

تحليل الأغذية

الجزءالعملي

تأليف أ.د. عبد الرهمن بن صالح الخليفة أستاذ بقسم علوم الأغذية والتغذية كلية علوم الأغذية والزراعة-جامعة الملك سعود



فهرسة مكتبة الملك فهد الوطنيّة أثناء النشر

الخليفة، عبد الرحمن صالح

تحليل الأغذية: الجزء العملي. / عبد الرحمن صالح الخليفة - الرياض ، ١٤٣٢هـ ۲۲۹ ص ؛ ۱۷ ×۲۶ سم ر دمك ۷ - ۹۲۶ - ۵۵ - ۹۲۰ - ۹۷۸

> ١- الأغذية ٢- الأغذية - تحليل ٣- تقنية الأغذية أ.العنوان دیوی ۲۰۱، ۱۲۲ 1547/1.417

> > رقم الإيداع: ١٤٣٢/١٠٣٦٧ , دمك ۷ - ۹۲۶ - ۵۰ - ۹۲۶ - ۹۷۸

حكّمت هذا الكتاب لجنة متخصصة، شكلها المجلس العلمي بالجامعة، وقد وافق المجلس العلمي على نشره بعد إطّلاعه على تقارير المحكّمين في اجتماعه العشرون للعام الدّراسي ١٤٣٢/٧/٢٤هـ المعقود بتاريخ١٤٣٢/٧/٢٤هـ الموافق ۲/۲۱/۲۱م

مقدمة

يعتبر هذا الكتاب (تحليل الأغذية – الجزء العملي) مكملاً لكتاب تحليل الأغذية – الجزء النظري حيث يعتبر هذا الجزء التطبيق العملي لبعض المواضيع الموجودة في الجزء النظري. ولقد روعي في اختيار المواضيع الوقت والأجهزة المتوفرة للمعامل التدريسية لتحليل الأغذية لطلبة الجامعات. لذا فإن هذا الكتاب يخرج ليسد فجوة في الجزء العملي في مجال تحليل الأغذية لطلاب أقسام علوم الأغذية والتغذية والأقسام الأخرى ذات العلاقة.

أتمنى أن يكون هذا الكتاب إثراء للمكتبة العربية في مجال تحليل الأغذية. والله من وراء القصد.

المؤلف

المختصرات

Abbreviations

AOAC جمعية الكيميائيين المحللين الرسميين

FAO منظمة الأغذية والزراعة

FDA هيئة الغذاء والدواء (الأمريكية)

GC/GLC الكروماتوغرافيا الغازية/الكروماتوغرافيا السائلة/الغازية

HPLC الكروماتوغرافيا السائلة عالية الأداء

ISO المنظمة الدولية للتقييس

NMR مطيافية الرنين المغناطيسي النووي

جزء بالمليو ن

كر و ماتو غر افيا الطبقة الرقيقة TLC

تراكيز المحاليل

$$ppm = \frac{\mu g}{g} = \frac{mg}{1000g} = \frac{mg}{L}$$

$$1000 \ ppm = \frac{1000\mu g}{g} = \frac{1mg}{g} = \frac{0.001g}{g} = \frac{0.1g}{100g} = 0.1\%$$

السلامة المختبرية

Laboratory Safety

يستخدم في هذا الكتاب العديد من الكيماويات، والتي يؤدي عدم التداول الصحيح لها إلى إلحاق أضرار بالقائم بالعمل والأشخاص الآخرين، ولذلك يجب الحذر في جميع طرق العمل المعملية والأخذ بالنقاط الآتية:

- ارتداء ملابس واقية ، مثل المعاطف المعملية وحماية العيون ، في جميع الأوقات.
- الانتباه إلى طرق التخلص من الكيماويات المعملية والرجوع إلى الوثائق الخاصة بها.
- يجب إزالة (غسل) جميع القلويات والأحماض التي لوثت اليدين أو الوجه، وذلك بغسلها أولاً بالماء، واتخاذ الخطوة الصحيحة لاستكمال إزالة خطرها.
- يجب التداول والعمل مع الأحماض المركزة كحمض الكبريتيك وحمض النيتريك وحمض البيدروكلوريك والماء بحذر شديد وبخاصة إذا كانت ساخنة.
- يجب تجنب ملامسة الجلد للقلويات الساخنة كهيدروكسيد الصوديوم وهيدروكسيد الأمونيوم.

المحتويات

الصفحة	
هـــــ	مقدمة
ز	المختصراتا
	تواكيز المحاليل
	السلامة المختبرية
	١- تقييم طرق التحليل والمعطيات
١	(١,١) متطلبات الطرق التحليلية واختبارها
٣	(١,٢) عرض النتائج
٤	(١,٣) نوعية النتائج
	(١,٤) التقييم الإحصائي لجودة المعطيات
	(١,٥) الأرقام المُعنوية
	(١,٦) تقريب الأعداد
17	٣ – كيفية إعداد تقرير عن تجربة معملية
١٥	٣- إعداد العينات للتحاليل وطرق حفظها
19	٤ – العلاقة بين الوزن الجزيئي والوزن المكافئ .
19	(٤,١) تفاعلات الحموضة والقلوية
	(٤,٢) تفاعلات الأكسدة والاختزال

