

# ANNEXE A

PHARMACOPEE FRANCAISE X<sup>EME</sup> EDITION

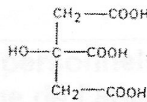


## CITRIQUE (ACIDE) ANHYDRE

Durée : 4 heures

Coefficient : 3

Acidum citricum anhydricum



$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$

$M_r$  192,1

L'acide citrique anhydre contient au minimum 99,5 pour cent et au maximum l'équivalent de 101,0 pour cent d'acide hydroxy-2 propane-tricarboxylique-1,2,3, calculé par rapport à la substance anhydre.

### CARACTÈRES

Poudre cristalline blanche ou cristaux incolores, très solubles dans l'eau, facilement solubles dans l'alcool, assez solubles dans l'éther.

### IDENTIFICATION

- Dissolvez 1 g d'acide citrique anhydre dans 10 ml d'eau. La solution est fortement acide (V.6.3.2).
- L'acide citrique anhydre satisfait à l'essai « Teneur en eau » (voir Essai).
- L'acide citrique anhydre donne la réaction des citrates (V.3.1.1).

### ESSAI

**Solution S.** Dissolvez 5,0 g d'acide citrique anhydre dans 39 ml de solution diluée d'hydroxyde de sodium R en ajoutant la substance par petites quantités et complétez à 50 ml avec de l'eau distillée.

**Aspect de la solution.** Dissolvez 2,0 g d'acide citrique anhydre dans de l'eau et complétez à 10 ml avec le même solvant. La solution est limpide (V.6.1) et n'est pas plus fortement colorée que la solution témoin J<sub>7</sub>, JB<sub>7</sub> ou JV<sub>7</sub> (Procédé II, V.6.2).

### DOSAGE

Dissolvez 0,550 g d'acide citrique anhydre dans 50 ml d'eau. Titrez par l'hydroxyde de sodium 1N en présence de 0,5 ml de solution de phénolphaléine R jusqu'à coloration rose.

1 ml d'hydroxyde de sodium 1N correspond à 64,03 mg de  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$ .

### CONSERVATION

En récipient étanche.