
**Corps gras d'origines animale et
végétale — Chromatographie en
phase gazeuse des esters méthyliques
d'acides gras —**

**Partie 2:
Préparation des esters méthyliques
d'acides gras**

*Animal and vegetable fats and oils — Gas chromatography of fatty
acid methyl esters —*

Part 2: Preparation of methyl esters of fatty acids



Sample Document

get full document from standards.iteh.ai



DOCUMENT PROTÉGÉ PAR COPYRIGHT

© ISO 2017, Publié en Suisse

Droits de reproduction réservés. Sauf indication contraire, aucune partie de cette publication ne peut être reproduite ni utilisée sous quelque forme que ce soit et par aucun procédé, électronique ou mécanique, y compris la photocopie, l'affichage sur l'internet ou sur un Intranet, sans autorisation écrite préalable. Les demandes d'autorisation peuvent être adressées à l'ISO à l'adresse ci-après ou au comité membre de l'ISO dans le pays du demandeur.

ISO copyright office
Ch. de Blandonnet 8 • CP 401
CH-1214 Vernier, Geneva, Switzerland
Tel. +41 22 749 01 11
Fax +41 22 749 09 47
copyright@iso.org
www.iso.org

Sommaire

Page

Avant-propos	iv
Introduction	v
1 Domaine d'application	1
2 Références normatives	1
3 Termes et définitions	1
4 Réactions	2
5 Méthodologie	2
5.1 Préparation de l'échantillon pour essai	2
5.2 Méthode rapide	2
5.2.1 Applicabilité	2
5.2.2 Principe	3
5.2.3 Réactifs	3
5.2.4 Appareillage	4
5.2.5 Mode opératoire	4
5.3 Méthode générale	4
5.3.1 Applicabilité	4
5.3.2 Principe	5
5.3.3 Réactifs	5
5.3.4 Appareillage et matériaux	5
5.3.5 Mode opératoire	6
5.4 Transméthylation à l'aide d'un catalyseur au trifluorure de bore (BF ₃)	6
5.4.1 Principe	6
5.4.2 Applicabilité	7
5.4.3 Réactifs	7
5.4.4 Appareillage	8
5.4.5 Mode opératoire	8
5.5 Transméthylation par catalyse acide des glycérides	10
5.5.1 Principe	10
5.5.2 Réactifs	10
5.5.3 Appareillage	10
5.5.4 Préparation de l'échantillon pour essai	11
5.5.5 Mode opératoire	11
Annexe A (informative) Méthode de chromatographie sur couche mince pour vérifier l'état complet de la dérivation	12
Bibliographie	16

Avant-propos

L'ISO (Organisation internationale de normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (comités membres de l'ISO). L'élaboration des Normes internationales est en général confiée aux comités techniques de l'ISO. Chaque comité membre intéressé par une étude a le droit de faire partie du comité technique créé à cet effet. Les organisations internationales, gouvernementales et non gouvernementales, en liaison avec l'ISO participent également aux travaux. L'ISO collabore étroitement avec la Commission électrotechnique internationale (IEC) en ce qui concerne la normalisation électrotechnique.

Les procédures utilisées pour élaborer le présent document et celles destinées à sa mise à jour sont décrites dans les Directives ISO/IEC, Partie 1. Il convient, en particulier de prendre note des différents critères d'approbation requis pour les différents types de documents ISO. Le présent document a été rédigé conformément aux règles de rédaction données dans les Directives ISO/IEC, Partie 2 (voir www.iso.org/directives).

L'attention est appelée sur le fait que certains des éléments du présent document peuvent faire l'objet de droits de propriété intellectuelle ou de droits analogues. L'ISO ne saurait être tenue pour responsable de ne pas avoir identifié de tels droits de propriété et averti de leur existence. Les détails concernant les références aux droits de propriété intellectuelle ou autres droits analogues identifiés lors de l'élaboration du document sont indiqués dans l'Introduction et/ou dans la liste des déclarations de brevets reçues par l'ISO (voir www.iso.org/brevets).

Les appellations commerciales éventuellement mentionnées dans le présent document sont données pour information, par souci de commodité, à l'intention des utilisateurs et ne sauraient constituer un engagement.

Pour une explication de la nature volontaire des normes, la signification des termes et expressions spécifiques de l'ISO liés à l'évaluation de la conformité, ou pour toute information au sujet de l'adhésion de l'ISO aux principes de l'Organisation mondiale du commerce (OMC) concernant les obstacles techniques au commerce (OTC), voir le lien suivant: www.iso.org/iso/fr/avant-propos.html.

Le présent document a été élaboré par le comité technique ISO/TC 34, *Produits alimentaires*, sous-comité SC 11, *Corps gras d'origines animale et végétale*.

