

السماد البولي الصناعي

(٢)

الطريقة المقترنة لتحضير السماد الصناعي^(١)

عند العمل بتوسيع يجب مراعاة عدة عوامل لم تدخل في تجارب العمل . فقد أظهرت التجارب والاختبارات أن أحسن وأوفق مصدر للأزوت متوفراً في كل من البول وكرتونات النوشادر لأن لها تأثير قلوي موافق مضمون كما أنها يسرعان عملية الانحلال على شرط لا يوجد بها بكميات زائدة . على أنهما في الوقت الحاضر لا يزالاً ثمنهما غالياً بالقدر الذي لا يسمح بتعميم استعمالها في أعمال المزارع . ولو ان اتفاقاً مصاريف صناعة البول التركيبى يخلق بلا شك ظروفاً تساعد على تعميم استعماله . ولا شك ان السيناميد (نيتروليم) وسلفات النوشادر بديلين موافقين يعتبران كمصدر الأزوت المطلوب وقد أسرف استعمالها عن النجاح . ويلاحظ انه بينما يحتوى السيناميد على كمية من الجير المنفرد كافية لأن تعادل أي مركب حمضى يتكون أثناء عملية التخمر فإنه لا بد من اضافة مادة قاعدية الى سلفات النوشادر وفي هذا الغرض أما الطباشير المصحون أو حجر الجير أو الجير المتخلص من عملية صناعة الصابون . وقد وجد ان اضافة هندردويت^(٢) من كربونات الجير المصحون

(١) هذه الطريقة واستعمالها كذلك في تكثير مستخرجات المجاري مسجلة في بريطانيا المظمى تحت رقم ١٥٢٣٨٧ British Pat. No. 152387

(٢) الهندردويت يساوى ١١٣ دريل

في حالة زيادة كمية سلفات النوشادر عن $\frac{3}{2}$ لكل طن من القش كافية لتشجيع عملية التخمر والعقبة الرئيسية في الاعمال الواسعة النطاق في الوقت الحاضر تنشأ من البطء الشديد في امتصاص القش المرطوبه اللازمة لعملية التخمر . وحيثما تكون الحفر متوفرة فانه يمكن التغلب على هذه الصعوبة وذلك بترك القش مغموماً لمدة من يومين الى أربعة أيام وبعدها يمكن صرف السائل المنفرد عنها . أما في حالة وجود القش على حالة أكواه على الأرض الفضاء فيظهر أن الاستمرار على تندية أكواه القش باضافة كميات كبيرة من الماء اليها عديمة الفائدة . ونحن نقترح كطريقة أخرى من هذه لضمان تشبع القش بالماء رش السكرام بالماء بدرجة أخف نسبياً ثم تركه لمدة يومين قبل رشه ثانياً اذ يكون القش بعد مضي هذه المدة أصبح أقدر على امتصاص الماء الذي يرش ثانياً وذلك نتيجة التخمر القليل الذي حدث وما يتبعه من ارتفاع درجة الحرارة . فإذا ما أظهر الفحص أن الجزء الداخلي من كوم القش قد صار ندياً بدرجة منتظمة حينئذ يمكن اضافة المادة التي ستكون مصدراً للازوت على حالة سائل . وفي حالة السيلناميد وغيرها من المواد فيما يمكن اضافتها على سطح السكرام ثم اضافة الماء اليه . ولا يخفى ان أحسن طريقة مناسبة لعمل السكرام ثم تندية القش واضافة الكمية اللازمة من الازوت لعملية التخمر تتوقف كثيراً على الظروف والعوامل المحلية لدرجة تفسح مجالاً كبيراً لابتكارات المزارع نفسه

