

تقدير النسبة المئوية لزيوت في الدبور والأخذاء النباتية بطرفيتة سريعة الدكتور رضا فهمي

مقدمة

تعتبر طريقة «سوكلد» لتقدير الزيوت في الأجزاء النباتية (وخصوصاً في الدبور الزيتية) والأغذية من أقدم الطرق التي استعملت وما زال استعمالها حارياً الآن في معامل البحوث. هذا وقد اعتبرت الطريقة رغم بطئها من الطرق المئالية وعلى ذلك فلم يدخل عليها أي تعديلات حتى يمكن أن تتلافي العيوب التي توجد بها، ومن ضمن العيوب التي قد تقلل من قيمة هذه الطريقة العادلة ما يأتي :

(١) عدم دقة النتائج المتحصل عليها خصوصاً في العينات، المحتوية على نسبة ضئيلة من الزيت، إذ أن النتيجة تتحسب على أساس معرفة الفرق بين وزن دورق الاستقبال، قبل وبعد عملية الاستخلاص، وهذا الدورق قد يصل وزنه من ٨٠ — ١٠٠ جرام، فيتمكّن صعب وزنه على الميزان الحساس، وعلى ذلك فيفضل وزنه على الميزان العادي، مما يؤدي إلى عدم دقة النتيجة المتحصل عليها (ثاني رقم عشرى فقط) هذا بالإضافة إلى شدة هيبيروسكوبية الدورق للماء والمواد الدهنية التي قد تتعلق عليه من الجلو.

(٢) بطء عملية الاستخلاص، وذلك لأن كل عينة تحتاج إلى وحدة سوكلد مستقلة بذاتها. هذا بالإضافة إلى ما يلزم زمنياً لاستخلاص الزيت من العينة من ٦ ساعات على الأقل، ومن ذلك يتضح كبر معدل العمل اللازم لاستخلاص الواحدة وتقدير نسبة الزيت في عدد كبير من العينات.

(٣) في حالة استعمال طريقة سوكلد العادية يلاحظ أنه لا يدخل ضمن الحساب نسبة الاحماض الدهنية الطيارة Volatile fatty acids والتي تتطاير

آناء عملية الاستخلاص والتجميف ، بينما في الطريقة المقترنة يدخل ضمن حساب نسبة الزيت هذه الأحاصن السابقة الذكر .

لذلك فقد وضمنا نصب أعيننا هذه الاعتبارات عند تقدير نسبة الزيت في الأجزاء النباتية ، مستعينين بذلك عن وزن الدورق بوزن الورقة الحتمبة على العينة قبل وبعد الاستخلاص .

طريقة سوكسلر

كما هو معروف تعتبر الزيوت والدهون من المواد غير الذائبة في الماء ولكنها تذوب في المذيبات العضوية مثل الأثير Ether والبنزين Benzene والكلوروفورم Chlorophorm وأثير البترول Petroleum ether والكريون داي سلفيد Carbon disulfide (١ و ٣ و ٥) .

وهناك عدة طرق لتقدير الزيوت والدهون في العينات المختلفة ، تبني هذه الطرق عموماً على ثلاثة مبادئ ، للاستخلاص والتقدير (٢ و ٣ و ٤) . وأبسط وأقدم هذه الطرق هي الطريقة المبنية على أساس صهر الزيوت والدهون الموجودة في الأنسجة النباتية الخاصة بالعينة باستعمال الماء المغلي أو استعمال بخار الماء (٣) . وعلى هذا الأساس تقطع العينة إلى أجزاء صغيرة ثم توضع في كأس ذجاجي مع إضافة كمية قليلة من الماء ، ثم يوضع الكأس بمحتواه على اللهب ، ويترك المختربان مدة من الزمن تهشم خلاها جدر الأنسجة والخلايا النباتية ، وبذلك يتفرد الزيت ويتجمع على صورة طبقة رقيقة على سطح الماء العلوى . ينزع الزيت ويحلف حتى يثبت وزنه ثم تحسب نسبة المatoria بالنسبة للعينة المستعملة . وتستمل الطريقة المبنية على هذا المبدأ خاصة في تقدير نسبة الدهن في الأنسجه الحيوانية ، ومن النادر استعمالها في حالة تقدير الزيوت في الأجزاء النباتية .

