

مبادئ علم الكيمياء الزراعية

لتلامذة المدارس الزراعية الثانوية

تأليف

عماد أبو النصر

الطبعة الثانية

الطبعة الوطنية - بيروت

مشتل لبنان

إصاحبه جان الفريادس - مهندس زراعي

عنوان المشتل - العيتانيه - القاسمية قرب صور

بيروت - مكتب المحامي جوزف شادر - بناية عكر

قرب ساحة النجمة تلفون ٢٦٢٣٥

يباع في هذا المشتل :

- ١ - أشهر اصناف الفستق الحلبي ، واليوناني ، والتركي ، والارمني مع النصب الذكورية الموافقة لبلادنا .
- ٢ - أهم اصناف الزيتون الايطالية ، واليونانية ، والبلدية ..
- ٣ - أهم اصناف الليمون الجديدة التي نجحت في لبنان نجاحاً باهراً

المقدمة

يعتبر علم الكيمياء الزراعية من اهم العلوم الفنية العملية ، فهو مصدر من مصادر الانتاج الزراعي وتعزيزه ، واساس مكين لكل علم زراعي حاضر . وليس يعدو هذا الكتاب ان يكون خلاصة متواضعة لهذا العلم الواسع الزاخر ، صار وضعه لتلامذة المدارس الزراعية الثانوية ، ليساعدهم على تفهم كثير من الامور التي تمكنهم من جمع العلم مع العمل في صعيد واحد ، فيقرأون فيه فصولاً عن المواد التي يتغذى منها النبات ، وشروط الاستفراخ وتركيب الهواء والدور الذي يلعبه الغاز الكربونيك في نمو النباتات ، ونشؤ الآزوت وكيف يصار الى تحويله ، وبكتريولوجيا التربة الزراعية ، وتركيب الماء وعلاقته بالنبات والتراب الزراعي وتركيبه الحكمي والكيميائي وانواع الاسمدة وتأثيرها على النبات والارض ، وضرورة تحليل الاتربة وغير ذلك من المعلومات الزراعية الكيميائية الضرورية لتفهم الفن الزراعي تفهماً كاملاً ، وتطبيق المعلومات الزراعية في احسن الطرق والاحوال .

المؤلف

ايلول ١٩٥٩

قبل ان نتكلم عن المواد التي يتغذى منها النبات لابد من ذكر كلمة مختصرة عن النبات نفسه ونشوءه وتطوره .

النبات كائن حي يتوكل من خلايا عديدة - وتتركب كل خلية من البروتوبلازم - التي هي عبارة عن مادة شفافة تعرف « بالستوبلازم » يحوطها غلاف يسمى الجدار الخلوي ، وتحتوي على اجسام قائمة اهمها النواة ، والبلاستيدات .

البلاستيدات : هي اجسام بروتوبلازمية اصغر حجماً من النواة واقم لوناً ومن امثلتها :

- ١ : البلاستيدات الخضراء
- ٢ : الملونة
- ٣ : عديدة اللون

وتتركب البروتوبلازمية من مواد عديدة اهمها المواد البروتينية والدهنية ، واما الخانز « الانزيمات » فهي عبارة عن اجسام بروتينية تفرزها البروتوبلازم لتساعد على التفاعلات التي تحصل في الخلية ، وتشترك كذلك مع العوامل الغير عضوية .

ويمكن تقسيم الانزيمات وفقاً لاختصاصيتها الى ثلاثة اقسام وهي (١) :

١ - الانزيمات التي تحلل المواد الى مركبات بسيطة ، وتساعد على تكاثف

(١) وظائف اعضاء النبات : تأليف الدكتور عبد الجليل الجوادي .

المركبات الى مواد اصلية . ومن امثلتها :

انوليز - اميليز - مولتين - سكرينز .. الخ

٢ - الانزيمات التي تهدم المواد المعقدة الى مركبات بسيطة ، ومن امثلتها : « الزايمز » وهو يكثر في قطر الخبيرة ويساعد على هدم جزيء السكر الى كحول ايثيلي ، وثاني اوكسيد الكربون .

٣ - الانزيمات التي تؤكسد ، وتختزل - وهي اكثر الانزيمات شيوعاً في الخلايا الحية - ومن امثلتها :

انزيم الاوكسيجين - يساعد على اكسدة بعض المركبات الكيميائية بواسطة الاوكسيجين الجزئي . الخ

واما اهم العوامل التي تؤثر على نشاط الانزيمات فهي :

الحرارة :

لقد تبين بعد تجارب بان اغلب الانزيمات تصل الى اقصى نشاطها عند درجة حرارة ٣٥ - ٥٠ مئوية ، وفوق هذه الدرجة يقل نشاطها .

المحوضة :

لا يمكن لبعض الانزيمات ان تقوم بعملها الا اذا كانت وسط التفاعل حمضياً .

الرطوبة :

يتوقف اتجاه التفاعل على درجة الرطوبة اثناء التفاعل ، فاذا كان وسط التفاعل جافاً ساعد ذلك على استخلاص الماء من جزيئات الجلوسرين والاحماض الدهنية فتتكاثف واما اذا كان وسط التفاعل رطباً . ساعد ذلك على تزويد جزيء الدهن المتحلل بما يلزمه من جزيئات الماء فيشطّر الدهن الى جزيئات الجلوسرين والاحماض الدهنية .

الجدار الخلوي :

يتكون من غشاء رقيق من السيليلولوز وينقسم الى ثلاثة اقسام :

١ - الاكتوبلازم : مادة صلبة تلاحق الجدار الخلوي وتبطنه .

٢ - التونوبلاست : مادة بروتوبلازمية متصلة تلاحق العصير الخلوي وتغلفه .

٣ - الاندوبلازم : مادة بروتوبلازمية سائلة توجد بين الطبقتين السابقتين .

النواة

النواة تنظم اعمال الخلية وتنقل الصفات الوراثية من الآباء الى الابناء بواسطة الكروموسومات .

وهي عبارة عن جسم كروي او بيضي تتركب من مواد بروتوبلازمية غنية بالفوسفور .

ماهي المواد التي يتغذى منها النبات

يتغذى النبات من المواد التي يتركب منها جسمه وهو يأخذها من الهواء والتربة .

وهذه المواد اما ان تكون عضوية او معدنية .

المواد العضوية :

من المعروف ان النبات يتكون من مواد عضوية ، ومعدنية . فاذا احرق نبات ما في فرن يتطاير منه كمية الماء الموجودة في عصارة الخلية ، ولا يبقى فيه سوى المادة الجافة .

هذه المادة الجافة مركبة من مواد كيميائية مختلفة الانواع ، بين عضوية وغير عضوية .

والمواد العضوية اما ان تكون مواد عضوية غير نيتروجينية « آزوتية » ، او مواد عضوية نيتروجينية .

المواد العضوية الغير نيتروجينية

اهم انواعها : ١ الكاربوايدرات ٢ الدهون ٣ الحوامض .

الكاربوايدرات - تكون اكبر جزء من جسم النباتات وتحوي على الكربون - الهيدروجين - الاوكسجين .

الكاربون - هو المكون الجوهرى للبروتوبلازم - ويدخل كذلك في تركيب الجدر الخلوية وفي كثير من المواد الخثرية .

ويراوح نسبة وجودها في النباتات من ٤٥ - ٤٨ ٪ من وزنها .

وهو موجود في المواد العضوية التي يتوكل منها النبات ، وكمية الكربون في النبات واردة من ثاني اوكسيد الكربون الجوي .

وعند حرق النبات لتحويله الى فحم يتولد معنا الكربون ، وعند حريق الفحم في الهواء الطلق يتصاعد حامض الكربون .

وفي حالة وجود كمية قليلة من الهواء يتولد معنا اوكسيد الكربون .

الهيدروجين والاكسجين - يوجدان في البروتوبلازم ، والجدر الخلوية ،

وانواع السكر والدهون وغيرها ويوجدان كذلك متحدين بالكربون .

ومتوسط مقدار الاوكسجين الموجود في المادة الجافة من النباتات يراوح

بين ٣٥ - ٤٥ ٪ .

مواد الكربوايدرات - ان اهم مواد الكربوايدرات هي :

انواع السكر - النشاء - الانولين - الساليوز .

انواع السكر

للسكر انواع منها ما هو احادية السكر اهمها :

الجلوكوز - وهو سكر العنب . ويشتمل عصيره على مقدار يراوح

بين ٢٠ - ٣٠ ٪ .

الفراكتوز - يوجد في الثمار الناضجة ، ويرافق سكر العنب ويوجد كذلك

المانوز ، والجالاكتوز .

ثانية السكر : اهمها في النباتات اثنان .

١ : السكروز - او سكر القصب يوجد في العصارة الخلوية من السوق

والجذور في كثير من النباتات لاسيما قصب السكر ، والشوندر .

٢ : المالتوز - هو نوع من السكر مكون بتأثير الانزيم في النشاء وهو

يوجد في بزور شعير البيرة المستنبه Malt وغيره من الحبوب .

ثلاثية السكر : قليلة الوجود في النباتات اهمها :

سكر الافيروز - يكثر في بذرة القطن وفي الشعير ، والشوندر والكافور .

رباعية السكر : نادرة الوجود في النباتات اهمها :

سكر اللوبيوز - يوجد في بذور الترمس .

النشاء

يعد النشاء من اهم المواد التي يتوكل منها ، وهي تتكون جانباً مهماً في غذاء النبات والحيوان .

يوجد على شكل حبوب عضوية صغيرة الحجم متراكبة من طبقات عديدة بعضها فوق بعض ومنظمة حول نواة تكاد تكون مركزية .

ويوجد النشاء في حبوب الغلال الجافة بنسبة ٥٠ - ٧٠ ٪ من وزنها وفي البطاطا بنسبة ١٠ - ٣٠ ٪ وفي الاوراق الخضراء ، وفي الاعضاء النباتية الاخرى كالسيقان والجذور .

ويتكون النشاء في البلاستيدات الخضراء المعرضة للضوء وفي البلاستيدات عديمة اللون وفي الاجزاء البعيدة عن الضوء .

الساليوز

هو عبارة عن مادة صلبة يتركبها النبات على شكل تركيب النشاء ، ويتوكل منها جدران الخلية ، ويمكن الحصول عليه من وبر القطن والياق الكتان ، ويوجد

في جدران خلايا الانسجة ، وهو مادة هامة لهيكل النبات ، ويوجد نقياً ، ومختلطاً في النبات ، ويدخره النبات كغذاء لاستعماله وقت الحاجة .

الانولين

هو كربوايدرات من نفس التركيب الذي للنشاء إلا انه يتوكل بتكاثف عدة جزئيات من الفركتوز ، بينما النشاء يتوكل بتكاثف جزئيات الجلوكوز .

وهو قابل للذوبان في الماء ، ويوجد ذائباً في العصارة الخلوية في كثير من نباتات الفصيلة المركبة ، وفي بصلات الفصيلة الزنبقية .
ويتحلل ، ويتوكل بمساعدة الانزيم « الانوليز » ...

البنثوزات

ان مادة البنثوزات هي عبارة عن سكرات أحادية التسكر ، ومن تكاثفها مع بعضها البعض ، ومن مواد أخرى يتكون مواد هامة بالنبات مثل الصمغ ، والمواد المخاطية .

المواد البكتينية

هي عبارة عن مواد كربوايدراتية وتستعمل لصناعة المربيات وتكثر هذه المادة في أكثر الثمار ، وفي بعض الجذور كالشوندر ، وقاعدة هذه المواد هي مركب حامضي يعرف بحامض البكتيك .

المواد الصمغية

هي مواد كربوايدراتية ، عديدة الانواع ، شفاة ، تتحلل عند معاملتها بالاحماض ، وهي غير متبلورة .
ومن أمثلتها الصمغ العربي ، يذوب بسهولة في الماء وهو خليط من املاح الكالسسيوم ، والمغنيسيوم ، والبوتاسيوم .

المواد الغروائية

هي مواد كربوايدراتية سيالة لزجة ، وتوجد في أكثر النباتات ، وتفرزها الخلايا العادية .
- ان بعض البذور ، كبذر الكتان يفرز مادة غروائية عندما توضع في الماء .

الدهون والزيوت الثابتة

هي عبارة عن مخاليط شتى من الجليسرين والاحماض الدهنية ، وهي عبارة عن نقط مستديرة صغيرة داخل البروتوبلازم ، وعلاوة على ذلك فهي مواد مكتنزة تكثر في الفلقتين من البزور ، وكذلك في بعض الثمار كالزيتون وتوجد في بزر اللفت بنسبة ٤٣ ٪ وبزور الكتان بنسبة ٣٦ ٪ وبزور القطن ٢٥ ٪ .

الزيوت الطيارة والاساسية

يعزى الى هذه المركبات تلك الرائحة العطرية ، وهي توجد في كثير من النباتات كالورد ، والنعنع ، واللوندة .
وهذه الزيوت مكونة من كربوت ، وهيدروجين ، واوكسيجين .

