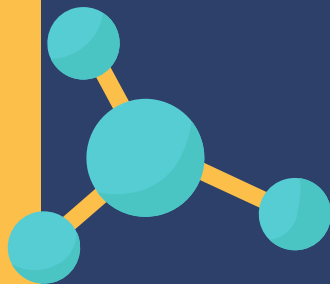




Mecanismo de ação e importância do álcool 70%



Por Susilaine Maira Savassa,
Professora Doutora em Química do
IFSP Câmpus Salto



INSTITUTO FEDERAL

São Paulo

Câmpus Salto



Susilaine Maira Savassa

- Doutorado no Programa de Pós-Graduação em Ciências pelo Centro de Energia Nuclear na Agricultura - CENA/USP (2019).
- Doutorado Sanduíche de Abril a Setembro de 2017 no European Synchrotron Radiation Facility-ESRF em Grenoble na França.
- Mestrado em Biotecnologia pela Universidade Estadual Paulista Júlio de Mesquita Filho-UNESP, no Instituto de Química em 2013.
- Graduação em Licenciatura em Química UNESP, no Instituto de Química em 2010. (Fonte: Currículo Lattes)





“Olá pessoal! Essa fase que estamos vivendo temos que ter o maior cuidado em obter informações. Temos que saber procurar fontes seguras e nos proteger.

Fiz para vocês um apanhado de referências para uma breve explicação do mecanismo de ação do álcool 70°.

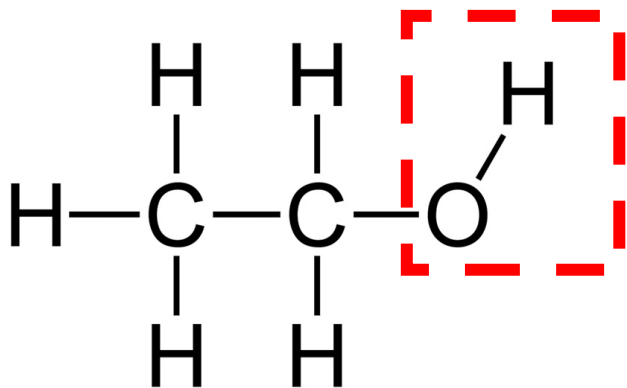
-

Espero que vocês gostem, cuidem-se e logo logo estaremos de volta à normalidade!”

Susi



INSTITUTO FEDERAL
São Paulo
Câmpus Salto



Álcool é uma função orgânica que apresenta grupo -OH.

Mas popularmente quando falamos em álcool estamos falando do ETANOL.

O etanol é o principal ingrediente em bebidas alcoólicas, que é produzido por processo de fermentação com levedura.

Além disso, o etanol também é usado como, combustível, solvente e anti-séptico. O etanol é um líquido volátil, fácil de queimar, líquido incolor com fórmula de estrutura CH₃CH₂OH, muitas vezes abreviado como C₂H₅OH ou C₂H₆O.



O álcool utilizado principalmente na limpeza de materiais hospitalares e na limpeza doméstica não é o 96°GL, mas sim o 77°GL.

O grau GL corresponde a graus Gay-Lussac, que indicam a quantidade a um litro de álcool puro (etanol) presente em cada 100 partes da solução. Por exemplo, nesse caso de 96°GL significa que em cada 100 mL, temos 96 mL de álcool e 4 mL de água.



E por que temos que usar o álcool 70° para desinfecção?

O álcool 70% possui concentração ótima para o efeito bactericida, porque a desnaturação das proteínas do microrganismo faz-se mais eficientemente na presença da água, pois esta facilita a entrada do álcool para dentro da bactéria e também retarda a volatilização do álcool, permitindo maior tempo de contato. Nesta concentração, o etanol destrói bactérias vegetativas, porém esporos bacterianos podem ser resistentes.

Fungos e vírus (envelopados, como o vírus Influenza H1N1) também são destruídos pelo álcool.

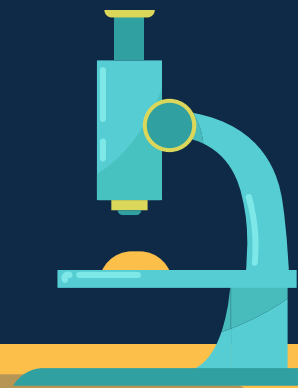


Álcool 70%: líquido x em gel

Tanto a forma líquida quanto a em gel possuem a mesma ação antisséptica sobre microrganismos, como vírus e bactérias.

No entanto, a formulação em gel possui ação residual maior, ou seja, age por mais tempo na superfície onde for aplicado e distribuído, além de ser menos agressiva sobre a pele do que a formulação líquida. Por isso, a formulação líquida é destinada especialmente para antissepsia de superfícies, e a formulação gel para antissepsia da pele (mãos, antebraço, etc).

Mas nada impede de usarmos a líquida para desinfecção das mãos, temos apenas que hidratá-las depois.



Ah detalhe importante:
O uso do álcool 70° é
recomendado quando
não se tem disponíveis
água e sabão.

Então em casa vamos
lavar as mãos, e só
quando estivermos fora
(só quando muito
necessário) usamos o
álcool 70° tá?



Para encerrar: Cuidado com vídeos suspeitos
que circulam pela internet.
O CRQ (Conselho Regional de Química) não
reconhece como válida a autodenominação
de “químico autodidata” ou a de pessoas que
atuem nas atividades da Química sem o
devido registro profissional.

Ver nota oficial:

<http://cfq.org.br/noticia/nota-oficial-propriedades-do-alcool-gel/>