# NORME **INTERNATIONALE**

150 11909

Première édition 1996-06-01

## Liants pour peintures et vernis — Résines de polyisocyanate — Méthodes générales d'essai

### iTeh STANDARD PREVIEW

(standards.iteh.ai) Binders for paints and varnishes — Polyisocyanate resins — General methods of test

https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4d34a036-f226-49e4-8bd5-8cac8f8eb572/iso-11909-1996



#### **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 11909 a été élaborée par le comité technique ISO/TC 35, Peintures et vernis, sous-comité SC 10, Méthodes d'essai des liants pour peintures et vernis.

L'annexe A fait partie intégrante de la présente Norme internationale.

https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4d34a036-f226-49e4-8bd5-8cac8f8eb572/iso-11909-1996

#### © 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

# Liants pour peintures et vernis — Résines de polyisocyanate — Méthodes générales d'essai

#### Domaine d'application

La présente Norme internationale donne les méthodes générales d'essai pour les résines de polyisocyanate et leurs solutions destinées à l'emploi en tant que liants dans les peintures, vernis et produits assimilés.

### iTeh STANDARI

(standards.

#### 2 Références normatives

Les normes suivantes contiennent des dispositions qui, par suite de la référence qui en est faite, consti-1909: tuent des dispositions valables pour la présente dards/sist Norme internationale. Au moment de la publication 2/iso-11|SO-3696:1987, Eau pour laboratoire à usage analytiles 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 ciaprès. Les membres de la CEI et de l'ISO possèdent le registre des Normes internationales en vigueur à un moment donné.

ISO 385-1:1984, Verrerie de laboratoire — Burettes — Partie 1: Spécifications générales.

ISO 648:1977, Verrerie de laboratoire — Pipette à un trait.

ISO 842:1984, Matières premières pour peintures et vernis — Échantillonnage.

ISO 1523:1983, Peintures, vernis, pétrole et produits assimilés — Détermination du point d'éclair — Méthode à l'équilibre en vase clos.

ISO 2811:1974, Peintures et vernis — Détermination de la masse volumique.

ISO 3219:1993, Plastiques — Polymères/résines à l'état liquide, en émulsion ou en dispersion — Détermination de la viscosité au moven d'un viscosimètre rotatif à gradient de vitesse de cisaillement défini.

SO 3251:1993, Peintures et vernis — Détermination de l'extrait sec des peintures, des vernis et des liants pour peintures et vernis.

ISO 3679:1983, Peintures, vernis, produits pétroliers et assimilés — Détermination du point d'éclair Méthode rapide à l'équilibre.

que — Méthode rapide à l'équilibre.

ISO 4630:1981. Liants pour peintures et vernis — Estimation de la couleur des liquides non opaques à l'aide de l'échelle de couleur Gardner.

ISO 6271:1981, Liquides clairs — Évaluation de la couleur au moyen de l'échelle platine-cobalt.

ISO 10283:—1), Liants pour peintures et venis — Détermination des diisocvanates monomères dans les résines polvisocvanates.

#### 3 Définition

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

<sup>1)</sup> À publier.

ISO 11909:1996(F) © ISO

**3.1 résine de polyisocyanate:** Résine synthétique contenant des groupes isocyanate réactifs basés sur des isocyanates aromatiques, aliphatiques et cycloalphatiques.

#### 4 Propriétés et méthodes d'essai

Sauf accord contraire, les propriétés à mesurer et les méthodes d'essai à utiliser sont données dans le tableau 1.

