



COMPOSÉS DU BARIUM

BaCO₃

Exemple : Carbonate de Barium.
Angl. Barium compound.
All. Bariumverbindung.



60
1564

Ho	34
INRS	—
KB	B01
Sax	397
	432

DESCRIPTION

Produit solide : poudre blanche, lourde ou masse dure, inodore.
Solide beaucoup plus lourd que l'eau. Insoluble dans l'eau.
(Soluble en milieu acide). Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction neutre à très légèrement basique. Non corrosif.

DANGERS

Solide non inflammable.

Produit **TOXIQUE** par ingestion, moins par inhalation. (Paralysie musculaire : cœur, intestins, etc...). Dose mortelle : 2 à 4 gr. pour un adulte.

Réagit avec les acides... (dégagement de CO₂).

FEU

Refroidir le container.

MATÉRIEL

Masque avec filtre à poussière. Gants, bottes. Si nécessaire : combinaison « légère ». (Filtre : Poussière P2).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Eviter la formation de poussières.
Laver le reste à grande eau. (Si nécessaire, « neutraliser » d'abord avec une solution de sulfate de soude : Na₂SO₄).

Eau : (Pollution).

INTOXICATION

Contact : Retirer les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à l'eau.

Ingestion : Tout de suite faire vomir et ensuite faire boire l'antidote :
250 ml solution à 10% de sulfate de soude (Na₂SO₄). Hospitalisation.

Respiration des poussières : Air frais. Hospitalisation.

Antidote : Médecin : injection I.V. sol. à 10% de sulfate de soude (Na₂SO₄), 10 ml tous les ¼ d'heure).

Constantes

PF : 795°C / d solide : 4,25 / Sol. eau : 0,02 g/l /
VME : 0,5 mg/m³ de Ba / No CAS : 513-77-9 /
BaCO₃ / PM : 197,5