



ee ca  
ENTREPRISE EUROPÉENNE DE CHIMIE APPLIQUÉE

# FC 1601

## SOLUTION AQUEUSE DE NITRATE DE CALCIUM

### APPLICATIONS

Le nitrate de calcium en solution est destiné à augmenter le potentiel d'oxydoréduction d'un fluide : les cations nitrate captent les électrons libres à la place des ions sulfate, évitant ainsi la réaction chimique et biologique aboutissant à la création de sulfure d'hydrogène (H<sub>2</sub>S), responsable des odeurs nauséabondes et des corrosions des installations d'assainissement. Les cations nitrate proviennent de la mise en solution de nitrate de calcium.

### PRECAUTIONS ET EMPLOI

Le dosage optimal est de 11g de Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> par gramme d'ions sulfure S<sup>2-</sup>

### PROPRIETES ET PERFORMANCES :

La performance du produit est totalement corrélée avec sa teneur en matière active ; en fabrication, celle-ci est contrôlée par une mesure de la densité et de l'indice de réfraction de chaque lot.

Le risque de variation est lié à une éventuelle perte d'eau par évaporation ; le mélange de ce produit en local évite les températures de 50 à 60°C propres au transport par conteneur dry.

### CARACTERISTIQUES :

	Unités	Valeurs moyennes
couleur		Incolore à jaune pâle pouvant présenter un léger trouble
odeur		inodore
teneur en nitrate	% m/m	50 à 55
densité à 20°C	kg/m <sup>3</sup>	1.480
indice de réfraction à 20°C		1.395 à 1.398
Ph		5 à 7
Point d'ébullition	°C	115
Point de congélation	°C	0
insolubles	mg/kg	200
solubilité		Totalement soluble dans l'eau froide, 100g/100mL à 20°C pour le produit sec
viscosité	mPa.s	6.5