Tableau 1 — Propriétés et méthodes d'essai

Propriété	Méthode d'essai
Couleur	ISO 6271 (Échelle platine-cobalt) ou ISO 4630 (Échelle de Gardner)
Viscosité	ISO 3219
Matières non volatiles	ISO 3251, conjointement avec le tableau 2 ci-après
Point d'éclair	ISO 1523 ou ISO 3679
Masse volumique	ISO 2811
Teneur en isocyanate	Annexe A de la présente Norme internationale
Teneur en diisocyanates monomères	ISO 10283

Tableau 2 — Conditions d'essai pour la détermination des matières non volatiles

Base de résine	Durée de chauffage	Température d'essai <sup>2)</sup>
ISO 1	909:1996 h	°C
HDI biuret https://standards.iteh.ai/catalog		19e4-8bd580
HDI cyanurate 8cac8f8eb572	/iso-11909-1996	105
TDI et MDI polyisocyanates, adducts et prépolymères	1	125
IPDI polyisocyanates	1	150

<sup>1)</sup> HDI = Hexaméthylène diisocyanate

TDI = Tolylène diisocyanate

MDI = Diphényl-4-méthane-4,4'-diisocyanate

IPDI = Isophorone diisocyanate

<sup>2)</sup> Pour les liants dissous dans des solvants très volatils, une température plus basse peut être utilisée.

#### **Annexe A**

(normative)

# Détermination de la teneur en isocyanate (pourcentage en masse de groupes isocyanate)

#### A.1 Principe

La résine de polyisocyanate est mise en réaction avec un excès de dibutylamine. L'excès de dibutylamine est titré avec l'acide chlorhydrique, soit en utilisant du bleu de bromophénol comme indicateur, soit par potentiométrie.

#### A.2.5 Bleu de bromophénol, solution.

Triturer 1 g de bleu de bromophénol dans un mortier avec 1,5 ml de solution d'hydroxyde de sodium, c(NaOH) = 1 mol/l, et dissoudre dans un mélange de 20 ml d'éthanol (A.2.4) et 10 ml d'eau.

# A.2 Réactifs iTeh STANDARD ARAPPAreillage

Au cours de l'ananlyse, utiliser uniquement des réac-usitifs de qualité analytique reconnue, et de l'eau d'au moins qualité 3 selon l'ISO 3696.

Matériel courant de laboratoire, et verrerie de laboratoire conforme aux prescriptions de l'ISO 385-1 et l'ISO 648, et

ISO 11909:1996

https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist 4.3.10 Fioles coniques, de capacité respective A.2.1 Dibutylamine, solutions à environ 2 mol/15 et/iso-11 250 ml et 500 ml, munies de bouchons en verre rodé. environ 0,2 mol/1, respectivement.

Pour préparer la solution à environ 2 mol/l, dissoudre 65 g de dibutylamine distillée exempte d'eau (température d'ébullition 157 C à 162 C à 1,033 kPa) dans le toluène (A.2.2) dans une fiole jaugée à un trait de 250 ml, compléter au volume avec le même toluène et bien mélanger. Étalonner cette solution en titrant une partie de 20 ml avec la solution d'acide chlorhydrique à 1 mol/l (voir A.2.3).

Préparer la solution à environ 2 mol/l de manière analogue, en partant de 6,5 g de dibutylamine. Étalonner cette solution en titrant une partie de 20 ml avec la solution d'acide chlorhydrique à 0,1 mol/l (voir A.2.3).

**A.2.2 Toluène,** préalablement séché sur du chlorure de calcium et filtré.

**A.2.3** Acide chlorhydrique, solution, c(HCI) = 1 mol/l ou 0,1 mol/l.

A.2.4 Éthanol, exempt d'eau.

**A.3.2** Appareil de titrage potentiométrique, muni d'une électrode en verre et d'une électrode de référence (à employer pour les résines très colorées — voir article A.5).

#### A.4 Échantillonnage

Prélever un échantillon représentatif du produit à essayer, selon l'ISO 842.

#### A.5 Mode opératoire

Effectuer la détermination en double.

Par référence au tableau A.1, sélectionner la masse appropriée de la prise d'essai. Si la teneur approximative en isocyanate n'est pas connue, effectuer une détermination préliminaire en utilisant une prise d'essai de 3,5 g.

