

---

---

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

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

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

ISO 3961:1996

<https://standards.iteh.ai/catalog/standards/iso/40536c05-5f51-4b20-aea1-65d2212b283a/iso-3961-1996>



## 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 (CEI) en ce qui concerne la normalisation électrotechnique.

Les projets de Normes internationales adoptés par les comités techniques sont soumis aux comités membres pour vote. Leur publication comme Normes internationales requiert l'approbation de 75 % au moins des comités membres votants.

La Norme internationale ISO 3961 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 34, *Produits agricoles alimentaires*, sous-comité SC 11, *Corps gras d'origines animale et végétale*.

Cette troisième édition annule et remplace la deuxième édition (ISO 3961:1989), dont elle constitue une révision technique.

Les annexes A et B de la présente Norme internationale sont données uniquement à titre d'information.

© ISO 1996

Droits de reproduction réservés. Sauf prescription différente, 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 et les microfilms, sans l'accord écrit de l'éditeur.

Organisation internationale de normalisation  
Case postale 56 • CH-1211 Genève 20 • Suisse

Imprimé en Suisse

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

## 1 Domaine d'application

La présente Norme internationale prescrit une méthode pour la détermination de l'indice d'iode des huiles et corps gras d'origines animale et végétale, désignés sous le terme de corps gras.

## 2 Références normatives

Les normes suivantes contiennent des dispositions qui, par suite de la référence qui en est faite, constituent des dispositions valables pour la présente Norme internationale. Au moment de la publication, les éditions indiquées étaient en vigueur. Toute norme est sujette à révision et les parties prenantes des accords fondés sur la présente Norme internationale sont invitées à rechercher la possibilité d'appliquer les éditions les plus récentes des normes indiquées ci-après. Les membres de la CEI et de l'ISO possèdent le registre des Normes internationales en vigueur à un moment donné.

ISO 661:1989, *Corps gras d'origines animale et végétale — Préparation de l'échantillon pour essai*.

ISO 3696:1987, *Eau pour laboratoire à usage analytique — Spécification et méthodes d'essai*.

## 3 Définitions

Pour les besoins de la présente Norme internationale, la définition suivante s'applique.

**3.1 indice d'iode:** Masse d'halogène, exprimée en iode, absorbée par la prise d'essai dans les conditions opératoires prescrites, divisée par la masse de la prise d'essai.

L'indice d'iode est exprimé en grammes pour 100 g de corps gras.

## 4 Principe

Dissolution d'une prise d'essai dans un solvant et addition de réactif de Wijs. Après un temps donné, addition d'une solution d'iodure de potassium et d'eau, et titrage de l'iode libéré par une solution de thiosulfate de sodium.

## 5 Réactifs

Utiliser uniquement des réactifs de qualité analytique reconnue, et de l'eau de qualité 3, conformément à l'ISO 3696.

**5.1 Iodure de potassium (KI),** solution à 100 g/l, exempte d'iode libre et d'iodate.

### 5.2 Empois d'amidon, solution.

Mélanger 5 g d'amidon soluble avec 30 ml d'eau, ajouter ce mélange à 1 000 ml d'eau bouillante. Laisser bouillir pendant 3 min, puis laisser refroidir.

**5.3 Thiosulfate de sodium,** solution titrée,  $c(\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 0,1 \text{ mol/l}$ , titrée dans les 7 jours précédant l'emploi.

**5.4 Solvant,** préparé en mélangeant des volumes égaux de cyclohexane et d'acide acétique cristallisable.

**5.5 Réactif de Wijs,** contenant du monochlorure d'iode dans de l'acide acétique.

Le rapport I/Cl du réactif de Wijs doit se situer dans les limites de  $1,10 \pm 0,1$ .

NOTE 1 Un réactif de Wijs du commerce peut être utilisé.

## 6 Appareillage

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

**6.1 Nacelles en verre**, appropriées à la prise d'essai et pouvant être placées dans les fioles (6.2).

**6.2 Fioles coniques**, de 500 ml de capacité, munies de bouchons rodés en verre et étant parfaitement sèches.

**6.3 Balance analytique**, précise à  $\pm 0,001$  g.

## 7 Échantillonnage

Il est important que le laboratoire reçoive un échantillon réellement représentatif, non endommagé ou modifié lors du transport et de l'entreposage.

L'échantillonnage ne fait pas partie de la méthode prescrite dans la présente Norme internationale. Une méthode d'échantillonnage recommandée est donnée dans l'ISO 5555.

## 8 Préparation de l'échantillon pour essai

Préparer l'échantillon pour essai conformément à l'ISO 661.

