



PERCHLORATE DE BARYUM



Syn. Perchlorate de baryte.
Angl. Barium perchlorate.
All. Bariumperchlorat.



Explosion : 400 m

56
1447

Ho	818
INRS	—
KB	—
Sax	400
	435

DESCRIPTION

Produit solide : Cristaux incolores et inodore, très réactifs mais relativement stables.
Totalement 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 un puissant **COMBURANT**.

Solide assez **toxique** par ingestion et dans une moindre mesure par inhalation des poussières ou contact. (Troubles gastro-intestinaux avec problèmes musculaires et cardiaques). Poudres irritantes pour les yeux et les voies respiratoires.

Se décompose à la chaleur, parfois même très violemment avec dégagement d'oxygène, gaz **comburant** ainsi que du chlore et dérivés, gaz très **IRRITANTS** et **agressifs**.

Attention : Vêtements, chiffons, sciure, papier, feuilles mortes, etc... souillés par du perchlorate sont excessivement **INFLAMMABLES**.

Forme des mélanges **EXPLOSIFS** (friction, choc, chaleur) avec : matières organiques, produits inflammables ou réducteurs, charbon, soufre, phosphore, sucre, métaux en poudre, sels d'ammonium, asphalte, graisse... Réagit avec les acides...

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. **REFROIDIR** le contenant.
Risque d'explosion. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Masque à poussière, lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.
Combinaison « légère » recommandée. **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.
Le produit souillé sera stocké à part, dans de l'eau. Attention : **Comburant**.
Neutraliser le reste avec solution de sulfate (Na_2SO_4), puis laver à grande eau.

Eau : Pollution.

INTOXICATION

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

Respiration des poussières : Oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés possibles).

Gaz d'incendie : Repos absolu, oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés graves)

Constantes

PF : 505°C (400)* / T décomp. : > 400°C / d solide : 3,2 (2,74)* /
Sol. eau : 980 g/l / VME : — / No CAS : 13465-95-7 /

BaCl_2O_8 / PM : 336

* Valeurs pour le produit anhydre et entre parenthèses le trihydrate $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$