

خذ الضوء والحرارة ووسائل وقاية النبات من الآفات المختلفة مثلاً فكما مسائل لها أهميتها . فالنباتات لا تتساوى في حاجتها للحرارة ولا للضوء وخاصة ما كان منها نامياً في الصوبات الزجاجية .

والزراعة في المزارع المائية قديمة العهد فقد جربها Krop سنة ١٨٦٠ وهو زارع ألماني . كما جربها Sachs النباتي الألماني بعده .

ويعتبر Krop بجدارة مؤسس الزراعة المائية وكان من تجاربه الأساس لما بنى عليها من صرح العلم الحديث المسمى Hydroponics وكان يبحث إذ ذاك عن صلة التربة ومكوناتها بالمحاصيل الناتجة منها . ومن بين عدد كبير من الأملاح المعدنية التي اختبرها اختار الكالسيوم والأزوتات والبوتاسيوم والفوسفات والمغنسيوم وقال إنها العناصر الأساسية لمحلل التغذية المائي . واستعمل منها محاليل مخففة استطاعت النباتات النمو فيها . ويعتبر الآن أن اختيار Krop الأملاح المذكورة حينذاك إنه لم يكن في الدرجة الأولى من الجودة .

وفي عهده لم تكن نظرية انحلال الجزيئات (كهربائياً) قد عرفت بل كان المفهوم أن للنبات قدرة على اختيار ما يحتاج إليه من العناصر لامتناعه ويترك ما لا يحتاج إليه (Selective Absorptions) . وهو كغيره لم يكن يفكر في آثار المواد المتخلفة المشار إليها من النبات الحى .

وتتلخص نظرية الانحلال الجزيئى الكهربائى فى أن الأملاح تتحلل كهربائياً فى المحلول إلى جزيئات سالبة وأخرى موجبة كهربائية . ولا يمكن أن توجد إحداها إلا إذا توازنت مع أخرى مخالفة لها فى الكهربائية ومتساوية معها فى القوة . والنبات يميل لجزيئى الأزوتات أكثر من غيره من الجزيئات ولذلك كان امتصاصه أسرع وما كان هذا الجزيئى سلبى العلامة (-) فإن لم يوجد من العناصر من المحلول ما يمكن للنبات أن يمتصه من ذات الكهرباء الموجبة بقدر مساو لما امتصه من الكهرباء السالبة زادت الموجبة فى المحلول عن السالبة فينتقل محلولاً قلوياً بعد أن كان متعادلاً . وأهم العناصر الموجبة التى

يفضلها النبات عنصر البوتاسيوم وعليه — في الظروف البسيطة — فإن المحلول المائي المتعادل أو المتزن هو الذى يجرى من البوتاسيوم والفترات الذائبة أقداراً متساوية (كهربائياً) .

وهناك أيضاً عامل الضغط الأوزموزى فى المحلول فقد أصبح من الميسور بالوسائل الحديثة (قياسه) وأهميته فى أن العناصر المذابة تسير من حيث الضغط العالى إلى الضغط المنخفض . فإذا كانت الجذور مغموسة فى محلول مركز نوعاً فإن الضغط الأوزموزى العالى فيه يحوله دون قدرة الجذور على امتصاص المحلول وقد تنعكس المسألة فيمتص المحلول المركز الماء من خلايا الجذر . وبذلك تصير حياة النبات فى خطر .

وقياس الضغط الأوزموزى هو أحد وسائل ثلاثة لقياس قوة المحلول . أما الوسيلتان الباقيتان فهما قياس الأجزاء المذابة فى المحلول أو بعبارة أخرى نسبة الأملاح إلى الماء بالوزن . والثانية هى قياس التركيز الجزيئى فى المحلول .

أما الكمية اللازمة لكل عنصر للنبات وكذلك مقدار النمو الذى يؤديه النبات من كمية معلومة من العنصر فلها أهميتها فمثلاً يضرب وزن النبات فى النسبة المئوية للمادة التى يحويها من عنصر معين تبين الكمية التى امتصها النبات من هذا العنصر أثناء نموه .

والنبات قد يأخذ من غذاء ما أكثر مما يحتاج من قدر معين وعلى ذلك فإن تركيب النبات ليس ثابتاً فى الأوقات المختلفة وعليه فمن المفيد أن نعلم تركيب النبات فى أطواره المختلفة سواء وهو بالغ غايته من النضج أو عند ما يكون وزن ذلك فى مراحل مختلفة .

والعناصر المختلفة فى النبات ترتبط مع بعضها فى نسبة وجودها فإذا أخذ النبات من مادة معينة كمية كبيرة فإنه يقابل ذلك الانحلال من مادة أخرى .

وبمعرفة مدى الاختلافات فى كميات العناصر المكونة للنبات يمكن التنبؤ عن حاجة كل نبات من كمية غذائية ومقدار النمو الذى ينشأ منها . وكان من

هذه المعلومات الأساس الذى يبنى عليه التركيبات المختلفة المحاليل الغذائية من الـ Hydrponics الحديث .

أما العناصر الغذائية المهمة فإن معلوماتنا الحالية عن فائدتها تنلخص فى الآتى : —

الأزوت : ويلزم لعمل خامات البروتين اللازمة للنبات وهو العنصر الوحيد الذى يحوله النبات إلى مركبات تشمل الكمية الممتصة بالضبط (دون أى فقد) وعلى ذلك فإن تحليل النبات لإيجاد نسبة الأزوت فيه يكون دليلاً كاملاً عن مقدار البروتين الموجود به .