## 9 Mode opératoire

NOTE 2 — S'il y a lieu de vérifier si l'exigence de répétabilité est satisfaite (voir 11.1), effectuer deux déterminations séparées dans les conditions de répétabilité.

### 9.1 Prise d'essai et préparation de la solution à blanc

**9.1.1** Selon l'indice d'iode présumé de l'échantillon, peser, à 0,001 g près, dans la nacelle en verre (6.1), la masse de la prise d'essai indiquée dans le tableau 1.

Tableau 1 — Masse de la prise d'essai

Indice d'iode présumé g/100 g	Masse de la prise d'essai g	Volume de solvant ml
Jusqu'à 1,5	15,00	25
1,5 à 2,5	10,00	25
2,5 à 5	3,00	20
5 à 20	1,00	20
20 à 50	0,40	20
50 à 100	0,20	20
100 à 150	0,13	20
150 à 200	0,10	20

NOTE — La masse de l'échantillon doit être telle qu'il y ait un excès du réactif de Wijs d'environ 50 % à 60 % de la quantité ajoutée; c'est-à-dire de 100 % à 150 % de la quantité absorbée.

## 9.2 Détermination

**9.2.1** Placer la nacelle en verre contenant la prise d'essai dans la fiole conique de 500 ml (6.2) et ajouter le volume de solvant (5.4) indiqué dans le tableau 1. À l'aide d'une pipette, ajouter 25 ml de réactif de Wijs (5.5). Boucher la fiole, la remuer en tournant pour homogénéiser son contenu et la placer dans l'obscurité.

**AVERTISSEMENT — Ne pas pipetter le réactif de Wijs à la bouche.**

**9.2.2** Préparer un blanc avec le solvant et le réactif de la même façon qu'en 9.2.1, mais sans la prise d'essai.

**9.2.3** Pour les échantillons ayant un indice d'iode inférieur à 150, laisser les fioles dans l'obscurité pendant 1 h.

Pour les échantillons ayant un indice d'iode supérieur à 150, et pour les produits polymérisés et les huiles contenant des acides gras à doubles liaisons conjuguées (telles que l'huile de bois, l'huile de ricin déshydratée) et toutes les huiles contenant des acides gras cétoniques (telles que certaines huiles de ricin hydrogénées) et les produits considérablement oxydés, laisser les fioles dans l'obscurité pendant 2 h.

**9.2.4** Après ce temps de réaction (9.2.3), ajouter 20 ml de la solution d'iodure de potassium (5.1) et 150 ml d'eau dans la fiole.

Titrer avec la solution filtrée de thiosulfate de sodium (5.3) jusqu'à ce que la couleur jaune due à l'iode ait presque disparu. Ajouter quelques gouttes de la solution d'empois d'amidon (5.2) et poursuivre le titrage jusqu'au moment où la couleur bleue disparaît après avoir agité très vigoureusement. Il est possible d'effectuer un titrage potentiométrique au virage de la solution.

**9.2.5** Effectuer la détermination en utilisant la solution à blanc (9.2.2) dans le même temps.

## 10 Calcul

L'indice d'iode,  $w_1$ , exprimé en grammes pour 100 g de corps gras, est donné par l'équation:

$$w_1 = \frac{12,69 \, c \, (V_1 - V_2)}{m}$$

où

$c$  est la concentration, en moles par litre, de la solution de thiosulfate de sodium (5.8);

$V_1$  est le volume, en millilitres, de la solution de thiosulfate de sodium utilisé pour l'essai à blanc;

$V_2$  est le volume, en millilitres, de la solution de thiosulfate de sodium utilisé pour la détermination;

$m$  est la masse, en grammes, de la prise d'essai.

Arrondir les résultats comme indiqué dans le tableau 2.

**Tableau 2 — Arrondissement des résultats**

Valeurs en grammes pour 100 g

$w_I$	Arrondissement à
Jusqu'à 20	0,1
20 à 60	0,5
Plus de 60	1

## 11 Fidélité

Les détails des essais interlaboratoires relatifs à la fidélité de la méthode sont résumés dans l'annexe A. Les valeurs provenant de l'essai interlaboratoire ne peuvent être appliquées aux plages de concentration et aux matrices autres que celles données.

### 11.1 Répétabilité

La différence absolue entre deux résultats individuels indépendants, obtenus à l'aide de la même méthode sur un matériau d'essai identique soumis à l'essai dans le même laboratoire et par le même opérateur utilisant le même appareillage et dans un court intervalle de temps, ne doit pas être supérieure à la valeur de  $r$  figurant dans le tableau 3.

