

Glutaraldéhyde

Mention d'avertissement : Danger



Le glutaraldéhyde fait partie des aldéhydes qui sont à la base de 80% des désinfectants commerciaux en association avec des ammoniums quaternaires.

Le glutaraldéhyde est actif contre les bactéries, les spores, les champignons et les virus. Il lui faut toutefois plusieurs heures pour venir à bout des spores bactériennes et son action est également lente sur les mycobactéries. Il est inefficace contre les prions. D'autre part, l'action des aldéhydes est inhibée par la présence de protéines.

Il est très rarement vendu ou utilisé pur et est généralement livré sous forme de solutions aqueuses dont la concentration varie entre 1 et 50%. Ces solutions commerciales contiennent habituellement un stabilisant en faible concentration (ex : méthanol entre 0,05% et 0,5%), pour ralentir la polymérisation graduelle du glutaraldéhyde.

Il est toxique et irritant pour la peau et les muqueuses : évitez tout contact avec ce composé.

Il doit être utilisé sous une sorbonne ou dans une zone parfaitement ventilée. Il n'est pas recommandé de l'utiliser sous forme de pulvérisations.

SOURCE : INRS FICHE TOXICOLOGIQUE 171 — ÉDITION 2010

Ammoniums quaternaires

Mention d'avertissement : Danger



En raison de leur pouvoir détergent, les Ammoniums quaternaires entrent dans la composition de nombreuses préparations commerciales : produits détergents-désinfectants pour les sols et les surfaces.

Le principe actif de ces produits est l'acide chlorure de benzalkonium.

L'action de ces désinfectants est assez limitée : ils détruisent uniquement les bactéries de type Gram+ et certains virus.

SOURCE : MERCK — MISE À JOUR AU 30/04/2013

Dérivés phénoliques

Mention d'avertissement : Danger




Les dérivés phénoliques ont un spectre variable suivant les molécules et sont souvent commercialisés en association avec d'autres produits.

Les dérivés les plus actifs appartiennent au groupe des alkylphénols halogénés.

Ils sont bactéricides et fongicides. Ils sont non virucides mais peuvent avoir une action efficace sur les virus enveloppés tel que le VIH. Ils sont non sporocides et inefficaces sur les prions.

Leur utilisation est assez restreinte. Ils sont employés pour la désinfection des sols et des surfaces ou pour la pré-désinfection des instruments. Ils entrent dans la composition de nombreux savons.

 Ils sont incompatibles avec les sels de fer, les hypochlorites (ex : eau de Javel), les alcools (inhibition) et les ammoniums quaternaires !

SOURCE : MERCK — MISE À JOUR AU 14/07/2014

Biguanides

Mention d'avertissement : Danger

Ils entrent dans la composition de nombreuses solutions commerciales sous la forme de digluconate ou de diacétate de chlorhexidine.

Ils sont actifs sur les bactéries et sont inhibés par les matières organiques. L'association avec les ammoniums quaternaires et l'alcool potentialise (augmente) l'activité.

Les produits à base de biguanides sont plutôt réservés à l'antisepsie.

Exemple : Chlorhexidine   

SOURCE : INRS FICHE TOXICOLOGIQUE 301 — ÉDITION 2014

Alcools

Mention d'avertissement : Danger

- Ethanol 
- Propanol-2  

L'éthanol et le propanol-2 ont des propriétés désinfectantes similaires. Ils sont utilisés dans les dispersats dirigés pour la désinfection des surfaces (sprays) avec une teneur inférieure ou égale à 30%.

À une concentration de 70% dans l'eau, les alcools détruisent les bactéries y compris *Mycobacterium tuberculosis*, les champignons (faiblement) et certains virus.

On peut utiliser une solution aqueuse d'alcool à 70 % pour désinfecter la peau, les paillasse et les enceintes de sécurité biologique ou encore pour y faire tremper de petits instruments chirurgicaux.

Les alcools sont volatils et inflammables aussi ne faut-il pas les utiliser à proximité de flammes nues.