أما المبدأ الثاني فيتضمن الطرق التي تعتبر أكثر شيوعاً في الاستعمال والتي تعتمد أساساً على استعمال المصر أو الضغط (عادة هيدروليكي) على الأجزاء النباتية (٣ و ٤) و تستعمل مثل هذه الطريقة عادة لتقدير الزيوت والدهون في الأجزاء النباتية وفي حالة استعمال ثمار أو بنودر نباتية ذات حجم كبير . وفي هذه الحالة

يراعى عادة نزع أو تفشير الغلاف الخارجي لها ، ثم تؤخذ البذور بعد ذلك وتهرس جيداً ، ثم يضغط على البذور المهرسة تحت درجة حرارة عادمة . وعادة يستعمل الزيت الناتج من عملية الضغط في التغذية الآدمية . أما المتبق من عملية الضغط على البارد ، فيوضع على حام بخاري ويضغط مرة أخرى . ويسمى الناتج في هذه الحالة بالزيت المستخرج على درجات الحرارة المرتفعة ، وفي أغلب الأحيان وخصوصاً عند تقدير النسبة المئوية لزيت في العينة ، يستعمل الضغط وعلى مرّة واحدة ، وذلك بعض المرحلتين معاً (أي الضغط على البارد والضغط بالبخار الساخن) .

ومن عيوب هذه الطرق المبنية على هذا المبدأ أنها غير دقيقة ولا تتطابق صورة حقيقية للنسبة المئوية لزيت في العينة ، ولا يصلح استعمالها إلا في حالة العينات الصلبة .

وهناك عدة طرق لتقدير نسبة الدهن في العينات كل واحدة منها ملائمة لتقدير نسبة الزيت في نوع معين من العينات . وكثيراً فهناك طريقة جربر Gerber (٤) لتقدير نسبة الدهن في اللبن والجبن والزبد ومنتجاتها ، وطريقة بيزاريف (١) على استخلاص الدهن والزيت من العينة عن طريق تعريضها للطرد المركزي بعد عمل معلق من العينة والماء والحامض .

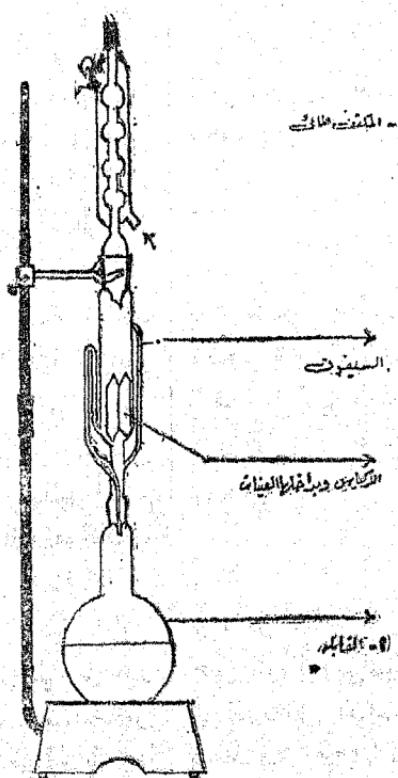
أما المبدأ الثالث ويشمل الطرق المبنية على استخلاص الزيوت باستعمال مذيب عضوي مثل الأثير وأثير المترول والبنزين وخلافها ، وإجراء عملية الاستخلاص في جهاز سوكسلد ، والذي يعمل على أسمان توفير تيار مستمر من المذيب العضوي التي على الدوينة حتى تتم عملية الاستخلاص . وفي آخر العملية يمكن استخلاص المذيب نقياً مرة أخرى لاستعماله مع إضافة الفاقد تتيجه لعملية التقطر .

ويمكن باستعمال هذه الطريقة الحصول على نتائج لا يأس بها في حالة الاستخلاص السكري للدهن أو الزيت في العينة . وتجري هذه الطريقة عادة في المعمل الكيميائي ووحدات البحث لاستخلاص وتقدير الدهن في الانسجة النباتية والحيوانية وفي الأغذية .

المواد التجريبية والطرق المستعملة

شملت المواد التجريبية بذور نباتات مختلفة تتراوح نسبة الزيت فيها من٪ ٢٠ إلى٪ ٦٠ حتى يمكن معرفة معدل الاختلافات الناتجة بارتفاع أوانخفاض نسبة الزيت في العينة . وبين الجدول (١) المواد التجريبية المستعملة ، وقد استعمل الآثار أو أثير البترول كذيب عضوي ، والجهاز المستعمل لذلك هو جهاز سوكسلد ، والذي يتكون كافي شكل (١) من ثلاثة أجزاء :

- (١) القابلة أو دورق الاستقبال .
- (٢) السيفون والذي توضع بداخله الأوراق المحتوية على العينات المراد تقدير نسبة الدهن بها .
- (٣) مكثف مائي يعمل على تكثيف المذيب بعد تطايره ، وبذلك يتجمع في السيفون ويعمل على استخلاص الزيت من العينة .