ن المحتويات

70	ه – تحضير المحاليل القياسية
۲٦	(٥,١) المحاليل الحمضية القاعدية
۳١	(٥,٢) محاليل الأكسدة والاختزال
٣٣	٦- تقدير الحموضة الكلية وتركيز أيون الهيدروجين
٣٩	٧- تقدير الرطوبة والجوامد الكلية في الأغذية
٣٩	(۷,۱) مقدمة
٤.	(٧,٢) فرن تحت التفريغ (الحبوب،منتجات الحليب،الفواكة والخضرة)
٤١	(٧,٣) التجفيف في الفرن العادي (اللحوم ومنتجاتما)
٤٣	(٧,٤) التحفيف في الكستبان
٤٤	(٧,٥) نسبة الجوامد الكلية =٠٠٠٠ نسبة الرطوبة
٤٦	(٧,٦) التجفيف باستخدام فرن الميكروويف
٤٧	(٧,٧) استخدام جهاز الرطوبة السريع
٤٨	(٧,٨) تقدير الرطوبة بالتقطير بالتولوين
٥١	(۷,۹) تقدیر محتوی الرطوبة (طریقة کارل فیشر)
	٨- تقدير الرماد٨
	(۸,۱) مقدمة
ه ه	(۸,۲) تقدير الرماد الكلي
0 <u>/</u>	(٨,٣) الرماد الذائب في الماء
0	(٨,٤) الرماد غير الذائب في الحمض
٦١	٩ – تقدير الدهن الخام
٦١	(۹,۱) مقدمة
٦٢	(٩,٢) تقدير الدهن بطريقة سوكسلت

المحتويات

(٩,٣) طريقة حولد فيش
(٩,٤) طريقة بابكوك
(٩,٥) تقدير محتوى الدهن في منتجات الحليب بطريقة جربر
(٩,٦) تقدير الدهن بطريقة ماجونير
(٩,٧) طريقة فان جوليك لتقدير الدهن في اللحوم والأسماك
• ١ – تقدير البروتين
(۱۰,۱) تقدير البروتين الخام – بطريقة كلداهل
(۱۰,۲) تقدير البروتين بطريقة لونية (طريقة برادفورد)
(۱۰,۳) تعیین محتوی البروتین بالمعایرة بالفورمول
1 1 - تقدير الكربوهيدرات
(١١,١) تقدير السكريات بالمعايرة الحجمية بإرجاع النحاس (طريقة
لان واينون)
(١١,٢) تقدير الكربوهيدرات في الأغذية بالطريقة اللونية لــ DNS
(١١,٣) طريقة الفينول- حمض الكبريتيك لقياس الكربوهيدرات الكلية
(١١,٤) تقدير الكربوهيدرات – طريقة لونية
١٠٩ تقدير الألياف
(۱۲٫۱) طريقة ويندي
(١٢,٢) تقدير الألياف الغذائية في الأغذية بطريقة AOAC الإنزيمية الوزنية ١١٢
١١٧ هض الأسكوربيك
(١٣,١) تقدير حمض الأسكوربيك المختزل بالطريقة اللونية
(١٣,٢) تقدير حمض الأسكوربيك بالمعايرة

ع المحتويات

٤ ١ – خصائص الزيوت والدهون٠٠٠٠
(۱٤,۱) مقادمة
(١٤,٢) رقم التصبن
(١٤,٣) رقم اليود طريقة (wijis)
(۱٤,٤) رقم البيروكسيد
(١٤,٥) تقدير رقم الأحماض الدهنية الحرة
٥ ١ – تقدير النترات والنيتريت
(١٥,١) تقدير النترات والنتريت في منتجات اللحوم والمحاليل الملحية بالقياس
اللوني١٤١
١٦ – تقدير الفوسفور بطريقة أزرق الموليبدينم اللونية٧٤
١٧ – تقدير الكالسيوم في الأغذية بالمعايرة بالبرمنجات ٥١
١٨ – تقدير الملح في المحاليل الملحية (معايرة مور)
٩ - تقدير الحديد بطريقة ثنائي بيريديل اللونية ٥٧
• ٧ – تقدير المعادن عن طريق الامتصاص الذري والانبعاث الطيفي (التحليل
باللهب)
۲۱ – تقدير المعادن باستخدام جهاز ICP
٢٢ – قياس تركيب الدهون من الأحماض الدهنية باستخدام الكروماتوجرافي
الغازي
- عصل السكريات في العسل باستخدام جهاز الكروماتوجرافي السائل
عالية الأداء
(۲٤٫۱) تقدير الكحول بطريقة التقطير
(۲٤,۲) تقدير الكحول باستخدام جهاز الكروماتوجرافي الغازي۸۲

المحتويات

۱۸۷	 ٧٥ – الكشف عن المواد الغريبة
۱۸۷	 (۲۰,۱) مقدمة
۱۸۷	 (٢٥,٢) الكشف عن المواد الغريبة في الأجبان
١٨٩	 (٢٥,٣) المواد الغريبة في المربيات
۱٩.	 (٢٥,٤) المواد الغريبة في أغذية الأطفال
۱۹۱	 (٢٥,٥) المواد الغريبة في شرائح البطاطس
197	 (٢٥,٦) المواد الغريبة في العصائر
	٢٦ - تقدير مضادات الأكسدة
199	 المواجع
۲ . ۱	 ثبت المصطلحات
۲ . ۱	 أولاً: عربي — إنجليزي
۲۱۳	 ثانياً: إنجليزي – عربي
	كشاف الموضوعات