

باب الزراعة

الساد في مصر

لحقن الاستاذ مكتري ناظر المدرسة الزراعية والمسترفون مدرس الكيمياء فيها

الشعير

الشعير كالقمح من حيث اسلوب نموه وما يأخذه من الارض ولكنه يختلف في ارضه وثيقة لاصل لبسطها في هذه الرسالة
والمقادير التي يأخذها الشعير من الارض حائلة لما يأخذه القمح منها كما سيبي
وقد حللتا تين الشعير وحبية فوجدنا لبيما المواد الآتية مقاديرها

في الحب	في التبن	
١٥ ٠٠	٣٠ ٠٤	أكسيد الحديد
٢١ ٠٢	١٨ ٠٨	بوتاسا
٤ ٠٠	٦ ٠٠	صودا
٢ ٤٠	٤ ٧٠	كلس
٩ ٠٠	٢ ٥٠	منغنيسا
٣٣ ١٧	١ ٦٠	حامض فستوريك
٢ ١٠	٣ ٠٠	حامض كبريتيك
٣ ٠٠	١٧ ٣٠	كلور
٢٧ ٥٢	٤٣ ٠٠	سلكا

والكلور أكثر في تين الشعير منه في تين القمح وبذلك يفرخصب الشعير في الاراض
المهنية حيث لا يبيت القمح لان الشعير يستطيع ان يمتص جانباً من الملح ويحفظه . والكلس
أكثر في تين القمح منه في تين الشعير . اما كثرة السلكا فمن العصابة التي في الشعير
والرماد من تين الشعير ٧,٥ في المائة واما من تين القمح فهو ٦,١ في المائة فاذا كانت
التندان نسبة ارادب من الشعير وستة احمال من التبن فالمواد المعدنية التي يأخذها ال
من الارض هي

حامض فسفوريك ٠٣,٦ الرطل
 بوتاسا " ٤٢,٣
 كلس " ١٠,٥
 والنيروجين ٠,٤ في المئة فهو من غلة النبدان كلها ١٢ رطلاً . ومقدار المواد المعدنية
 الشعير من غلة النبدان ٥٩ رطلاً او ٢,٥ في المئة من السعة الارادب اذا كان وزن
 الارادب ٢٦٥ رطلاً . وقد حُزِل الشعير فوجدت فيه المواد المعدنية التالية وهي

حامض فسفوريك	١٩,٥	الرطل
بوتاسا	١٢,٥	"
كلس	٠,٤	"

والنيروجين في الشعير ١,٥ في المئة وفي السعة الارادب ٣٥,٧ الرطل
 ويجمع ذلك كله في هذا الجدول

النبت	الشعير	المجموع
نيروجين	٣٥,٧	٤٧,٧
حامض فسفوريك	١٩,٥	٢٣,١
بوتاسا	١٢,٥	٥٤,٨
كلس	٠,٤	١١,٩

وإذا قابلنا بين هذا الجدول والجدول المذكور في الكلام على القمح وجدنا ان معظم الفرق
 يتم في ان مقدار البوتاسا الذي يأخذه الشعير من الارض اعظم من المقدار الذي
 أخذه القمح

الذرة الصفراء

تفرق الذرة الصفراء عن القمح والشعير من وجوه كثيرة فالحق تزرع في غير الوقت الذي
 يزرعان فيه وتقيم في الارض مدة اقصر من مدتهما وجذورها سطحية لا تنور في الارض
 تنزع من الارض كلها فلا يبقى منها شيء فيها وتتحرق عيدانها وقوداً او تستعمل لرقابة الطحاطم
 نحو من عصف الرياح والحبوب يصدر جانب منها ولذلك فهي تنقر الارض اكثر من القمح
 الشعير لان نبتها يبرد الى الارض في زيل المواشي التي تأكله وكذلك الشعير يعود في زيلها
 القمح يستعمل طعاماً للناس ولذلك قلما يبرد منه شيء الى الارض التي نبت فيها . وتحم

