



## Eau de Javel : attention aux berlingots et au caddy

En raison de la toxicité du chlore et de l'usage très répandu de l'eau de Javel, cet agent antiseptique est responsable de 40% des accidents causés par des produits d'entretien. Ils peuvent être provoqués par :

- le mordillement d'un « berlingot » par un jeune enfant, notamment dans un supermarché, quand il est assis sur le caddy à proximité d'un de ces berlingots,
- le fait de boire par erreur de l'eau de Javel diluée.

Comment éviter ce type d'accident ?

- Placez les berlingots largement hors de portée de votre enfant, notamment quand vous l'asseyez dans un caddy en faisant vos courses
- Au retour, transvasez le berlingot immédiatement dans un récipient destiné exclusivement à l'eau de Javel. Evitez de prendre un récipient destiné à un usage alimentaire, comme une bouteille réutilisée. Jetez tout de suite le berlingot vide dans une poubelle.
- Ne laissez pas traîner le récipient contenant de l'eau de Javel. Rangez-le dans un endroit hors de portée des enfants, en hauteur et, si possible, dans un placard fermant à clef.
- Faites attention au moment où vous utilisez de l'eau de Javel : les accidents chez les enfants surviennent souvent pendant l'utilisation par des adultes.

Sources : La Revue du praticien, 30 avril 2008 et <http://www.securiteconso.org>



### Le Doc' du doc

## Javel

L'eau de Javel est une solution aqueuse d'hypochlorite et de chlorure de sodium, produite en présence d'un excès de soude. Elle est le fruit des travaux du chimiste et pharmacien suédois Scheele (1742-1786) qui décrit les propriétés du chlore. Claude Louis Berthollet (1748-1822) découvrit ensuite ses propriétés décolorantes. Pour affaiblir la concentration en chlore, il imagina de le dissoudre dans de l'eau additionnée d'un peu de carbonate de soude. La première expérience publique eut lieu à l'usine de Javel, village jadis proche de Paris (aujourd'hui dans le XVème arrondissement) où s'activaient des lavandières. D'où le nom d'eau de Javel. Elle est très utilisée aujourd'hui comme antiseptique, sous 2 formes :

- l'eau de Javel diluée classique (9° chlorométrique soit 28 g/L de chlore actif)
- l'extrait d'eau de Javel en « berlingot » (36° chlorométrique soit 114 g/L de chlore actif).

L'hypochlorite de sodium est irritant pour la peau et les muqueuses. Les accidents sont liés à une projection dans l'œil ou sur la peau, ou à l'ingestion. Les berlingots, plus concentrés, sont aussi les plus dangereux.

Source : Société Française de Chimie, <http://www.sfc.fr>

### Météo antibio

Risques :

- Grippe très faible
- Bronchiolite très faible
- Inf respiratoire en baisse
- Gastro-entérite en hausse
- allergies pollens forts

Source : <http://www.grog.org>

### Ne mélangez pas l'eau de Javel avec un produit acide (détartrant WC...)

En présence d'un produit acide, la composition de l'eau de Javel se modifie et il se forme du chlore sous forme gazeuse, qui se dégage dans l'air environnant.

Ce gaz très irritant peut avoir des effets graves sur les yeux, la gorge et les poumons. L'inhalation de chlore gazeux peut provoquer de la toux, une gêne respiratoire et des crises d'asthme.

Si, à la suite d'un mélange malencontreux, vous respirez du chlore, il faut :

- sortir immédiatement de la pièce
- appeler le centre antipoison ou le 15
- rester au repos en attendant.

Source : [://www.securiteconso.org](http://www.securiteconso.org)