

SOLVANTS - SOLUBILITE DANS L'EAU

Page 1/2

SANS RESTRICTION D'UTILISATION

1.OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

La présente méthode a pour objet de déterminer la miscibilité de l'eau à des solvants purs ou en mélanges.

2.PRINCIPE

On détermine la quantité maximale de solvant pouvant être ajoutée à un volume connu d'eau sans provoquer l'apparition d'une deuxième phase.

3.APPAREILLAGE

- Burette graduée de précision de 50 ml.
- Eprouvette rodée graduée de 100 ml fermant émeri.
- Pipette jaugée de 50 ml.

4. MODE OPERATOIRE

- Introduire à l'aide de la pipette, 50 ml d'eau distillée dans l'éprouvette.
- Ajouter dans l'éprouvette, à l'aide de la burette graduée, la plus petite quantité disponible d'échantillon de solvant à tester.
- Refermer l'éprouvette et agiter vigoureusement la solution, attendre quelques instants et noter l'aspect du mélange obtenu : homogène (une seule phase), hétérogène avec des gouttelettes en suspension (deux phases).
Si le mélange demeure homogène, recommencer l'opération jusqu'à l'obtention d'une phase non miscible.
Noter le volume de solvant V nécessaire pour provoquer cette hétérogénéité.
Arrêter l'opération lorsque les ajouts successifs correspondent à un volume global de 50 ml, même si le mélange eau-échantillon demeure homogène.

5.EXPRESSION DES RESULTATS

Le taux de miscibilité (exprimé en %) du solvant dans l'eau est donné par la formule :
$$\% \text{ miscibilité} = 2 V$$

6.PROCES-VERBAL D'ESSAI

Outre le résultat obtenu, il indiquera :

- la référence à la présente méthode d'essai,
- toutes conditions particulières différentes de celles décrites et susceptibles d'avoir influé sur le résultat.

7.HISTORIQUE ET DOCUMENT CITES

7.1.HISTORIQUE

7.1.1.CREATION

- OR: 01/03/1980 - CREATION DE LA NORME.

7.1.2.OBJET DE LA MODIFICATION

- A: 30/07/1996 - REPRISE SOUS IDEM.
- B: 28/11/1997 - CORRECTION DE LA REPRISE SOUS IDEM.

7.2.DOCUMENTS CITES

7.2.1.DOCUMENTS PSA

7.2.1.1.Normes

7.2.1.2.Autres

7.2.2.DOCUMENTS EXTERIEURS

7.3.EQUIVALENT A :

7.4.CONFORME A :

7.5.MOTS CLEFS

EAU, SOLUBILITE, SOLVANTS