

الفصل السادس

خزن الأسمدة وخلطها وتشهينها

خزن الأسمدة بالمزرعة

أما وقد انتهينا من دراسة الأسمدة ، فقد وجب أن ندلى فيما يلي ببعض نصائح عن خزن الأسمدة بالمزرعة :—

- (١) يبني المخزن في موقع مناسب من حيث قربه من الحقول المختلفة بالمزرعة .
- (٢) يجب أن يكون المخزن جافاً بارداً . وأن تكون أرضه من الخشب الجيد ، أو من الاسمنت ، كما يراعى أن يسمح بابه بدخول العربة التي تحمل الأسمدة منه وإليه ، وذلك لتقليل قدر المستطاع من كثرة تناول الأكياس باليد وإتلافها . ويحسن أن يشد إلى سقف المخزن بعض البسكّر والحبال لتسهيل نقل الأجوالة داخله من مكان إلى آخر .
- (٣) ينبغي أن يفرد لكل سماد جزء خاص بالمخزن ، وأن يفصل كل جزء عن الآخر ممسحاً ، وذلك تجنباً لما قد يحدث من خطأ في تناول الأسمدة ، خصوصاً إذا لم يكن الضوء بالمخزن كافياً .
- (٤) يراعى أن توضع الأجولة منبعاضة في طبقات على ألواح من خشب ، وأن لاتستند إلى حيطان المخزن إلا إذا كانت هذه مطاوعة بالاسمنت ، وذلك خشية امتصاص ما بها من رطوبة .
- (٥) يجب أن لا يسمح بالتدخين مطاقاً داخل المخزن ، خوفاً من خطر النار على الأسمدة المساعدة على الاشتعال ككنترات الصودا وكنترات البوتاسا ، أو المفرقة ككنترات النشادر .
- (٦) الأسمدة التميعة ككنترات الجير ، أو النتروتشوك وأشبهها ، وكذلك التي تتأثر بثاني أكسيد الكربون كسيفاميد الجير — يجب أن لا تفتح أجواتها إلا قبيل الاستعمال مباشرة .
- (٧) الأسمدة التي يؤثر فيها القسوم فيفسدها كسيفاميد الجير ، أو يغير من طبيعتها

مركباتها كالسيوم وفسفات ، أو يتلف من أكسياسها كسفات النشادر — يجب شراؤها أولاً بأول ، ومن بضاعة جديدة ، وأن لا يلتجأ إلى خزنها إلا عند الضرورة القصوى . فإذا اضطررنا إلى خزن السيوبرفسفات يجب تعريفه من الأكياس وإلا أكلها مائه من حامض . (٨) يتبع في خزن الأسمدة العضوية كالسباخ البلدى ، وأشباهه ، وزبل الحمام ... الخ ما نُصح به عند التكلم على كل منها .

خلط الأسمدة

خلط الأسمدة في مصر عمل لا يُرغب فيه بوجه عام ، ولا يبرره ترتيب العمليات الزراعية في أغلب الأحيان . على أن الزارع قد يضطر أحياناً ، وظروف خاصة ، إلى استعمال أكثر من سماد واحد لتسميد محصول ما في وقت واحد . لهذا نسوق فيما يلي القواعد العامة الواجب ملاحظتها بكل عناية عند خلط الأسمدة : —

أولاً : يجب أن لا تخلط الأسمدة التي يؤدي خلطها إلى تفاعلات تسبب فساد العناصر السمادية .

فلا يخلط مثلاً السيوبرفسفات مع النترات ، وإلا تكوّن حامض الأزوتيك ثم انحل هذا فضاع الأزوت . ولا تخلط الأسمدة النشادرية أو الأسمدة العضوية المحتوية على النشادر كالجوانو والسباخ البلدى مع أى سماد يحتوي على الجير المنفرد أو على كثير من كربونات الجير وإلا فقد النشادر . كذلك لا تخلط النترات مع السباخ البلدى الذي لم يتم تحلله وإلا ضاع الأزوت منه بعملية عكس التآزت .

