

L'EAU DE JAVEL

Produit utilisé pour les phases de nettoyage dans les différentes collectivités, l'eau de Javel est un désinfectant complet, à la fois **bactéricide, fongicide, sporicide et virucide**. Il ne faut cependant pas oublier que c'est un **produit chimique toxique pour l'homme** et qu'il faut l'utiliser avec précautions.

HISTORIQUE



L'eau de Javel, ou Javel, a été découverte vers 1775 par le chimiste français C.L. Berthollet. Elle tire son nom du village de Javel, à l'ouest de Paris (XV^{ème} arrondissement), où elle fut fabriquée pour la première fois. Utilisée au début comme décolorant et blanchissant dans les blanchisseries, elle se développe peu à peu comme désinfectant et pour le traitement de l'eau potable.

COMPOSITION

- L'eau de Javel est un produit composé.
- C'est une solution aqueuse (avec de l'eau) d'hypochlorite de sodium (NaClO) et de chlorure de sodium (NaCl).
- Les pastilles d'eau de Javel sont des pastilles de dichloroisocyanurate de sodium, qui, au contact de l'eau, réagit pour donner de l'hypochlorite de sodium.

L'eau de Javel contient du chlore (Cl₂) mais n'est pas LE chlore.

PROPRIÉTÉS

L'eau de Javel est :

- Désinfectante
- Bactéricide (bactéries)
- Sporicide (spores)
- Fongicide (champignons et moisissures)
- Virucide / Antiseptique (hépatite et sida)
- Blanchissante (Oxydante)
- Présente un pH basique (11.5 / 12.5)
- Corrosive
- Anti-Fuling (empêche le développement des algues).



L'eau de Javel n'est pas :

- Nettoyante / Détergente (elle ne lave pas)
- Biodégradable
- Éternelle (elle a une date limite d'utilisation, de 1 an à 1 mois)
- Résistante à la lumière et à la chaleur
- Inflammable.



Pour toute information complémentaire, n'hésitez pas à contacter



le service
hygiène & sécurité,

Anne-Catherine ROCH

☎ 02.51.44.10.21

Magali TEILLIER

☎ 02.51.44.10.37

✉ : prevention@cdg85.fr



CONCENTRATION

La quantité de chlore contenu dans l'eau de Javel est exprimé :

- ♦ en **pourcentage de chlore actif** (% c.a. ou g/l), c'est-à-dire le poids de chlore dégagé par 100 grammes de solution
- ♦ en degré chlorométrique (°chl), c'est-à-dire la quantité de litre de chlore dégagé en gaz par un litre de solution.

Le produit commercial change de nom en fonction de la concentration.

Les solutions peu concentrées sont plus stables et moins nocives que les solutions concentrées.

	% chlore actif	g/l de chlore actif	°chl	Durée de vie
Extrait de Javel	9,6 %	111 g/l	35 °chl	3 mois
Eau de javel	2,6 %	26 g/l	8,5°chl	1 an
Eau de Labarraque	0,6%	6,3 g/l	2 °chl	1 jour

TOXICITÉ



Ne pas mélanger l'eau de Javel avec :

Produit	Dégagement gazeux
Ammoniaque	Chloramines, azote
Acides (urines, détartrants)	Chlore, chloramines



Les effets toxiques sur l'homme dépendent de la concentration de la solution.
Plus le produit est dilué, moins les risques sont grands :

- Brûlures cutanées et oculaires
- Dermatoses
- Irritation des voies respiratoires
- Troubles digestifs

STOCKAGE

Chaque contenant de Javel doit être stocké :

- FERMÉ et ÉTIQUETÉ
- Le contenant ne doit PAS ÊTRE UNE BOUTEILLE ALIMENTAIRE
- Dans un LOCAL FRAIS et VENTILÉ
- À L'ABRI DU SOLEIL ET DE LA CHALEUR
- À L'ÉCART DES ACIDES ET DE L'AMMONIAQUE
- AVEC UN MOYEN DE RÉTENTION

PROTECTIONS

Il doit être mis à la disposition des agents :

- Des vêtements de protection
- Des gants
- Pour les piscines municipales :
 - ♦ des lunettes,
 - ♦ un masque de protection respiratoire,
 - ♦ une douche et une fontaine oculaire



EN CAS D'INCIDENT

- ♦ S'il y a émanation de chlore suite à un mélange => **AÉRER LA PIÈCE**
- ♦ En cas d'ingestion => **NE PAS VOMIR OU FAIRE VOMIR**
- ♦ En cas de projection dans les yeux ou sur la peau => **LAVER IMMÉDIATEMENT ET ABONDAMMENT À L'EAU PENDANT 15 MN**

APPELER UN MÉDECIN OU LE CENTRE ANTIPOISON : 02.41.48.21.21



DEMANDER LA FICHE DE DONNÉES DE SÉCURITÉ AU FOURNISSEUR.