الفوسفور : وله أهميته الكبرى فى تكوين الخلايا الحديثة وعلى ذلك يكون غزيراً فى الأطراف النامية من الجذر والساق — أما عند بلوغ النبات فإن الفوسفور يخزن فى البذور بعد أن يكون قد أدى وظيفته السالفة .

والكسيوم : هو المادة التى تربط الخلايا بعضها إلى بعض فهو بمثابة (المونة) ووجوده أساس فى حياة النبات لدرجة أن غيابه يسبب من أعراض الخلل الفسيولوجى لكثير من النباتات بقدر لا يجاريه فيه غياب أى عنصر آخر .

والكبريت : من العناصر الأساسية لتكوين البروتين . والمغنسيوم : له قيمة كبرى فى تكوين الكلوروفيل وهى المادة الخضراء الحيوية للنبات .

أما البوتاسيوم فيظهر أنه لا يدخل بذاته فى تكوين المركبات النباتية وإنما وجوده يساعد جداً فى أداء الوظائف الحيوية مثلاً الكمية الممتصة من الأزوت وبالتالي المتكونة من البروتين فى النبات تتناسب مع كمية البوتاسيوم الممتص كما أسلفنا كما أنه قد ظهر أن الكالسيوم كما للبوتاسيوم صلة لتكوين البروتين ولا بد كذلك من وجود الحديد لتكوين الكلوروفيل الذى بغيره لا يمكن أن تتكون السكر بوهيدرات ولا البروتين .

أما العناصر الأخرى مثل البورون والمنجنيز والزنك والنحاس فإن أقل كمية

منها تكفى لاستمرار حيوية النبات وإن كان غيرها يعجز النبات عن الاستمرار في النمو .

وكانت الخطوة الأولى في محاولات الزراعة المائية هي تقدير المحصول الناتج من مساحة معينة في ظروف الحقل أو الصعوبة المعتادة — مع استعمال المحاليل المائية ولذلك لزم إجراء تجارب واسعة النطاق . ثم يلي ذلك إيجاد خير الطرق لمزج الأملاح بكميات بسيطة في الأحواض المشار إليها بمقادير مضبوطة .

والأجناس والأنواع النباتية منتسبة في الطبيعة في بيئات مختلفة من التربة ومن المناخ ولكن الزراعة المائية تزيل هذه الفوارق وكان من الضروري الانتباه إلى آثار المساواة على النباتات المختلفة . وكل كان مدهشاً أن ظهر أن من النباتات التي كانت متماثلة في بيئتها في الزراعة العادية تحتاج إلى معاملات مختلفة والعكس بالعكس أحياناً . فمثلاً كانت الأصول المختلفة لنباتات الدر هي أحد العوامل التي تقرر نجاح صنف أو فشله في الزراعة المائية . وكذلك عمر الأصل وموعد الزراعة وطريقة التقليم الجذري التي تتبع الخ . . .

ولم يكن من بين هذه العوامل المختلفة ما له أثر واضح في الزراعة العادية في التربة .

وتختلف النباتات في السهولة التي تنجح فيها في المزارع المائية . فالنباتات الحولية أسهلها كلها — ومن الأبصار ما هو سهل النمو فيها ومنها ما يتعذر نموه . وأما النباتات المعمرة فأصعبها كلها نظراً لما فيها من تعقيد ناشئ عن تركيبها وما تحتاجه من طور راحة . ولعل أهم ما كشف عنه هذا الفن الحديث هو التدقيق في دراسة النباتات وحاجاتها في الظروف المختلفة .

والتربة تمد النباتات المزروعة فيها بأحد عشر عنصراً غذائياً لا بد من إضافتها لحوض المياه في الزراعة المائية . كما أن التربة تثبت النبات في مكانه فيقف قائماً بقوة جذوره وتستبئها بالتربة . وفي الزراعة المائية لا بد من وجود وسيلة لتثبيت النباتات في أماكنها وبالنسبة للحلول المائي أسفلها . والزراعة

المائية وإن كانت صناعية في مظاهرها إلا أنها لا تعدو أنها تقليد للطبيعة ونسير على سنتها .

والأملاح التي تستعمل في المزارع المائية لا يشترط أن تكون نقية نقاوة كإيوائية ومثلها في ذلك مثل الأسمدة التي تستعمل في الزراعة العادية .

وتنقسم العناصر التي تستعمل في الزراعة المائية إلى فئات .

(أ) العناصر التي لا تؤثر في النباتات وإن وجدت بكميات كبيرة في المحلول فهي غير ضارة ويستطيع النبات امتصاص حاجته وزيادة مادامت موجودة وهي : البوتاسيوم . الأزوت . الكاسيوم . المغنسيوم . الفوسفور .

(ب) العناصر التي لا تؤثر في النباتات إذا زادت قليلا في التركيز ولا يمتص النبات منها غير ما يحتاج إليه ولا يتعداه وتشمل الكبريت فقط .

(ج) العناصر التي تعتبر سامة للنباتات إذا زاد تركيزها عن كسر صغير من ملليجرام واحد في اللتر (الهليون) وتشمل البرون والحديد والمنجنيز والنحاس والزنك .

والزراعة بدون تربة (الزراعة المائية) أصبحت الآن ميسورة للهواة كما هي للمختصين وتبشر نتائج التجارب بانتشار قريب وخصوصاً في المناطق التي يوجد فيها الجو ولا تجد التربة مثل ولاية أريزونا في أمريكا . كما أن هواة تربية الأزهار مثل البجدينيا والداليا وغيرها سوف يجدون فيه مجالاً فسيحاً لإرضاء هوايتهم .

(مترجمة بمعرفة حضرة الزميل الأستاذ محمد سيد احمد الأخصائي بقسم

البياتين عن عدد يوليو من مجلة Science Digest)