شكل (١) وحدة جهاز سوكسلد اللازم لاستخلاص الزيوت

جدول (١) المعاملات التجريبية التي استعملت للوصول إلى نتائج النسب المئوية للزيت مقدرة بطريقة سوكسل ، العادبة والطريقة المعدلة لها

عدد العينات الحالية	الغرض من المعاملات	نوع المعاملات	أرقام المعاملات
بالطريقة المعدلة العادبة			
١٨	أجريت لمعروفة حصة الطريقة بالنسبة للبذور المحتوية على نسبة مرتفعة من الزيت (سبتمبر سنة ١٩٦٥) .	نتائج تحليل عينات سبع من أصناف مختلفة .	٦ - ١
١٨	بعض النتائج الخاصة بتقدير تأثير حمض الجيرلين على تمثيل الزيت داخل البذور (رضا فهمي ١٩٦٢)	نتائج نسبة الزيت المتحصل عليها من بذور الكتان المجموعة من نباتات نعمت بذورها قبل الزراعة في حمض الجيرلين في تراكيز ١٠٠ ٢٠٠ مليجرام / لتر لمدة ١٢٥ ساعة .	١٢ - ٧
٢٩	بعض النتائج الخاصة بتقدير تأثير العناصر الدقيقة على تمثيل الزيت داخل البذور (رضا فهمي ١٩٦٢)	نتائج نسبة الزيت المتحصل عليها من بذور الكتان المجموعة من نباتات عمومات قبل الزراعة بمحاليل أملاح العناصر الدقيقة ومخاليطها بتراكيز مختلفة .	٢٥ - ١٣
١٨	جزء من نتائج تأثير حمض الجيرلين على تمثيل الزيت داخل البذور (رضا فهمي ١٩٦٢)	نتائج نسبة الزيت المتحصل عليها من بذور الكتان المجموعة من نباتات عمومات بذورها قبل الزراعة بحمض الجيرلين .	٢١ - ٢٦

تابع جدول (١.١) المعاملات التجريبية التي استعملت للوصول إلى نتائج النسب المئوية للزيت مقدرة بطريقة « سوكسلد » العادية والطريقة المعدلة لها

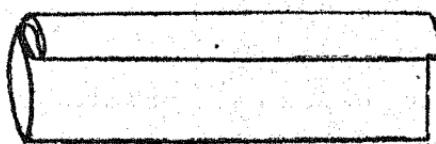
أرقام المعاملات	نوع المعاملات	الغرض من المعاملات	عدد العينات المختلطة	الطرق بالمعدلة العادية	الطرق بالمعدلة بالطريقة العادية
٣٧-٣٢	نتائج تحليل عينات فول صويا محلية ومستوردة من الخارج .	أجريت لمعرفة صحة الطريقة الجديدة على بذور مختلفة على نسب مختلفة من الزيت (سبتمبر ١٩٦٥)	٦		١٨
٤٠-٤٨	نتائج تحليل عينات مختلفة من بذور القطن .	أجريت لمعرفة صحة الطريقة بالنسبة لبذور مختلفة (يونيو ١٩٦٥)	٣		٩
٤٧-٤١	نتائج تحليل أصناف مختلفة من الذرة .	أجريت لمعرفة صحة الطريقة بالنسبة لبذور مختلفة (يونيو ١٩٦٥)	٧		٢١
٥٠-٤٨	نتائج تحليل أصناف مختلفة من الشعير .	أجريت أيضاً لمعرفة صحة الطريقة بالنسبة لبذور مختلفة .	٣		٩

أما خطوات العمل فيمكن ترتيبها كالتالي :

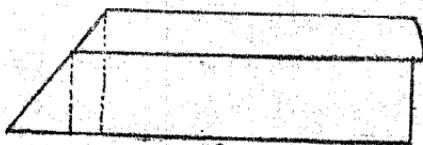
- (١) تؤخذ قطعة من ورق السكر وما توازنها أو ورق الترشيح مستطيلة الشكل أبعادها حوالي 12×8 سم ، تثني الورقة على طولها ثم تقبل الحافتان المسكونتان نتيجة لعملية الشى وذلك بضم حافتي الورقة وثيمها معاً من تين (أنظر شكل ٢) تقلب الورقة المثناء على الناحية الخلفية لها ، ثم يثنى أحد طرفيها من الناحية الشائنة آخذا بذلك شكل مثلث قائم الزاوية بقاعدته ، يوجد التجويف



