

## الفصل الرابع المحاليل المغذية

معامل التصحيح	الحرارة (م)	معامل التصحيح	الحرارة (م)
٠,٩٧٩	٢٦	١,٢١٣	٥
٠,٩٦٠	٢٧	١,٤١١	١٠
٠,٩٤٣	٢٨	١,٢٤٧	١٥
٠,٩٢٥	٢٩	١,٢١١	١٦
٠,٩٠٧	٣٠	١,١٨٩	١٧
٠,٩٨٠	٣١	١,١٦٣	١٨
٠,٨٧٣	٣٢	١,١٣٦	١٩
٠,٨٥٨	٣٣	١,١١٢	٢٠
٠,٨٤٣	٣٤	١,٠٨٧	٢١
٠,٨٢٩	٣٥	١,٠٦٤	٢٢
٠,٧٦٣	٤٠	١,٠٤٣	٢٣
٠,٧٠٥	٤٥	١,٠٢٠	٢٤
		١,٠٠٠	٢٥

ويمكن التعبير عن تركيز الأملاح في المحلول المغذي - بعد قياس درجة توصيله الكهربائي - بأى من الطرق التالية:

- ١- تركيز الأملاح بالمللي مكافئ/لتر = ال EC بالمللي موز/سم  $\times ١٠$ .
- ٢- تركيز الأملاح بالجزء في المليون = ال EC بالمللي موز/سم  $\times ٦٤٠$ .
- ٣- تركيز الأملاح كنسبة مئوية = ال EC بالمللي موز/سم  $\times ٠,٠٦٤$ .
- ٤- تركيز الأملاح بالضغط الجوي = ال EC بالمللي موز/سم  $\times ٠,٣٦$ .

### التركيز المناسب من مختلف العناصر في المحاليل المغذية

#### النزكيز المناسب والتوازن الأيونى

يجب أن يحتوى المحلول المغذى على كافة العناصر الغذائية، وبالتركيز المناسب للنمو النباتى على أن تكون العناصر المغذية الكبرى فى حالة توازن أيونى فيما بينها، ويوضح

## أصول الزراعة المحمية

جدول (٤-٢) النسبة المثوية المناسبة والمجال المناسب لهذه النسبة لكل من الأيونات الستة الرئيسية في المحلول المغذى، على أساس أن مجموع نسب الأنيونات (النترات والفوسفات والكبريتات) = مجموع نسب الكاتيونات (البوتاسيوم والكالسيوم والمغنيسيوم) = ١٠٠٪ تحقق هذه النسب التوازن المطلوب بين الأنيونات والكاتيونات الرئيسية أما الصوديوم، فإنه لا يعد من العناصر المغذية الضرورية، وأما بقية العناصر، فإنها توجد في المحاليل المغذية بتركيزات منخفضة لا تؤثر على التوازن الأيوني بها

ويمكن تحضير محلول مغذٍ يحتوى على التوازن الأيوني المطلوب بإذابة كميات المركبات المبينة في جدول (٤-٣) في لتر ماء

جدول (٤-٢) النسبة المثوية المناسبة والمجال المناسب للأيونات الستة الرئيسية في المحلول المغذى

الأيون	النسبة المثوية	المجال الملائم للنسبة المناسبة
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	٦٠	٧٠-٥٠
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	٥	١٠-٣
SO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	٣٥	٤٥-٢٥
K <sup>+</sup>	٣٥	٤٠-٣٠
Ca <sup>++</sup>	٤٥	٥٥-٣٥
Mg <sup>++</sup>	٢٠	٣٠-١٥

جدول (٤-٣) كميات المركبات اللازمة لتحضير محلول مغذٍ في حالة توارن أيوى بالصورة المبينة في جدول (٤-٢)

المركب	الكمية (ملليجرام/لتر ماء)
فوسفات البوتاسيوم	١٣٦
نترات الكالسيوم	١٠٦٢
كبريتات المغنيسيوم	٤٩٢
نترات البوتاسيوم	٤٩٣
كبريتات البوتاسيوم	٢٥٢
أيدروكسيد البوتاسيوم	٢٢٤

هذا .. ويُبين جدول (٤-٤) المجال المناسب لتركيز مختلف العناصر فى المحاليل المغذية ويتضح من الجدول أن العنصر الكبرى - وهى : النيتروجين، والفوسفور، والبوتاسيوم، والكالسيوم، والمغنيسيوم - توجد بأعلى تركيز، كما يوجد الصوديوم بصورة طبيعية فى الماء المستخدم فى تحضير المحاليل المغذية. وعلى الرغم من أن الحد الأقصى المسموح به يصل إلى ١٠٠٠ جزء من المليون، إلا أن التركيز المناسب يجب أن يكون عند الحد المئين، وهو ١٥٠ جزءاً فى المليون. أما العناصر المغذية الصغرى (أو الدقيقة) وهى: الحديد، والبورون، والمنجنيز، والزنك، والنحاس، والمولبدنم، فإن تركيزاتها تكون منخفضة كثيراً، وأقلها المولبدنم الذى قد يصل تركيزه فى المحاليل المغذية إلى ٠,٠٠١ جزءاً فى المليون (Douglas ١٩٨٥). ويُبين الجدول نفسه متوسط التركيز المناسب لمختلف العناصر الغذائية فى المحاليل المغذية، نقلاً عن مصدر آخر (Jones ١٩٨٢). ويلاحظ أن التركيزات المناسبة تميل لأن تكون فى جانب الحدود الدنيا للمجالات المناسبة، كما تقل عنها فى حالات العناصر الدقيقة. وربما كان السبب أن الأرقام المبينة للتركيز المناسب خاصة بالمزارع المائية التى لا توجد فيها بيئة صلبة لنمو الجذور، وإنما تكون الجذور فيها مغمورة فى المحلول المغذى.