الاحماض العضوية

توجد في خلايا النباتات ، كحامض الاوكساليك ، والماليك ، والسويك والطرطاريك .
وقوجد اما منفردة ، ومتحدة مع قواعد شتى عضوية او معدنية فتكون اذ ذاك املاحاً حمضية ومتعادلة .

المواد النيتروجينية العضوية

تشتمل هذه المواد على عنصر النيتروجين « الآزوت » متحدة مع الكربون والهيدروجين والاوكسيجين ، وكثيراً ما تحوي عناصر أخرى كالكبريت والفوسفور - واهم امثلتها :
البروتيدات ... الاميدات ... الالكلويدات ...

البروتيدات

مركبات لزجة كبريتات البيض بعضها قابلة للذوبان في الماء وبعضها الآخر غير

قابل للذوبان ، وهي تكون مخزونة في الفجوات الخلوية ، وفي العصارة الخلوية من البزور .

فهي موجودة في البزور النشوية كالفلول ، والبازلا ، وفي البزور الزيتية كحبوب الخروع ، والبندق .

وتشتمل بزور الترمس على متوسط ٣٤٪ من البروتين ، وبزور الفول على ٢٤٪ والشعير على ١٣٪ الخ .

الاميدات

مواد بلورية قابلة للذوبان ، وهي مواد مختزنة في البصلات والدرنات والجذور ويندر ان تكون في البزور الكاملة .

وهي توجد في الشوندر السكري ، واللفت .

الالكلويدات

مواد اكثرها سام - كالمورفين ، والنيكوتين ، والكافيين .

هضم المواد المختزنة

ان المواد المختزنة التي تكلمنا عنها سابقاً ، والموجودة في البزور والدرنات والجذور . هي في الغالب مواد غير قابلة للذوبان - مثل النشا ، والبروتين ، والزيوت . وهذه المواد لا تصبح قابلة للهضم ، والذوبان بحيث يسهل توزيعها على جميع الاعضاء الا بواسطة انزيمات .

وهذه الانزيمات لا تستطيع العمل على درجة من الحرارة منخفضة . ان اهم الانزيمات التي تغير المواد المختزنة الى مواد قابلة للذوبان هي :

١ - الدياستاز - يؤثر في النشا ويحوله الى مالتوز والى جزء صغير من مادة صمغية تسمى داكسترين .

ان المادة النشوية الواقعة بالقرب من الجنين تتفكك وتذوب بواسطة فاعلية الانزيم المسمى سيتاز ، وهي ايضاً موجودة في بزور البلح وفي اكثر البزور .

٢ - ويتغير الاثيلين من المواد المختزنة الى الفيولوز عند الانبات بواسطة الانزيم المسمى انيولاز .

٣ - واما المواد السكرية في القصب فتتغير بواسطة الانزيم انفرناز الى كليكوز وفركتوز .

واما الاميكدالين Amygdalin فيتحلل بواسطة الانزيم اموليز .
واما المواد المختزنة الموجودة في بزور الكتان ، والخروع وغيرها من المواد الدهنية ، والزيتية فتتغير بواسطة فاعلية الانزيم ليباز ...

المواد المعدنية التي تتركب منها النباتات

بعد التحليل تبين ان النباتات تتركب كذلك من مواد معدنية لا تختلف في الاصل بل تختلف في مقاديرها فقط واهمها هي :
الفوسفور ، الكبريت ، الكربون ، الكلور ، البوتاس ، الكلس ، والمغنيزيا ،
الصودا ، الحديد . الخ .

الفوسفور

مادة ضرورية للنبات ، وتوجد غالباً على صورة فوسفات الكالسيوم ،
والمغنيزيوم - وهي موجودة بكثرة في الحبوب يتراوح متوسط كمية حامض
الفوسفوريك في رماد الحبوب بين ٤٥ - ٥٠ ٪ وفي قش القمح ٥ ٪ وفي اللفت ٧ ٪
وفي درنات البطاطا ١٧ ٪ .
ويمتص النبات من التربة الفوسفور على صورة فوسفات البوتاسيوم والكالسيوم
ويتراوح ما يوجد منه في النبات بين ٠.٢ ٪ - ٠.٨ ٪ من الوزن الجاف ويكثر
في البذور ، والثمار وفي المناطق السريعة النمو كاطراف السيقان واطراف الجذور
والطبقة المولدة .

ويدخل كذلك في تكوين بروتين النواة وما فيها من حامض نووي وهو لازم
لنمو جذور النباتات وخاصة النباتات الجذرية كالشوندرة واللفت ، والجزر .
ويلعب كذلك دوراً هاماً في عملية التنفس وينظم حركة انتقال الكربوهيدرات .

الكالسيوم

يوجد الكالسيوم في النباتات مخلوطاً مع حامض الكربونيك فيشكل عند
ذلك كربونات الكلس - ويوجد كذلك بصورة فوسفات - آزونات -
سلفات الكلس .

الكالسيوم مادة ضرورية لحياة النباتات ، توجد في الاجزاء الحديثة من
النباتات بمقادير صغيرة - ويوجد غالباً في الاجزاء الكبيرة ، ويكون باتحاده مع
البيكتين مركباً لزجاً تلتحم به الجدران السيلوزية .

والنباتات التي كانت تنمو مدة شهر او شهرين بدون الكالسيوم فانها يظهر
عليها علامت الضعف ، فاذا استمر عليها منع الكالسيوم ماتت لا محالة . ويؤثر
في نمو الجذور وتشعبها فيدونه لا تتكون الجذور الجانبية وتضمحل الجذور
الاساسية .

البوتاسيوم

يوجد البوتاسيوم في حالة كربونات البوتاسيوم ، وهو موجود بكثرة في
الحبوب ، والبراعم ، والاغصان الفتية .
وهو مكون اساسي للبروتوبلازم - ويوجد كذلك متحداً بجوامض
الطرطريك ، والاكساليك « الحامض » والماليك « التفاح » وغيرها من الجوامض
العضوية وغير العضوية في العصارة الخلوية . ويساعد على تكوين الكربوهيدرات
في النباتات الخضراء . ولوحظ ظهوره في انابيب الاخصاب .

الحديد

ان جميع النباتات تحوي مادة الحديد ، ويلعب في حياة النباتات دوراً هاماً لم
يعرف مداه الى الآن .
وهو ضروري لتغذية النباتات اذ لا يمكن بدونه ان تتكون المادة الخضراء
« الكلوروفيل » ويوجد في البذور مقدار كاف من الحديد .

الكبريت

يدخل الكبريت في تركيب النباتات ، ويدخل في تركيب الخلايا النباتية ، ويكثر بصورة خاصة في نباتات الملفوف ، واللفت ، وبقية انواع الفصيلة الصليبية ، ويوجد على صورة سلفات في التربة ويمتص على هذه الصورة من التربة .

ويوجد مواد عديدة في النباتات وجوداً نادراً ، ومنها ما هو غير جوهري لنمو النباتات الخضراء كالصوديوم ، والكلور . الخ .

ويساعد على تكوين التآليل على جذور النباتات البقلية وهو عامل غير مباشر في استفادة النباتات البقلية من آزوت الهواء ولتكوين البروتين .

كيف تنفذي النباتات في اول نشوؤها

البذر : هو الذي يولد نباتاً جديداً اذا وجد الشروط اللازمة لانياته . فلنأخذ مثلاً حبة فول نقعت في الماء مدى الليل في مكان دافئ - وفي اليوم التالي تؤخذ وتفحص فحماً جيداً قبل ازالة القشرة الخارجية وبعدها نجد الاقسام التالية .
فلو ازلنا القشرة الخارجية ، وقسمنا هذه الحبة الى قسمين فيدعى كل منها فلقاً ، ويشاهد بين الفلقتين جسماً صغيراً متوسطاً متطاولاً ، وهذا الجسم هو النبات مصغراً ويدعى الرشم :

ويتألف الرشم من ثلاثة اقسام :

١ - **الجذير :** وهو الجزء السفلي الذي يمتد على طرف الحبة ويتوجه نحو الاسفل وينزل في التراب اذا كانت في بيئة ترابية .

٢ : أما الجزء العلوي المنحني الكامن بين الفلقتين فانه يندفع في طريقه الى الخارج من نفس الفتحة التي في غلاف البزرة ، ثم ينمو حتى يصير ساقاً ومن طرفها تنفتح الاوراق تدريجاً فتدعى برعماً .

وهذه البزرة تعيش عيشة هادئة بطيئة في التراب وتنفس كما تنفس الحيوانات فتمتص الاوكسيجين وتعيد حامض الكربونيك .

واذا توفرت للبزرة شرائط خاصة تأخذ في التيقظ ثم ينطلق من الغلاف السويق يتجه نحو سطح الارض ، وجذير يتجه الى اعماق التراب فيسمى هذا النمو

بالانبات Germination



شروط الاستفراخ الأساسية

للاستفراخ شروط أساسية تتعلق بوضعية البزرة وبالبيئة التي تعيش فيها .

الشروط الواجبة على البذور :

- ١ - يجب أن تكون جميع أجزاء البذرة كاملة لا نقص فيها ولا ضعف ويجب أن تنمو هذه البذرة نمواً تاماً في كل أعضائها وأن تكون خالية من تخرب بعض الحشرات
- ٢ - يجب أن يكون غلاف البذر قابلاً لنفوذ الماء .
- ٣ - يجب أن يكون البذر لا يمكن أن تمتص الماء من التراب لقساوة غلافها ما لم توضع بضعة أيام في الماء كبعض بذور الفصيلة البقلية .
- ٤ - يجب أن يكون البذر ناضجاً تمام النضج ، لأن البذور الغير ناضجة لا تفرخ نباتاً قوياً ، وفي كثير من الأحيان لا تفرخ مطلقاً .
- وهذه البذور لا تستطيع المحافظة على قوتها الانباتية الى اللانهاية . منها ما يحفظ بقوته الانباتية اعواماً ، ومنها ما تكون قوته ضعيفة فالذرة الصفراء تفرخ بذورها بنسبة ٥٦ ٪ بعد مرور احدى عشر سنة ، والشعير ٢٦ ٪ .

شروط البيئة التي تزرع فيها البذور

ان الشروط التي تطلب من الوسط الذي يزرع فيه البذار هي :

الماء - الحرارة - الهواء .

الماء - الماء ضروري للانبات ليتصل بجزء الجنين الذي ينمو او لا اي الجذير اما الجزء اللين الاسفنجي فيمتزج كمية من الماء ليتففع بها النبات النامي .
ووجوده كذلك ضروري لكي تلين غلافاته ، وتمتزج حتى يستطيع النبات الجديد ان ينبت بسهولة .

والماء يحمل المواد المختزنة ، ويسهل الاعمال الكيماوية .

وهو يدخل الجدران السيليلوزية للخلايا ، ويجعلها صالحة لنفاذ الغازات المذابة في الماء - ويكون في البروتوبلازم الطور النائم الذي يسهل العمليات الكيماوية والطبيعة التي ينتج عنها ظواهر الحياة . واذا انعدم الماء فان هذه الظواهر تتوقف وتموت الخلية .

الحرارة - الحرارة ضرورية لانبات البذور ، ولكن درجة الحرارة يجب ان تكون موافقة لهذا الانبات .

فلو وضع بذور فاصوليا او فول منقوعة في درجة حرارة منخفضة فانه لا يبدو عليها أية علامة تدل على تيقظها واذا فرخت كان تفرنجها بطيئاً للغاية .
ان بذور الفاصوليا ، والذرة الصفراء ، والتمس ، والتبغ . الخ لا تفرخ الا بعد حصول درجة حرارة بين ٨-١٠ درجة سنتجراد اما اذا زادت درجة الحرارة عن ٣٥ - ٣٩ سنتجراد فلا استفراخ يصير غير ممكناً .

الهواء - الهواء ضروري لنمو النبات الصغير من البذرة .

ولو وضعت بذور الفول تحت زجاجة مشتملة على ثاني او كسيد الكربون او على الهيدروجين تأبى الانبات حتى ولو كانت كمية الماء مناسبة والحرارة موافقة .
والبذور لا تطلب من التراب قبل تفرنجها الا ان يكرن مهوياً ودافئاً ورطباً ولا تطلب منه غذاء .

ودليلنا على ذلك اننا نستطيع تفرنج بذور بين قطع من الزجاج المكسر وعلى الاسفنج وورق الناشئ المبلل .

استفراخ التآليل والبصلات

ان استفراخ التآليل « الدرنات » والبصلات يشابه استفراخ البذور .
وتعتبر رؤوس البطاطا كأنها الفلق ، فهي مستودعاً للمؤونة ، منه يأخذ نبات البطاطا الحديث كل الاغذية الضرورية لتشكيل أعضائه الجديدة .