(١)



(٢)



(٣)



(٤)

شكل (٢) رسم يبين خطوات قفل ورقة الكروماتوجرافيا وتكون
الكيس المحكم القفل

النتائج من عملية الأولى ، بعد ذلك يثنى رأس المثلث المتسكون ويدخل في التجويف السابق ذكره ، وبذلك يأخذ طرف الورقة شكل مثلك متساوي السفين .

(٢) يوضع بالورقة السابق تجذيزها (خصوصا في حالة البذور المحتوية على نسبة زيت مرتفعة) كمية قليلة من الرمل الناعم النظيف ، كذلك توضع قطعة صغيرة من القطن ، وتوضع بعدها الورقة بمحتوياتها في فرن تجفيف على درجة حرارة 5°C لمدة ٣ ساعات ثم توزن بعدها الورقة بمحتوياتها ، وتكرر عملية الوزن والتبريد والوزن حتى ثباته .

(٣) يوضع في هون صيني كمية من المينة المراد تقدير نسبة الزيت بها وقطعها جيدا ، ويراعى تفريغ ما بالورقة من رمل على العينة حتى يسهل هرس العينة (البذور) جيدا . تباع العينة باحتراس داخل الكيس وتمسح جدر الهون جيدا بواسطة قطعة القطن ، ثم توضع داخل الكيس ويقفل طرفه العلوي مثل ما سبق في حالة الطرف السفلي .

(٤) توضع الأكياس بمحتوياتها (من رمل وقطن) مع العينة داخل فرن تجفيف ، ويراعى في هذه الحالة تجفيف العينة تجفيفا تماما ، إما على درجة حرارة 5°C في حالة العينات غير المحتوية على نسبة مرتفعة من المواد الكربوهيدراتية ، أو على درجة 70°C لمدة ليلة في حالة العينات المحتوية على نسبة مرتفعة من الكربوهيدرات . وتوزن الأكياس ويعرف بذلك وزن العينة جافة تماما . ويراعى عند تجفيف العينات ولمنع تسرب الزيت خارج الأوراق والحفاظ في تقدير نسبة يراعى أن تعلق الأكياس المحتوية على العينات في خطاطيف معدنية ثبتت على طول محور معدني ، يعلق هذا المحور داخل الفرن ، ولا توضع الأكياس مباشرة على أرصفة الفرن .

(٥) توضع الأكياس المحتوية على العينات في سيفون جهاز سوكسلد ، ويلاحظ أنه يمكن وضع ٤ - ٥ أكياس في كل سيفون واحد ذاتي سعة ٢٥٠ سم . أما في حالة الأجهزة الكبيرة سعة ٥٠٠ سم أو أكثر ، فإنه يمكن وضع ١٠ - ١٢ كيس (عينة في السيفون الواحد) . ويلاحظ عند وضع السكين داخل

السيفون أن يقوس قليلاً على استاد طوله كي يدخل بسهولة وينخرج أيضاً منه دون أن يتعرق ، كما يلاحظ أن يكون مستوى قم الأكياس أعلى من مستوى المذيب بقليل داخل السيفون (الذى يحدد بالطبع أنبوبة السحب الموجودة بالجهاز)

(٦) يضاف المذيب ، وعادة يستعمل الآثير ، أو أثير الترول ، أو البنزين النقى ، ويكتفى عادة كذلك أن يتملىء السيفون مرة ونصف مرة قدر حجمه .

(٧) يغلب الجهاز جيداً بإحكام ، ويراعى عدم تسرب الآثير من خلال وصلاته ، ثم يوضع على سخان كهر بائى درجة حرارته من $40 - 60^{\circ}\text{م}$. هذا ويراعى ضبط درجات الحرارة بحيث يمكن بواسطتها ملء وتفریغ السيفون خلال $20 - 30^{\circ}\text{م}$ في كل مرة . ويحسب الوقت اللازم لاتمام عملية الاستخلاص بأنه الوقت اللازم ملء وتفریغ السيفون الواحد $12 - 14$ مرة على الأقل ، أي حوالي ٦ ساعات في المتوسط .