ولقد ازداد امتصاص نباتات الخيار والطماطم من العناصر فى مزارع تقنية الغشاء المغذى بزيادة تركيز العناصر فى المحلول المغذى. وبينما لم تزد نسبة امتصاص البوتاسيوم إلى النيتروجين مع تقدم مراحل النمو فى الخيار، فإن تلك النسبة ازدادت فى الطماطم أثناء تكوين الثمار من ١,١ : ١ إلى ٢,٦ : ١ - كحد أقصى - ثم انخفضت ثانية إلى ٢ : ١. ومع زيادة تركيز البوتاسيوم فى المحلول المغذى انخفضت حالات الإصابة بالنضج المتبقع، وازداد محتوى الثمار من الأحماض العضوية والبوتاسيوم.

وفى الخيار أدت التركيزات المنخفضة من كل من الكالسيوم والمغنيسيوم فى المحلول المغذى إلى خفض المحصول ونسبة الثمار جيدة النوعية، وكذلك خفض امتصاص النباتات من هذين العنصرين.

حدود (٤-٤) مدى مناسب لتركيز مختلف العناصر في المخاليل المعدنية

العنصر	التركيز المناسب (جزء في المليون)	المدى المناسب لتركيز العنصر (جزء في المليون)
النيروجين	١٥٠	٣٠٠-١٥٠
الفوسفور	٥٥	١٠٠-٥٠
البوتاسيوم	١٧٥	٤٠٠-١٠٠
الكالسيوم	١٠٥	٥٠٠-٣٠٠
المغنيسيوم	٩٠	١٠٠-٥٠
الكبريت	١٢٥	١٠٠٠-٢٠٠
الصوديوم	—	١٠٠٠-١٥٠
الحديد	١,٠	١٠-٢
البورون	٠,٠٠٨	٥,٠-٠,٥
المجبر	٠,٣٦	٥,٠-٠,٥
الزئبق	٠,١٤٦	١,٠-٠,٥
النحاس	٠,٠٢٦	٠,٥-٠,١
الوليبدنم	٠,٠٠١	٠,٠٠٢-٠,٠٠١

ولقد ارتبط امتصاص نباتات الطماطم للماء والنيروجين والبوتاسيوم - بشدة - بالإشعاع الشمسى. بينما كان امتصاص البوتاسيوم مرتبطاً بشدة بحرارة المحلول المغذى وازداد - كذلك - مصاص معظم العناصر المغذية الأخرى بزيادة حرارة المحلول المغذى (Adams ١٩٩٤)

وحالياً تعتبر ثمانية عناصر صغرى ضرورية للنباتات الراقية؛ وهى: لحديد، والزنك، والمنجنيز، والنحاس، والنيكل، والبورون، والوليبدنم. والكلور (عن Welch ١٩٩٥). وقد ورد بينها فى جدول (٤-٤) باستثناء عنصر النيكل الذى يتوفر كشوائب دقيقة تكفى حاجة النبات. وعنصر الكلور الذى يتوفر كشوائب، وضمن تركيب بعض الاسمدة. وهى ملح كلوريد الصوديوم الذى لا تخلو منه مياه الري.

## الفصل الرابع المحاليل المغذية

ويتبين من دراسات Newton & Ramli Abdulah (١٩٩٣) أن نمو نباتات الطماطم والخيار في مزارع تقوية الغشاء المغذى يتناسب طردياً مع محتوى النباتات من الحديد، علماً بأن أعلى مستوى من الحديد في النباتات كان في المعاملة التي أضيف فيها الحديد في صورة مخلبية (Fe-EDTA) مقارنة بإضافته في صورة كبريتات الحديدوز، أو كلوريد الحديدك.

وتجدر الإشارة إلى أن جميع الخضروات - باستثناء الذرة السكرية - يكون نموها أفضل عند استعمال النترات  $NO_3^-$  - كمصدر للنيتروجين - مقارنة بالأمونيوم  $NH_4^+$ . في المزارع المائية (وليس بالضرورة في الزراعات الأرضية العادية)، ولكن عنصرى البوتاسيوم والكالسيوم يخفان من التأثير السلبي للأمونيوم. وعلى الرغم من ذلك، يفضل استعمال الأمونيوم كمصدر للآزوت تحت ظروف الإضاءة الضعيفة، وعند زيادة تركيز غاز ثاني أكسيد الكربون في هواء البيت (عن Kanahama ١٩٩٤)، وعندما يكون الماء المستخدم في تحضير المحاليل المغذية قلوى التأثير.

ويستدل من دراسات David وآخرين (١٩٩٤) على الطماطم أن إضافة حامض الهيوميك Humic Acid - بتركيز ١٢٨٠ جزءاً في المليون - إلى محلول مغذٍ محدود في محتواه من العناصر الضرورية - أدت إلى زيادة تركيز كل من الفوسفور، والبوتاسيوم، والكالسيوم، والمغنيسيوم، والحديد، والمنجنيز، والزنك في الترموات الخضرية، والنيتروجين، والكالسيوم، والزنك، والنحاس في الجذور، مع زيادة الوزن الطازج والجاف للجذور، ولم يكن مرد تلك الزيادات إلى ما أضافه حامض الهيوميك من عناصر إلى المحلول المغذى. ولا إلى إحداثه لتغيير في الرقم الأيدروجيني للمحلول

## العوامل المؤثرة على اختيار التركيز المناسب للعناصر في المحاليل المغذية

يتأثر التركيز المناسب للعناصر الضرورية للنبات في المحاليل المغذية بالعوامل التالية:

١- درجة الحرارة، وشدة الإضاءة.