



# CYANURE DE BARIUM (Solide)

Ba(CN)<sub>2</sub>

66

1565

Syn. Prussiate de barium.  
Angl. Barium cyanide, Cyanide of barium.  
All. Bariumcyanid, Blausaures Barium, Cyanbarium.

3 0 1 0 0

(Toxicité : 50 m\*)

|      |     |
|------|-----|
| Ho   | 927 |
| INRS | —   |
| KB   | B04 |
| Sax  | 398 |
|      | 432 |

## DESCRIPTION

Produit solide : Cristaux blancs déliquescents. Faible odeur d'amandes amères. Totalement soluble dans l'eau. Se dissout avec très léger refroidissement. Solide plus lourd que l'eau. Réaction alcaline. Corrosif pour certains métaux. (Alu). Utilisé en galvanoplastie, traitement thermique des métaux, en analyse...

## DANGERS

Le produit ne brûle pas, mais est fortement réducteur.

Produit violemment **TOXIQUE : mortel** par ingestion et inhalation des poussières. (Ion cyanure et Ba<sup>++</sup>) **Attention** : Très fortement absorbé par la peau humide même intacte. (Intoxication très graves au travers de blessures, écorchures et brûlures).

Se décompose au contact des **acides** même faibles (CO<sub>2</sub> de l'air), avec dégagement d'acide cyanhydrique, gaz plus **léger** que l'air, inflammable et excessivement **TOXIQUE**.

Très réactif : Forme des mélanges explosifs avec chlorates, nitrates, nitrites, acide nitrique, fluor... Peut réagir avec tous les oxydants, bases... Décomposé par la chaleur dès 600°C

## FEU

**Pas de CO<sub>2</sub>**. Refroidir le container. Gaz d'incendie toxiques. Evacuer la zone. Récupérer l'eau.

## MATÉRIEL

**Dans tous les cas** : Appareils respiratoires, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « anti-gaz » **indispensable** en cas de **mélange avec un acide** ou si risque de contact du solide avec la peau. Explosimètre. Matériel de type « Ex ». (Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem)

## DÉVERSEMENT

**Terre** : Récupérer **tout** le produit solide. « Neutraliser » le reste avec eau Javel 5-10%. (Réaction violente ! CHIMISTE). **Mélange avec un acide : Attention au gaz mortel** et inflammable. **Evacuer** largement la population et les sauveteurs non protégés. Alcaliniser immédiatement avec une solution de soude NaOH. Ventiler les étages. (Gaz léger). **Attention au feu**. Continuer la récupération selon fiche N° 1935 (solution de cyanure).

**Eau** : **POLLUTION** très grave. Avertir la station d'épuration.

## INTOXICATION

**Contact** : Retirer **immédiatement** les vêtements souillés. Rincer la peau et les yeux à grande eau. (Plaies : eau oxygénée). Respiration artificielle. (**Pas** de bouche à bouche). Oxygène. Hospitalisation **immédiate**. **Ingestion** : idem (Grave).

**Respiration des poussières** : Respiration artificielle avec oxygène. (**Pas** de bouche à bouche). Hospitalisation **immédiate**. **Gaz de décomposition** : idem (Grave).

**Dans tous les cas graves** : Faire respirer du nitrite d'amyle. Les secouristes conservent les AR.

## Constantes

PF : > 600°C (décompose) / d solide : 1,85 / Sol. eau : 800 g/l /  
Odeur seuil : 1 ppm / VME : 0,5 mg/m<sup>3</sup> (Ba<sup>++</sup>) / No CAS : 542-62-1 /  
BaC<sub>2</sub>N<sub>2</sub> / PM : 189,5 (Pour les solutions : Cf. 1935 / Pour l'acide cyanhydrique gazeux : Cf. 1613)

## CYANURE DE BARIUM (Solide)

No ONU: 1565

**DISTANCES D'ÉVACUATION\***: (Pour un vent de 10-20 km/h)

| Quantité de cyanure en réaction avec un acide | Profondeur de la zone à évacuer | Largeur de la zone à évacuer |
|-----------------------------------------------|---------------------------------|------------------------------|
| Moins de 100 Kg                               | 500 m                           | 250 m                        |
| Plus de 500 Kg                                | 1200 m                          | 600 m                        |

\* Uniquement en cas de décomposition du cyanure avec un acide.

