



www.iblspecifik.com

Choisir son Produit Désinfectant

Il faut savoir que l'action d'un produit désinfectant est déterminée par ses molécules, le type de surface à traiter et son mode d'application. C'est donc en fonction de ses objectifs de désinfection que l'on va choisir le produit désinfectant à utiliser.

Les Différents Désinfectants et leurs Caractéristiques :

- **Les composés Chlorés :** Les composés Chlorés agissent par oxydation sur la membrane cellulaire des micro-organismes. Le principal inconvénient de l'utilisation de composés Chlorés est qu'ils sont corrosifs. Il faut donc limiter leurs concentrations. Le composé Chloré le plus connu est l'Eau de Javel ou Hypochlorite de Sodium. A noter que la durée de vie des composés Chlorés est limitée et qu'ils perdent de leurs efficacités.
- **Les Aldéhydes :** Les Aldéhydes agissent par dénaturation des protéines et des acides nucléiques des micro-organismes. Les molécules les plus utilisées sont le Formaldéhyde (Formol) et le Glutaraldéhyde. A forte concentration dans l'air ils entraînent des réactions au niveau respiratoire de la peau et des muqueuses. Le Formaldéhyde est considéré comme une substance cancérigène depuis le 1^{er} Janvier 2007.
- **Les Ammoniums Quaternaires :** Leur utilisation entraîne une désorganisation de la membrane plasmique et une fuite des constituants cellulaires qui conduisent à la lyse des cellules microbiennes. Ils présentent l'avantage d'être non-corrosifs dans les pH quasi neutres. Comme ce sont des composés tensioactifs, ils sont moussants la plupart du temps ce qui va alors limiter leur utilisation.
- **L'Acide Peracétique :** Constitué à partir d'acide acétique et d'eau oxygénée, il a une action oxydante sur les liaisons moléculaires entraînant ainsi la destruction des cellules. Il n'est pas corrosif pour les métaux lorsqu'il est dilué dans de l'eau distillée ou osmosée. En revanche, il est très corrosif avec de l'eau chlorée.
- **Les Biguanides :** Ils modifient la perméabilité des membranes cellulaires des micro-organismes. La Chlorhexidine est la plus connue dans cette famille et est souvent utilisée comme antiseptique. L'avantage des Biguanides est qu'ils sont faiblement toxiques et non-corrosifs.



www.iblspecific.com

- **Les Alcools** : L'éthanol et l'isopropanol sont les alcools les plus utilisés. Leur action nécessite la présence d'eau dont la concentration optimale est de 70%. L'avantage des Alcools est qu'ils sont autoséchants et non pas d'effets sur la plupart des matériaux. Ils peuvent entrainer en revanche l'opacification de certaines surfaces en acrylate (Plexiglas...).
- **Le Dioxyde de Chlore** : Il agit sur le transport de nutriments à travers la paroi cellulaire. C'est un oxydant tout aussi efficace que les composés Chlorés avec un spectre d'efficacité plus élevé et capable de détruire les biofilms.

Le Spectre d'Activité des Désinfectants :

Produits	Bactéricide	Fongicide	Virucide	Sporicide
Acide peracétique	+++	+++	+++	+++
Alcool	++		+	
Aldéhydes	+++	+++	+++	+++
Alkylamines	+++	+++	++	
Ammoniums Quaternaires	+++	+++	++	
Biguanides	++	+	+	
Chlore	+++	++	++	++
Dioxyde de Chlore	+++	+++	+++	+++

Les Produits et les Matériaux Incompatibles :

Matériaux	Produits
Résines	Phénols
Silicones	Alcools
Plexiglas	Alcools
Polycarbonates	Alcools
Alliages d'aluminium	Acide Phosphorique
Alliages d'aluminium	Alcalins à pH > 12