

NORME FRANÇAISE

ANALYSE CHIMIQUE DU NITRATE
D'AMMONIUM A USAGE TECHNIQUE
DÉTERMINATION DE L'ACIDITÉ LIBRE

NF
T 20-581
Octobre 1965

OBJET DE LA NORME

La présente norme a pour objet la description d'une méthode de détermination de l'acidité libre d'une solution de nitrate d'ammonium à usage technique.

PRINCIPE

Titrage avec une solution titrée d'hydroxyde de sodium, en présence d'indicateur de Tashiro.

RÉACTIFS

- 1 — Hydroxyde de sodium : solution titrée 0,1 N.
- 2 — Indicateur de Tashiro : mélanger 50 ml de solution éthanolique de rouge de méthyle à 2 g au litre, avec 50 ml de solution éthanolique de bleu de méthylène à 1 g au litre.
- 3 — Eau neutralisée : ajouter quelques gouttes d'indicateur (2) à de l'eau distillée. Neutraliser avec de l'hydroxyde de sodium (1) ou une solution d'acide chlorhydrique 0,1 N.

APPAREILLAGE

Matériel courant de laboratoire et notamment :

burette de précision (classe A) de 50 ml, graduée en 0,1 ml, NF B 35-301

MODE OPÉRATOIRE

Prise d'essai

Environ 100 g pesés à 0,1 g près.

Dosage

Dissoudre la prise d'essai dans une fiole conique de 1 000 ml contenant environ 500 ml d'eau neutralisée (3). Filtrer éventuellement les impuretés et titrer avec l'hydroxyde de sodium (1) jusqu'à virage de l'indicateur.

Homologuée
le 1^{er} octobre 1965
J. O. du 30-9-65