Cette deuxième édition annule et remplace la première édition (ISO 12966-2:2011), qui a fait l'objet d'une révision mineure.

Les modifications par rapport à l'édition précédente sont les suivantes:

- le lait et les matières grasses laitières ne font pas partie du domaine d'application.

Une liste de toutes les parties de la série ISO 12966 est disponible sur le site web de l'ISO.

Introduction

Généralités

Les corps gras (c'est-à-dire les lipides liquides et solides) sont essentiellement composés d'esters d'acides gras de glycérol (triacylglycérols, ou TAG), avec des quantités moindres d'esters d'acides gras de stérols et d'alcools aliphatiques à longue chaîne. Du fait de leur masse moléculaire élevée et leur très faible volatilité, les TAG sont difficiles à analyser directement par chromatographie en phase gazeuse (CG), en particulier si une analyse détaillée des acides gras insaturés est requise. Les acides gras eux-mêmes ne réagissent pas bien à la chromatographie (à l'exception des acides gras à chaîne courte tels que les acides butyrique et valérique). La pratique recommandée consiste donc à former des esters d'acides gras, généralement des esters méthyliques d'acides gras (EMAG), avant la CG.

L'analyse des corps gras a été étudiée de manière approfondie dans la Référence [9].

La formation d'EMAG constitue une phase essentielle de l'analyse des acides gras. La conversion non quantitative des acides gras en EMAG, la modification de la structure des acides gras (par exemple les changements dans les isomères géométriques et de position présents) et la formation d'artéfacts non-EMAG peuvent toutes affecter la détermination quantitative de la composition en acides gras.

La transestérification est l'un des mécanismes qui peuvent être employés pour former des EMAG à partir des esters d'acides gras présents dans des corps gras (triacylglycérol, par exemple). Des méthodes de transestérification par catalyse alcaline ou acide peuvent être utilisées pour former des EMAG dans un milieu méthanolique — cette méthode porte le nom de *transméthylation*. La transméthylation est un processus réversible et de grandes quantités de méthanol sont nécessaires pour maintenir un état d'équilibre favorisant la formation d'EMAG. La présence d'eau peut empêcher la réaction d'aller à son terme, et il convient donc de la réduire au minimum. Les méthodes par catalyse alcaline ne produisent pas d'EMAG à partir d'acides gras, en raison de la formation de savons.

L'estérification est un mécanisme à catalyse acide qu'il est possible d'employer pour former des EMAG à partir d'acides gras. Les acides gras peuvent être naturellement présents dans l'échantillon de corps gras analysé. La formation d'EMAG à l'aide de ce mécanisme est communément appelée *méthylation*. À nouveau, une grande quantité de méthanol et l'absence d'eau sont des conditions préalables à la formation quantitative d'EMAG.

Le présent document fournit des lignes directrices pour la préparation d'esters méthyliques d'acides gras. Diverses méthodes de préparation d'esters méthyliques d'acides gras sont spécifiées en complément de ces lignes directrices. Celles-ci comprennent:

- a) la transméthylation «rapide» en conditions alcalines;
- b) la transméthylation/méthylation «générale» en conditions alcalines et acides séquentielles;
- c) la transméthylation/méthylation au trifluorure de bore (BF₃).

Transméthylation «rapide» en conditions de catalyse alcalines

Cette méthode s'applique à l'analyse de routine des matières grasses alimentaires contenant des acides gras à partir de l'acide butyrique (C4:0) et/ou pour la détermination de l'acide butyrique ou de l'acide hexanoïque (C6:0) par CG à l'aide d'un étalon interne.

Les catalyseurs alcalins transestérifient les lipides neutres en présence de méthanol anhydre (transméthylation) plus rapidement que les catalyseurs acides. Les inconvénients liés à ces méthodes par catalyse alcaline tiennent au fait que les acides gras libres ne sont pas estérifiés et que la présence d'eau peut empêcher la transméthylation d'aller jusqu'à son terme (hydrolyse des EMAG en acides gras libres). Les réactifs les plus couramment utilisés sont l'hydroxyde de potassium et de sodium, ainsi que le méthoxyde de sodium en présence de méthanol anhydre.

Transméthylation/méthylation «générale» en conditions alcalines et acides séquentielles

Cette méthode en conditions de catalyse alcaline et acide séquentielles est applicable à tous les corps gras, y compris les huiles distillées et acides, mais n'est pas recommandée pour les huiles lauriques. Les esters méthyliques d'acides gras à chaîne courte sont facilement perdus lors du reflux. Pour les huiles lauriques, la méthode de transméthylation «rapide» est recommandée.