ثانياً : يجب أن لا تخلط الأسمدة التي يؤدي خلطها إلى تكوّن عجينة يصعب نشرها أو توزيعها على الأرض .

فلا يخلط مثلاً نترات الجير بغيره قط . على أننا إذا اضطررنا إلى ذلك فليكن قبيل الاستعمال مباشرة ومع إضافة كثير من التراب أو الرمل إلى الخليط .

ثالثاً : يجب أن لا تخلط الأسمدة التي يؤدي خلطها إلى تقليل صلاحية العناصر السمادية . فلا يخلط السيوبرفسفات مع أى سماد يحتوي على كالسيوم ذائب كنترات الجير ، ولا مع أى سماد يحتوي على أكاسيد حديد كالسيناميد ، وإلا استجالت الفسفات الذائبة إلى غير ذابة .

وفي الشكل الآتي الذي يشمل أهم الأسمدة المستخدمة في مصر — يعسل خط مستقر

كيفية عمل مخلوط الأسمدة

أهم نقطة في عمل المخلوط أن يصبح متجانساً تمام التجانس ، ولذا يجب أن تسكس الكتل الكبيرة إذا وجدت ، ثم يغربل السماد إذا لزم الأمر لفصل الكتل الصغيرة التي يجب أن تدق أيضاً ، حتى يكون جميع السماد في درجة واحدة من النعومة قبل نثره . وإذا ذكر هذا وجب التحذير من نثر السماد والنباتات ميثلة بالندى ، وإلا تركز السماد على الأجزاء الميثلة « وأحرقها » .

بعد ذلك يمكن الخلط بطريقتين : —

الأولى : أن يقسم كل سماد من الأسمدة المراد خلطها إلى جزئين صغيرين أو أكثر بحسب الكمية الموجودة منه ، ثم يخلط معاً جزء من كل سماد بجزء من السماد الآخر حتى يتكون مخلوط متجانس ، ثم يكرر العمل في جزئين آخرين ، ومتى تم خلطهما يخلط ناتجهما بالناتج الأول وهكذا .

والثانية : أن يفرش السماد الأول في طبقة أفقية على أرض مستوية ، ثم يفرش فوقه السماد الثاني المراد خلطه به ، وفوق هذا السماد الثالث إذا وجد . بعد ذلك يقف شخصان في ركنين متقابلين ومع كل منهما مذراة أو شبهها يذرى بها المخلوط في اتجاه رفيقه ، حتى يتكون من المخلوط شكل هرمي .

تشمين الأسمدة

تختلف القيمة السمادية للعنصر السمادي الواحد تبعاً للحالة التي يوجد عليها هذا العنصر ، وذلك من حيث سهولة ذوبانه ، وسرعة انتفاع النبات به . فأزوت الأزوتات وأزوت النشادر مثلاً متساويان في مصر من حيث الصلاحية لتغذية النبات ، ومن ثم في القيمة السمادية . وهما أعلى في هذه القيمة من أزوت السيناميد الذي يعتبر ، على العموم ، أكبر قيمة من الأزوت العضوي في المركبات المعقدة كالتي في الروث والبراز وهكذا .

كذلك تعتبر الفسفات الذائبة في الماء أعلى قيمة ، كما علمنا ، من الفسفات الذائبة في محلول ليونيات الأمونيوم . وتلي هذه الفسفات الأخيرة قيمة الفسفات الرباعية كالتي في خبث المعادن ، أما الأخيرة في هذا المضمار فهي الفسفات الثلاثية . وأسمدة البوتاسيوم كلها ذائبة في الماء ، فقيمتها السمادية واحدة من هذه الوجهة .

وتختلف قيمة الأسمدة العضوية ، كما شرحنا فيما سبق ، باختلاف سرعة انحلالها واندماج مادتها العضوية دبالاً في التربة ، وتبعاً للمدى الذي يصير إليه أزوتها في صلاحيته لتغذية النبات وسرعة هذه الصيرورة (انظر الجدول ١٤) .