الهواء وتركيبه

يتركب الهواء الذي يحيط بالكرة الأرضية من عناصر عديدة تلعب دوراً هاماً في نمو النباتات ، لانتفساسها فقط بل لغذائها أيضاً .
ومن الهواء تأخذ النباتات معظم غذائها — هذا ما سنشرحه في الأبحاث التالية :

تركيب الهواء

يتركب الهواء من غازات يمكننا تقسيمها الى ثلاثة اقسام :

المواد الثابتة : الاوكسجين ، الآزوت ، الاركون .

المواد المتغيرة : بخار الماء ، الغاز الكربونيك .

المواد العارضية : الآزون ، الامونياك ، حامض النيتريك ، حامض

الكبريتيك ، او كسيد الكربون .

معدل تركيب الهواء من المواد الثابتة :

اوكسجين ٢١'٦٠

آزوت ٨٨'٠٦

اركون ٠'٩٤

١٠٠'٠٠

المواد المتغيرة

واما غاز الكربونيك فيأتي من تنفس النباتات والحيوانات ويكثر وجوده في هواء المدن الكبيرة ، بينما يقل في القرى والجبال والبراري .

بخار الماء : واما بخار الماء فيختلف وجوده في الهواء بالنسبة للمناطق ودرجة رطوبتها :

وحيثما ترتفع درجة الحرارة فان الهواء يستوعب كمية من بخار الماء اكثر فيما اذا كانت درجة حرارة الهواء منخفضة .

وكل متر مكعب من الهواء المشبع بالرطوبة يحوي ماء بالنسبة التالية :

درجة الحرارة سنتجراد ما يحويه الهواء من الماء غرام

صفر ٥

١٠ ١٠

٢٠ ١٨'٤

٣٠ ٣٣'٥

٤٠ ٥٩'٢

واما بخار الماء الموجود في الهواء فلا يستفيد منه النبات رأساً بل يحضره عندما يتحول الى ماء يهبط على الارض .

وبخار الماء يعدل مفعول الهواء الجاف الذي يضر النباتات ، ويجففها ويسهل مهمة اعضاء النبات الفسيولوجية .

المواد العارضية

الآزون : وبين المواد التي يحويها الهواء الذي لا يختلف عن اوكسجين الهواء إلا بخواصه المتأكسد ، وهو يتكوّن من تأثير قوة الكهرباء على اوكسجين الهواء فيحول قسماً منه الى آزون . وهذا الغاز لا يوجد في الهواء الابكمية ضئيلة .

وفي الربيع يحوي الهواء الحد الاعلى من هذا الغاز ، وهو غير ثابت لانه عندما يتحد مع الماء وآزوت الهواء يتحول الى ماء اوكسجيني ومواد نيتروجينية .
تكثر كمية الآزون في الهواء ليلاً وتقل نهاراً .

الامونياك : يوجد الامونياك في الهواء مخلوطاً مع الغاز الكربونيك او حامض النيتريك فيشكل كاربونات الامونياك الغازي او نيترات الامونياك وهذا الملحان يذوبان في الماء .

حامض النيتريك : يتكون هذا الحامض في الهواء من تأثير قوة الهواء الكهربائية على آزوت و اوكسيجين الهواء فتكون من اتحادهما بارو اوكسيد الازوت اذا كان الهواء جافاً ، و حامض الازوتيك او النيتريك اذا كان الهواء رطباً . و يوجد في كل مائة متر مكعب من الهواء ما يعادل ١٥ - ٦٤ ميليغرام حامض النيتريك .

وهو سريع الذوبان في الماء ويجلب الى الارض من الهواء بواسطة مياه الامطار . و يوجد في الهواء غازات اخرى كالهيدروجين المكثرت و اوكسيد الكربون ولكن بكميات ضئيلة للغاية ، ولا يؤثران على نمو النبات ابداً - وعلاوة على ذلك فانه يوجد غبار من مختلف الاجناس وخصوصاً عندما تهب الرياح الشديدة .

الدور الذي يلعبه الغاز الكربونيك في نمو النباتات

منشأ و كيفية تمثيل الكربون : من المعلوم ان الكربون من الزم الاغذية للنباتات ويدخل في تركيب كل المواد العضوية ، وهو لا يكون منفرداً لوحده بل متحداً مع الاوكسيجين والهيدروجين ، و احياناً يأتي معهم الازوت ايضاً وبعض المواد العضوية لا يكون فيها اوكسيجين ، وبعضها لا يكون فيها هيدروجين انما لا يمكن ان تكون مادة خالية من الكربون .

فالنباتات الطفيلية - كالفوك ، والفطور . تنص كل ما تحتاج اليه من الكربون على صورة سكر ، وبروتينات وغير ذلك من مركبات الكربون . والحلاصة فان المورد الوحيد الذي يستمد منه الكربون هو ثاني اوكسيد الكربون الموجود في الجو المحيط بالاوراق .

« وقد بحث العالمان براون ، واسكومب منذ عهد قريب عن السرعة التي يحدث بها امتصاص هذا الغاز بواسطة الاوراق ، فوجدوا ان مقدار ما يتص نبات عباد الشمس وهو معرض الى ضوء عام منتشر كان ٤١٢ سم مكعباً في كل متر مربع من السطح الورق في الساعة » .

والنباتات تأخذ ما يلزمها من الكربون بواسطة مادة الكلوروفيل . وتدفع الاوكسيجين - وهذه العملية تدعى التمثيل الكلوروفيلي اي تحليل الحامض الكربونيك .

ولا تحصل هذه العملية الا تحت تأثير الشمس .

وبعد دخول ثاني اوكسيد الكربون في خلايا الاوراق يتغير يؤدي الى تكوين مواد كربوايدراتية قابلة للذوبان - وينطلق في هذه العملية غاز الاوكسيجين بذلك يصبح كربون ثاني اوكسيد الكربون مثبثاً ، وسرعان ما تتجمع المواد الكربوايدراتية في انسجة النبات وينطلق الاوكسيجين في الهواء . ويتوقف صنع او تركيب المواد الكربوايدراتية بالطريقة المشروحة على شرائط اهمها ما يأتي :

- ١ - ان تكون النباتات حية .
 - ٢ - ان يكون ثاني اوكسيد الكربون موجوداً في الهواء المحيط بالاوراق .
 - ٣ - ان تشمل الاوراق على كلوروبلاستات .
 - ٤ - ان يتيسر مقدار معلوم من الشدة في الضوء .
 - ٥ - ان تكون هناك درجة مناسبة من الحرارة لاجراء العملية .
 - ٦ - وتثبت الكربون يتأثر ايضاً بوجود او فقدان بعض المواد المعدنية ولا سيما مركبات البوتاسيوم .
- والذي ثبت ان عملية تثبيت الكربون انما تقوم بها بعض اجزاء مخصصة من بروتوبلازم الخلايا . اي الكلوروبلاستات - وهذه العملية لا تحدث الا في الاوراق والاجزاء الخضراء .
- والاشعة الحمراء ، والبرتقالية ، والصفراء الموجودة في ضوء الشمس هي اشد الاشعة اثراً في تثبيت الكربون .

اما الاشعة الارجوانية والبنفسجية فليس لها من الاثر .
« وتثبت الكربون في كثير من النباتات يحدث بمقدار قليل على درجة او اثنتين فوق درجة التجمد ، فاذا ازدادت درجة الحرارة ازدادت العملية . وما بعد درجة ٢٠ - ٢٥ درجة فان هذه العملية يقل نشاطها حتى اذا بلغت ٥٦ وقفت وانتهى الامر بموت النبات » .

الكلوروفيل : مادة خضراء موجودة داخل حجيرات النبات ، وتوالد توالداً بسيطاً بحيث انها تنقسم الى قسمين ، وتكبر .

تتكاثر حبيبات الكلوروفيل الغير ملون ، ثم تتلون بالمادة الخضراء . وتبقى في البروتوبلازم ، وهي غير قابلة للذوبان بالماء . ولكنها تذوب في الكحول والبنزين ، والكلو فورم .

منشأ وكيفية تمثيل الاوكسجين والهيدروجين

ان النباتات كالحوانات تنفس اي تمتص اوكسجين الهواء وترجع غاز الكربونيك « تجربة » ضع في الظلمة تحت جرس زجاجي نباتاً ، وضع معه اناء فيه ماء الكلس وبعد حين ترى ماء الكلس يتعكر ، وهذا دليل على ان النبات دفع غاز الكربونيك الذي اتحد مع الكلس وحوله الى كربونات .
والاوراق تنفس بالليل والنهار ولكنها حينما تكون معرضة للنور يخف فعل التنفس ويقوم مقامه التمثيل الكلوروفيلي اي ان الاوراق تمتص غاز الكربونيك وتُدفع الاوكسجين .

منشأ وكيفية تمثيل الآزوت

- الأزوت مادة ضرورية لحياة النباتات وهي ضرورية لغذاء الحيوانات وفي الطبيعة خمسة مصادر مهمة يحصل منها النبات والحيوان على الآزوت :
- ١ - الهواء : يحوي ٧٩٪ منه آزوت تقريباً .
 - ٢ - النشادر : ينشأ من بعض الاجسام الميتة وهو قليل الوجود في الهواء .
 - ٣ - فضلات الحيوانات والنباتات ومفرزاتها التي تشمل على مركبات عضوية آزوتية مختلفة .
 - ٤ - انسجة النباتات والحيوانات .
 - ٥ - النترات الارضية .

واما النباتات فتأخذ الآزوت اما من الهواء بصورة آمونياك او من التراب بصورة املاح النترات او من الاجسام العضوية الآزوتية التي في التراب وتأخذها صافياً من الهواء ويسمى الآزوت الحر .
ويسمى الآزوت الذي يدخل في تركيب النترات « آزوت نيتريكي » ،

والآزوت الذي يدخل في تركيب الامونياك « آزوت امونياكي » ، والآزوت الذي يدخل في تركيب المواد العضوية كالزيت ، والدم ، والقرون ، والجلود .
النخ ، والبقايا النباتية « الآزوت العضوي » . والآزوت يتجدد دوماً في التربة بواسطة بعض انواع الفطريات والبكتريا الموجودة في التراب ، والتي يمكنها امتصاص آزوت الجو وتنبهه في مركبات عضوية او غير عضوية .

تمثيل الآزوت النيتريكي - من المعلوم ان املاح النترات تسمى النباتات وتريدها نمواً ووزناً ، ولقد اجريت تجارب عديدة في اراضي رملية فزرعوا بعض حبوب فيها ، ووضعوا فيها كميات مختلفة القدر من آزونات الكلس فوجدوا ان وزن النباتات كان يزداد بنسبة ازدياد كمية الآزوت الموجود في ذلك الملح .
وتبين كذلك ان كل النباتات تحوي على املاح آزوتية .

تمثيل الآزوت الامونياكي - لقد ثبت بعد تجارب عديدة بأن الآزوت الامونياكي عندما يكون بشكل املاح امونياكية ككبريتات الامونياك يكون قابلاً للتمثيل مباشرة من قبل النباتات .
ولكن لا يفيدنا ذلك من الوجهة العملية لان املاح الامونياك في التراب تستحيل بسرعة الى آزونات بفعل احدى الحمضات ، والنباتات تستفيد من الآزونات مباشرة .

تمثيل الآزوت العضوي - ان الآزوت العضوي يستحيل بالتدريج الى آزوت امونياكي بفضل الحمضات - والامونياكي يستحيل الى آزوت نيتريكي سهل التمثيل من قبل النباتات .

« وتنشأ الحموضة في الاراضي عادة من وجود الحوامض والاملاح الحمضية التي تتكون على الخصوص من اصل عضوي » .

تشبيث الآزوت الجوي

من المعلوم بان نسبة الآزوت في التربة قليلة للغاية وتقدر بنسبة ٠,٠١ - ٠,٠٥ ٪ من وزن التراب .

والأزوت الموجود في التراب يتصاعد الى الجو على اثر بعض عمليات والخلل ، وعكس نترجة التي تحدث في التراب مما يؤدي الى نقص في المواد الآزوتية الموجودة في التراب .

وعلاوة على ذلك فان المزروعات ترفع كمية من آزوت الارض .

فلو حسبنا ما يتصاعد في الجو وما تأخذه المزروعات من الارض نجد ان كميات الآزوت التي تستنفذ من الارض هي اكثر من المواد التي توضع فيها او تصل اليها ذائبة من مياه الامطار .

إذا فمن اين تعوض الارض هذا النقص ؟ ..

سؤال بحثه كثير من العلماء ، واول من اثبت بأن التربة المعرضة للهواء المتروكة بلا زرع تزداد فيها كمية المركبات الآزوتية هو العلامة برتلو عام ١٨٨٥ . فقد وجد ان ٥٠ كيلو غراماً من التربة المعرضة للهواء ، والمتروكة بلا زرع بعد مضي سبعة شهور عليها ازدادت كمية الآزوت فيها بمقدار ١٢,٣٨ غراماً . والخلاصة - وبعد تجارب عديدة اجريت من علماء عديدين تبين ان الآزوت الجوي يثبت في جذور النباتات البقلية بواسطة بكتيريا داخل الدرنات التي تحدثها على جذور النباتات البقلية .