الذرة غالبًا وكثيرًا ما تسمد جيدًا . وهناك المواد التي وجدت بالتحليل الكيماوي في عيدان الذرة وكثيراتها وحبرها

في الحبوب	في العيدان والكيزان	
١٠٠	٣٠	أكسيد الحديد
٣٧٫٩	٣٣٫٠	بوتاسا
٣٠	٣٠	صودا
٣٫٤	٩٫٧	كلس
٢٫٥	٥٫٥	مغنيزيا
٤٤٫٨	٢١	حامض فسفوريك
١٫٥	١٫٤	حامض كبريتيك
اثر	١٠٫١	كلور
١٫٤	٣٢٫٨	سكا

ونسبة حبوب الذرة الى عيداتها أكثر من نسبة حبوب القمح والشعير الى اصولها . وأكثر الفرق بين الذرة والشعير والقمح في البوتاسا فلها في الذرة ٣٢ في المئة واما في القمح ١٥٫٦٤ وفي الشعير ١٨٫٨٠ في المئة

واذا فرضنا ان ثلثة الفدان بلغت عشرة ارادب من الذرة واربعة احمال من العيدان الجائئة وجد في العيدان

الرتل	٣٧	حامض فسفوريك
"	٤١٫٦	بوتاسا
"	١٢٫٦	جير
"	٩٫١	نيتروجين
وفي حبوب الذرة من هذه المواد ما ترى في هذا الجدول		
الرتل	٢٩٫١	حامض فسفوريك
"	٢٤٫٦	بوتاسا
"	٢٫٣	كلس
"	٥٢٫٠٠	نيتروجين

وفي العيدان والكيزان والحرب معاً ما تروى في هذا الجدول

المجموع	الحرب	العيدان والكيزان الخ	
٦١١	٥٢٠	٩١	ليثروجين
٣١٨	٢٩١	٢٧	حامض فوسفوريك
٦٦٢	٢٤٦	٤١٦	بوتاسا
١٤٨	٢٢	١٢٦	كلس

فالدرة تنقر الارض أكثر من الشمبر واتجمع ولا شيء منه يرد إلى الارض ولذلك فوضع السماد للارض التي تزرع ذرة أمر واجب عيماً، والسماد اللازم للارض لتستعيش عما تأخذهُ الدرة منها ٥٠ حملاً من السباخ الكفري (وزن كل حمل ٣٠٠ افنة) لكل فدان والغالب ان يسبخ الفدان بثمة حل والثالب ايضا الاعتماد على السباخ الكفري حيث يمكن الوصول اليه واما السباخ البلدي فيستعمل للقطن وقصب السكر

متوسط غلة القمح

متوسط غلة فدان القمح في بلاد الدنمارك ٣١ بشلاً وفي بلاد الانكليز ٢٩ بشلاً وفي نروج ٢٥ وفي بلجيكا ٢١/٨ وفي هولندا ٢١/٤ وفي المانيا ١٩ وفي فرنسا ١٧ وفي النمسا ١٦/٢ وفي المجر ١٣/٢ وفي استراليا ٩/٢ وفي روسيا ٥، والاردب المصري نحو ٥/٤ بشل

غلة القمح في اميركا

ثبت الآن ان الارض الاميركية المزروعة فعماً في الولايات المتحدة تبلغ مساحتها ٣٩ مليوناً و ١٦٧ الف فدان وكانت في العام الماضي ٣٧ مليوناً و ١٥٦ الف فدان وان غلة هذا العام ٥٨٩ مليون بشل وكانت غلة العام الماضي ٤٢٠ مليون بشل

غلة الزمير في فرنسا

بلغت غلة الزمير (الشوفان) في فرنسا هذا العام ٢٤٨ مليون بشل وكانت في العام الماضي ٢٥٦ مليون بشل