
Corps gras d'origines animale et végétale — Détermination de l'indice de saponification

*Animal and vegetable fats and oils — Determination of
saponification value*

iTeh Standards
(<https://standards.iteh.ai>)
Document Preview

ISO 3657:2020

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/be74d03a-50f8-40ae-b228-ceabcd0fa46b/iso-3657-2020>



iTeh Standards
(<https://standards.iteh.ai>)
Document Preview

ISO 3657:2020

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/be74d03a-50f8-40ae-b228-ccabcd0fa46b/iso-3657-2020>



DOCUMENT PROTÉGÉ PAR COPYRIGHT

© ISO 2020

Tous droits réservés. Sauf prescription différente ou nécessité dans le contexte de sa mise en œuvre, 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, ou la diffusion sur l'internet ou sur un intranet, sans autorisation écrite préalable. Une autorisation peut être demandée à l'ISO à l'adresse ci-après ou au comité membre de l'ISO dans le pays du demandeur.

ISO copyright office
Case postale 401 • Ch. de Blandonnet 8
CH-1214 Vernier, Genève
Tél.: +41 22 749 01 11
Fax: +41 22 749 09 47
E-mail: copyright@iso.org
Web: www.iso.org

Publié en Suisse

Sommaire

Page

Avant-propos.....	iv
1 Domaine d'application	1
2 Références normatives	1
3 Termes et définitions	1
4 Principe	1
5 Réactifs	2
6 Appareillage	2
7 Échantillonnage	3
8 Préparation de l'échantillon pour essai	3
9 Mode opératoire	3
9.1 Prise d'essai	3
9.2 Détermination	3
9.3 Essai à blanc	3
10 Expression des résultats	4
11 Fidélité	4
11.1 Résultats de l'essai interlaboratoires	4
11.2 Répétabilité	4
11.3 Reproductibilité	4
12 Rapport d'essai	4
Annexe A (informative) Résultats de l'essai interlaboratoires	6
Annexe B (informative) Calcul de l'indice de saponification à partir des données sur la composition des acides gras	7
Bibliographie	11

ISO 3657:2020
<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/bc74d03a-50f8-40ae-b228-ccabed0fa46b/iso-3657-2020>

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 attirée 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 www.iso.org/avant-propos.

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*, en collaboration avec le comité technique CEN/TC 307, *Oléagineux, corps gras d'origines végétale et animale et leurs co-produits - Méthodes d'échantillonnage et d'analyse*, du Comité européen de normalisation (CEN), conformément à l'Accord de coopération technique entre l'ISO et le CEN (Accord de Vienne).

Cette cinquième édition annule et remplace la quatrième édition (ISO 3657:2013), dont elle constitue une révision mineure. Les modifications par rapport à l'édition précédente sont les suivantes:

- l'erreur de calcul de la masse molaire du TAG en C16 ([B.7.3](#)) a été corrigée;
- stipule l'utilisation de l'indicateur préféré, le bleu alcalin, à la phénolphthaléine ([5.4](#) et [5.5](#)) pour des raisons de sécurité,
- les références ont été mises à jour.

Il convient que l'utilisateur adresse tout retour d'information ou toute question concernant le présent document à l'organisme national de normalisation de son pays. Une liste exhaustive desdits organismes se trouve à l'adresse www.iso.org/fr/members.html.

Corps gras d'origines animale et végétale — Détermination de l'indice de saponification

1 Domaine d'application

Le présent document spécifie une méthode de détermination de l'indice de saponification des corps gras d'origines animale et végétale. L'indice de saponification est une caractéristique des acides gras libres et estérifiés présents dans les corps gras et acides gras.

La méthode est applicable aux corps gras d'origines végétale et animale raffinés et bruts.

En présence d'acides minéraux, les résultats donnés par cette méthode ne sont plus interprétables si l'on ne dose pas séparément l'acidité minérale.

L'indice de saponification peut également être calculé à partir des données de composition en acides gras obtenues par chromatographie en phase gazeuse, selon l'[Annexe B](#). Pour effectuer ce calcul, il est nécessaire de s'assurer que l'échantillon ne contient aucune impureté importante et qu'il n'est pas dégradé thermiquement.