ان البزاليا اذا زرعت في رمل معقم وغير محتوي على بكتيريا لا تتكون على جذوره ادران ، وينمو ضعيفاً .

واذا اضيف الى الرمل المعقم مذوب من ارض خصبة ينمو على جذورها ادران . تبين من ذلك ان الرمل المعقم يكون خالياً من البكتيريا التي تثبت آزوت الهواء ، وان الارض الغير معقمة يتكون على جذور النباتات

بكتيرياولوجيا التربة الزراعية

قبل ان نبتديء بدرس تمثيل الآزوت الحر في الهواء وتأثير بعض البكتيريا الارضية بثنيتها لا بد لنا ان نتكلم عن البكتيريا الارضية . من المعلوم ان التربة تحوي على بكتيريا عديدة يتراوح عددها بين (١٠٠) الف الى (١٠٠) مليون في كل غرام واحد .

ونظراً لجفاف التربة الرملية فان عدد البكتيريا فيها لا يتجاوز (١٠٠) الف بكتيري في كل غرام واحد .

واما الاراضي الطينية التي تحوي على مواد عضوية فقد يرتفع عدد البكتيريا فيها الى (٥٠) مليوناً في كل غرام .

وهذه البكتيريا نافعة جداً ، وحياتها تشبه حياة البكتيريا التي نعرفها .

والرطوبة هي اول شرط لدوام حياتها ، وتكاثرها ، وكذلك عنصر الاوكسجين ، والحرارة المناسبة لشرطان لازمان لحياتها .

ودرجة الحرارة التي يجب ان تكون في الاراضي الزراعية الجيدة هي ٢٥ درجة سنتيجراد في الغالب .

وهذه البكتيريا تبدأ عملها في الدرجة ١٠ سنتيجراد بينما بكتيريا تشبيث الآزوت الجوي في جذور النباتات القرنية تستطيع النمو حتى لو انخفضت درجة الحرارة الى ١٥ سنتيجراد .

والحموضة الارضية تقتك هذه الميكروبات وتقلل من عملها النافع وهذه الاراضي اذا لم تعادل ببعض القلويات المصلحة فانها تكون خطراً على البكتيريا النافعة .

البقلية الادران التي تحمل داخلها بكتيريا تثبت الآزوت وتقدمه للنباتات ، وتأخذ عوضاً عنه مواد كاربونية غلثها الاوراق ، وهكذا يتبادلان المنافع . ولقد لقت جذور احدى هذه النباتات ، وذلك بحرج احدى التآليل بآرة معقمة ثم ادخلت الآرة حالاً في نسيج بزاليا حديثة السن في اول نشوؤها مزروعة في رمل معقم - فهذه البزاليا نمت نمواً جيداً بعكس بزاليا اخرى مزروعة بجانبها لم تلقح نمت بكل ضعف وماتت في آخر الامر .

لذلك يمكننا ان نقول ان النباتات البقلية نباتات مصلحة تثبت آزوت الهواء في التآليل الموجودة على جذورها وتستفيد منها . وفيما يلي ندرس شيئاً بسيطاً عن بعض انواع البكتيريا ، والفطريات التي تقوم بتثبيت الآزوت الجوي (١)

بكتيريا الكلوستريديم باستيريانم Clostridium pasteurianum

تعتبر هذه البكتيريا غير هوائية « اينوروبية » وهي تعيش بمعزل عن الاوكسجين ، وهي توجد بكثرة في التربة التي يندر او ينعدم فيها هذا الغاز . « تمتص هذه البكتيريا الآزوت الجزئي من الجو وتركبه مع الهيدروجين الى جزيء من الامونيا ، وفي نفس الوقت تستعمل هذه البكتيريا كثيراً من المواد العضوية الموجودة في التربة كمتخلفات النباتات والحيوانات وتحصل بذلك على الاحماض العضوية ومن الامونيا والاحماض العضوية تركيب هذه البكتيريا الاحماض الامينية والبروتينات » .

وتستفيد نباتات المحاصيل باستنفاد ما تصنعه هذه البكتيريا من مركبات آزوتية ، او على صورة مركبات آزوتية عضوية بسيطة كالاحماض الامينية او على صورة مركبات الامونيا » .

لذلك يجب ان تترك في التربة مركبات عضوية كمتخلفات النباتات والحيوانات حتى تكون مصدراً تستمد منه هذه البكتيريا ما تحتاجه من احماض عضوية .

(١) وظائف اعضاء النبات : الدكتور عبد الجليل الجوادى

بكتيريا الازوتوباكتر Azotobacter

تعتبر هذه البكتيريا هوائية ولا تعيش الا في الهواء ، وهي تثبت الآزوت الجوي مباشرة .

وهي تعتبر من اهم البكتيريا التي تغني الارض ،

بكتيريم راديسيكولا Bacterium radicola

ان هذه البكتيريا تمتص آزوت الهواء وتحوله الى مركبات آزوتية عضوية . « وهي تدخل الى جذور النباتات البقلية عن طريق الشعيرات الجذرية ، فتخترق جدران الخلايا ، وتترك من خلية الى اخرى حتى تحل في القشرة وعند ذلك تنشط خلايا القشرة للانقسام ، فتتكون العقد التي تشاهد على جذور البقوليات . وفي نفس الوقت تتكاثر هذه البكتيريا حتى تملأ العقدة ، ويكون تكاثرها في هذه الحالة على حساب ما تستهلكه من مواد غذائية قد جهازها النبات في الجذر لذلك تعتبر البكتيريا في هذه المرحلة من مراحل حياتها متطفلة على النبات ، بعد ذلك تبدأ البكتيريا في امتصاص آزوت الجو وتثبيته في الاحماض العضوية التي تحصل عليها من النبات البقولي ، وبذلك تتكون الاحماض الامينية ومن هذه تتركب البروتينات وبعد ذلك تموت اغلب البكتيريا الموجودة في العقدة ويتحلل موتها ما تركته من مواد آزوتية يستنفذها النبات ، وعندما تحصد البقوليات تبقى جذورها في التربة فتحلل ما يوجد بهذه الجذور من مركبات آزوتية تزيد بها التربة خصوبة ، وينطلق ما بقي حياً من البكتيريا العقدية بين حبيبات التربة ، فاذا عثرت على بادرة نبات بقولي بدأت دورة حياة جديدة واذا لم تعثر على النبات هلك » .

يوجد انواع عديدة من البكتيريا الدرنية منها ما يعيش على الفول ومنها ما يعيش على البرسيم ... الخ .

ومن عادة هذه البكتيريا ان تكون نشطة قوية بادئ بدء ولكن بتقادم

عندها تفقد نشاطها وتذوب بواسطة انزيم يفرزه البروتوبلازم المجاور لها ، ثم تنقل مادتها تدريجياً من الجذور الى الازهار والثمار لتغذيتها ، وبعد ذلك ينحل ما بقي منها في الجذور فتخرج منه بكتيريا الى الارض لتصيب نباتات اخرى .

بكتيريا النايروزوموناس Nitrosomonas

تعتبر من البكتيريا الهوائية التي تعيش مستقلة في التراب وهي تؤكسد الامونيا الى حامض آزوتوز او مركباته وهذا الحامض او مركباته تتأكسد في التربة بواسطة بكتيريا النايروبكتريا الى آزوتات - والازوتات كما هو معلوم افضل المركبات الازوتية للنبات .

الميكورهيذا Micorrhiza

هو فطر خيطي يصيب جذور بعض النباتات ويعايشها لتبادل المنفعة فتقوم بعمل الشعيرات الجذورية التي تنعدم في اغلب هذه النباتات - خصوصاً عندما يوجد الفطر .

« ونظراً لما بين هذه الفطر وبين النباتات التي يعايشها من ارتباط وثيق تميل بعض الآراء الى الاعتقاد بأن الفطر يقوم بتثبيت آزوت الجو في الاحماض العضوية التي يجهزها الفطر غير ان ذلك لم تحققه التجارب بعد » .

« ولكن من الثابت ان الميكورهيذا الخارجية وهي فطريات مترجمة تقوم بتحليل المواد الدوبالية وتجهزها الى مواد آزوتية بسيطة يستنفذها النبات وذلك فضلاً عن قيام خيوط الفطر بوظيفة الشعيرات الجذورية .

ما يطرأ على المواد العضوية النتروجينية من التغيرات البكتريولوجية

ولفهم تكون النترات في التربة الزراعية يجب ان نبحت فيما يطرأ على المواد العضوية النتروجينية من التغيرات البكتريولوجية وهي تنحصر في ثلاث عمليات:

النشدة	Ammonification
الترجمة	Nitrification
عكس الترجمة	Denitrification

النشدة

يتكون النشادر من التحلل المواد العضوية النتروجينية المختلطة بالتراب . وهو عبارة عن غاز اذا اتحد بجوامض الارض يتكون من اتحادها املاح النشادر ، واذا اتحد بمركبات اخرى يتكون منها مركبات نشادرية مختلفة واذا تصاعد هذا الغاز الى الجو يعود الى الأرض مذاباً بماء المطر . والنشدة هي نتيجة عمل ميكروبات ارضية ، واكثرها شيوعاً هي :

باسيلوس ميكويديس - باسيلوس فلجانوس - وباسيلوس بيوتيدوس ..

وهي من ميكروبات التعفن التي توجد في الاراضي الزراعية المتعادلة في الحموضة والقلوية او القلوية ...

والفطر بنيسيليوم جلو كوم - ميكوروميوسيدو وانواع اخرى تكثر في الاراضي الحضية .

« لا يقف عمل الميكروبات الارضية في تكوين النشادر عند تحليل المواد العضوية النتروجينية بل في استطاعتها ان تحلل مركبات نتروجينية غير عضوية كسيناميد الكلسيوم فانه بتحليله يتكون النشادر ، و كربونات الكلسيوم وغيرها - فان الميكروبات تحللها من التربة ويتكون منها مركبات نشادرية .

النترجة

NITRIFICATION

النترجة هي عبارة عن تحويل املاح النشادر الى املاح النترات بكتيريولوجيا « اذا تعفنت المواد العضوية النيتروجينية المختلطة باجزاء التربة وتم انحلالها تكون منها غاز النشادر كما سبق ، فيتصاعد بعضه الى الجو ويبقى اكثره في التربة فيتحد مع الحوامض الارضية ، ويكون املاح نشادرية مختلفة ، فأولاً يتحد مع الحامض الكبريتيك فيكون كبريتات النشادر بسبب اتحاده بكاربونات الكالسيوم الذي يكون في التربة عادة بكميات وافرة » .

ان كاربونات النشادر يتحول الى النترات بواسطة بكتيريات - وهذه العملية البكتريولوجية تسمى النترجة ، ولا تتم الا بواسطة نوعين من البكتيريات الاولى تسمى بكتيريا النيتريت تؤكسد نشادر الكاربونات فتحوله الى حامض النيتروس ، وهذا بمجرد تكوّناته يتحد بالقواعد الارضية كالكلس فتتكون املاح النيتريت .

والثانية تسمى بكتيريا النترات فتؤكسد الحامض النيتروس في املاح النيتريت فتحوله الى الحامض النيتريك الذي يبقى متحداً بالقواعد ليكون املاح النترات .

عكس النترجة

DENITRIFICATION

يقصد بهذه العملية انحلال النترات التي يسبب عنها تصاعد الآزوت المطلق فتفقد الارض اهم عناصر التغذية .

وتتم هذه العمليات بواسطة البكتيريات المختلفة فتفصل بذلك الاوكسيجين بعضه او كله « فيكون من وراء ذلك سد حاجات البكتيريات المذكورة بعنصر الاوكسيجين المنفصل ، واستنقاص النترات الى نيتريت ثم يستنقص النيتريت كذلك فيتصاعد اول وثاني اوكسيد النيتروجين ، والا فاذ استنقص النترات ، والنيتريت بفعل جميع ما فيها من الاوكسيجين تصاعد غاز النشادر والنيتروجين المطلق » .



الماء

الماء يلعب دوراً مهماً في حياة النبات بدونها لا يمكن لنبات ان يعيش ويترب الماء من هيدروجين او كسجين بالنسبة التالية

هيدروجين	١١٠١١
او كسجين	٨٨٠٨٩
	١٠٠٠٠٠

وللماء قدرة قوية على الاذابة - وماء المطر يحتوي على غازات ذائبة فيه ومتى وصل الى الارض اذاب الاجسام التي سقط عليها .
ولقد حلل مسيو بارال ماء المطر الذي نزل على هكتار واحد خلال عام فبين له انه يحوي المواد التالية :

كيلوغرام	
حامض النيتريك	٦٣٠٦
امونياك	١٥٠٣
كلور	١٣٠٠
كلس	٣١٠٢
مغنزي	٩٠٠

وتختلف نسبة وجود هذه المواد ليس فقط بالنسبة الى الاقليم بل بالنسبة الى الفصول .