ولا تتغير أثمان الأسمدة المختلفة في السوق حسب هذه الأسس العامة فحسب ، بل تتفاوتها أيضاً عوامل تجارية أو سياسية لا ربط بينها وبين الزراعة في كثير من الأحيان .

وتقدر أثمان الأسمدة تبعاً لأثمان ما بها من العناصر السمادية طبقاً للتحليل الكيمياءوي . وتحسب أثمان هذه العناصر بسعر الرطل كما في أمريكا غالباً ، أو الكيلو جرام كما في أكثر البلاد أو « الوحدة » كما في إنجلترا وغيرها .

« ووحدة » العنصر السمادي هي جزء من مائة من الطن من هذا العنصر ، أي عشرة كيلو جرامات أو ٢٢٠٤٦ رطلاً .

فإذا فرضنا مثلاً أن ثمن الطن من سماد سلفات النشادر المحتوية على ٢٠.٥ ٪ من الأزوت النشادري هو ١٦٤.٠ ، فثمن الوحدة إذاً هي $\frac{1}{100} \times 164.0 = 1.64$ قرشاً .

وبما أن السماد يحتوي على ٢٠.٥ ٪ من الأزوت النشادري ، فالطن يحتوي على ٢٠٥ كيلو جرامات من هذا الأزوت ، ويكون إذاً ثمن الكيلو جرام من هذا العنصر هو $\frac{1}{100} \times 164.0 = 1.64$ قرش .

والعلاقة بين رقى الثمن ظاهرة ، فإن ثمن عشرة كيلو جرامات هي ثمن الوحدة ، كما قلنا سابقاً .

ولنفترض الآن أننا نريد شراء سماد مركب يحتوي حسب تحليله الكيمياءوي على : —
١٥ ٪ أزوت أزوتيك و ١١ ٪ حامض فسفوريك ذائب في الماء و ٢٠ ٪ بوتاسا فما هو الثمن الواجب دفعه للجوال الواحد (١٠٠ ك .) من هذا السماد ، إذا كانت أثمان الأسمدة بالسوق في نفس الوقت هي : —

الجوال (١٠٠ ك .) من نترات الجير (١٥ ٪ أزوت أزوتيك) = $\frac{150}{100}$
« (« «) « السيور فسفات (١٦ ٪ فوسفور ذائب في الماء) = ٩٦
« (« «) « سلفات البوتاسا (٥٠ ٪ بوتاسا) = ١٥٠ ؟
يتبين من هذه الأرقام أن ثمن الكيلو جرام من أزوت الأزوتيك بالسوق هو $\frac{150}{100} = 1.50$
وأن ثمن الكيلو جرام من حامض الفسفوريك الذائب في الماء بالسوق هو $\frac{96}{100} = 0.96$
و « (« « «) « البوتاسا بالسوق هو $\frac{150}{100} = 1.50$

وعلى هذا الأساس يكون حساب ثمن الجوال (١٠٠ ك .) من السماد المراد شراؤه كما يأتي :

$$\begin{array}{r} 150 = 10 \times 10 \\ 66 = 6 \times 11 \text{ « حامض الفسفوريك »} \\ 60 = 3 \times 20 \text{ « البوتاسا »} \\ \hline 276 \text{ قرشا} \end{array}$$

وإذا ذكرنا الأسمدة المركبة في مثل السالف وجب علينا أن ننبه صرة أخرى إلى أنه ليس من الحكمة أن يدفع الزارع المصري الذي لا حاجة به للبوتاسا في أغلب الأحيان ، ثمناً لهذا العنصر في تترات البوتاسا مثلاً ، وفي سماد كالنتروفسكا ، أو ثمناً لنسبة غير متناسبة لنا بين الأزوت والفسفور في سماد مثل ثاني فسفات النشادر ، اللهم إلا إذا ثبتت حاجة الزارع الخاصة إلى البوتاسا ، أو إلى هذه النسبة من الأزوت والفسفور .