(٨) بعد انتهاء عملية الاستخلاص يفصل المذيب بعد تقطيره وتوزع الأكياس باحتراس وتوضع في فرن التجفيف على نفس الدرجة التي استعملت قبل عملية الاستخلاص ، ويثبت وزنها ، وبذلك يمكن معرفة وزن الزيت المستخلص . ثم تخسب بعد ذلك النسبة المئوية للزيت .

حساب النتيجة :

(١) نفترض أن وزن ورقة الكروما توبيغرافيا أو ورقة الترشيح - السكيس $+ \text{ الرمل المستعمل وقطعة القطن جافة تماما} = (a)$ جرام .
نفترض أن وزن الكيس وملحقاته $+ \text{ العينة جافة تماما} = (b)$ جرام .
 $\therefore \text{ وزن العينة جافة تماما} = (b - a)$ جرام .

(٢) نفترض أن وزن السكيس وملحقاته $+ \text{ العينة بعد الاستخلاص والتجفيف حتى ثبوت الوزن} = (d)$ جرام .

$\therefore \text{ وزن الزيت المستخلص} = (b - d)$ جرام .

• النسبة المئوية للزيت في العينة $= \frac{(b - d)}{(b - a)} \times 100$

والحصول على نتائج دقيقة يراعى الاحتياطات الآتية :

- (١) أن تجفف الأكياس تجفيفا تماما حتى يثبت وزنها.
- (٢) يراعى قفل الأكياس قفلًا محكمًا بالطريقة السابقة الذكر، حتى لا يتسرّب أحجاز من العينة أو حبات رمل خارجها وبذلك تؤثر على النتيجة.
- (٣) في حالة استعمال عينات محتوية على نسبة مرتفعة من المواد الكربوهيدراتية يراعى أن يكون التجفيف في كل الحالات على درجة حرارة 70°C تحت تفريغ أو بدون تفريغ لمدة ٢٤ ساعة حتى يثبت الوزن.
- (٤) تعلق الأكياس المحتوية على العينات قبل استخلاص الزيت منها في خطافات مشبّبة على محور معدني يثبت داخل الفرن ، وذلك حتى يتمتع الفقد في الوزن الناتج من رشح بعض من الزيت خلال مسام ورقة السكر و ما توجّه فيه نتيجة ارتفاع درجة الحرارة.
- (٥) في بعض الأحيان يجرى التجفيف على مرتين ، المرة الأولى تفتح فيها الأكياس من طرفها العلوي ، وذلك حتى يمكن التخلص من أكبر كمية من الرطوبة في أقصر وقت ممكن ، ثم تُقفل بعد ذلك الأكياس ويعاد تجفيفها مرة أخرى حتى ثبات الوزن .
- (٦) الدقة في الاستخلاص واستمرار العملية حتى تتأكد من تمام استخلاص كل الزيت الموجود بالعينة .

النتائج

أجرى التقدير بالطريقة العاديّة على ٥ عينة وبالطريقة المعدلة على ثلاثة أضعاف هذه العينات (أي ١٥٠ عينة) شملت بذور السمسم والكتنان وفول الصويا والمدورة والشعير. كانت تؤخذ العينة وتقسم إلى أربعة تكرارات ويقدر الزيت في أحد التكرارات بالطريقة العاديّة ، وفي الثلاثة تكرارات الأخرى بالطريقة المعدلة .

وبين الجدول (٢) النتائج المتحصل عليها في كلتا الطريقتين :

جدول (٢) : تقدير النسب المئوية للزيت مقدرة بطريقة سوكسل العادبة
ومقارتها بالطريقة المعدلة (متوسط ثلاث تكرارات)

