



CHLORITE DE SODIUM (Solide)

NaClO₂

50

1496

Syn. Chlorite de soude.
Angl. Sodium chlorite. (Solid).
All. Natriumchlorit, Chlorit. (Fest).



Explosion : 400 m

Ho	143
INRS	-
KB	N05
Sax	978
	1106

DESCRIPTION

Produit solide : cristaux blancs ou agglomérat, odeur de chlore, **très réactif**.
Le produit est aussi transporté sous forme d'une solution aqueuse. Cf. 1908.
Solide très soluble dans l'eau. Ne réagit pas avec l'eau.
Réaction alcaline. Corrosif pour l'aluminium, le cuivre et alliages.

DANGERS

Le produit ne brûle pas mais est un excellent **COMBURANT**.

Produit toxique par ingestion. (Sang). Sous forme de solide ou de solution : Irritant et légèrement caustique par contact pour la peau et les yeux.

Attention : Vêtement, chiffons, sciure, papier, feuilles mortes, etc... souillés par le chlorite, sont excessivement **INFLAMMABLES**.

Se décompose à la chaleur, parfois même violemment avec dégagement d'oxygène, gaz **comburant**. Les gaz d'incendie sont très **IRRITANTS** et **agressifs**. (Chlore et dérivés).

Explose au contact de l'acide sulfurique. Se décompose au contact des **acides** en dégageant du dioxyde de chlore, gaz très **IRRITANT, explosif, agressif et comburant**.
Inflammation ou explosion avec matières organiques, produits inflammables ou réducteurs, sels d'ammonium, cyanures, métaux en poudre, soufre et dérivés organiques (thiols, mercaptans, sulfures, ainsi que certains caoutchoucs...).

FEU

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

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « légère » recommandée. **Pas** de caoutchouc. **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 chlorite 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 **explosif, toxique** et comburant. Séparer immédiatement l'acide du solide. Alcaliniser avec solution de soude (NaOH).
Evacuer la population. « Neutraliser » le gaz comme du chlore. Cf. 1017.
Ventiler. Continuer la récupération.

Eau : POLLUTION.

INTOXICATION

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

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

Constantes

PF : décomp. / T décomp. : 175-200°C / d solide : 1,9 /
Sol. eau : 600 g/l / VME : - / No CAS : 7758-19-2 / Produit à 80%.

NaClO₂ / PM : 90,5

(Pour les solutions : Cf. 1908).