الخواص العامة للسماد البليدى الصناعى

السماد البليدى الصناعى الناتج من القش هو مادة متحللة قد فقد فيها

القش الى حد كبير خاصيته الانبوبية ويکاد يكون خالياً من الرائحة واز
وجد منها أثر فأنها تكون أقرب الى العفونة القليلة . و اذا كانت قد حضرت
باضافة مادة تحتوى على جـير منفرد فان السماد حينئذ يكون ذا قابلية الى
اللون الفارب الى السواد الخفيف بينما يكون لونه أسمراً داكن ولا يختلف
الا قليلاً عن المادة الطبيعية اذا كان قد حضر باضافة القلوبيات القابلة للذوبان
مثل كربونات النوشادر او سائل النوشادر او المركبات التي ينشأ عنها
النوشادر المفرد مثل البول او البيتون والسائل الذي ينتجه تدرجياً من القش
المتخمر كلاماً ضاع جزء من المادة الحافظ اثناء هذه العملية ذو لون أسمراً داكن
ورائحة لا تمييز من رائحة البول المتخمر

الاهال بعض النتائج في عملية تحضير السماد البلدى العادى
لما صار من الممكن انتاج مادة تمايل في صفاتها الطبيعية السماد البلدى
الجيد ولا يختلف عنه الا كيماويياً باحتواء السماد البلدى على كميات ثمينة من
عنصرى الفوسفور والبوتاس الناتجين من المواد التي تتغذى بها الماشية —
فقد أدى ذلك الى التفكير في استغلال هذه النتائج في صناعة السماد البلدى
العادى واجراء بحث بهذا الصدد

يتكون السماد البلدى العادى من ثلاثة مواد وهي البول والمواد
البرازية والقش ويظهر ان المواد البرازية من بين هذه المواد الثلاثة هي التي
تكتب السماد البلدى تلك الخواص الطبيعية المعروفة لأن السماد يمكن
انتاجه بدون هذه المواد البرازية وزيادة على ذلك فان بعض التجارب معينة
أظهرت ان أزوت المواد البرازية من الوجهة الكيماوية غير فعال الى حد

كبير وليس له اذا قورن بازوت البول أى اثر في عملية تحليل القش . وعلى العكس من ذلك فقد كان أحياناً في الامكان بواسطه اتباع طرق خاصة في تقديرية مواد المزرعة وخصوصاً الخيول جعل المواد البرازية تحتوى على كميات من المواد النشوئية على حالة صالحة في الحال وقد ظهر أيضاً ان مثل هذه المواد البرازية ذات قدرة على مساعدة عملية ثبیت الازوٰت الجوى . وبناء على ذلك تكون كل العوامل مساعدة على افتراض ان المواد البرازية في كوم السماد تمثيل وتحتاج في حد ذاتها الى الازوٰت أكثر من كونها مصدراً للازوت اللازم في عملية احلال القش ومع استثناء حالة مواد البراز الناتجة من بعض الخيول المذكورة آنفًا يمكن اعتبار المواد البرازية غير السائلة الناتجة من حيوانات المزرعة قد وصلت الى حالة شبيهة بحالة القش المتاخر التي سبق ملاحظتها أعلاه أى محتوية على كمية من الازوٰت تقرب من ٢٪ من المادة الجافة . وقد ثبت ذلك من المتوسطات الآتية التي أمكن الحصول عليها من مصادر مختلفة :

مواد الخيول البرازية	متوسط عانية بيانات	= ٢٠٠٪	أزوٰت من المادة الجافة
مواد البقر البرازية	« احدي عشر بياناً	= ١٨٨٪	»
مواد الغنم البرازية	سبعين بياناً	= ١٩٢٪	»
« ستة وعشرين بياناً	= ١٩٣٪	»	»

ومن ذلك نرى ان نسبة الازوٰت العضوي أثناء عملية المضم وكذلك بفعل البكتيريا في الامعاء تتفق مع نسبة هذا الازوٰت الموجود في القش المتاخر الذي كان قد أضيف اليه جزء من الازوٰت المعدنى وهذا بدوره قد تحول بفعل البكتيريا الى ازوٰت عضوي

