PAPIER NON THERMOCOLLANT POUR SACHETS POUR TISANE

Le papier non thermocollant pour sachets pour tisane est un papier permettant d'obtenir, par pliage, des sachets destinés à contenir une quantité déterminée de drogue - ou d'un mélange de celles-ci - devant servir à la préparation d'une tisane.

Ce papier est constitué de fibres de cellulose blanchie de première utilisation recouvert d'un apprêt (carboxyméthylcellulose sodique par exemple).

Examiné au microscope, ce papier présente un enchevêtrement de fibres régulières formant un réseau de structure irrégulière.

IDENTIFICATION

A. Déposez 0,1 mL de *solution de chlorure de zinc iodé R* sur chaque face du papier à examiner. Les deux faces se colorent en violet.

B. Pliez une feuille en trois de façon que deux faces recto et deux faces verso soient en contact (et qu'une face recto ne soit pas au contact d'une face verso) (pliage dit «en accordéon »). Exercez sur cette feuille ainsi pliée une pression à l'aide d'une plaque plane portée à 125-130 °C. Les surfaces ne restent pas soudées l'une à l'autre.

ESSAI

Aspect de la solution. La solution obtenue dans l'essai Détermination du pH est limpide (*2.2.1*) et incolore (*2.2.2, Procédé 1*).

Examen visuel. Examinez le papier à la lumière du jour ou sous un bon éclairage et observez l'aspect par transparence. Il ne présente pas de perforations ou de cordons.

Masse par mètre carré. Prélevez 6 échantillons d'une surface de 100,0 cm^2. Pesez chacun d'eux et calculez sa masse en gramme par mètre carré. Aucune valeur ne diffère de plus de 8 pour cent de la valeur annoncée.

Capillarité à l'eau. Découpez un échantillon du papier à examiner de 6 cm sur 6 cm et repliez les quatre bords vers la même face sur 1 cm pour former une barquette. Dans le fond de la barquette répartissez 200 mg de *permanganate de potassium R* finement broyé. Eliminez le permanganate de potassium par simple retournement. Déposez la barquette sur de l'*eau R* à 20 °C. Observez sous un bon éclairage. Des points colorés en violet apparaissent immédiatement.

Détermination du pH (*2.2.3*). Découpez le papier en morceaux de 1 cm^2 à 2 cm^2 en évitant de les toucher avec les doigts. Dans un ballon de 125 mL à col rodé, introduisez 1,00 g du papier préalablement découpé. Ajoutez 50 mL d'*eau R*. Portez à douce ébullition à reflux pendant 1 h. Laissez refroidir à 20-25 °C en maintenant le réfrigérant et en évitant toute rentrée d'air. Le pH est de 5,0 à 8,0.

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que le préambule de la Pharmacopée française s'appliquent.

Cendres sulfuriques (*2.4.14*). Découpez le papier en morceaux de 1 cm^2 à 2 cm^2. Déterminé sur 1,0 g, le taux des cendres sulfuriques n'est pas supérieur à 4,0 pour cent.

Azurants optiques. Examinez en lumière ultraviolette à 365 nm un échantillon du papier à examiner d'une surface de 100 cm^2, placé à au moins 25 cm de la source lumineuse. Il ne présente pas de fluorescence bleue intense ; il peut être observé au maximum 5 points fluorescents d'un diamètre supérieur à 1 mm.

Matières solubles dans l'eau bouillante. Dans un vase à précipité, chauffez à ébullition 100 mL d'*eau R*. Introduisez 1500 cm^2 (± 5 pour cent) du papier à examiner préalablement froissé, en tassant à l'aide d'une baguette de verre. Agitez. Recouvrez d'un verre de montre. Portez de nouveau à ébullition et maintenez celle-ci pendant 30 min. Transvasez quantitativement en 2 ou 3 fois en filtrant sur un filtre de verre fritté (16) dans un cristallisoir préalablement taré. Faites évaporer au bain-marie puis dans un bain de sable. Desséchez à l'étuve à 100-105 °C jusqu'à masse constante. Le taux des matières solubles dans l'*eau R* bouillante n'est pas supérieur à 5 mg pour 100 cm^2.

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que le préambule de la Pharmacopée française s'appliquent.