



HYPOCHLORITE DE CALCIUM (Sec)

(Mélange avec 10 à 39% de chlore actif)



50

2208

Syn. Chlorure de chaux, poudre de blanchiment.

Angl. Calcium hypochlorite, Lime chloride, Bleaching powder.

All. Calciumhypochlorit, Chlorkalk, Caporit.



(Explosion : 400 m)

Ho	59
INRS	—
KB	C07
Sax	425
	464

DESCRIPTION

Produit solide : poudre blanche ou granules, odeur de chlore, **très** réactif.

L'hypochlorite de soude (Javel) est transporté sous forme de solution. Cf. 1791.

Vapeurs plus lourdes que l'air. Solide plus lourd que l'eau. Assez soluble

Réaction alcaline. Corrosif pour l'aluminium, moins pour les autres métaux.

DANGERS

Le produit ne brûle pas, mais est **comburant** et fortement **oxydant**.

Le produit solide et les solutions sont **caustiques** pour la peau et surtout les **yeux**.

Les poussières sont irritantes pour les yeux (lacrymogène) et les voies respiratoires.

(Oedème du poumon). Toxique par ingestion.

Se décompose à la chaleur, parfois même violemment, avec fort dégagement d'oxygène, gaz **comburant** et de chlore, gaz excessivement **IRRITANT**.

Réagit avec les **acides** en dégageant beaucoup de chlore, gaz excessivement **IRRITANT** et **agressif**. Cf. 1017.

Inflammation ou explosion au contact de toute matière organique, de produits inflammables ou réducteurs, spécialement : Alcools, phénols, térébenthine, glycérine, soufre, huile, graisse, etc... **Explosif** avec les amines, l'urée...

FEU

Extinction : EAU, puis selon le produit qui brûle. **REFROIDIR** le contenant.

Gaz d'incendie toxiques. Risque d'explosion. Evacuer la zone.

MATÉRIEL

Appareils respiratoires. Gants, bottes, pantalon, tablier plastique ou combinaison « légère ».

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

DÉVERSEMENT

Terre : Récupérer **tout** le produit solide. Le produit 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**. Séparer immédiatement l'acide du solide. Alcaliniser avec une solution de soude. (NaOH).

Evacuer la population. « Neutraliser » le chlore selon fiche N° 1017. Ventiler. Continuer la récupération.

Eau : Si possible récupérer le solide. **POLLUTION**.

INTOXICATION

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

Respiration des poussières : Air frais, repos absolu, oxygène. Hospitalisation. (Effets retardés possibles). **Gaz de décomposition** : idem (Grave !).

Constantes

PF : 180°C (décomp.) / T décomp. : à partir de 100°C / d solide : 2,35 /

Sol. eau : / VME : — / Odeur seuil : / No CAS : 7778-54-3 /

Ca(OCl)₂ / PM : 143 (Solutions : Cf. 1791 / Plus de 39% : Cf. 1748 / Hydraté : Cf. 2880)