ISO 11909:1996(F) © ISO

Teneur en isocyanate	Masse maximale de la prise d'essai	Différence permise entre valeurs individuelles et valeur moyenne
% (m/m)	g	% (valeur absolue)
inférieure à 1	25	
1 à 10	12	0,15
au-dessus de 10 à 20	6	
au-dessus de 20 à 25	5	
au-dessus de 25 à 30	4	
au-dessus de 30 à 40	3,5	0,2
au-dessus de 40 à 50	3	

Peser, à 1 mg près (ou 0,1 mg près — voir ci-après), dans une fiole conique de 500 ml (voir A.3.1), la masse appropriée de la prise d'essai et la dissoudre dans 25 ml du toluène (A.2.2), si nécessaire en chauffant légèrement. Après refroidissement à la température ambiante, introduire à la pipette, dans la fiole conique, 20 ml de la solution de dibutylamine appropriée (A.2.1). Boucher la fiole conique et laisser reposer durant 15 min en agitant de temps en temps. Diluer avec 150 ml de l'éthanol (A.2.4), ajouter quelques gouttes de la solution de bleu de bromophénol (A.2.5) et titrer avec la solution d'acide chlorhydrique appropriée (A.2.3) jusqu'à ce que la couleur vire au jaune. Si une 1190 r dépendent du produit essayé. séparation se produit au cours du stitrage, jajouter au standards/sist/4d34a036-f226-49e4-8bd5core de l'éthanol. 8cac8f8eb572/iso-11909-1996

Si la solution d'acide chlorhydrique à 0,1 mol/l est utilisée, la prise d'essai doit être pesée à 0,1 mg près, sa masse doit être d'environ un dixième de celle indiquée dans le tableau A.1 et la solution de dibutylamine à 0,2 mol/l doit être utilisée.

Dans le cas de résines très colorées, titrer par potentiométrie.

#### A.6 Expression des résultats

Calculer la teneur en isocyanate IC, exprimée en pourcentage en masse, à l'aide de l'équation

$$IC = \frac{(V_1 - V_2) \times c}{m} \times 4.2$$

οù

- $V_1$  est le volume, en millilitres, de la solution d'acide chlorhydrique, utilisé pour l'étalonnage de la solution de dibutylamine;
- $V_2$  est le volume, en millilitres, de la solution d'acide chlorhydrique réelle, utilisé pour la détermination;

- est la concentration réelle, en moles par litre, de la solution d'acide chlorhydrique utilisée;
- m est la masse, en grammes, de la prise d'essai.

# Fidélité

NOTE 1 Les données de fidélité ont été obtenues avec le méthanol comme solvant.

La limite de répétabilité r et la limite de reproductibilité

	Limite de répétabilité	Limite de reproductibilité
	<i>(r)</i>	(R)
IPDI trimère teneur en NCO environ 12 % (m/m)	0,11	0,34
HDI biuret teneur en NCO environ 16 % (m/m)	0,36	0,50
TDI adduct teneur en NCO environ 13 % (m/m)	0,19	0,27
MDI prépolymère teneur en NCO environ 7 % (m/m)	0,55	0,67

#### A.8 Rapport d'essai

Le rapport d'essai doit mentionner au moins les informations suivantes:

tous les renseignements nécessaires à l'identification du produit essayé;

ISO 11909:1996(F)

- b) une référence à la présente Norme internationale (ISO 11909);
- c) les résultats de l'essai, comme indiqué dans l'article A.6;
- d) tout écart à la méthode d'essai prescrite;
- e) la date de l'essai.

# iTeh STANDARD PREVIEW (standards.iteh.ai)

<u>ISO 11909:1996</u> https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4d34a036-f226-49e4-8bd5-8cac8f8eb572/iso-11909-1996 ISO 11909:1996(F) © ISO

# iTeh STANDARD PREVIEW (standards.iteh.ai)

ISO 11909:1996 https://standards.iteh.ai/catalog/standards/sist/4d34a036-f226-49e4-8bd5-8cac8f8eb572/iso-11909-1996

#### ICS 87.060.20

Descripteurs: peinture, vernis, liant, résine synthétique, essai, essai physique, essai chimique.

Prix basé sur 4 pages