

**CALCIUM (HYDROXYDE DE) (SOLUTION D')****Eau de chaux**

## DÉFINITION

Formule :

Composant	Quantité	Fonction	Référentiel
Calcium (oxyde de)	2,00 g	Substance active	Ph. Fr.
Eau purifiée	1 000 g	Solvant	Ph. Eur.

La solution d'hydroxyde de calcium contient au minimum 150 mg pour 100 mL d'hydroxyde de calcium ( $\text{Ca}(\text{OH})_2$  ;  $M_r$  74,09).

## PRÉPARATION

*Précautions : réalisez la préparation à température ambiante.*

Pesez la quantité d'eau purifiée prescrite et dispersez l'oxyde de calcium préalablement pesé. Agitez mécaniquement pendant 3 h et laissez reposer pendant 24 h à l'abri de l'air. Filtrez et conditionnez en flacons.

## CARACTÈRES

*Aspect : liquide incolore, se troublant lors de sa conservation.*

La solution d'hydroxyde de calcium se trouble par chauffage et redevient limpide par refroidissement.

## IDENTIFICATION

- A. À 10 mL de solution d'hydroxyde de calcium, ajoutez 0,5 mL d'*acide acétique glacial R* et 2 mL de *solution d'oxalate d'ammonium R*. Il apparaît un précipité blanc qui se dissout par addition d'*acide chlorhydrique R1* en excès.
- B. La solution présente une réaction alcaline avec la *solution de bleu de thymol R (2.2.4)*
- C. La solution se trouble par insufflation de *dioxyde de carbone R*.

## DOSAGE

Titrez 20,0 mL de solution d'hydroxyde de calcium par de l'*acide chlorhydrique 0,1 M* en présence de 0,05 mL de *solution de phénolphaléine R*.

---

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

---

1 mL d'acide chlorhydrique 0,1 M correspond à 3,705 mg de  $\text{CaH}_2\text{O}_2$ .

#### CONSERVATION

En récipient rempli au maximum de sa contenance et bien fermé.

#### ÉTIQUETAGE

L'étiquette indique : « Filtrez au moment de l'emploi, en cas d'existence d'un trouble ».

---

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