وحيث انه قد ثبت ان حالة «الثبتات» توجد في ناتج القش المتاخر مع البول كما توجد في الجزء الغير مهضوم من طعام الماشية فان هذا يبرر أن يتوقع الانسان ان ظروف مشابهة لهذه تحصل في كوم السماد وبالرغم من أن كوم السماد يحتوى عادة على المواد البرازية السائلة والمتجمدة الناتجة من حيوانات مختلفة تغذى بانواع مختلفة من الأغذية مضافا الى ذلك الفرشة التي تختلف تركيباً وكمية وبالرغم من أن هذا الخليط يترك ليتعفن تحت ظروف بعيدة عن أن تكون منتظمة — بالرغم من كل هذه العوامل المختلفة فقد أظهرت معظم النتائج التي في متناول ايدينا أن الخاصية بتركيب السماد البلدى ان هناك تشابهاً واضحاً في نسبة «الازوت المثبت» أو «الغير النوشادر» — ومن غير حاجة الى ذكر تفاصيل طرق تعذية الماشية أو تفاصيل الظروف التي يتم تحتها تعفن السماد يمكن الاكتفاء بتقرير هذه الحقيقة وهى ان متوسط نسبة «الازوت المثبت» أو «الازوت العضوى» في سماد جهز تحت ظروف معروفة سواء أكان ذلك في امريكا او أوروبا او الجلترا هي ٣٠٪ . وهذا متوسط ثلاثة واربعين بياناً — وهذا يمكننا ان نقدر تقديرآً أقرب الى الدقة طبيعة التغيرات التي تتمشى في كوم من السماد أثناء تجهيزه وتخزينه — وقد دلت التجارب المتكررة في خلال الثلاثين سنة الأخيرة على فقد كمية عظيمة جداً من الازوت الموجودة في الجزء الغذائي والفرشة في خلال هذه العملية ويظهر ان معظم الجزء المفقود من الازوت والذى يبلغ أكثر من ٤٠٪ . يقع على حساب الازوت البولى أي اثنين جزء ازوتي في السماد لأنه أكثر المركبات الازوتية في السماد صلحاً . وقد اقترحت خطوات كيماوية وطبيعية لمنع أو تقليل هذا فقد ولكنها جميعاً لم تخل من الاعتراض اما العدم فائدها

بالذات أو لتدخلها تداخلاً خطيراً في عملية تعفن السماد
فإذا اعتبرنا عملية تعفن المواد البرازية (الغير السائلة) ضرورية كعملية
تعفن القش صار من الممكن الوقوف على بعض الإيصال لكتير من فقد
الذى لوحظ حدوثه . وقد رأينا أن قوة ثبـيت القش للإـزوت محدودة تماماً
وأن أي جـزء من الإـزوت الزـائد على حـالة نـوشـادر عـرضـة لـفقدـ بالـتطـابـيرـ . وـعـلـىـ
ذلك يمكن افتراض أن الطريقة العملية المتـبـعةـ في تعـذـيـةـ المـاشـيـةـ بـأـعـذـيـةـ مـرـكـزـةـ
ليـسـ لهاـ منـ تـيـجـةـ الـاـزـيـادـ اـتـاجـ الـاـزـوتـ القـابـلـ لـلـذـوبـانـ فـيـ المـوـادـ الـبـرـازـيـةـ
الـتـىـ تـكـوـنـ أـكـثـرـ عـرـضـةـ لـكـتـيرـ مـنـ فـقـدـ (ـنـظـرـاـ لـقـلـةـ الفـرـشـةـ)ـ أـكـثـرـ مـاـ لوـ
لمـ تـسـتـعـمـلـ هـذـهـ الـأـعـذـيـةـ الـمـرـكـزـةـ
وـقـدـ حـاـولـاـ اـخـتـيـارـ دـقـةـ هـذـهـ النـظـرـيـةـ وـذـلـكـ باـحـسـابـ كـمـيـةـ الـاـزـوتـ
الـوـاجـبـ اـنـ تـحـفـظـ عـلـىـ شـكـلـ سـمـادـ فـيـ ظـرـوفـ عـادـيـةـ وـبـأـيـ طـرـيـقـ مـنـ طـرـقـ
الـتـغـذـيـةـ . وـهـذـاـ الغـرـضـ أـخـذـنـاـ :