ويمكننا ان نقسم المياه الطبيعية الى اربعة اقسام :

١ - ماء المطر	٣ - ماء النهر
٢ - ماء العين	٤ - ماء البحر

ماء المطر

تكلمنا سابقاً عن المواضع الموجودة في ماء المطر وتركيبه - ونزيد الآن انه يصير حامضياً في الجهات التي يحرق فيها كثير من الفحم الحجري وهو بهذه الحالة خطر عظيم على غر النباتات .

وهو يذوب كربونات الكالسيوم والمواد القلوية الاخرى ويعرف قل غو الكائنات العضوية والبكتيريا ، ويسبب الحامضية التي لا توافق اغلب النباتات في الاراضي الطينية .

ماء العين

يختلف تركيب ماء العين باختلاف كنه الاجسام الذائبة فيها ومقاديرها وفي الغالب فانها تشتمل على المواد الآتية :

- كربونات الكالسيوم - كربونات الماغنيزيم .
- كبريتات الكالسيوم او الماغنيزيم .
- كلورور الصوديوم او البوتاسيوم .
- سلكات قلوية .

غازات ذائبة - او كسجين - آزوت وعلى الاخص ثاني او كسيد الكربون .

ماء النهر

تتركب الانهار من العينون التي تصب فيها ، وهي تكون في ابتداء امرها مشابة بتركيبها لتركيب مياه العينون ، ولا تلبث ان تستمد مقداراً عظيماً من مياه سطح الارض فيتغير بذلك تركيبها - ويترب ماء الانهر عادة من غازات ومواد ثابتة .

الغازات : حامض الكربونيك - الهواء الامونياك .

المواد الثابتة : الرمل - كربونات الكلس - سلفات الكلس - كلورور الصوديوم - نترات الصود - مواد عضوية متنوعة . الخ .

ويندر ان تحتوي مياه الانهر على كميات وافرة من كربونات الكالسيوم والغالب في مياه الانهار ان يكون كبريتات الكالسيوم فيها مصحوباً بكلورور الصوديوم ، واملاح المغنازيوم .

ماء البحر

يختلف تركيب ماء البحر باختلاف الاماكن وباختلاف تركيب المياه التي تصب فيه .

ولقد حلل ماء البحر في ارلندا فوجد انه مركب من المواد الآتية في ١٠٠٠ غرام :

غرام	
٢٦٠٤٣٩	كلورور الصوديوم
٠٠٧٤٦	البوتاسيوم
٣٠١٥٠	المغنيزيوم
٠٠٠٧٠	برومور
٠٠٠٦٦	كبريتات
آثار	كربونات
١٠٠٠٢	آزوتات
٠٠٠٤٨	كبريتات الكالسيوم
٠٠٠٠٤	كلورور النشادر
آثار	حامض السيليك

وظيفة الماء في تغذية النباتات

ومن المعلوم ان الماء الذي يسري في التربة الزراعية يحل المواد الغذائية ويدخل بواسطة الجذور داخل جسم النبات فيشكل النسج الصاعد . وكلما امتص النبات ماء كلما امتص معه مواد مغذية ، فاذا قل الماء فالتغذي يتعرقل ، وغو النبات يتوقف ، لان النباتات تنفّضج والاوراق تدفع على الدوام للهواء على شكل بخار كمية الماء التي تدخل لجوفها حاملة لها المواد الغذائية .

ولانبات انفضاج النبات نذكر الامثلة التالية :

لنضع على كفة ميزان قسطل فيه نبات « الباكونيا » ثم نستر سطح القسطل بزجاج لمنع تبخر الماء من التراب ، ثم نزن القسطل بما فيه ، فبعد ساعة من الزمان نجد بأن التوازن قد اختل بسبب ضياع الماء بواسطة انفضاج الاوراق .

والنور يزيد في عملية الانفضاج ، وبعد تجارب عديدة تبين بأن ورقة القمح تنفّضج في الظلمة في مدة معينة ثلاث ميليعرامات من بخار الماء ، وفي النور ١٦٨ ميليعرام . ويسمى هذا الانفضاج « بالتبخر الكلوروفيلي »

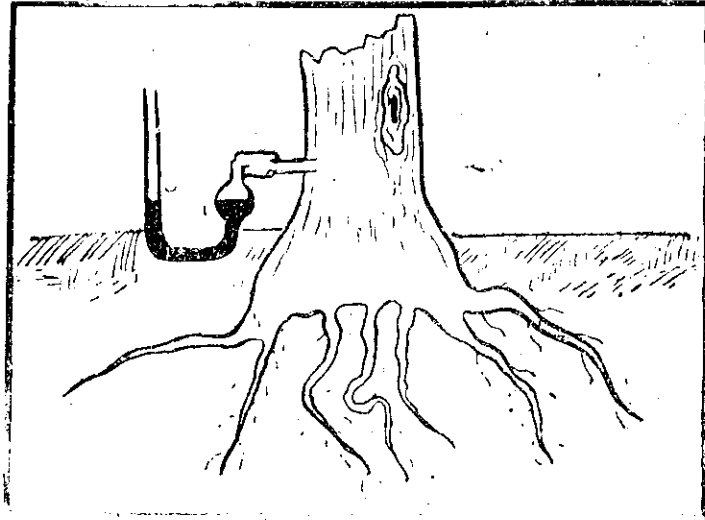
ان معدل ما يتبخر من نبتة القمح في اليوم هو ١٢ غرام ، ومن نبتة الشعير ١٤٠١٢ ، وشجرة السدياب ذات (٧٠٠٠) ورقة تبخر بطرف خمسة اشهر (١٠١١١٠٢٥٠) كيلو غرام ماء .

كمية الماء الموجودة في النباتات

ان جميع النباتات تحوي في انسجتها كمية من الماء تختلف باختلاف انواعها فلقد وجد بان الف كيلو من ادران البطاطا تحوي على ٧٥٩ كيلو ماء وفي الف كيلو حنطة يحوي ١٤٥ كيلو ماء .

كيف يمتص ويهيئ النبات غذائه

لقد ثبت لدينا بان الجذور هي التي تمتص المواد الغذائية من التراب بواسطة



وهذا الانخفاض يأتي من النسغ الذي ينفجر من النبات ويسيل في الانبوب وعمود الزئبق ويضغط على الزئبق فيعمل من نقطة (ب) فالجذور اذاً تستطيع ان تدفع النسغ جيداً .

٢ - لنضع غصن عليه اوراق في نهايته في انبوب من الزجاج قسمه السفلي مغطوس بالماء - ففي بضعة دقائق نرى الماء صعد في الانبوب بسبب السحب والامتصاص الذي حصل من انفراج الاوراق .

والخلاصة ، فالنسغ الغير ناضج عند وصوله للاوراق يتخلص النبات من فضلة الماء بواسطة الانفراج .

وفي غضون ذلك يشتغل الكلوروفيل تحت تأثير النور فيثبت الكربون الموجود في الحامض الكربونيك الهوائي - وتطبخ المواد الغير ناضجة فتصبح صالحة لغذاء النبات .

فهذه العملية تجري بفضل اشعة الشمس ، والكلوروفيل ، وفعل التنفس .
واما النباتات الغير خضراء كالفطور فلا تستطيع ان تحلل حامض الكربونيك وتتغذى بواسطة التمثيل الكلوروفيلي ، ولكنها تعيش على ظهر غيرها من النباتات والحيوانات .

شعورها الماسة ، وهذه الشعور لا تمتص الا المواد المنحلة .

واثباتاً لذلك نغطس جذور نبات حديث السن في ماء يحوي على محلول من المواد المعدنية نرى لدى التحليل بعد بضعة ايام ان النبات قد امتص بعض المواد وبعض الاملاح - كأملاح البوتاس ، والنترات والفوسفات بمقدار عظيم ولم يمتص املاح الصودا الا قليلاً ونرى كذلك بأن امتصاص الماء كان اكثر وقوعاً .

كيف تمتص الجذور المواد المنحلة

وهذا الامتصاص يحصل بهذه الصورة حتى تحصل الموازنة بين المواد المالحية الداخلة للنباتات ، وبين المواد المالحية الموجودة في التراب اي ان الاملاح المنحلة في الماء يظل نفوذها داخل النبات دائماً بشكل لا تضر باغشية اعضاء النبات حتى تحصل الموازنة . فالماء والاملاح المنحلة تنفذ في الجذور وترتفع في جوف اوعية النبات الداخلية باسم النسغ الفج حتى تصل للاوراق حيث يعترى هناك التغير والتبدل .

كيف يهيئ النبات غذاءه

ان الماء الذي يحوي على املاح منحلّة - كالازونات ، والفوسفات ، والكبريتات ، والكربونات .. الخ والذي تمتصه الجذور يسمى النسغ الفج «الغير ناضج» وهذا النسغ لا يستطيع ان يتغذى منه النبات رأساً لانه يحتاج لان يتحول وينقلب داخل الاوراق الى مواد غذائية قابلة لتغذية النبات بواسطة عملية تسمى « التمثيل الكلوروفيلي » .

ما هي الاسباب التي تستدعي صعود النسغ الفج لحد الاوراق

ان لهذا الصعود سببان :

١ - دفع الجذور .

٢ - التنفس الذي يحصل من الانفراج ويتم في الاوراق .

ولا ثبات ذلك :

١ - لنقطع ساقاً من سوية الارض تقريباً ، ولنضع على المقطع انبوبة معكوفة مملئة بالزئبق لحد نقطة ا - ب كما في الشكل . ففي مدة من الزمن يزداد الضغط على نقطة (ا) وتخفض سوية الزئبق من نقطة (ا) وتعلو من نقطة (ب) .

التراب الزراعي

من المعلوم ان الكتلة الترابية كانت في ماضيات الاعوام عبارة عن منصهرات مقذوفة من فوهة البراكين ، ثم تجمدت فوق سطح الارض ، واصبحت صخوراً وبذلك تفتت تحت تأثير عوامل خارجية ، فاصبحت تراباً نزرع فيه ، فيخرج كنوزاً ، ويدر علينا محاصيل كثيرة .

ان العوامل التي كونت التراب الزراعي هي :

- ١ - تأثير تغير درجة الحرارة .
- ٢ - تأثير الرياح .
- ٣ - تأثير الامطار .
- ٤ - المياه الجارية على سطح الارض .
- ٥ - المياه الداخلة في الشقوق الارضية .
- ٦ - مياه البحار .
- ٧ - المياه المتجمدة .
- ٨ - تأثير انواع الحياة وهي النباتات والحيوانات والانسان .

تركيب التربة الزراعية

تتركب التربة الزراعية من عناصر حركية .
كالرمل - الطين - الكلس - الدبال .
ومن عناصر كياوية - كالفسفور ، والآزوت ، والصود ، والبوتاس ،
الكلس ، الحديد ، الكبريت - المغنيزيا .

مواد التراب الحركية

الرمل

يتركب الرمل من الاوكسجين ، ومن السيليوم ، وهو جسم غليظ خشن الملمس لا يذوب بالماء ، ولكنه يذوب بالحوامض ، ويتكون الرمل من تفتت صخور الصوان ، وذراته متفرقة بعضها عن بعض ، ولذا ينفذ الهواء بينها بسهولة تامة .

الطين

مركب من ذرات دقيقة - لا تذوب في الماء - ولكنه تذوب في الحوامض وقد حصلت من تفتت الصخور العضارية وهو غير قابل لنفوذ الماء والهواء .
يمتص الماء ولا يسمح له بالمرور الى ما تحته .
وعندما يتبلل يصير لزجاً - ومتى جف يصبح قاسياً ، ويتشقق في الصيف .

الكلس

مادة ترابية مركبة من ذرات غليظة قليلاً او كثيراً تذوب في الماء وفي حوامض - حصلت من تفتت الصخور الطباشيرية . فهو يمتص الماء اقل من الطين واكثر من الرمل .

الدبال

مادة عضوية غنية بالمواد الغذائية تحصل من تفسخ وتحلل الزبل واوراق الاشجار والقشر والتبن وما شابه ذلك وللدبال منفعة ثانية وهي ان يقوي الارض الخفيفة ويخفف الاراضي الثقيلة اي ان له خاصة الطين في الرمل وخاصة الرمل في الارض الطينية .

والمادة الدبالية تكون اما حامضية او معتدلة ، وتكون ذات الوان مختلفة وسمرء او سوداء وتحتوي على الكربون والهيدروجين ، وكمية تختلفه القدر من الآزوت .

وكثيراً ما تكون الاجسام الدبالية في التراب مشتركة ومتحدة مع الكلس والماغنيز ، والبوتاس ، والصودا ، وحمض الحديد ، وتؤلف مع هؤلاء املاح « الهومات - الدبالات » وكل هذه الاملاح لها قدرة عظيمة للتلون .

