

Septembre 1965

**OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION**

La présente feuille de documentation a pour objet la description d'une méthode de dosage des ions chlorure dans le nitrate d'ammonium à usage technique.

Le mode opératoire décrit convient pour les teneurs en ions chlorure comprises entre 2 et 200  $\mu\text{g}$  par gramme.

**PRINCIPE**

Addition à l'échantillon, en milieu nitrique, d'une solution de nitrate d'argent.

Comparaison de la turbidité obtenue, avec celles d'une gamme de solutions-témoins.

**RÉACTIFS**

- 1 — Acide nitrique approximativement 5 N.
- 2 — Nitrate d'argent: solution à 50 g au litre.
- 3 — Solution-étalon de chlorure contenant 0,010 mg d'ions chlorure au millilitre.

Dissoudre dans l'eau distillée 1,648 g  $\pm$  0,001 g de chlorure de sodium et diluer à 1 000 ml dans une fiole jaugée. Introduire 10 ml de la solution obtenue dans une fiole jaugée de 1 000 ml, et diluer au volume avec de l'eau.

**APPAREILLAGE**

Matériel courant de laboratoire et notamment :

- Tubes colorimétriques identiques, de 100 ml de capacité.

**MODE OPÉRATOIRE****Prise d'essai**

Environ 50 g, pesés à 0,01 g près.