2 Références normatives

Les documents suivants sont cités dans le texte de sorte qu'ils constituent, pour tout ou partie de leur contenu, des exigences du présent document. Pour les références datées, seule l'édition citée s'applique. Pour les références non datées, la dernière édition du document de référence s'applique (y compris les éventuels amendements).

ISO 661, *Corps gras d'origines animale et végétale — Préparation de l'échantillon pour essai*

[ISO 3657:2020](#)

<http://standards.iso.org/standards/iso/be74d03a-50f8-40ae-b228-ccabcd0fa46b/iso-3657-2020>

3 Termes et définitions

Pour les besoins du présent document, les termes et définitions suivants s'appliquent.

L'ISO et l'IEC tiennent à jour des bases de données terminologiques destinées à être utilisées en normalisation, consultables aux adresses suivantes:

- ISO Online browsing platform: disponible à l'adresse <https://www.iso.org/obp>
- IEC Electropedia: disponible à l'adresse <http://www.electropedia.org/>

3.1 indice de saponification

I_s

nombre de milligrammes d'hydroxyde de potassium nécessaires pour saponifier 1 g du produit soumis à essai

4 Principe

Saponification de l'échantillon pour essai par ébullition à reflux avec une solution éthanolique d'hydroxyde de potassium, puis titrage de l'excès d'hydroxyde de potassium par une solution titrée d'acide chlorhydrique.

5 Réactifs

Utiliser uniquement des réactifs de qualité analytique reconnue et de l'eau distillée ou déminéralisée de pureté équivalente.

5.1 Éthanol, ayant une fraction volumique $\varphi = 95 \%$.

5.2 Hydroxyde de potassium, solution $c(\text{KOH}) = 0,5 \text{ mol/l}$ dans l'éthanol.

Cette solution doit être incolore ou jaune paille. Une solution stable et incolore peut être obtenue selon l'un des modes opératoires suivants:

- a) faire bouillir à reflux 1 l d'éthanol (5.1) avec 8 g d'hydroxyde de potassium et 5 g de copeaux d'aluminium pendant 1 h, puis distiller immédiatement. Dissoudre dans le distillat la quantité requise d'hydroxyde de potassium (environ 35 g). Laisser reposer pendant plusieurs jours, puis décanner le liquide clair surnageant dans un flacon en verre brun pour le séparer du carbonate de potassium déposé;
- b) ajouter 4 g de *tert*-butylate d'aluminium à 1 l d'éthanol et laisser le mélange reposer pendant plusieurs jours. Décanner le liquide surnageant et dissoudre dans ce liquide la quantité requise d'hydroxyde de potassium. Laisser reposer pendant plusieurs jours, puis décanner le liquide clair surnageant dans un flacon en verre brun pour le séparer du carbonate de potassium déposé.

5.3 Acide chlorhydrique, solution titrée, $c(\text{HCl}) = 0,5 \text{ mol/l}$.

5.4 Solution de bleu alcalin 6B, $\rho = 2,5 \text{ g/100 ml}$ dans l'éthanol (5.1).

5.5 Solution de phénolphthaléine, $\rho = 0,1 \text{ g/100 ml}$ dans l'éthanol (5.1).

La phénolphthaléine est classée substance CMR et il convient de ne l'utiliser que lorsqu'il n'y a aucune autre alternative.

5.6 Régulateurs d'ébullition <https://standards.iteh.ai/standards/iso/be74d03a-50f8-40ae-b228-ccabed0fa46b/iso-3657-2020>

6 Appareillage

Appareillage courant de laboratoire et, en particulier, ce qui suit.

6.1 Fiole conique, de capacité 250 ml, en verre résistant aux alcalis, à col rodé.

6.2 Réfrigérant à reflux, avec rodage en verre adaptable à la fiole conique (6.1).

6.3 Dispositif de chauffage (par exemple bain d'eau, plaque électrique chauffante ou tout autre appareil approprié). Ne pas utiliser de flamme nue.

6.4 Burette, de capacité 50 ml, graduée en divisions de 0,1 ml, ou **burette automatique**.

6.5 Pipette, de capacité 25 ml, ou **pipette automatique**.

6.6 Balance analytique, ayant une précision de lecture de 0,000 1 g et permettant de peser à 0,001 g près.