ان الدبال يؤلف مع العناصر الغذائية في التراب مركبات حقيقية يمكن للنبات ان يمتصها ، فان املاح الفوسفات مثلاً ليست منحلة ، وامتصاصها صعب ، اما اذا اتحدت مع الاجسام الدبالية تجعل العناصر الغذائية الغير منحلة نوعاً ما قابلة للهضم مما يهيئ تمثيلها من النباتات ، ولذلك تجد في تركيب الدبال كمية وافرة من المواد المعدنية مختلفة الاشكال متحدة او مختلطة معه .

« اذن يمكن ان نقول عن الدبال انه مادة عضوية نباتية او حيوانية آخذة في الانحلال يختلف تركيبها الكيماوي على حسب درجة الانحلال حيث ان في عملية تكوين الدبال تزداد نسبة الكربون بالتدريج في المادة العضوية لذلك نجد ان هذه تتحول الى مادة سمرء مصفرة ثم سمرء مسودة واخيراً تصبح سوداء اذا ما وصل الانحلال الى حد بعيد ، وايضاً نشاهد ان المادة العضوية تحفظ شكلها في المبدأ ولكن ما تلبث ان تفقده وتكون مادة غير متبلورة » .

ويمكن تلخيص التأثيرات التي يحدثها الدبال على التربة فيما يلي :

- ١ - يعطي التربة لوناً غامقاً وبذلك تزداد مقدرتها على امتصاص الحرارة .
- ٢ - يزيد قوة امتصاص التربة للمواد الذائبة ويشبه في ذلك الطين .
- ٣ - يفتح التربة الثقيلة اي يزيد من حجم المسام .
- ٤ - يزيد من قوة حفظ التربة الماء .
- ٥ - ينتفخ اذا ابتل وينكش عندما يجف .
- ٦ - يتحلل ولو ببطء كما يحصل في التربة الثقيلة ، ويكون الانحلال سريعاً في التربة الرملية والكلسية .
- ٧ - ينشط العمليات الحيوية في التربة .

خواص التربة الحكيمة

للاتربة الزراعية خواص حكيمة مهمة اهمها :

ذرات التراب - كثافته

الاندماج - والتاسك

الصلابة - الالتصاق

رطوبة الارض - قابلية نفوذ الماء

امتصاص الرطوبة الجوية (القوة الشعرية) .

سخانة التراب - التبخر .

تأثير لون التراب - تأثير وضعية التراب .

ذرات التراب :

يتركب التراب من ذرات مختلفة الحجم ، والنوع ، مصفوفة بعضها بجانب بعض ويتخلل بينها الهواء والماء .

وهذه الذرات يشتد ويخف تماسكها بالنسبة لنوع الذرات .

فالذرات الخشنة ، الدقيقة يكون تماسكها اقل من الذرات الدقيقة جداً ... وهذه الذرات تتماسك مع بعضها بواسطة مادة غرائية تحتوي على اهم المواد المغذية للنبات كالحلول العضوي ، والآزوت ، وحامض الفسفوريك ، والبوتاس وغير ذلك وبما أن الجذور لا يمكنها ان تعيش بدون هواء وماء فوجود الخلايا بين الذرات أصبح ضرورياً .

فالفلاحة هي التي تبعثر الذرات ويزداد بذلك نفوذ الماء والهواء .

الاندماج والتاسك :

يتماسك التراب بقدر ما يكون فيه من الطين . وكلما ازدادت كمية الذرات الناعمة التي تشكل الطين كلما ازدادت قوة الاندماج والتاسك . وتصير وحلاً عندما تظطر الساء ، كما تصير قاسية عندما تجف من الماء فيتناقص حجمها ، وتتشقق ، وهذا التشقق بسبب التباعد بين الذرات ويؤدي احياناً لتمزق جذور النباتات الصغيرة .

الصلابة :

تأتي صلابة الارض عندما تكون الاتربة طينية ، ويتعذر على المحراث ان ينفذ الى داخلها وخصوصاً عندما تجف ، وتقسو . وتقلل الصلابة بأضافة كمية من الرمل والكس وان يخلط فيها مواد دبالية ، واسمدة عضوية كزبل الحبل والماعز . وان يجرثها مراراً بعد ذلك .

قابلية نفوذ الماء :

بعد تجارب تبين ان الاتربة الدبالية ينفذ فيها الماء بسرعة ، وتمسك كمية عظيمة من الماء . وان الاتربة الطينية ينفذ فيها الماء ببطء انما تمسك كمية عظيمة من الرطوبة . وان الاتربة الرملية ينفذ فيها الماء بسهولة ولا تمسك الماء الا قليلاً .

كيفية صعود الماء من التراب « القوة الشعرية »

كلما قل الماء حول الذرات الترابية السطحية كلما اشتدت قوة جذب الماء اليها الموجود في الذرات القريبة منها . ومن الذرات السفلية ، وهكذا يتصاعد الماء من الاسفل الى الاعلى ، وكلما كانت الذرات الترابية قريبة من بعضها البعض وخصوصاً السطحية كلما ازدادت القوة الشعرية وازدادت القوة الشعرية وازداد تبخر المياه ، واما اذا بعثرت الذرات ، وكبر حجم الخلايا قل تأثير قوة التبخر .

وحفظت الرطوبة في الارض لذلك من الضروري عزق الارض في الربيع عند توقف الامطار لحفظ الرطوبة في الارض ومنعها من التبخر . ويستفيد النبات وخصوصاً في المناطق التي تقل فيها المياه .

التبخر :

يزداد تبخر المياه الموجودة في الارض كلما زادت حرارة الهواء ، وزادت سرعة الرياح ، وزادت كثافة النباتات ويقل تبخر الماء كلما كانت السماء ملبدة بالغيوم والهواء ساكناً .
ان الاراضي القليلة الاندماج يزيد فيها التبخر واما الاراضي الطينية والدبالية فانها تحف ببطء .

تركيب التربة الكيماوية

تكلمت في الدروس الماضية عن المواد المعدنية التي يتركب منها النبات وانها موجودة في التراب . وتكلمت عن عناصر الازوت ، والفسفور ، والبوتاس والكالسيوم ، والحديد ، والكبريت .

وتكلمت عن الازوت بانه موجود في التربة بشكل مركبات نتراتية ، وعضوية ، ونشادرية ، وان مصدر الازوت في التراب هو المواد العضوية ، ثم آزوت الهواء .

وتكلمت كذلك عن الفسفور وانه موجود في التربة بشكل فوسفات الكلس والألومنيوم ، والحديد والمغنيزيوم .

وان الفسفور يدخل في تركيب المواد الازوتية في البروتوبلازم ، ويكثر في اعضاء النباتات الفتية ، ثم ينتقل الى الحب والجذور .

ثم تكلمت عن البوتاس وانه ضروري لحياة النبات ، وهو يساعد على عمل المادة النشوية ، وهو ضروري لتشكيل النار ... وتكلمت كذلك عن الحديد ، والكبريت .

خواص الاراضي الكيماوية

للتراب خواص كيماوية مهمة ، فهي تمتص غازات الهواء وخصوصاً الأوكسجين - لان الارض التي لا تمتص الغازات لا يمكن للنبات ان يعيش فيها . فالدبال يمتص الغاز بغزارة واما بقية انواع الارض فانها تمتص الاوكسجين - ويختلف هذا الامتصاص باختلاف انواع الاراضي ، فالاراضي الخفيفة تمتص اكثر من الاراضي الطينية المندجة الكثيرة الرطوبة وخصوصاً في ايام الشتاء .

وللتراب خاصية مهمة وهي امتصاص المواد الغذائية التي توضع في التراب ، ولولا هذه الخاصة لذهب المطر باكثر هذه المواد ...

تقسيم الاراضي

تقسم الاراضي الزراعية وفقاً لتركيبها كما يلي :

الاراضي البسيطة	الاراضي المركبة
الاراضي الرملية	الاراضي الرملية الطينية
الاراضي الطينية	الكلسية
الاراضي الكلسية	الطينية الرملية
الاراضي الدبالية	الكلسية الرملية
	الكلسية الطينية

الاراضي البسيطة

الاراضي الرملية :

ما تحتوي اكثر من ٥٠ - ٧٠ ٪ رمل كرمل بيروت .
ومنها ما تكون رملية صخرية ، وهي اراض لم تتجزأ كئنها الكبيرة الحجم .
وتصلح هذه الاراضي لغرس اشجار الاحراج كالصنوبر ، والبلوط وغيرها .
والاراضي الرملية اذا خلطت بالزبل الطبيعي - والكلس تصبح صالحة لزراعة
الخضروات والليمون - والقمح ، والكروم .

الاراضي الطينية :

هي التي تحتوي مركباتها على اكثر من ٢٠ ٪ مادة طينية .

واذا ارتفعت هذه النسبة واصبحت ٥٠ - ٦٠ ٪ فان الزرع يصبح فيها صعباً .
وهذه الاراضي لا تمتص الماء الذي يأتيها من الامطار بسهولة ، وتصبح لزجة ،
وفي الصيف تشقق وتصبح فلاحتها صعبة للغاية .

وهذه الاراضي تصلح لأن تكون مراعي للحيوانات في الربيع والصيف
والخريف :

ولا تصبح صالحة للزرع الا اذا جففت ، واصححت بالكلس وسمدت بالاسمدة
العضوية عند ذلك تخف لزجتها ، وتصلح لزراعة الخضروات ، والاشجار
المثمرة ...

الاراضي الكلسية :

تحتوي على ٥٠ - ٧٠ ٪ كلس ولونها يكون ابيضاً وهي تفور اذا صب عليها
احد الحوامض ، وهي اقل اندماجاً من الاراضي الطينية ، وقليلة الخصب .
وبالنظر لضعف قوة امتصاص المواد الغذائية فالأفضل تسميدها بالاسمدة
العضوية ...

وهي تصلح لغرس الاحراج ، والبندق - والكرز ، والزيتون ، واللوز
والكروم ...

الاراضي الدبالية :

تتركب هذه الاراضي من مواد عضوية متخمرة كما ذكرت ذلك قبلاً ،
وتكون رطوبتها شديدة في الشتاء وتكثر فيها الحوامض ، وهي تعد من اغنى
الاراضي الزراعية .

ولتعديل الحموضة فيها يضاف اليها كمية من الكلس .

واما كمية الازوت فيها فكبيرة .

ولا يوجد في بلادنا اراضي عضوية خالصة بل كثيراً ما تكون مزوجة اما
مع الرمل او الطين وهي تصلح لاكثر المزروعات .

الاراضي المركبة

الاراضي المركبة هي ما كانت مركبة من مادتين او اكثر وتسمى حينئذ باسم الاثنين وتقدم المادة الكثيرة على المادة القليلة .
فيقال مثلاً اراضي رملية ، طينية - اي ان الرمل فيها اكثر من الطين . الخ .
واهم الاراضي المركبة هي :
الرملية الطينية ، والرملية الكلسية ، والطينية الرملية ، والطينية الكلسية ، والكلسية الرملية . الخ .

المصاحات

هي المواد التي توضع في الاراضي بقصد اصلاح خواصها الطبيعية وهي :
الرمل - الكلس - المارن - الجص .

الرمل :

يضاف الرمل الى الاراضي المندمجة لتخفيف التصاقها وجعلها صالحة للزراع .

الكلس :

للكلس خواص عديدة ، فهو غذاء ضروري للنبات ، وهو عامل حتمي في الاتربة الطينية بسبب رسوب الذرات الطينية التي هي العامل الاكبر في اندماج الاراضي المتاسكة ، فهو يصلح الاراضي الثقيلة .
وهو يساعد على تخمر الزبل وعلى تحوله الى مركبات يسهل على النباتات الامتصاص . وهو يزيل الحموضة من الاراضي ويجعلها وسطاً صالحاً لنمو البكتيريا المفيدة . وكلس البناء هو احسن كلس يستعمل لهذه الغاية ، والكمية اللازمة كل عام للدونم الواحد من ٥٠ - ١٠٠ كيلو .
واما الحوارة « كبريتات الكلس » والجص فيستعملان بكميات اكبر لانهما خليط من الكلس والطين .

الاسمدة

السماد بوجه عام كل مادة ، ما عدا الماء تضاف للتربة الزراعية لغرض زيادة المحصول ، وتنشأ هذه الزيادة لعدة اسباب :

- ١ - اما لان المادة المضافة غذاء نباتي غير متوفر في التربة بالقدر المناسب .
 - ٢ - او لانها تحدث تفاعلات في التربة يترتب عليها ان تصبح بعض المواد الموجودة بها صالحة بعد ان كانت غير صالحة لتغذية النبات .
 - ٣ - او لانها تنشيط العمليات الحيوية في التربة .
 - ٤ - او لانها تحسن خواص التربة الطبيعية .
- تقسم الاسمدة الى قسمين كبيرين :

- ١ - الاسمدة العضوية .
- ٢ - الاسمدة الكيماوية « المعدنية »

الاسمدة العضوية

ويطلق عليها زبل المزارع ، وهي تتألف من بقايا الحيوانات ، والنباتات -
ويختلف تركيبها باختلاف الحيوانات والنباتات التي تولدت منها - وهي تحوي
عادة على (الازوت والهامض الفسفوريك والبوتاس)

تأثير الازوت والفسفور والبوتاس في نمو النباتات

الازوت :

ان تأثير الازوت في النباتات يظهر في لون الاوراق فيجعله اخضرًا غامقًا وهو
يدفع الفروع الى نمو سريع ، ويكثر من نمو الاوراق والفروع فهو يزيد نسبة
الاوراق على الثمر . فهو عامل النمو والكمية والحجم ، والخشونة والضيامة .