Au cours de la méthylation, les substances contenant les configurations suivantes peuvent être totalement ou partiellement décomposées:

- a) les groupes cétone, époxy, hydroxyle, hydroperoxy;
- b) les groupes cyclopropyle et cyclopropényle;
- c) les acides gras acétyléniques.

Transméthylation/méthylation au trifluorure de bore (BF₃)

En raison de la toxicité du BF₃, il est recommandé de n'utiliser cette méthode qu'en dernier recours.

La méthode au BF₃ est applicable à la plupart des huiles, graisses et substances dérivées (acides gras, savons) à l'exception des matières grasses laitières et des graisses contenant des acides gras de types spécifiques.

Au cours de la méthylation, les substances contenant les configurations suivantes peuvent être totalement ou partiellement décomposées:

- a) les groupes cétone, époxy, hydroxyle, hydroperoxy;
- b) les groupes cyclopropyle et cyclopropényle;
- c) les acides gras acétyléniques.

La méthode peut s'appliquer si la matière grasse contient des substances de ce type en très petites quantités seulement (huile de coton, par exemple); sinon, il convient de suivre la méthode de transméthylation/méthylation «rapide» ou «générale».

Pour la CG, la récupération optimale des esters méthyliques du mélange réactionnel est obtenue en utilisant de l'isooctane (2,2,4-triméthylpentane). Cependant, seulement 75 % environ du caproate de méthyle présent sont récupérés.

Le trifluorure de bore est un acide de Lewis fort et, sous la forme de son complexe de coordination avec le méthanol, il peut méthyler rapidement les acides gras en conditions de reflux. Le trifluorure de bore méthanolique transméthyle bien les esters d'acides gras (triglycéride, par exemple), mais la vitesse de réaction est plus lente que la méthylation des acides gras. Une solution méthanolique de trifluorure de bore est disponible dans le commerce, ce qui renforce l'attrait de ce catalyseur acide, mais son utilisation présente des inconvénients potentiels.

- a) Il a été signalé que de fortes concentrations de trifluorure de bore (50 % fraction massique) produisent des artéfacts méthoxy à partir d'acides gras insaturés.
- b) Le réactif a une durée de conservation limitée à température ambiante et il convient de le conserver au frais.
- c) Un réactif vieilli peut produire des artéfacts, c'est pourquoi il est recommandé d'essayer chaque nouveau lot acheté avant utilisation, ainsi que périodiquement sur la durée de vie.
- d) Le trifluorure de bore méthanolique est un réactif acide et peut donc produire des dérivés d'acides gras contenant des groupes labiles pouvant entraîner l'apparition de pics parasites sur les chromatogrammes d'EMAG.

Informations complémentaires

Une attention particulière a été portée à la préparation et l'analyse des esters d'acides gras à chaîne courte par CG, en grande partie en raison de leur occurrence dans les matières grasses laitières. Les acides gras à chaîne courte, à l'état libre ou estérifié en glycérol, peuvent être convertis complètement en esters méthyliques par n'importe lequel des réactifs décrits dans les alinéas précédents, mais la récupération quantitative à partir du milieu réactionnel ne peut être réalisée sans prendre de précautions spéciales. Des pertes peuvent se produire à plusieurs stades dans toute méthode. Les esters d'acides gras à chaîne courte (méthyle notamment) sont volatils et peuvent subir des pertes sélectives lors du reflux du milieu d'estérification; ils sont plus solubles dans l'eau que les esters à plus longue chaîne et peuvent être perdus lors d'une phase d'extraction aqueuse; ou ils peuvent être éliminés par distillation lors de l'évaporation du solvant d'extraction. Des pertes sélectives peuvent également se produire lorsque des impuretés non saponifiables doivent être éliminées par sublimation ou purification par chromatographie sur couche mince (CCM). Les meilleures méthodes d'estérification pour les acides gras à chaîne courte sont celles où le chauffage des réactifs est évité et où les phases d'extraction aqueuse ou d'élimination de solvant sont absentes.

L'injection de milieux réactionnels contenant des catalyseurs d'estérification basiques et acides directement sur les colonnes de CG réduit leur durée de vie. Les quelques centimètres supérieurs des colonnes remplies peuvent être regarnis périodiquement, tandis que l'utilisation de longueurs de tubes désactivés ou «précolonnes de rétention» à l'avant des colonnes capillaires les protège. Il s'agit là de bien peu de choses pour assurer vitesse, simplicité et précision de ces méthodes.

En outre, le présent document décrit une méthode simple de CCM pour vérifier l'efficacité de la transméthylation/méthylation. Cette méthode peut également être utilisée pour vérifier la composition générique d'un corps gras avant d'entreprendre la transméthylation/méthylation.

Sample Document

get full document from standards.iteh.ai