (كربون النبات) مصدره الاول من الهواء وذلك ان ورق الشجر اذا اصابته اشعة الشمس امتصّ الحامض الكربوني المنبث في الهواء . ومصدره الثاني من التربة لانّ الارض تحتوي عدّة موانع وغازات يدخل فيها الكربون فاذا امتصّ النبات من التربة يجذوره المحلولات اللامعية اكتسب ايضاً شيئاً من الحامض الكربونيك المتّرج بها .

لكن هذا القسم لا ينفع النبات ألا عند بلوغه الورق فتعمل فيه اشعة الشمس بقوة المادة الملونة المعروفة بالكلوروفيل (chlorophylle)

فمن ثم ترى أننا بامتزاج الماء بالهواء نحصل على اصناف من المركبات الآلية التي تختلف في تركيبها وهيئاتها اختلافاً كلياً. فمن هذا الامتزاج يتولد السكر في الاثمار والشمندر. والنشأ في القمح والقلقاس. والمادة الدبغية في العفص. والراتنج في الصنوبر الى غير ذلك من المفاعيل العجيبة التي تظهر لنا في النبات

ولا يظن الزارع ان النبات اذا اجتذب هذه العناصر اي الكربون والهيدروجين والاكسجين يفقر التربة بذلك. كلاً لأن الخالق قد وفر هذه الادركان في الطبيعة لينال منها النبات ملء حاجته. وفي الجو خزانة غنية بهذه الاجسام فيها ما يكفي لغذاء النبات مدة منين بل الوف من السنين دون ان نتكلف لذلك همماً ما. ومن اراد تسميد ارضه فليفعل ولا يصرف همه الى هذه العناصر الثلاثة

٤ (الازوت في النبات) هو رابع العناصر الآلية التي يحتاج اليها النبات. والازوت في الطبيعة اوفر من غيره من العناصر. وكميته في الجو تبلغ اربعة اقسامه. ولكن النبات لا يمكنه ان ينتفع به تَوْأاً لَمْ يستخرجه من المواد الازوتية الموجودة في التربة

كان النباتيون يعتبرون ازوت الجو قبل سنين قلائل كعنصر لا نفع منه للنبات. وقد كذبت اختبارات العلماء الحديثة هذا الظن وبينت جلياً ان للازوت الجوى عملاً متصلاً. وذلك انه يدخل في تركيب انسجة كثير من انواع الميكروب التي تشغل التربة وتسكن في اصول البقول. ولولا هذه الميكروبات لما تمكنت البقول من النمو في الاراضي الخالية من الازوت. وربما غنت الاراضي بهذا العنصر بعد اقتطارها لوجود هذه الميكروبات النافعة وقد اصلح ارباب الفلاحة بهذه الوسطة اراضي بازة لم تأت من ذي قبل بغلة تذكر (١)

وان سألنا القارئ كيف استطاع العلماء ان يكتشفوا هذه الاسرار المكنونة؟ أجبتنا ان الاساتذة المشاهير برتلو (Berthelot) وهلريغل (Hellriegel) وويلفارت (Wilfarth)

لخطوا في اصول القول ما ينجم فيها من البثور واشباه التفآخات ففحصوها فحصاً مدقّقاً فوجدوها اجساماً آليّة تفعل في النبات فعل الحميرة في العجين فتنتقل اليه ازوت الجو وتثبت فيه . وهذا القول مجمل يحتمل بعض الشذوذ فان الترمس مثلاً يخرج عن هذه القاعدة كما يبين ذلك حديثاً الاستاذان فرنك (Franck) وستوكلاسا (Stoklassa) من معلمي كلية براغ (١)