الفسفور :

هو العنصر الذي ينمي الزهر والثمر - وزيادة محصول الحب - وهو يزيد
نسبة الحب على الورق .

البوتاس :

هو العنصر الذي يزيد في محصول الاثمار والحبوب اذ يدخل في تركيبها - وهو
يساعد على تكوين المواد النشائية .

أنواع الزبل

للزبل أنواع عديدة ويختلف تركيبها باختلاف البلاد .

بقايا الحيوانات :

كزبل الماعز ، والغنم ، والبقرة والحيل . الخ ، وهو جيد كثير الازوت
الا انه قليل الفوسفور والبوتاس - لذلك يجب اكاله بالاسمدة الفوسفورية
والبوتاسية .

تحليل زبل الحيوانات في المئة

ماء	ازوت	حامض الفسفوريك	بوتاس
زبل الحيل ٧٥،٤٠	٠/٧٤	٠/١٧	٠/٥٤
البقرة ٦٨،١٠	٠/٤١	٠/٩٠	٠/٥٧
الغنم والماعز ٦٧،١٠	١-٠/٩١	٠/١٦	٠/٨٧

بقايا الانسان :

هي الافرازات المائعة والجامدة التي يفرزها الانسان ويجب ان تخزن جيداً
قبل استعمالها ويجب ان تستعمل فقط للاشجار المثمرة - لان استعمالها للخضروات
مضر اذ تنقل الميكروبات الى الانسان .

وهي تتركب من المواد التالية في المئة :

آزوت	حامض الفوسفوريك	بوتاس
٠/٧٠	٠/٢٦	٠/٢١

الجراد ودود الحرير

زبل غني بالآزوت ويحوي بعض الفوسفور والبوتاس وهو جيد جدا يمكن استعماله لأي المزروعات .

افرازات الطيور:

هي عبارة عن افرازات جميع الطيور ، وهي غنية بالآزوت والفوسفور والبوتاس وتتركب من المواد التالية :

آزوت	حامض الفسفوريك	بوتاس
٠/١٠٥	٠/٢٣	٠/٢٧

وهي تستعمل لتسميد الزهور والخضروات ويوضع للدونم الواحد ٦٠ - ١٠٠ كيلو .

الأكسبة :

هي البقايا التي تستخرج من عصر البذور الزيتية كأكسبة بزر القطن والسهم والخروع ودوار الشمس .

وهي تحوي ٤ - ٦ آزوت ١ - ٢٥ حامض الفسفوريك ١٥٥ بوتاس ، وهي سريعة الانحلال . وهي تستعمل لتسميد جميع الخضروات الشتوية والصيفية بمقدار ٤٠ - ٥٠ كيلو للدونم .

الدم المجفف :

وهو سماد متكاثف ويحوي على ١٠ بالمائة آزوت ٥ حامض الفسفوريك وهو سهل الانحلال ويستعمل للاشجار المثمرة وقصب السكر .

الاسمدة الخضراء :

وهي زرع بزور النباتات البقلية في الارض المراد تسميدها ومتى نمت وازهرت تطمر بالمحراث ، والنباتات الصالحة لهذا الغرض هي البرسيم والكرسنة والبيقية والقرمى والفلول المصري . الخ .

وهذه النباتات يعيش على جذورها بكتيريات تمتص آزوت الهواء من تآليل موجودة على جذورها ، وهي تكثر من المادة العضوية في الارض .

وبعد التحليل تبين ان السماد الاخضر الناشيء من الفول المصري فيه المواد الآتية في المئة :

آزوت	حامض الفسفوريك	بوتاس
٠/٤٤	٠/٠٦	٠/٤٢

الاسمدة الكيماوية « المعدنية »

تقسم الاسمدة المعدنية الى اربعة اقسام رئيسية وهي :

١ - الاسمدة الآزوتية

كسلفات الأمونياك ، ونيترات الصودا ، ونيترات الكلس ، ونيترات الأمونياك ، ونيترات البوتاس ، وفوسفات الأمونياك ...

٢ - الاسمدة الفوسفورية

السوبر فوسفات ، والفوسفات والسكريا .

٣ - الاسمدة البوتاسية

سلفات البوتاس ، كلورور البوتاس ، كربونات البوتاس ، سلفور البوتاس ، الرماد ...

٤ - الاسمدة المركبة

وهي تحوي أكثر من عنصر غذائي ...

الاسمدة الآزوتية

وهي الاسمدة التي تحوي الآزوت وتستعمل في الزراعة لما فيها من الآزوت.

وتقسم الى ثلاثة اقسام :

- ١ - اسمدة آزوتية امونياكية .. ومنها سلفات الامونياك .
- ٢ - اسمدة آزوتية نيتراتية ومنها نترات الصودا ..
- ٣ - اسمدة نيتراتية امونياكية ومنها نترات الامونياك .

سلفات الامونياك او كبريتات النشادر

هو ملح ناعم ابيض مندمما يكون صافياً وبعضها يكون مائلاً الى اللون الازرق والاصفر والاحمر والاسمر ، طعمه مر مالح ، وليس له رائحة ولا يمتص رطوبة الهواء الا قليلا وهو يذوب بسرعة كبيرة في الماء .

وهو مركب من حامض الكبريت والامونياك اي النشادر - وهو يحوي الآزوت بشكل امونياك بمعدل ٢٠ - ٢١ بالمئة . يصنع سلفات الامونياك من الهواء بطريقة الجمع الكيماوي ، ومن بقايا صناعات الفحم والغاز . وقبل ان يتحول الآزوت الأمونياكي الى نيتراي يبقى ثابتاً في الأرض اي لا تجرفه المياه وهذه ميزة لسلفات الأمونياك .

نيترات الصودا او نترات الشيلي

وهو ملح خشن يشبه ملح الطعام ولونه يختلف عن الابيض المائل الى الاصفرار الى اللون الصدائي المائل الى الاحمر او طعمه مر ، يمتص رطوبه الهواء بسهولة ويصعب تخزينه وينحل بسرعة بالماء ويحوي ١٥،٥٪ آزوت بشكل نترات وهو الشكل الذي ينحل في الارض بسرعة يستخرج بشكل املاح مخلوطة مع التراب في طبقات ارضية في بلاد الشيلي وهذه الاملاح بعد التكرير يؤخذ منها نترات الصودا .

نيترات الجير

وهو سماد يحوي الآزوت مع الكالسيوم (كلس) وهو على نوعين منه

ما يحوي ١٥٠٥ بالمئة آزوت ولونه ابيض ومنه ما يحوي ١٣٠٥ بالمئة من الآزوت وهو اسود وكلاهما يمتصان رطوبة الهواء بسهولة ويدوبا بالماء بسهولة . يصنع من الهواء بطريقة الجمع الكيماوي .

نترات الامونياك

يحوي ٣٢ - ٣٥ بالمئة آزوت . ملح ابيض كثير الامتصاص لرطوبة الهواء .

نترات البوتاس

١٢٠٥ بالمئة آزوت و ٤٣ بالمئة بوتاس يستعمل لما يحويه من الازوت والبوتاس وهو جيد جداً .

فوسفات الامونياك

٢٨ بالمئة آزوت و ٣٠ حامض الفوسفور .

سياناميد الجير

١٧ - ٢١ بالمئة آزوت و ٥٥ بالمئة كلس يصنع من الهواء وهو مسحوق ناعم وخشن ذو لون اسمر يمتص رطوبة الهواء .

الاسمدة الفوسفورية

هي الاسمدة التي تحوي الفوسفور . وتقسم الى قسمين صناعة كالسبفوسفات والسكروريا . وطبيعية كمسحوق العظم وفوسفات المناجم .

السوبرصفات

نوعات

- ١ - سوبر فوسفات العظم ويصنع من العظم وهو يحوي على ١٢ - ١٤ بالمئة حامض فوسفوريك قابل الانحلال في الماء و ٣ بالمئة آزوت .
- ٢ - السوبر فوسفات المعدني وهو يحوي حامض الفوسفور القابل للانحلال في الماء وهو يصنع من الفوسفات الطبيعي الذي تكيه الصناعة وتجعله بشكل يسهل على النبات امتصاصه بسرعة وهو خشن الملمس يشبه الرماد وله رائحة خاصة . والصناعة تقدم منه انواعاً مختلفة اهمها :
- ١ - السوبر فوسفات البسيط الذي يحوي ١٠ - ١٢ بالمئة حامض الفوسفور او ١٨ - ٢٠ بالمئة .
- ٢ - السوبر فوسفات المزدوج الذي يحوي من ٢٦ - ٤٥ بالمئة حامض الفوسفور .

سكوري

يستخرج من بقايا صناعة الحديد والفولاذ وانواعه كثيرة . منه ما يحوي ٥ - ١٨ بالمئة حامض الفوسفور ، وكمية الكلس من ٣٦ - ٥٤ بالمئة .

الفوسفات الطبيعي

يستخرج من المناجم في بلجيكا ، الجزائر ، تونس ، انواعه كثيرة ، وتحوي ١٢ - ٥٦ بالمئة حامض الفوسفور - وكثيراً ما تحوي ٥٠ بالمئة كلساً ...

فوسفات العظم

ان عظام الحيوانات تحوي نحو ٢٠ بالمئة حامض الفوسفور و ٤ بالمئة آزوتاً

ولذلك فهي اسمدة فوسفورية آزوتية .

تحتوي هذه الاسمدة ١٢ - ٣٠ بالمئة حامض الفوسفور وبعضها يحوي قليلا من الازوت .

الاسمدة البوتاسية

هي الاسمدة التي تحوي البوتاس والتي تستعمل في الزراعة لما فيها من البوتاس .
مصادر البوتاس : كان المصدر الوحيد للبوتاس الزبل والرماد ولكن في منتصف القرن الماضي اكتشف مناجم البوتاس في المانيا وفرنسا .
توجد املاح البوتاس بمجالاتها الطبيعية في طبقات كثيفة بكميات هائلة في هذه المناجم ، وهذه الاملاح تستعمل في الزراعة كما هي .
وهناك مصدر جديد للبوتاس وهو مياه بحر الميت في فلسطين .

انواع الاسمدة البوتاسية

سلفات البوتاس : يحوي على ٩٠ بالمئة من سلفات البوتاس الصافي .
وهو يستعمل في اي وقت لجميع الزراعات وفي جميع الاراضي بمعدل متوسط من ١٠ - ٢٠ كيلو للدونم الواحد .

كلورور البوتاس

ليس نقياً ، فتقاوته ٨٠-٩٥ بالمئة و كمية البوتاس فيه هي ٥٠-٦٠ بالمئة .

السلفينيت

يحوي ١٤ - ٢٩ بالمئة بوتاساً وهو يشبه ملح الطعام الا ان لونه مائل الى الاصفر او الاحمر .

وهو يمكن استعماله كسماد بوتاسي في الزراعة ولكن الاملاح الموجودة فيه تضر في الاراضي الطينية والمالحة ، وتضر بالمزروعات .

الكامينيت

يحوي ١٣،٥ بالمئة بوتاس و قليلا من سلفات وكلورور المغنيزيوم عدا عن الملح العادي بنسبة ٤٥ ٪ .

كاربونات البوتاس

يستخرج من سلفات البوتاس او من الرماد او من بقايا صناعة السكر ويستعمل ايضاً في صناعة الصابون ويحوي على ٥٢ - ٦٣ بالمئة من البوتاس .
وهو سماد بوتاسي جيد يتمثله النبات بسرعة ولا يحتاج لوجود الكلور في الارض . والرماد سماد بوتاسي حسن اذ يحتوي على كاربونات البوتاس .



التي يمكن ان تبطل التأثير الضار لتلويث كربونات الصوديوم لان السهدين
الاول والثاني تأثيرهما الفسيولوجي حمضي ...

تأثير سلفات النشادر على الارض :

تتحول الامونيا في التربة الى حامض آزوتيك ، تاركة حامض الكبريتيك
في الارض .

