
NORME INTERNATIONALE



2916

INTERNATIONAL ORGANIZATION FOR STANDARDIZATION • МЕЖДУНАРОДНАЯ ОРГАНИЗАЦИЯ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ • ORGANISATION INTERNATIONALE DE NORMALISATION

Laine — Détermination de la teneur en alcali

Wool — Determination of alkali content

Première édition — 1975-07-01

Sample Document

get full document from standards.iteh.ai

CDU 677.31 : 677.01

Réf. n° : ISO 2916-1975 (F)

Descripteurs : textile, laine, analyse chimique, dosage, alcali.

AVANT-PROPOS

L'ISO (Organisation Internationale de Normalisation) est une fédération mondiale d'organismes nationaux de normalisation (Comités Membres ISO). L'élaboration de Normes Internationales est confiée aux Comités Techniques ISO. Chaque Comité Membre intéressé par une étude a le droit de faire partie du Comité Technique correspondant. Les organisations internationales, gouvernementales et non gouvernementales, en liaison avec l'ISO, participent également aux travaux.

Les Projets de Normes Internationales adoptés par les Comités Techniques sont soumis aux Comités Membres pour approbation, avant leur acceptation comme Normes Internationales par le Conseil de l'ISO.

La Norme Internationale ISO 2916 a été établie par le Comité Technique ISO/TC 38, *Textiles*, et soumise aux Comités Membres en novembre 1972.

Elle a été approuvée par les Comités Membres des pays suivants :

Afrique du Sud, Rép. d'	France	Portugal
Allemagne	Hongrie	Roumanie
Australie	Inde	Royaume-Uni
Belgique	Iran	Suède
Brésil	Israël	Tchécoslovaquie
Bulgarie	Italie	Thaïlande
Canada	Japon	Turquie
Danemark	Norvège	U.R.S.S.
Égypte, Rép. arabe d'	Nouvelle-Zélande	U.S.A.
Espagne	Pays-Bas	
Finlande	Pologne	

Aucun Comité Membre n'a désapprouvé le document.

Laine — Détermination de la teneur en alcali

0 INTRODUCTION

La présente Norme Internationale reprend le contenu de la méthode FLI 21-69, mise au point par la Fédération Lainière Internationale (FLI).

1 OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente Norme Internationale spécifie une méthode de détermination de la teneur en alcali de la laine.

La méthode est applicable à la laine non teintée sous toutes ses formes, par exemple laine en bourre, voile de cardé, ruban de peigné, fil ou étoffe. Elle peut cependant être utilisée sur laine teintée, à condition que la quantité de colorant démontée pendant l'essai ne perturbe pas l'estimation du point final du titrage.

2 PRINCIPE

Extraction de l'alcali contenu dans une quantité connue de laine par immersion dans une solution diluée d'acide borique. Détermination de la quantité d'alcali extraite, par titrage à l'aide d'une solution titrée d'acide chlorhydrique.

3 RÉACTIFS

3.1 Acide borique, solution.

Dissoudre 10 g d'acide borique (de qualité analytique reconnue) dans 1 l d'eau distillée.

3.2 Acide chlorhydrique, solution N/20.

Étalonner cette solution par titrage à l'aide d'une solution titrée d'hydroxyde de sodium fraîchement préparée.

3.3 Rouge de méthyle-Bleu de méthylène, solutions indicatrices :

- a) Rouge de méthyle, solution à 1 g/l dans l'éthanol absolu.
- b) Quatre ml d'une solution aqueuse de bleu de méthylène à 10 g/l sont mélangés à chaud à 96 ml d'éthanol.

4 APPAREILLAGE

4.1 Fioles coniques à bouchon rodé, de capacité 250 ml.

4.2 Fioles Erlenmeyer, de capacité 250 ml.

4.3 Microburette, de capacité 2 ml.

4.4 Pipettes, de capacités 50 et 100 ml.

4.5 Vase à peser avec couvercle.

4.6 Creuset filtrant à plaque en verre fritté, dont le diamètre des pores est compris entre 100 et 160 μm .

4.7 Balance analytique, précise à 0,000 5 g.

4.8 Dessiccateur.

4.9 Étuve, pour sécher les prises d'essai, réglable à $105 \pm 2^\circ\text{C}$.

4.10 Agitateur mécanique (facultatif).

5 ÉCHANTILLONNAGE ET PRÉPARATION DES PRISES D'ESSAI

Prélever un échantillon représentatif du lot à essayer et ayant une masse de 10 g au moins.

Si l'extrait dichlorométhanique de l'échantillon dépasse 1 %, dégraisser l'échantillon de la manière suivante :

Extraire l'échantillon, dans un appareil de Soxhlet, par du dichlorométhane, durant 1 h à la vitesse minimale de 6 cycles par heure. Laisser évaporer le dichlorométhane de l'échantillon dégraissé, et éliminer toute matière végétale et étrangère de la laine. Si l'échantillon est sous forme de fil ou d'étoffe, le réduire à l'état de fils de courte longueur (1 cm environ) et le laisser se mettre en équilibre avec l'atmosphère du laboratoire. Les matières feutrées qui ne peuvent être réduites à l'état de fil doivent être coupées en petits morceaux.