الفرق العادبة - المعدلة	طرق التحليل	العينات
	الطريقة المعدلة	طريقة سوكسل العادبة
٪	٪	٪
٠,٨٧٧ +	٥٤,٥٧٣	٥٥,٤٥٠
٠,٠٨٤ +	٤٦,٢١٦	٤٦,٣٠٠
٠,٩٨٥ -	٥٥,٦٨٥	٥٤,٧٠٠
٠,٧٢٢ +	٥٥,٤٦٨	٥٦,٣٠٠
٠,٦٥١ +	٥٧,١٣٩	٥٧,٧٩٠
٠,٣٥٠ +	٤٤,١٢٠	٥٤,٤٧٠
٠,٥٩٣ +	٢٨,٣١٧	٢٨,٩١٠
٠,٣٣١ -	٢٥,٣٤١	٢٥,٠١٠
٠,٧٧٨ +	٢٦,٣٠٢	٢٦,٩٨٠
٠,٧١٩ +	٢٨,١٥١	٢٨,٨٧٠
٠,٤٩٠ +	٢٢,٦٨٠	٢٣,١٧٠
صفر	٢٣,٢٥٠	٢٣,٢٥٠
- ١٠٦	٢٨,٦٦	٢٨,٥٠٠
- ٠١٨٦	٢٨,١٨٦	٢٨,٠٠٠
- ٠٣١٩	٣٠,٨١٩	٣٠,٥٠٠
- ٠٠٦٠	٢٩,٠٦٠	٢٩,٠٠٠
- ٠٢٩٩ +	٢٨,٧٠١	٢٩,٠٠٠
- ٠٧٧١ +	٣٠,٧٢٩	٣١,٥٠٠
		(١) سسم أحمر
		(٢) د بLDI
		(٣) د شرقية
		(٤) د شرقية ١٩
		(٥) د أحضر
		(٦) د أسود
		(٧) كتان منقوع في الماء لمدة ٦ ساعات
		(٨) كتان منقوع في جبرلين ١٠٠ مليجرام / لتر ٦ ساعات
		(٩) كتان منقوع في جبرلين ٢٠٠ مليجرام / لتر ٦ ساعات
		(١٠) كتان منقوع في الماء ١٢ ساعة
		(١١) كتان منقوع في جبرلين ١٠٠ مليجرام / ١٢ ساعة
		(١٢) كتان منقوع في جبرلين ٢٠٠ مليجرام / لتر ١٢ ساعة
		(١٣) كتان بدون معاملة
		(١٤) د مضاد لإليه بورن
		(١٥) د زنك
		(١٦) د موليبدن
		(١٧) د نحاس
		(١٨) د معامل بجرعتين نحاس

(تابع) جدول (٢) : تقدير النسب المئوية للزيت مقدرة بطريقة سوكسل العادي ومقابلتها بالطريقة المعدلة (متوسط ثلاث تكرارات)

الفرق العادية_المعدلة	طرق التحليل			العينات
	طريقة المعدلة	طريقة سوكسار العادية	%	
%	%	%		
-٢٢١	٢٧,٧٣١	٢٧,٥٠٠		(١٩) كتأن معامل ببورن + منجانيز
+٢٩١	٢٢,٢٠٩	٣٢,٥٠٠		(٢٠) كتأن معامل بمولبدن
+٤٦٠	٣٠,٥١٠	٣١,٥٠٠		(٢١) كتأن معامل بتحاسن + مولبدن
+٨٢٠	٢٦,٩٨٠	٢٧,٨٠٠		(٢٢) كتأن معامل ببورن + منجانيز + زنك
+٦٠٩	٢٢,٣٩١	٢٣,٥٠٠		(٢٣) كتأن معامل بتحاسن + مولبدن + زنك
+٨٥٤	٢٧,٦٤٦	٢٨,٥٠٠		(٢٤) كتأن معامل بمولبدن + بورن + منجانيز + زنك
+٥١٤	٢٨,٤٨٦	٢٨,٩٠٠		(٢٥) كتأن معامل بمولبدن + بورن + منجانيز + تحاسن + زنك
+٤٣٤	٣٣,٤٦٦	٣٢,٩٠٠		(٢٦) كتأن منقوع في ماء ٦ ساعات
+٢٣٤	٢٣,٥٦٦	٢٣,٨٠٠		(٢٧) كتأن منقوع في جيرلين ١٠٠ مليجرام/لتر ٦ ساعات
+٤٦١	٣٤,٠٢٩	٣٤,٥٠٠		(٢٨) كتأن منقوع في جيرلين ٢٠٠ مليجرام/لتر ٦ ساعات
+٢٨٣	٢٣,٧١٧	٣٤,٠٠٠	١٢ ساعة	(٢٩) كتأن منقوع في الماء

(تابع) جدول (٢) : تقدير النسب المئوية للزيت مقدرة بطريقة سوكسلد العادبة
ومقابليها بالطريقة المعدلة (متوسط ثلاث تكرارات)

