

**OXALIQUE (ACIDE)
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES**

**OXALICUM ACIDUM
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES**

Oxalicum acidum ad praeparationes homoeopathicas

$C_2H_2O_4, 2H_2O$

M_r 126,1

DÉFINITION

Teneur : 99,0 pour cent à 101,0 pour cent.

CARACTÈRES

Aspect : poudre cristalline blanche ou cristaux incolores.

Solubilité : facilement soluble dans l'eau et dans l'éthanol à 96 pour cent.

IDENTIFICATION

- A. La solution S (voir Essai) est acide (2.2.4).
- B. À 1 mL de solution S, ajoutez 2 mL d'acide sulfurique dilué R et 1 mL de permanganate de potassium 0,02 M. Chauffez. Le mélange se décolore.
- C. À 1 mL de solution S, ajoutez 0,1 mL de solution de chlorure de calcium R. Il se forme un précipité blanc, soluble dans l'acide chlorhydrique dilué R.

ESSAI

Solution S. Dissolvez 3 g d'acide oxalique dans de l'eau distillée R. Complétez à 30 mL avec le même solvant.

Aspect de la solution S. La solution S est limpide (2.2.1) et incolore (2.2.2, Procédé I).

Chlorures (2.2.4) : au maximum 20 ppm. Dissolvez 2,5 g d'acide oxalique dans 10 mL d'eau R en chauffant à 50 °C. Maintenez cette température pendant l'essai. Ajoutez 2 mL d'acide nitrique R et complétez à 15 mL avec de l'eau R. La solution satisfait à l'essai limite des chlorures.

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

Sulfates (2.4.13) : au maximum 100 ppm.

15 mL de solution S satisfont à l'essai limite des sulfates.

Arsenic (2.4.2) : au maximum 0,5 ppm.

2,0 g d'acide oxalique satisfont à l'essai limite A de l'arsenic.

Fer (2.4.9) : au maximum 10 ppm.

Au résidu obtenu dans l'essai Cendres sulfuriques, ajoutez 2 mL d'acide chlorhydrique R1. Evaporez à siccité au bain-marie. Ajoutez 2 mL d'acide chlorhydrique 0,1 M et complétez à 25 mL avec de l'eau R. 10 mL de la solution satisfont à l'essai limite du fer.

Cendres sulfuriques (2.4.14) : au maximum 0,03 pour cent, déterminées sur 2,5 g d'acide oxalique.

DOSAGE

Dissolvez 0,100 g d'acide oxalique dans 100 mL d'eau exempte de dioxyde de carbone R. Titrez par l'hydroxyde de sodium 0,1 M en présence de 0,5 mL de solution de phénolphtaléine R, jusqu'à coloration rose.

1 mL d'hydroxyde de sodium 0,1 M correspond à 6,303 mg de $C_2H_2O_4 \cdot 2H_2O$.