

EAU DE JAVEL 9° PRO-LINE

Description

- ♦ Nettoie
- ♦ Désodorise
- ♦ Blanchit
- ♦ Désinfecte

L'eau de javel 9° est utilisée pour toutes les actions de désinfection, de potabilisation de l'eau, de blanchiment de fibres textiles et de la pâte à papier. Elle s'utilise également pour le traitement des eaux de piscine. Diluée, elle peut être utilisée dans de nombreux domaines domestiques.

Utilisation

- ♦ Usage pur : désinfection des cuvettes et sanitaires
- ♦ Dilution 15 ml/L d'eau : blanchiment du coton et du lin. Diminuer la dose de moitié pour les matières synthétiques.
- ♦ Dilution 30 ml/L d'eau : désinfection de matériel et toute surface dure (sols, carrelages, etc.)
- ♦ Dilution 500 ml/L d'eau : nettoyage des poubelles, vide-ordures, etc.

Dilution à l'eau froide ou tiède uniquement

Recommandations pour la manipulation et le stockage

Emballage 100% recyclable à déposer dans le bac vert

Législation

Le chlore détruit très rapidement les bactéries, virus ou champignons. En fonction de la concentration et du temps de contact, l'eau de javel peut avoir une action différente :

- ♦ Solution bactéricide selon les normes EN1040, EN1276, EN13697, EN13727
- ♦ Solution fongicide selon les normes EN1275, EN1650, EN13697, EN13624
- ♦ Solution sporicide selon la norme EN13704
- ♦ Solution virucide selon la norme EN14476



Référence : PL1EDJ
Bouteille de 1L



Cliquez ou scannez
le QR Code pour
commander

L'action désinfectante de l'eau de javel

L'action désinfectante de l'eau de javel en milieu aqueux est principalement liée à l'action de l'acide hypochloreux (HOCl). Cette forme peu ionisée du chlore dans l'eau pénètre facilement au travers des parois et des membranes cellulaires des entités microscopiques : virus, bactéries, spores, champignons, parasites. Dans certaines situations, la forme chlore gazeux (Cl₂) peut même exister lorsque des pH inférieurs à 4 existent localement; elle pénètre très facilement les membranes cellulaires.

Le chlore actif libre présent dans la solution agit de 2 façons : par un caractère oxydant général et par l'action immédiate et spécifique de chloration des fonctions aminées des protéines. On peut rappeler qu'un cm³ de solution à 0,1 g de chlore actif / m³ contient un peu moins de 1 million de milliards de molécules de chlore ou d'acide hypochloreux.

Dans un environnement contenant des matières azotées (ammonium ou amines), le chlore actif sera consommé avec formation de monochloramines. La concentration en désinfectant ne sera donc pas la concentration initiale du milieu en chlore, mais le chlore résiduel. Les monochloramines sont elles-mêmes légèrement désinfectantes.

Suivant la concentration en acide hypochloreux et les temps de contact avec les micro-organismes, l'action pourra être majoritairement inhibitrice ou destructrice ou une combinaison des deux. La forme la plus évidente de l'efficacité destructrice de ce produit est l'éclatement des bactéries (lyse bactérienne). Certaines molécules de HOCl peuvent en effet pénétrer jusqu'au cytoplasme de la bactérie et agir sur les protéines dirigeant les fonctions vitales de la bactérie. Par contre en face des prions, des virus ou des membranes des bactéries gram+ et gram-, l'action de l'acide hypochloreux sur les fonctions aminées inhibera l'action de ces prions, virus ou bactéries. Pour les autres micro-organismes : champignons, parasites et spores, une combinaison de ces différents modes d'action aura lieu. Pour chacun des micro-organismes, on peut déterminer la combinaison d'une concentration en chlore résiduel et d'un temps de contact spécifique en vue de l'inhiber ou de le détruire plus ou moins totalement. Deux avantages de l'acide hypochloreux sont sa courte durée de vie dans l'environnement et le fait que ses produits de réaction : chlorure, monochloramines, chlorate, etc... sont peu actifs. De plus, il est très soluble dans l'eau et particulièrement présent à des pH compris entre 6 et 7,5. L'ensemble de ces caractéristiques : spectre désinfectant le plus large, faible impact sur l'environnement, efficacité maximum à la neutralité, font de l'eau de javel un produit utilisable pour la plupart des désinfections avec une efficacité maximum en milieu aqueux.

L'efficacité désinfectante de l'Eau de Javel a été confirmée avec Les normes européennes relatives aux désinfectants.

L'Eau de Javel est virucide à la concentration de 0,1° de chlore actif sur le virus de La grippe aviaire Influenza virus A H5N1 (Etude de l'Institut Pasteur de Lille)

En conclusion, l'eau de javel, grâce à ses propriétés uniques, est depuis longtemps le produit d'hygiène irremplaçable que l'on utilise toujours aujourd'hui pour l'entretien de la maison :

- ♦ • blanchit le linge
- ♦ • excellent produit de détachage
- ♦ • permet d'éliminer des mauvaises odeurs (par destruction des microorganismes et oxydation des composés odorants)
- ♦ • désinfectant à spectre d'activité complet.

Son emploi ne se limite pas à l'entretien de la maison ; elle est aussi utilisée dans les hôpitaux, les écoles, en restauration collective et dans l'industrie agro-alimentaire pour prévenir la prolifération des infections bactériennes et virales.

L'hypochlorite de sodium est aussi largement utilisé pour la désinfection de l'eau potable et des eaux de piscines.

L'action désinfectante de l'eau de javel est due à l'acide hypochloreux qui agit sur les bactéries gram+ et gram-, les spores bactériennes, les champignons (moisissures) et les virus.

C'est un désinfectant particulièrement recommandé pour des risques infectieux importants (hépatites, virus HIV et Ebola, prions, SRAS et grippe aviaire).

On ne connaît aucun phénomène de résistance à l'action désinfectante de l'Eau de Javel aux concentrations d'utilisation recommandées.

L'eau de javel est encore en terme de désinfection le produit de référence pour le corps médical.

Sa facilité d'emploi, son coût très modéré, sa disponibilité et son spectre d'activité font de l'eau de javel un produit qui participe à l'hygiène dans le monde entier.