## 11.2 Reproductibilité

La différence absolue entre deux résultats d'essai individuels, obtenus à l'aide de la même méthode sur un matériau identique soumis à l'essai dans des laboratoires différents par des opérateurs différents utilisant des appareillages différents, ne doit pas être supérieure à la valeur de  $R$  figurant dans le tableau 3.

**Tableau 3 — Limites de répétabilité et de reproductibilité**

$w_I$ g/100 g	$r$	$R$
Jusqu'à 20	0,2	0,7
20 à 50	1,3	3,0
50 à 100	2,0	3,0
100 à 135	3,5	5,0

## 12 Rapport d'essai

Le rapport d'essai doit indiquer

- la méthode selon laquelle l'échantillonnage a été effectué, si elle est connue;
- la méthode utilisée;
- le(s) résultat(s) d'essai obtenu(s), et
- si la répétabilité a été vérifiée, le résultat final cité qui a été obtenu.

Il doit, en outre, mentionner tous les détails opératoires non prévus dans la présente Norme internationale, ou facultatifs (par exemple le temps de réaction, voir 9.2.3), ainsi que les incidents éventuels susceptibles d'avoir agi sur le(s) résultat(s) d'essai.

Le rapport d'essai doit donner tous les renseignements nécessaires à l'identification complète de l'échantillon.

## Annexe A (informative)

### Essai interlaboratoire

Un essai interlaboratoire organisé entre 1988 et 1990 sur le plan international par la Commission des huiles, corps gras et cires de l'Union internationale de chimie pure et appliquée (IUPAC) a donné les résultats statistiques, évalués selon l'ISO 5725, figurant dans le tableau A.1.

Le tableau A.2 donne la détermination moyenne estimée pour chaque laboratoire, pour chacune des deux méthodes analytiques (celle donnée dans la précédente édition de la présente Norme internationale et la présente méthode), et corrigée pour le déséquilibre du modèle dans les échantillons analysés. Ces moyennes sont dérivées de l'intégralité de la base de données, obtenue par analyse de la moyenne des déterminations A et B (voir le tableau A.3). Le tableau A.2 donne également la différence moyenne dérivée entre les résultats obtenus par les deux méthodes ainsi que la différence d'ensemble groupée et son écart-type. Les valeurs moyennes de labora-

toire étaient presque similaires et le bon accord entre laboratoires pour les deux méthodes est encore démontré par les écarts-types interlaboratoires donnés dans le tableau A.3. Ceux-ci sont seulement un peu plus grands que l'écart-type interlaboratoire avec un coefficient de variation de 1,2 % pour l'ancienne méthode et de 1,3 % pour la nouvelle méthode avec cyclohexane et acide acétique. Il n'y a pas de biais compatible d'une méthode à l'autre, d'un laboratoire à un autre, et la différence moyenne (tableau A.2) n'est pas significativement différente de zéro.

Les résultats de l'essai interlaboratoire sur l'huile de poisson confirment ceux de l'étude interlaboratoire par les deux mêmes méthodes appliquées à une gamme de corps gras d'origines animale et végétale, incluant un échantillon d'huile de poisson d'indice d'iode faible (tableau A.1) en montrant que le mélange cyclohexane/acide acétique peut être utilisé à la place du tétrachlorure de carbone sans perte de fidélité.

**Tableau A.1 — Résultats de l'essai interlaboratoire**

Échantillon	Nombre de laboratoires	Indice d'iode moyen g/100 g	<i>r</i>	<i>R</i>
Huile de palmiste	8	18,3	0,14	0,64
Graisse de bœuf	10	46,9	1,33	3,1
Huile de palme non raffinée	9	52,6	1,6	2,3
Huile de palme raffinée	10	53,2	0,82	1,9
Huile de poisson solidifiée	17	72,8	1,6	2,3
Huile de soja solidifiée	17	74,8	1,5	2,1
Huile de soja solidifiée	17	102,3	2,2	5,1
Huile de graines de tournesol	10	132,9	3,6	4,8

**Tableau A.2 — Moyennes des déterminations d'indice d'iode**

Valeurs en grammes pour 100 g

Laboratoire	Méthode donnée dans		Différence des moyennes
	ISO 3961:1989 utilisant du tétrachlorure de carbone	ISO 3961:1996 utilisant le mélange cyclohexane/acide acétique (1/1)	
1	155,43	154,22	1,21
3	156,02	155,74	0,28
5	154,59	154,87	- 0,28
6	154,64	155,61	- 0,97
7	154,00	154,29	- 0,29
8	154,70	153,56	1,15
10	154,88	156,86	- 1,98
Globalement:			-0,13 à +0,16