هذا وان النبات يجد في التربة ثلاثة مخازن تحتوي على الازوت يستخلصه منها : الاول هي نفايات الاجسام الآليّة سواء كانت نباتية او حيوانية . والثاني هي اصناف ملح النوشادر المعروفة بالامونيكية . والثالث هي المركّبات النطرونية (nitrates) الناتجة عن تحولات الازوت الآلي . لكن هذه المركّبات لا تفيد النبات الا بعد تحويلها الى احدى الحالتين الاوليتين اي بعد ان يدخلها في حيز المعدنيّات
مصدر العناصر الاولية

مستودع الاجسام المعدنيّة انما هي التربة والبارئ عز وجل قد بث هذه المعادن في الارض على مقتضى سنن حكمته فنالت بعض البلاد منها كمية اوفر وبعضها اقل . اما النبات فانه يجتذب اليه هذه المعادن بواسطة جذوره اذا وجدها مهيأة لقوام حياته . فانه يستخلص من التربة الفسفور والكبريت والسيليسيوم بامتصاصه الحوامض الفسفوري والكبريتي والسيليسي . ويمتص البوطاسا والصودا من مركّباتهما مع الاكسجين او الكلور . اما الحديد والزنك والمنغنيسا فمن المركّبات الاوكسيدية وغاية شغل الفلاحة ان تهيب للنبات حاجته من هذه المعادن لان بعض التربة مفتقرة اليها او اذا وجدت فيها لا يستطيع النبات ان يحيلها الى جوهره . فعلى ارباب الفلاحة ان يسدوا هذا الخلل بما يلقونه في الارض من السماد
العناصر الاربعة عشر ومفعولها

اذا عمدت الى اثناء من الحرف لا تنفذ فيه الموانع وملأته من الزجاج المدقوق او من الرمل المحمي باجيج النار (اي من السيليس الخالص) ثم زرعت في هذه التربة بعد سقيها بماء مقطر عشرين حبة من القمح ثقلها المتوسط غرام اترى تال من زرعيتك غلة ؟

(١) راجع مقالة حسنة للعالم الكيساوي دهيرين (Dehérain) في مجلة العلوم السموية (عدد كانون الثاني ١٨٩٩)

بلا مرا. لكن هذه الغلة تزداد لا يُعبأ بها. فان ساق السنبل يكون اشبه بسلة يبلغ طوله ٢٥ سنتيمتراً. وكذلك طول السنبل لا يتجاوز سنتيمتراً واحداً وتكون الحبوب فيه قليلة ضئيلة جداً. ومع كل ذلك تكون الغلة اوفر من الزرع فتبلغ خمسة غرامات او ستة. فهذا دليل على ان النبات ينال من الهواء والماء غذاء فيأتي بشرة ما ثم أضف الى التربة شيئاً من النعم تجد ان الغلة لا تريد على الغلة السابقة ولكن ان فحست القمح ترى فيه من ٤٥ قسماً الى ٥٠ في المئة من الكربون اي القمح فكيف يا ترى دخل القمح في جوهره مع ان الكربون اذا خلط بتربة ليس له عمل فيها. أفليس ذلك دليلاً على ان السنبل امتص الحامض الكربوني من الجو بعد تحول الكربون المجاور له الى هذا الحامض

اجعل الآن في تربة الالام. المعادن العشرة التي ذكرناها المتضمنة في رماد النبات بعد احتراقه. وزن الغلة تجد انها زادت فصارت ٨ غرامات. ومع هذه الزيادة لا تزال الغلة ضعيفة ترة. والنتيجة من هذا الاختبار ان النبات يمكنه ان يعيش وينمو اذا زرع في تربة تحتوي على ١٣ عنصراً بدلاً من ١٤ ولكن ليس غوه تاماً موفوراً. اما اذا زدت عوضاً عن المعادن العشرة السابقة العنصر الآلي الرابع وهو الازوت فللحال يزكو الزرع وينتفع فيرتفع ساقه وتمتد اوراقه وتضمر ألوانه وتريد غلته فتصير تسعة غرامات. فيظهر من ثم صريحاً ان للازوت فعلاً طيباً في الحياة النباتية. اختم الآن هذه الاختبارات بان تجمع بين الازوت والمعادن العشرة في تربة الالام. فترى ان القمح ينمو هنالك غوه في اجود التربة واكثرها غلة. فيكون طول ساق السنبل اكثر من متر وطول السنبلة من خمسة سنتيمترات الى ستة. وكأها ملأى بالحبوب فتأتي الغلة بثلاثين غراماً على الأقل ولعلها تتجاوز الخمسين

