

ALCOOL IODÉ À 1 POUR CENT

La préparation satisfait à la monographie *Préparations liquides pour application cutanée (0927)*.

DÉFINITION

Formule :

Composants	Quantité	Fonction	Référentiel
Iode	1,00 g	Substance active	Ph.Eur.
Potassium (iodure de)	0,60 g	Solvant	Ph.Eur.
Ethanol à 96 pour cent V/V	54,7 g	Excipient	Ph.Eur.
Eau purifiée q.s.p.	100,0 g	Excipient	Ph.Eur.

Dans le cas d'utilisation d'éthanol à 90 pour cent V/V, il convient de se référer au texte général *Alcoométrie* de la Pharmacopée française.

Teneur :

- Iode libre : 0,95 pour cent *m/m* à 1,05 pour cent *m/m*.
- Iodure de potassium : 0,57 pour cent *m/m* à 0,63 pour cent *m/m*.

PRODUCTION

Précaution : utilisez des récipients de verre pour la préparation.

Dissolvez l'iodure de potassium puis l'iode dans 5 mL d'eau purifiée; agitez et ajoutez la quantité d'alcool indiquée. Complétez avec de l'eau purifiée.

CARACTÈRES

Aspect : liquide limpide brun foncé.

Odeur d'éthanol et d'iode.

IDENTIFICATION

Solution S. Dans une capsule en porcelaine, introduisez 10 mL d'alcool iodé, évaporez à siccité au bain-marie puis chauffez légèrement jusqu'à l'obtention d'un résidu blanc. Laissez refroidir puis reprenez le résidu par 4 mL d'eau R.

- A. La solution S donne la réaction (b) du potassium (2.3.1).
- B. La solution S donne la réaction (b) des iodures (2.3.1).
- C. A 0,1 mL d'alcool iodé, ajoutez 9 mL d'eau R et 1 mL de solution d'amidon R. Il se produit une coloration violette (iode).

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que les préambules du Formulaire national et de la Pharmacopée française s'appliquent.

D. Dans un tube à essai, introduisez 1,0 mL d'alcool iodé et ajoutez 1 mL d'une solution de *permanganate de potassium R* à 10 g/L et 0,25 mL d'*acide sulfurique dilué R*. Couvrez immédiatement d'un papier filtre préalablement humecté d'une solution fraîchement préparée contenant 0,1 g de *nitroprussiate de sodium R* et 0,5 g d'*hydrate de pipérazine R* dans 5 mL d'*eau R*. Il se développe après quelques minutes une coloration bleue qui disparaît après 10 min à 15 min.

ESSAI

Densité (2.2.5) : 0,917 à 0,928.

Acidité. A effectuer si la préparation n'est pas extemporanée.

A 25,0 mL d'alcool iodé, ajoutez 25 mL d'*eau exempte de dioxyde de carbone R*. Décolorez l'iode par addition de 0,56 g de *thiosulfate de sodium R* puis titrez par l'*hydroxyde de sodium 0,1 M* en présence de 0,25 mL de *solution de phénolphtaléine R* jusqu'à coloration rose. Le volume d'*hydroxyde de sodium 0,1 M* utilisé n'est pas supérieur à 2,0 mL.

DOSAGE

Iode. Dans une fiole conique, introduisez 10,00 g d'alcool iodé. Ajoutez 20 mL d'*eau R* et 1 mL d'*acide sulfurique dilué R*. Titrez par le *thiosulfate de sodium 0,1 M* en présence de *solution d'amidon R*.

1 mL de *thiosulfate de sodium 0,1 M* correspond à 12,69 mg d'iode.

Teneur (en g pour 100 g) en iode :

$$\frac{V \times C \times 12,69}{m}$$

V = volume versé en mL de *thiosulfate de sodium 0,1 M*

C = titre exact du *thiosulfate de sodium 0,1 M*

m = prise d'essai d'alcool iodé en grammes.

CONSERVATION

A l'abri de la lumière, en récipient de verre opaque.

ÉTIQUETAGE

L'étiquette indique le ou les excipients à effet notoire présents figurant sur la liste en vigueur. L'étiquette indique en outre que la préparation contient de l'iode.

CLASSE THÉRAPEUTIQUE

Usage dermatologique : antiseptique et désinfectant.

Classe ATC : D08A G (produits à base d'iode).

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que les préambules du Formulaire national et de la Pharmacopée française s'appliquent.