(أ) المقدار السكلى للإـزـوتـ المـوـجـودـ فـيـ القـشـ المستـعـمـلـ كـفـرـشـةـ

وهـذـاـ ظـاهـرـيـاـ لـيـسـ عـلـىـ حـالـةـ مـعـرـضـةـ لـفـقـدـ

(ب) مـقـدـارـ الـإـزـوتـ الـغـيرـ القـابـلـ لـلـهـضـمـ مـاـخـوذـاـ مـنـ الـبـيـانـاتـ الـخـاصـةـ
بـهـضـمـ الـأـعـذـيـةـ الـمـسـتـعـمـلـةـ

(ج) مـقـدـارـ الـإـزـوتـ الـوـاجـبـ نـظـرـيـاـ حـفـظـ بـوـاسـطـةـ الفـرـشـةـ أـيـ ٧٢ـ رـطـلـ

إـزـوتـ لـكـلـ مـائـةـ رـطـلـ مـنـ القـشـ

(د) مـقـدـارـ الـإـزـوتـ المـوـجـودـ عـلـىـ حـالـةـ نـوشـادرـ فـيـ نـهاـيـةـ التـجـرـبةـ . وـهـذـاـ
الـقـدـارـ يـخـتـلـفـ اـخـتـلـافـاـ كـبـيرـاـ وـيـقـدـرـ تـبعـاـ لـلـظـرـوفـ الـفـعـلـيـةـ مـثـلـ
الـتـهـويـةـ وـالتـغـرـضـ وـطـولـ مـدـدـةـ التـخـزـينـ

وادخل هذه الطريقة باضافتها الى النتائج الفعلية التي امكن الحصول عليها من عدة تجارب خاصة بالتفعذية تظهر اوه من الممكن على الحصول على نتائج مترقبة نوعاً وسنورد مثيلين على ذلك - الأول خاص بتجربة الاستاذ ت. ب. وود (T. B. Wood) بكمبرج والثانى خاص بتجربة الاستاذ هندريلك (Hendrick) عن تفعذية الثيران على الجذور والقش . ويعطى الجدول الآتى خلاصة لبيانات الاستاذ وود (Wood) عن المقدار الكلى للأزوٰت والمقدار القابل للهضم للمواد المعطاة كفداء لمجموعات متولية من الحيوانات وكذلك المقدار الصافى للمواد البرازية بعد اسقاط القيمة المحسوبة من الأزوٰت التي تدخل في زيادة وزن الحيوان . وبما ان الحيوانات لم تغذى على القش ولكنه كان فى متناولها حيث تلتقطه من الفرشة فقد افترض استهلاك ربع المقدار الكلى مع احتساب قيمة الاسقاط عن ذلك . وفي كلتا الحالتين وبعد عمل هذا الاسقاط فقد كان مقدار ما أعطى للماشية من الأزوٰت ٤١١٥ و ٨٣٩ رطل على التوالى بينما ما تبقى من هذين المقدارين في السماد لم يزيد عن ٣٠٩ و ٦٤٧ رطل من الأزوٰت . اما المقدار الكلى الذى حصل عليه من احتساب الجزء من الأزوٰت غير القابل للهضم (وهو الموجود بالروث) مع الأزوٰت الموجود في الفرشة مضافاً إليه الجزء المفروض نظرياً أن هذه الفرشة قادرة على ثبيته فقد كان مترقباً مع المقدار الذى نتج من التحليل الفعلى للسماد حيث كان ٢٣٦ و ٩٣٠ مقابل ٤٦٥١ و ٦٧٤ رطل من الأزوٰت فى الحالتين السابقتين ذكرها على التوالى :

مع الكسب	بدون كسب		
الازوت غير القابل للهضم	الازوت الكلى	الازوت غير القابل للهضم	الازوت الكلى
رطل	رطل	رطل	رطل
٤٠٠ ر	١٧٦٠	٤٠٠	١٧٦٠
٨٥٠	٢١٣٠	٨٥٠	٢١٣٠
١٦٥ ر١٩١ كغذاء مأخوذ الربع	٨٦٠	١٧٠	٩٠٠
٥٥٦	٤٢٨٠	—	—
١٩٧١	٨٣٨٥	١٤٢٠	٤١١٥
١٩٧١	—	١٤٢٠	—
٧٠٠	—	٧٣٠	—
٩٨٠	—	١٠٢٠	—
١٠٠٠	—	١٩٠	—
٤٦٥١	٣٣٦٠	٣٣٦٠	=
٤٦٧٠	٣٠٩٠	٣٠٩٠	=

