



OXYDE DE BARIUM

BaO

60

1884

Syn. Monoxyde de barium.
Angl. Barium oxide.
All. Bariumoxid.

3 0 0 3 0

Ho	929
INRS	—
KB	B07
Sax	400
	435

DESCRIPTION

Produit solide : poudre cristalline ou masse blanche-grise, lourde, inodore, fortement hygroscopique. Solide plus lourd que l'eau.
Peu soluble dans l'eau. Réagit avec un fort dégagement de chaleur.
Réaction alcaline. Humide, corrosif pour le verre, aluminium, zinc, magnésium...

DANGERS

Solide non inflammable.

Produit fortement **irritant** et **CAUSTIQUE** pour la peau et les **yeux**. Les solutions sont aussi caustiques. Les poussières sont dangereuses pour les voies respiratoires. **Toxique** par inhalation et ingestion. (Paralysie musculaire).

Produit fortement réactif : Fort dégagement de chaleur au contact de l'eau. Réaction violente avec les **acides**, les oxydes de mercure et de nickel. Incandescence contact trioxyde de soufre, dioxyde d'azote. Inflammation avec hydroxylamine. Explosion avec hydrogène sulfuré...

Humide ou en solution, peut attaquer certains métaux avec dégagement d'hydrogène, gaz excessivement **inflammable** et explosif. (Aluminium, magnésium, zinc...).

FEU

Ne pas gicler d'eau dans le container.

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussière, gants, bottes caoutchouc, pantalon ou tablier plastique. Si nécessaire combinaison « légère ». (Explosimètre).
(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : Poussière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Eviter la formation de poussières.
Neutraliser le produit restant avec une solution diluée
2 à 5% d'acide sulfurique, puis laver à grande eau.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

Contact : Retirer immédiatement les vêtements souillés. Rincer **longuement** la peau et spécialement les **yeux** à grande eau. (Yeux : médecin).

Respiration des poussières : Air frais, repos. Oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés).

Antidote : Médecin : injection I.V. sol. 10% sulfate de soude (Na_2SO_4) ; 10 ml tous les ¼ d'heure.

Constantes

PF : 1923°C / d solide : 5,72 / Sol. eau : 35 g/l /
VME : 0,5 mg/m³ / Chal. dil : 35,9 Kcal/mole / No CAS : 1304-28-5 /
BaO / PM : 153,5