الفرق العادي - المعدلة	طرق التحليل		العينات
	الطريقة المعدلة	طريقة سوكسلد العادي	
%	%	%	(٣٠) كتان منقوع في جبرلين ١٠٠ مليجرام / لتر ١٢ ساعة
٠٠٤٤٨+	٣٤,٠٥٢	٣٤,٥٠٠	(٣١) كتان منقوع في جبرلين ٢٠٠ مليجرام / لتر ١٢ ساعة
٠٠٩٦٨+	٣٢,٠٣٢	٢٤,٠٠٠	(٣٢) فول صوياً بلدي
٠٠٨٠٧+	١٨,٤٩٣	١٩,٣٠٠	(٣٣) د هامبتون
٠٠٤٠٧+	٢٢,٠١٩٣	٢٢,٦٠٠	(٣٤) د بليكان
٠٠٢٨٦+	٢٣,٩٨٤	٢٤,٢٧٠	(٣٥) د ستيفارت
٠٠١٣٢+	٢٤,٦٤٨	٢٤,٧٨٠	(٣٦) د هاردي
٠٠٥٥٥+	١٩,١٦٥	١٩,٣٢٠	(٣٧) بذور قطن أشموني
٠٠٤٥١+	٢١,٤٥٩	٢١,٩١٠	(٣٨) د كرنك
٠٠٧٨٠-	١٧,٢٨٠	١٦,٥٠٠	(٣٩) د جيزة
٠٠٢٣٥-	١٨,١٠٣٥	١٧,٨٠٠	(٤٠) د أذرة هجين مزدوج
٠٠٣٦٩-	١٧,٠٥١٩	١٧,٣٠٠	(٤١) د أذرة هجين مزدوج
٠٠٤١٧+	٣,٩٦٣	٤,٣٨٠	(٤٢) د أسيكافي بدري
٠٠٣٦٧+	٤,٤٥٣	٤,٨٢٠	(٤٣) د هجين مزدوج
٠٠٢١٦+	٤,١٧٤	٤,٥٩٠	(٤٤) د جيزة بلدي
٠٠٢٦٩+	٥,٤٥١	٥,٧٢٠	(٤٥) د سبعيني
٠٠٢٧١+	٥,٢٢٩	٥,٦٠٠	(٤٦) د ناب الجل
٠٠١١٢-	٥,٨٦٣	٤,٧٥٠	(٤٧) د هجين مزدوج
٠٠١٢١+	٤,١٧٩	٤,٣٠٠	١١٠

(تابع) جدول (٢) : تقدير النسب المئوية لغير مقدرة بطريقة سوكسل العادي ومقابلتها بالطريقة المعدلة (متوسط ثلاث تكرارات)

التمهين من الجدول:

$$\text{الفرق الموجبة - الفرق السالبة} = ١٢,١٧٩ - ٣,٧١٥ = ٨,٨٩٤ \quad \text{متوسط الفرق}$$

الحد الأعلى لتوسيط الفروق نصفة ٩٥ = ٣٨٤٪

الآن طلاق مفتوحة

حد الادنى لمتوسط المفروض بمقدار ٩٥٪ = ١٤٤٪

مناقشة الناتج

تمرين الطريقة المعدلة عن الطريقة العادلة بأن تقديراتها أقل في متوسطها من تقديرات الطريقة الحسابية ، إذ بلغ متوسط الفرق في التقدير للنسبة المشوهة من ٥٠ عينة ٢٦٤٪ . وقد كان هذا الفرق (تقدير الطريقة العادلة — تقدير الطريقة المعدلة) موجباً في ٧٦٪ من الحالات وسالباً في ٢٢٪ من الحالات و ٢٪ من الحالات لم يتحقق فيها على فرق .

و بالتحليل الإحصائي لمحاولة معرفة المتوسط الحقيق للفرق بين الطرفيتين وجد أنه يقع في الفترة من ١٤٤٠٪ إلى ٣٨٤٪ بثمنة قدرها ٩٥٪ الأمر الذي يدعونا إلى الاعتقاد بإمكان الاعتماد على الطريقة المعدلة دون توقع خطأ يذكر في النتائج المتحصل عليها.

وترجع الزيادة في معظم النتائج المتحصل عليها باستعمال الطريقة العادية إذا ما قورنت بالطريقة المعدلة إلى زيادة هيجرسكوبية الدورق الراجحي الذي يتغير وزنه بطول وقصر فترات التجفيف (داخل المحفف) إذ أنه كلما طالت مدةبقاء الدورق داخل المحفف أكثر من ١٥ دقيقة ، كلما زادت النتائج المتحصل عليها . وينصح Bezelova (١٩٥٢) للحصول على نتائج ثابتة وغير متغيرة بالطريقة العادية مراعاة استعمال أجهزة سوكسل ذات الدوارق القابلة الصغيرة سعة ١٠٠ سم فقط ، وبذلك يقل الخطأ الناتج عن الحقيقة .

