



NITRITE DE SODIUM (Solide)

NaNO₂

56

1500

Syn. Nitrite de soude, Sel de diazotation.
Angl. Sodium nitrite, Diazotizing salts.
All. Natriumnitrit, Salpetrigrasures Natrium.



(Explosion : 400 m)

Ho	148
INRS	169
KB	N17
Sax	985
	1114

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux jaunâtres, inodores, assez réactifs.
Très soluble dans l'eau. Se dissout avec refroidissement.
Solide plus lourd que l'eau. Réaction alcaline. Non corrosif.

DANGERS

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

Produit toxique par ingestion. (Sang). Poussières irritantes pour les yeux.

Se décompose à la chaleur, parfois même **violemment**, avec fort dégagement de vapeurs nitreuses (rouges), gaz **TOXIQUE** et comburant. Cf. 1067.

Réagit de même au contact des **acides**.

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

Forme des mélanges très **inflammables** avec : Matières organiques, produits inflammables ou réducteurs. **Explosion** possible avec : Thiosulfates, cyanures, sels d'ammonium, urée, hydrazine...

FEU

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

MATÉRIEL

Masque à poussières, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique.

En cas de contact avec un acide ou d'incendie : Appareils respiratoires indispensables, combinaison « anti-gaz ».
(Solution : Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st // **feu** : idem).

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer tout le produit solide. Le nitrite souillé sera stocké à part, dans de l'eau. Attention : **Comburant**. Laver le reste avec beaucoup d'eau.
Mélange avec un acide : Attention au gaz **toxique** et comburant.
Séparer immédiatement l'acide du solide. Alcaliniser avec une solution de soude (NaOH).
Evacuer la population. « Neutraliser » les vapeurs nitreuses selon la fiche N° 1067.
Ventiler. Continuer la récupération.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

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

Respiration des gaz d'incendie ou de décomposition : Repos absolu, oxygène.
Hospitalisation. (Effets retardés graves).

Constantes

PF : 271°C / T décomp. : > 320°C / T expl. : > 538°C /
d solide : 2,2 / Sol. eau : 820 g/l / VME : - / No CAS : 7632-00-0 /
NaNO₂ / PM : 69