

**SODIUM (CHLORURE DE) NATUREL
POUR PREPARATIONS HOMEOPATHIQUES****NATRUM MURIATICUM NATURALE
POUR PREPARATIONS HOMEOPATHIQUES****Natrii chloridum naturale ad praeparationes homoeopathicas**

DEFINITION

Sel marin non raffiné de l'Atlantique.

Teneur : au minimum 95,0 pour cent d'halogénures exprimés en NaCl (substance desséchée).

CARACTERES

Aspect : cristaux grisâtres pouvant former des agglomérats.

Solubilité : facilement solubles dans l'eau, pratiquement insolubles dans l'éthanol anhydre.

IDENTIFICATION

Solution S1. Dissolvez 20,0 g de sel marin non raffiné dans de l'eau exempte de dioxyde de carbone R préparée à partir d'eau distillée R. Filtrez sur un filtre en verre fritté (16) (2.1.2) taré. Rincez le filtre¹ et complétez à 100,0 mL avec le même solvant.

Solution S2. A 5,0 mL de solution S1, ajoutez de l'eau distillée R et complétez à 50,0 mL avec le même solvant.

A. La solution S2 donne les réactions des chlorures (2.3.1).

B. La solution S2 donne les réactions du sodium (2.3.1).

ESSAI

Acidité ou alcalinité. A 20 mL de solution S1, ajoutez 0,1 mL de solution de bleu de bromothymol R1. Le virage de l'indicateur ne nécessite pas plus de 2,0 mL d'acide chlorhydrique 0,01 M ou d'hydroxyde de sodium 0,01 M.

Substances insolubles dans l'eau : au maximum 1,5 pour cent.

Séchez le filtre utilisé lors de la préparation de la solution S1 à l'étuve à 100 – 105 °C jusqu'à masse constante. Laissez refroidir dans un dessiccateur et pesez.

Iodures. Humectez, goutte à goutte, 5 g de sel marin non raffiné avec un mélange récemment préparé de 0,15 mL de solution de nitrite de sodium R, de 2 mL d'acide sulfurique 0,5 M, de 25 mL de solution d'amidon exempte d'iodure R et de 25 mL d'eau R. Après 5 min, examinez à la lumière du jour. Le mélange ne présente pas de coloration bleue.

¹ Le filtre servira à l'essai « Substances insolubles dans l'eau »

Nitrates : au maximum 10 ppm.

Dans un tube à essai placé dans de l'eau glacée, introduisez 5 ml de solution S2 et ajoutez 0,4 mL d'une solution de *chlorure de potassium R* à 100 g/l, 0,1 mL de *solution de diphénylamine R* puis, goutte à goutte et en agitant, 5 ml d'*acide sulfurique exempt d'azote R*. Placez le tube dans un bain-marie à 50 °C. Si, après 15 min, il apparaît une coloration bleue, elle n'est pas plus intense que celle d'un témoin préparé simultanément et dans les mêmes conditions avec un mélange de 4,5 ml d'*eau exempte de nitrate R* et de 0,5 ml de *solution à 2 ppm de nitrate (NO₃) R*.

Phosphates (2.4.11) : au maximum 10 ppm.

Prélevez 5 ml de solution S1 et complétez à 100 mL avec de l'*eau R*.

Arsenic (2.4.2, *Procédé A*) : au maximum 0,5 ppm, déterminé sur 10 mL de solution S1.

Perte à la dessiccation (2.2.32) : au maximum 8,0 pour cent, déterminé à l'étuve à 105 °C pendant 2 h sur 1,000 g de sel marin non raffiné.

DOSAGE

Dissolvez 50,0 mg de sel marin non raffiné dans de l'*eau R* et complétez à 50 mL avec le même solvant. Titrez par le *nitrate d'argent 0,1 M*. Déterminez le point de fin de titrage par potentiométrie (2.2.20).

1 mL de nitrate d'argent 0,1 M correspond à 5,844 mg de NaCl.