وخلاصة هذه الاختبارات كلها انه لا بد لكل أفراد النبات من ١٤ عنصراً لتام نشأته واستفلاله. ولكن كثيراً من هذه العناصر يجدها النبات دون مساعدة الانسان فيحصل على الثلاثة العناصر الآلية اي الكربون والهيدروجين والاكسجين من الجو. وكذلك لا حاجة للفلاح (ما لم تكن ارضه رملية محروقة بالتكليس) ان يهيئ للتربة الصودا والمنغنيسا والكلور والسيليس والحديد والكبريت لان كل تربة طبيعية تحتوي منها ما يكفي للنبات

فيبقى اربعة عناصر يُقتضى على الزارع ان يهيئها للنبات واحدٌ منها هو عنصر آلي وهو الازوت والثلاثة الأخرى معدنيّة وهي الحامض الفسفوري والبوتاسا والكلس فاذا اهملها الفلاح ضعفت تربته وبارت ارضه بعد حين وتلفت

عزاء لجنائز العلماء

من تأليف مار اليّا الثالث ابن الحديثي المعروف بابي الحلیم

سعى بنشره الاب لويس شيخو اليسوعي

ذكرنا في المشرق (٣: ٢١٧) ابن الحديثي وتراجمة البليغة. ولم نذكر هناك تأييداً له آخر وهو كتاب الجنائز ضمنه عدّة خطب بديعة مخلاة بالسجع المطبوع تُقال على الاموات على اختلاف طباقهم من جالقة وكهنة وعلماء ومؤمنين. وهذا المجموع استنسخناه في الموصل عن نسخة هدايا اليها حضرة الاب الفاضل بطرس نصري الكلداني الموصل فاختارنا منها هذه الخطبة بنسبة وقوع تذكّار الموتى في ثاني يوم من تشرين الثاني. ثمّ اطلعنا على نسخة ثانية من هذه الخطبة محفوظة في كتاب قديم اعارنا اياه جناب الوجهه الفاضل بشاره افندي يارد. فقابلنا بين النسختين مبالغة في الضبط وآلفنا بينهما نعمةً للفائدة

ل. ش

الحمد لله الفاخرة نعمته. الفاعرة رحمته. الفامضة حكمته. الفانضة عنايته. الظاهرة شفقتة. الباهرة عظمتة. القادرة عزّته. القاهرة سطوته. والشكر لله القديم الذي تأخرت عن قدميته قدميّة القدماء. العظيم الذي خضعت لعظمته عظمة العظام. الحكيم الذي حارت في حكمته حكمة الحكماء. العالم الذي عجز عن علمه علم العلماء. نحمده معترفين بمجمل نعمائه. ومعتصمين بمجزيل آلائه. شاكرين لسرّ نعمه. صابرين على ضرّ نقمه. ونشني عليه حتى تبطل عنّا حركات اللسان. يوم تصيدنا حبال الاكفان

يا معشر البشر. فنجروا يناييع العبرات فقد آن لها ان تتفجّر. وشيروا ذبول الخطيئات فقد أرف لها ان تتشّر. الى مَ سيوف الشهوات تحطم رأس افكاركم. وحتى مَ حتوف الزلّات تهدم أزماس اعماركم. أععدوا صوامر الخطيئات في أععدة عمل الحسنات. واعمدوا الى رفع عزائم الجهالات عن أععدة الميل الى الشهوات. أمطروا صفحات الحدود بامطار العبرات. وكزّروا لحات العقول في وادي الحسرات. وانظروا (١)