فاذا داومنا التسميد بسلفات النشادر اعواماً متوالية تقلصت الكاربونات
من الارض شيئاً فشيئاً حتى يجيء الوقت الذي تستحيل فيه تلك الارض حمضية
واذا فرض وساءت الأرض الى هذا الحد فان الآزوت النشادري او العضوي
لا يستحيلان الى حامض آزوتيك بفعل البكتريا التي يقف نشاطها في الوسط
الحامضي ، وفي حال كهذه لا علاج الا باضافة مركبات الكلس سيما الكربونات .
ولذا فان خلط نترات الصودا مع سلفات النشادر و اضافتهما معاً عند التسميد
يمنع ضرر كل منهما على حدة ، ويمكن استعمال كل منهما لنفس الارض ، ولكن
بالتعاقب اي يسمد مرة باحدهما ومرة بالآخر وهكذا ...

تأثير السوبر فوسفات على الارض :

تتحول فوسفات آحادي الكالسيوم الذائبة الى ثنائية عسرة الذوبان بمجرد
اضافة السماد للارض وتفاعله مع املاح الكالسيوم التي في التربة .
وعند ما يعود هذا المركب الى الحالة الذائبة يسرع النبات الى امتصاصه
كله دون ان يتروك منه شيئاً او قد يتروك الكالسيوم فقط .

تأثير الاسمدة البوتاسية على الارض :

عند تسميد الارض بكلورور او سلفات البوتاس يمتص النبات عنصر

تأثير الاسمدة المختلفة على الارض (١)

تأثير نترات الصودا على الارض

التأثير النافع : يؤثر الصوديوم الذائب في البوتاسيوم الغير ذائب
فيحيل جانباً منه الى ذائب ، وهذا الامر يحدث لحد ما سيما في الاراضي
الطينية ولو انه تأثير يسير ولكنه يحدث ويزداد فعله باستمرار التسميد
بهذا السماد .

التأثير الضار : ظهر من تجارب عدة ان استمرار تسميد الارض الثقيلة
بهذا السماد يفكك الجبيبات المتجمعة فتسوء التهوية ، والصرف فتستمر لزجة
الى وقت طويل بعد ريها واذا جفت فانها تصبح كتلا صلبة يتعذر على الجذور
الصغيرة اختراقها فتتموت .

وهذا الاثر ناتج من تراكم الصوديوم في الارض بعد امتصاص النباتات
للأزوتات التي في السماء - وهذا التراكم ينتهي الى استحالة الصوديوم الى كربونات
الصوديوم بفعل حامض الكربونيك الموجود في الماء الارضي ، سيما حول
جذور النباتات .

ولعلاج هذا الضرر يجب استعمال سمدة السوبر فوسفات او سلفات النشادر

(١) التسميد : تأليف امين احمد عبد البر .

البوتاسيوم تاركاً في الأرض الكلوور والكبريتات حيث يستحيلان إلى
أحماض الكلووريك والكبريتيك مما يؤدي إلى تحول الأرض إلى الحموضة
بدوام التسميد بها ...

عندما تكون الأرض غنية في كربونات الكالسيوم لا خوف من التسميد
بكلورور وسلفات البوتاسا ، لأن حمض الكلووريك ، والكبريتيك
المتخلفين عنهما ستحولهما تلك الكربونات إلى كلورور وكبريتات كالسيوم
تذوب سريعاً في ماء الصرف .



تحليل التربة الزراعية^(١) ونتركها الكيمياء

الغرض من تحليل التربة هو الوقوف على درجة خصوبتها وصلاحياتها لنمو
المزروعات .

ولما كان الحصب يتوقف على عوامل كثيرة فلا بد من بحث التربة على الأقل
كيميائياً وطبيعياً وحيوياً ، على أن نستعين بنتيجة التحليل في إعطاء المشورة
للزراع بعد الوقوف على أهم العوامل الأخرى كتوفر ماء الري ، ونوعه والجهة
الموجودة بها المزرعة ومناخها ...

وقد أصبح التحليل الكيميائي للتربة من أهم الأمور بعدما علم أن
النبات يحتاج إلى عناصر معينة لتغذيته ، وأنه يتطلب من بعض العناصر
كميات كبيرة قد لا تتوفر بالتربة ، من أجل ذلك فالتحليل الكمي مفيد بل
وضروري جداً .

ولما كانت النباتات تأخذ غذاءها من التربة على حالة ذوبان فمن المهم تقدير
هذا الجزء من المواد الغذائية القابل للذوبان أو كما نقول « الصالح للنبات »
على أن تقدير الكمية الكلية من الغذاء « صالح وغير صالح » مهم أيضاً لأن
المواد الصالحة تنشأ بالتدريج من المواد الغير ذائبة ، فهذه ينتفع بها النبات
إن عاجلاً أو آجلاً بطريقة مباشرة أو غير مباشرة . فقد يمكن تحويل الغذاء

(١) الكيمياء الزراعية - تأليف : دكتور فتح الله علام .

الغير صالح الى صالح بمعاملة التربة معاملات خاصة ، ونشير هنا الى فائدة خدمة الارض في تحضير هذا الغذاء النباتي .

كيفية اخذ العينة من الحقل وتحضيرها للتحليل :

يجب اخذ عينة التربة بطريقة صحيحة اذا اريد تحليلها لانه اذا حصل خطأ في اخذ العينة فان التحليل يصبح عديم الجدوى .

كل حقل منها ظهر متجانساً فانه في الواقع يختلف في تركيبه وقد يكون الاختلاف عظيماً . من اجل ذلك يجب اخذ العينة من بقاع متعددة منه بقدر الامكان وخلطها ببعضها خلطاً جيداً ثم اخذ عينة من الناتج لتعبر عن متوسط خواص الحقل كله .

تختلف طريقة اخذ العينة على حساب الفرض من التحليل ، ففي بعض الاحوال يوجد في الحقل الواحد جزء غير صالح للزراعة او يأتي بمحصول ضعيف ، وجزء آخر اقوى جيد المحصول ونود معرفة خواص كل منها . ففي مثل هذه الحالة تؤخذ عينة من كل على حدة وتختبر منفردة عن الاخرى كما قد يراد اختيار تحت التربة فتؤخذ العينة من هذا على اعماق معلومة عند تقدير حاجة الحقل للتسميد تؤخذ العينة من كل الحقل ، مع مراعاة عدة شروط عند اخذ العينة اهمها :

١ - يجب ان لا يكون الحقل مسدداً بالاسمدة الكيماوية او بالاسمدة العضوية ...

٢ - يجب ان لا تكون التربة لزجة اي لا يكون الحقل قد روي قبل اخذ العينة حتى يمكن خلطها جيداً ...

٣ - يجب ان تؤخذ العينة بشكل منتظم لكي تمثل طبيعة ارض الحقل

كله تمثلاً صحيحاً ، كأن تكون المسافات بين العينات واحدة (٣٠-٤٠ متراً) على حسب مساحة الحقل وتجانس تربته ...

٤ - يجب ان تؤخذ العينة دائماً على عمق واحد وبكميات متساوية ...

٥ - ويجب خلطها في المختبر على ارض مبلطة ، ونخلها ، ثم فحصها كيميائياً ...



كيف يأخذ النبات غذاءه من الأرض

يشمل الغذاء النباتي الموجود في الأرض على الماء ، آزوت الآزوتات ، مركبات البوتاسيوم والفوسفور ، والكالسيوم ... الخ وهي جميعاً تدخل النبات عن طريق الجذور . ولا يستطيع النبات امتصاص هذه المواد إلا إذا كانت على شكل محلول حقيقي .

وتنمو الشعيرات الجذورية من خلايا الجذر الأصلي بغزارة كبيرة . ويزداد عدد تلك الشعيرات كلما كانت الأرض ذات درجة رطوبة ملائمة تمدها بالغذاء النباتي الفعال ، ولذلك تعتبر وفرة الشعيرات الجذورية دلالة على عظم قدرة النبات الغذائية أو بمعنى آخر على جودة النمو والتشيل الغذائي . تمتص الشعيرات الجذورية المحلول الأرضي ، ويكون امتصاصها بالنسبة للنبات حتى يبلغ خلايا الأوراق حيث يستعمل عصيرها الحلوي مواد خاصة لانتاج مواد أخرى ذات أهمية قصوى لانسجة النبات .

أما الماء الزائد عن الحاجة فيخرج من الأوراق على صورة نتح وبذا تتركز عصارة الخلايا العلوية للنبات فتتطلب ماء مما يدفعها إلى الامتصاص من الخلايا التي أسفلها وهكذا يطرد امتصاص النبات للماء من الأرض . وإذا حدث لسبب ما أن ازداد تركيز المحلول الأرضي المحيط بالنبات عن تركيز العصير الحلوي فإن ذلك العصير يخرج إلى المحلول الأرضي مما يؤذن بموت النبات وتبدأ الأعراض باصفرار أطراف الأوراق ، ثم تنتشر فيها البقع وتسقط أو يعترى النمو فيقف ثم تتجعد الأوراق وتلتوي أما الجذور والشعيرات الجذورية فإنها تقصر وتتشوه .

وقيل بأن تركيز المحلول الأرضي يمكن أن يؤدي إلى هذا الاضطراب في النبات إذا كانت نسبة المادة الذائبة إلى الماء كنسبة ١ : ٥٠٠ .

من الثابت بأن للنبات قدرة على انتخاب المواد الغذائية من الأرض وتختلف هذه القدرة باختلاف أنواع النباتات .

ومن النبات ما تفرط في امتصاص الآزوت من المحلول الأرضي عن الفوسفور أو البوتاس مثلًا والبعض الآخر له ميل إلى البتاهم البوتاس .. الخ . فمن اللازم إذن أن نوضح كيف يتحصل النبات على مواد غذائه بالكميات التي يحتاجها .

يحتوي المحلول الأرضي على مركبات عديدة بعضها يغذي النبات والبعض الآخر لا يفيد النبات كغذاء . وفي خلال عملية انتشار المحلول الأرضي داخل الشعيرات الجذورية يكتسب النبات قدرة انتخابية لمختلف العناصر فيميز بين المغذية له والغير مغذية ، والتي تستعمل بقدر ضئيل وتلك التي تستعمل بقدر كبير ، كما أن كمية كل عنصر سماوي يأخذها النبات من المحلول الأرضي تقدر بكمية العنصر نفسه التي يستعملها النبات في عمليات بنائه ويعمل الانتشار العشائي للمحلول الأرضي المحتوي على هذا العنصر على اتصال الامداد حتى يأخذ النبات كفايته من العنصر .

وعندما يأخذ النبات العنصر السام من محلوله ، ويجوله البروتوبلازم في الجسم النباتي إلى مركب آخر فإن امداداً جديداً من نفس العنصر تدخل إلى البروتوبلازم متى نقص تركيزه في البروتوبلازم بعد تحويله إلى مركب آخر فمثلاً عند وجود عنصر سادي كالبوتاسيوم في العصير الحلوي بعد أخذه من المحلول الأرضي بواسطة البروتوبلازم فإن مقدار هذا العنصر ينقص من المحلول الأرضي عنه في البروتوبلازم فيستبد دخوله إلى العصير الحلوي حتى يتساوى تركيزهما داخل وخارج الخلية . ولما كان استعمال البوتاسيوم في الخلية وتمثيله يسير بنفس سرعة امتصاصه لذلك نرى أن امداد النبات به يسير منتظماً وعلى وتيرة واحدة حتى يشبع النبات منه .

وفي حالة عنصر كالسيوم حيث يستعمله النبات بقدر ضئيل جداً نجد أن العصير

الحلوي يأخذ حاجته ويوقف الامداد منه من المحلول الارضي .
والعادة ان المحلول الارضي يحتوي على الصوديوم بنسبة اكبر مما يحتوي على
البوتاسيوم ورغم ذلك فالبوتاسيوم هو الاكثر امتصاصاً بالنبات لا الصوديوم
وعليه فاندنا نقول بان كميات العناصر السمادية التي تدخل الجذور والشعيرات
الجذرية تتوقف فقط على الكمية التي يستعملها النبات من كل عنصر في بناء انسجة
جسمه لا على مقدار ما يذوب من العنصر في المحلول الارضي . ويعبر عن قدرة
النبات على اخذ كفايته من العناصر السمادية حسب حاجاته النباتية بالقدرة الانتخائية
فكل المواد الذائبة في المحلول الارضي تدخل بواسطة خاصة الانتشار خلال
جدران الشعيرات الجذرية الى النبات ولكنها لا تستمر دخولاً الا اذا كان
البروتوبلازم يستعملها في تكوين وبناء الانسجة ...

- انتهى -

المراجع العربية

الكيمياء الزراعية	دكتور فتح الله علام .
وظائف اعضاء النبات	الدكتور عبد الجليل الجوادي .
البكتريولوجيا الزراعية	محمود مصطفى الدميناطي .
الاسمدة	حسني المقدادي .

المراجع الاجنبية

Chimie végétale	André
« du sol	«
Microbiologie agricole	Kayser.



الجمهورية اللبنانية
مكتب وزير الدولة لشؤون التنمية الإدارية
مركز مشاريع ودراسات القطاع العام