



CHLORITE DE SODIUM (Solution)

NaClO₂

80

1908

Syn. Chlorite de soude.
Angl. Sodium chlorite (Solution).
All. Natriumchlorit, Chlorit (Lösung).

1 0 2 0 0

(Explosion : 400 m)

Ho 1002
INRS —
KB N05
Sax 978
1106

DESCRIPTION

Produit transporté sous forme de solution aqueuse, incolore, odeur de chlore.
Après évaporation de l'eau, il reste un solide blanc, **très réactif**.
Le transport sous forme d'un solide (poudre) est aussi courant. (Cf. 1496).
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** lorsque sec.

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 : Vêtements, chiffons, sciure, papier, feuilles mortes, etc... souillés par le chlorite, sont excessivement **INFLAMMABLES** une fois secs.

Les **solutions** se décomposent au contact d'acides en dégageant beaucoup de dioxyde de chlore, gaz verdâtre, **IRRITANT, explosif, agressif et comburant**.

Sec : Explosion avec l'acide sulfurique. Décomposition violente à la chaleur. **Inflammation** ou explosion avec matières organiques, produits inflammables ou réducteurs et en particulier les dérivés soufrés (mercaptans, sulfures...).

Gaz d'incendie très **IRRITANTS** et **agressifs**. (Chlore et dérivés).

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. **Refroidir** la citerne.

Gaz d'incendie toxiques. Décomposition violente possible. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Lunettes, gants, bottes, pantalon ou tablier plastique. Combinaison « légère » si risque de contact du liquide avec les vêtements. **En cas de mélange avec un acide** ou d'incendie : Appareils respiratoires indispensables, combinaison « anti-gaz ».
(Pompe : « Polyprop. » ; Tuyau : « EPR »). (Filtre : GRIS B st).

DÉVERSEMENT

Terre : Endiguer le liquide avec du sable. Surtout **pas** de sciure. Boucher les égouts.

Pomper au maximum. Laver le reste avec beaucoup d'eau. Attention : Comburant.

Mélange avec un acide : Attention au gaz **toxique** et **explosif**. Alcaliniser immédiatement avec de la 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

Solide : 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%).

Solution 24% : PE : 104°C / PF : — 13°C / d liq : 1,25 /

NaClO₂ / PM : 90,5

(Produit solide : Cf. 1496)