وبالنظر إلى نتائج التقديرات المتحصل عليها من الثلاثة تكرارات باستعمال الطريقة المعدلة جدول (٢) نجد أنها متقاربة والفارق بينها بسيطة جداً لا تتعدي ٢٠٠٪ ، الأمر الذي يدعونا إلى الاعتماد على متوسط التقديرات المتحصل عليها من تحويلات مكررین أو أكثر للحصول على نتيجة يمكن الاعتماد عليها دون خطأ يذكر .

المتخصص

(١) هناك ثلاثة مبادئ تبني عليها الطرق المختلفة لتقدير نسبة الزيت أو الدهن في الأجزاء النباتية والبذور الزيتية ، الأول منها على أساس صفر الزيت الموجود في الأجزاء النباتية باستعمال الماء المغلي وتجممه على سطح الماء مكوناً طبقة سطحية . أما الأساس الشافي فهو طريقة العصر أو الضغط على البذور والأجزاء النباتية . والأساس الثالث هو الاستخلاص بواسطة المذيبات العضوية مثل الأثير وأثين البرول والبنزرين وخلافه .

(٢) تعتبر طريقة سوكسل لتقدير الزيوت والدهون في النباتات من أقدم الطرق المستعملة ، غير أن هذه الطريقة بطيئة وغير دقيقة ولا تعطي صورة جمع أنواع الاحماض الدهنية الموجودة في العينة ، خصوصاً الاحماض الطيارة ، مما لا يؤدي إلى الحصول على صورة سلية لحالة المادة الزيتية الموجودة في العينة .

(٣) هناك عدة اعتبارات يجب اتباعها للحصول على نتائج دقيقة باستعمال الطريقة المعدلة ، منها تجفيف الأكياس المستعملة للبذر تجفيفها تماماً مع قفلها

ففلا يمكن بعد ملئها بالعينة، ويكون التجفيف على درجة ٧٠° م في حالة استعمال عينات محتوية على نسبة كربوهيدراتية مرتفعة. كذلك يراعى تعليق الأكياس المحتوية على العينات في الفرن أثناء عملية التجفيف حتى لا يتسرّب الزيت على سطح الأرفف الداخلية، كذلك يراعى الدقة في الاستخلاص واستمرار العملية حتى النهاية.

(٤) تتميز الطريقة المعدلة بأن تقديراتها أقل في متوسطها عن تقديرات الطريقة العاديّة، إذ بلغ متوسط الفروق في التقدير للنسب المثوية محسوبة من ٥ عينة ٣٦٤٪، وقد كان الفرق موجباً في ٧٦٪ من الحالات، وسالباً في ٢٢٪ من الحالات الأخرى، و ٢٪ من الحالات لم يحصل فيها على فروق.

بالتحليل الإحصائي وجد أن المتوسط الحقيقي للفروق بين الطريقيتين، يقع في الفترة من ١٤٤٪ - ٣٨٤٪ بثقة قدرها ٩٥٪.

وهذا يدعونا إلى الاعتقاد بإمكان الاعتماد على الطريقة المعدلة وبدون أخطاء تذكر.

(٥) بتقدير نسبة الزيت للعينة الواحدة في عدة تكرارات يمكن القول بأن الفروق الناتجة ضئيلة جداً لا تزيد عن ٢٠٠٪، وهذا يدعونا إلى الاعتماد على هذه الطريقة باستعمال تكرارين أو ثلاثة وأخذ متوسطها للحصول على نتيجة سليمة.

المراجع

- (1) Bezzoobova, L. P. (ed.) (1952) Fat Chemistry, Part II. Moscow: Food Organization Soc. 306 pp. (Russian).
- (2) Comstock, V. E., and J. O. Culbertson (1958) Agron. Jour., 50: 113-114.
- (3) Steele, C. C. (1949) An Introduction to Plant Chemistry. London: E. Ball & Sons.
- (4) Skinner, W. W. et al (1960) Official and Tentative Methods of Analysis of the Association of Official Agricultural Chemists.
- (5) Zenovian, A. A. (1952) Methods of fat analysis. IN Bezzooanova's Fat Chemistry, Part II. Moscow: Food Organization Soc. pp. 254-267. (Russian)