صنف من الأزوت (mangolds)
الدريس
القش
الكسب
الأزوت الكلى - الأزوت الداخلى
في زيادة وزن الماشية

الأزوت الروث
الأزوت في القش
الأزوت المثبت بالفرشة
الأزوت النوشادري
المجموع المحسوب
المجموع الفعلى

وتوجد البيانات الخاصة بتجارب الأستاذ هندريلك بالجدول المذكور
بعد وخلاصتها ان المقدار الكلى للأزوت المعطى للحيوانات كان ٦١٣ رطلا
وقد احتسب من هذا المقدار ٤٢ رطلا على أنها بقيت في جسم الحيوان وزادت
في وزنه وكان من الواجب بناء على ذلك أن يحتوى الروث على ٥٧١ رطلا
مع أن الموجود فعلا فيه لم يزيد على ٥٢٤ رطلا من الأزوت بشكليه العضوى
والنوشادري وقد قدرنا الأزوت الموجود حسب تقدير الأستاذ هندريلك

بمقدار ٢٧٦ رطل بالروث ومائة رطل في الفرشة والمقدار المنتظر تثبيته بواسطة الفرشة (الذى وزنها ١٤٦ هندردويت مع اعتبار ان المادة الجافة ٩١٪) بمقدار ١٠٧ رطل . ومن ذلك نرى أن المقدار الذى حصلنا عليه بهذه الطريقة الحسابية هو ٥٣٧ رطل أزوت مقابل ٥٢٤ رطل حسب نتيجة التحليل . والواجب أن نلاحظ أن الأستاذ هندريلك نفسه قد استلمت النظر الى هذه الحقيقة وهى أن الماشية التى استعملت فى هذه التجارب قد استفادت من هذه التغذية أكثر من المقدر لها استنادا الى المقاييس العلمية المقبولة لمقدار الجزء المهضوم من الفرشة . وهنا يصح التساؤل عما اذا كانت الأغذية التى استعملت ذات نسبة عالية للمواد القابلة للهضم ونسبة عالية من المواد النشوية أكثر مما هو مقدر في جداول كلنر (Kelners tables) وإذا كان الجواب على هذا التساؤل بالإيجاب فان معنى ذلك أن المقدار الذى أسقطناه في عمليتنا الحسابية عن الجزء الغير قابل للهضم أكثر من الحقيقة وينتج عن ذلك أن تصبح النتائج النهائية الحسابية والتحليلية أكثر تقاربا مما ذكر .

النتائج التحليلية النتائج الحسابية

الأزوت الموجود بالغذاء	٦١٣ رطل	الأزوت غير قابل للهضم	٢٧٦ رطل
الأزوت الموجود بالفرشة	١٠٠ رطل	الأزوت موجود بالفرشة	١٠٧ رطل
الأزوت الكلى	٧١٣ رطل	الأزوت مثبت بالفرشة	١٠٧ رطل
الأزوت الباقي بالروث	<u>٥٢٤</u> رطل	الأزوت على حالة نوشادر	<u>٥٤</u> رطل
الأزوت الكلى	<u>٥٣٧</u> رطل		

وقد عملت عدة نتائج حسابية مشابهة لما ذكر في تجارب أخرى عن التغذية ولكن هذين المثلين كافيان لاظهار أن مقدار الأزوت الذي يمكن للقش تثبيته في العمل هو من الراجح تكويته على حالة أزوت عضوي وبنفس النسبة في ظروف المزرعة العادلة . وقد يكون مما يخرج عن دائرة هذا البحث اقتراح الطرق التي بواسطتها يمكن تقليل فقد المشاهد الذي يحصل أثناء عملية تجهيز السماد إلى أقصى حد . ولكن الطريقة العملية على ما يظهر بهذا الخصوص تنحصر في زيادة مقدار الفرشة حتى يمكن بذلك زيادة مقدار الأزوت المتثبت فضلاً عما ينتفع عن ذلك من زيادة كمية الروث الممكن الحصول عليها من عدد معين من الماشية