

FICHE DE DONNEES DE SECURITE

JAVEL 1L 2L 5L

Produit : eau de javel 2.6 de Chlore actif
HYPOCHLORITE DE SODIUM EN SOLUTION. N°99 10 15-04-06

1. IDENTIFIACATION DE LA SUBSTANCE/PREPARATION ET DE LA SOCIETE/ENTREPRISE

HYPOCHLORITE DE SODIUM. NaClO
Eau de Labarraque, eau de javel, soude chlore, chlorax.

ENTREPRISE :

LLEIXIUS DAC, S.L.
C/CANIGO,12-20 POL. IND. LA COROMINA
08560 MANLLEU (BARCELONA)
Tél. : + 34 93 851 11.94
Fax : + 34 93 851 37 32
Email : lleixiusdac@hotmail.com

2. IDENTIFICTION DES DANGERS

2.1 Danger pour les personnes :

En cas de contact avec la peau ou les yeux : laver immédiatement et abondamment avec de l'eau. Produit irritant pour la peau.

En cas d'ingestion : appeler un médecin ou le centre anti-poisons (ne pas faire vomir). Rincer la bouche.

En cas d'inhalation : (par mélange d'eau de javel avec d'autres produits) faire sortir à l'air libre. L'inhalation des vapeurs provoque une irritation des muqueuses.

3. COMPOSITION /INFORMATION SUR LES COMPOSANTS

Préparation aqueuse d'hypochlorite de sodium à 26gr/litre de chlore actif.

3.1 Composants : hypochlorite de sodium (en %chlore actif)-NaClO-
Numéro EINECS : 231-668-3
Numéro CAS : 7681-52-9
Numéro O.N.U : 1791
Numéro : C.E.E : 017-011-00-1

3.2 Classification : C, N, R : 31, 34, 50
Non classé pour les concentrations < 5 %

4. PREMIERS SECOURS.

4.1 Précautions à prendre :

En cas de contact avec la peau : ôter les vêtements salis .et laver immédiatement et abondamment avec de l'eau.

En cas de contact avec les yeux : laver immédiatement et abondamment avec de l'eau.

En cas d'ingestion : consulter un médecin. Ne pas provoquer des vomissements.

Dans tous les cas consulter un médecin.

5. MESURES DE LUTTE CONTRE LES INCENDIES.

Non concerné (ININFLAMMABLE)

6. MESURES A PRENDRE EN CAS DE DISPERSION ACCIDENTELLE

6.1 Précaution individuelles : En cas d'utilisation prolongée : port de gants et de lunettes adaptées et aération des locaux concernés.

En cas de port de lentilles, le port de lunettes est recommandé.

6.2 Précaution pour la protection de l'environnement : Pas de déversement important dans le milieu naturel.

6.3 Méthode de nettoyage : Neutraliser avec une solution d'hyposulfite de sodium de 5 à 10% Puis laver à grande eau ou recueillir le liquide à l'aide d'un produit absorbant (sable, sciure ...).

7. MANIPULATION ET STOCKAGE.

7.1 Manipulation : Eviter le contact avec les yeux ou la peau. Utiliser des gants en plastic et des lunettes de protection. Le produit pur peut endommager les vêtements.

7.2 Stockage : Conserver hors de portée des enfants. Conserver dans un endroit frais à l'abri de la lumière. Ne pas entreposer auprès de produits oxydants ou acides (voir chapitre 10). Conserver l'emballage d'origine.

7.3 Utilisation : Ne pas transvaser dans un emballage alimentaire. Utiliser l'eau de javel seule dans l'eau froide. Ne pas mélanger avec d'autres produits en particulier acides (ex.détartrants).

8. CONTROLE DE L'EXPOSITION /PROTECTION INDIVIDUELLE

8.1 Valeur limite d'exposition : Non concerné

8.2 Contrôle de l'exposition : En cas de manipulation de quantités importantes, le port de gants et de lunettes adaptés est conseillé.

9. PROPRIETES PHISQUES ET CHIMIQUES

9.1 Aspect : liquide jaune transparent.

9.2 Odeur : chlorée caractéristique

9.3 PH : 10,7 -10,90

9.4 Point d'ébullition : >100 °C

9.5 Point d'éclair : ininflammable

- 9.6 **Inflammabilité** : ininflammable
9.7 **Danger d'explosion** : non concerné
9.8 **Propriétés comburantes** : non concerné
9.9 **Densité relative** : à 20°C 1,042 à 1.050 /litre
9.10 **Chlore actif** : 26 gr chlore /litre
9.11 **Solubilité** : totale dans l'eau
9.12 **Poids moléculaire du NaCIO** : 74,74
9.13 **Coefficient de partage n-octanol/eau** : non concerné
9.14 **Viscosité** : identique à l'eau

10. **STABILITE ET REACTIVITE**

- 10.1 **Conservation** : Au frais et à l'abri de la lumière et du soleil dans un récipient fermé.
10.2 **Stabilité** : Normale dans les conditions normales de stockage.
10.3 **Produits à éviter particulièrement** : Les acides : au contact d'un acide dégage un gaz toxique (chlore). La plupart des métaux, les oxydants, tels que l'acide trichlorocyanurique et ses sels sous forme solide. Des réducteurs : ammoniacque et dérivés azotés.
10.4 **Produits de décomposition dangereux** : Chlore (en cas de mélange avec des produits acides).

11. **INFORMATION TOXICOLOGIQUE**

Produit non classé dangereux

- 11.1 Limite d'exposition du chlore
VLA-ED0,5ppm - 1,5 mg/m³
VLA-EC1,0 ppm - 3,0 mg / m³
I. P.V.S.....5 ppm.

L'inhalation des vapeurs peut provoquer une irritation des muqueuses.
Peut provoquer une irritation en cas de contact avec de la peau.
Peut provoquer une irritation ou des lésions de la cornée en cas de contact avec les yeux.

12. **INFORMATION ECOLOGIQUE**

Subsiste peu de temps dans l'environnement et n'est pas bioaccumulable.
Les produits de dégradation sont essentiellement du chlorure de sodium et de l'oxygène.

13. **CONSIDERATIONS RELATIVES A L' ELIMINATION**

Pas de déversement important directement dans le milieu naturel (eaux de surface ou sol) ou dans les égouts.
En utilisation normale, aucun effet sur les stations de traitement des eaux collectives.

14. **INFORMATIONS RELATIVES AUX TRANSPORTS**

Produit non classé marchandise dangereuse selon l'ADR ou l'IMDG
Produit classé selon l'IATA.

15. INFORMATIONS REGLEMENTAIRES

Selon la directive préparation dangereuse 1999/45/CE modifiée : produit non classé.

Attention ! Ne pas utiliser en combinaison avec d'autres produits. Peut libérer des gaz dangereux (chlore).

16. AUTRES INFORMATIONS

R31 : Au contact d'un acide, dégage un gaz toxique.

R34 : Provoque des brûlures.

R50 : Très toxique pour les organismes aquatiques.

Révision des chapitres 1, 2, 3 de cette fiche de Données de Sécurité.