على أن للأسمدة المركبة ، إذا ثبتت حاجتنا إليها ، كما للأسمدة المركزة ، ميزات لا ريب فيها . فنحن إذ نشترى مثلاً الجوال من سماد تترات النشادر المحتوي على ٣٢ ٪ من الأزوت نقتصد — بالموازنة مع تترات الصودا مثلاً المحتوية على ١٦ ٪ من الأزوت — ثمن كيمس آخر ، كما نقتصد نصف نفقات النقل ، ونصف مكان الحزن ، ولو أننا سئنا تكلف بعض الجهد في خلط تترات النشادر بمثل وزنها تقريباً من الرمل أو الغراب لتخفيفها وتسهيل نثرها بالحقل .

ونفقات النقل مهمة جداً في حساب ثمن سماد مخفف كالكفري أو الطفلة ، إذ قد نضطر لاستعمال أطنان عديدة من أيهما لتعادل ، من حيث الأزوت ، جوالاً واحداً من تترات الجير مثلاً ، هذا عدا ما يوجد في هذه الأسمدة في أغلب الأحيان من أملاح ضارة مما يوجب معرفة مقاديرها بالتحليل الكيمياوي قبل الإقدام على شراؤها ، وتكبد نفقات نقلها ، كما سبقت الإشارة عند الكلام على هذا الضرب من الأسمدة

والواقع أن تقدير ثمن الأسمدة على أساس ضرب ثمن الكيلو جرام مثلاً من كل عنصر في عدد الكيلو جرامات التي توجد من هذا العنصر في السماد المشتري — هو عمل على إطلاقه غير صحيح من الوجهة العملية . ذلك أن المقادير القليلة جداً من عنصر ما ، مهما بلغت حاجتنا إليها كالأزوت ، عديمة القيمة عملياً . ولتتمثيل على هذا ، نفترض أننا

أضفنا إلى الفدان من الأرض جراً من نترات الصودا المختلطة بكثير جداً من الرمل أو الحراب (وهو ما يسمونه في أمتاجر الأسمدة ومخازنها « بالسكنسة ») حتى « يبط ما بهذا الجوال من الأزوت إلى كيلو جرامين فقط ، فهل ننتظر زيادة المحصول المسمد بهذا الجوال زيادة يتسنى قياسها وحسابها ؟ كذلك ثبت من تجارب التسميد المديدة على القطن (انظر نتائج تجارب تسميد الحاصلات الرئيسية في مصر ص ١٠٠) أن الزيادة في محصول هذا النبات لن تؤدي تلك المحصول غير المسمد مهما بالغنا في التسميد الأزوتي ، وإنما تحصل على هذا الثلث بإضافة أربعة أحولة من النترات للفدان ، فهل يحسب ثمن بعد هذا الأي مقدار من أزوت الأزوتات بعد الستين كيلو جراماً الأولي منه في سداد يراد إضافته إلى فدان القطن ؟

وان تكون هذه الكلمة عن تسمين الأسمدة كاملة دون أن نشير إلى نقطة هامة جداً عن الأسمدة العضوية . ذلك أن اختلاف القيم السمادية للمواد العضوية الممتدة وتفاوت صلاحيتها تفاوتاً شامساً كالذي رأينا ، كما يجهل من شبه التحليل تحديد ثمن في السوق « للوحدة » العضوية ، ولو على وجه التقريب . وقد أدى هذا فيما أدى إلى استغلال بعض الأفاقين المغامرين للموقف ، فلأوا الدنيا دعابة بشتى الوسائل عن ما أسوه أسمدة عضوية ، وأطلقوا عليها أسماء مختلفة ، كما أغرقوا في وصفهم افوائدها السحرية ، ثم اقتضوا لها أثماناً فاحشة ، وهي في أغلب الحال مواد لا قيمة لها ، أو نفايات شتى الفائدة . ولا منجاة للفلاح من أحابيل هؤلاء المحتالين إلا بالتجأ إلى ما تنصح به له وزارة الزراعة دائماً ، من وجوب تحليل هذه « الأسمدة » بمامل الوزارة ، وتقدير مبلغ انطباقها على مارسه قانون التجار بالمخصصات الزراعية من حدود .