



NITRATE DE BARIUM

**56****1446**

Syn. Azotate de barium, Nitrate de baryte.
Angl. Barium nitrate.
All. Bariumnitrat, Salpetersaures Barium.

1 0 1 0 0

Ho	229
INRS	—
KB	B06
Sax	399
	435

DESCRIPTION

Produit solide : Cristaux blancs, brillants, inodores, assez réactifs.
Assez soluble dans l'eau. Se dissout avec refroidissement.
Solide plus lourd que l'eau. Réaction neutre. Non corrosif.
Utilisé en pyrotechnie (flamme verte).

DANGERS

Le produit ne brûle pas, mais est **comburant**.

Produit **toxique** par ingestion et dans une moindre mesure par inhalation des poussières. (Troubles gastro-intestinaux avec problèmes musculaires et cardiaques).

Se décompose à la chaleur, avec dégagement d'oxygène, gaz **comburant**.
Les gaz d'incendie sont IRRITANTS. (Oxydes d'azote).

Attention : Vêtements, chiffons, sciure, papier, feuilles mortes, etc... souillés par du nitrate sont facilement inflammables.

Forme des mélanges très **inflammables** voire explosifs avec : charbon, soufre, phosphore, aluminium, magnésium et zinc en poudre... ainsi qu'avec tous les solides inflammables ou réducteurs.

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. **Refroidir** le container.
Décomposition possible. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Filtre à poussière recommandé. Si nécessaire : combinaison « légère ».

En cas d'incendie : Appareils respiratoires.
(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2 // **feu** : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Eviter la formation de poussières.
« Neutraliser » le reste avec solution sulfate de soude (Na_2SO_4), puis laver à grande eau.
Le nitrate souillé sera stocké à part dans de l'eau. Attention : Comburant

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés et les mettre tremper. Rincer la peau et les yeux à grande eau. **Ingestion** : Médecin.

Respiration des poussières ou des gaz d'incendie : Repos, oxygène. Médecin.
(Effets retardés possibles)

Constantes

PF : 590°C / d solide : 3,24 / Sol. eau : 87 g/l /
T décomp. : / VME : — / No CAS : 10022-31-8 /
 BaN_2O_6 / PM : 261,5