

**ALLIAGES D'ALUMINIUM
DOSAGE DU SILICIUM
(ABSORPTION ATOMIQUE)**

Page 1/5

SANS RESTRICTION D'UTILISATION

1.OBJET ET DOMAINE D'APPLICATION

Cette méthode a pour objet la description d'un mode opératoire permettant le dosage du silicium dans les alliages d'aluminium.

Elle est applicable pour des teneurs de 5 à 15 % en masse de silicium.

2.PRINCIPE

Après dissolution de l'alliage dans un mélange d'acides nitrique-fluorhydrique, la mesure se fait par absorption atomique.

3.APPAREILLAGE

3.1.APPAREIL D'ABSORPTION ATOMIQUE

3.2.BALANCE AU DIXIEME DE MILLIGRAMME PRES

3.3.FIOLES JAUGEES EN POLYETHYLENE

de 100 ml.

3.4.PIPETTES

de 5 et 10 ml.

4.REACTIFS

Tous les réactifs doivent être de qualité pour analyses.

4.1.EAU DEMINERALISEE

4.2.ACIDE NITRIQUE

(HNO₃), d = 1,40.

4.3.ACIDE FLUORHYDRIQUE

(HF), d = 1,13.

4.4.MERCURE

(Hg) tridistillé.

4.5.ALUMINIUM

(Al) pur à 99,99 % (m/m) en copeaux.

4.6.ECHANTILLONS TYPES D'ALLIAGE D'ALUMINIUM

contenant de 5 à 15 % en masse de silicium.

4.7.SILICIUM

(Si) pur à 99,99 % (m/m) minimum en poudre.