

Activité : De l'éthanol pour désinfecter



Document 1

L'**éthanol** (de formule chimique C_2H_6O) est l'un des antiseptiques communs les plus efficaces contre la plupart des bactéries et des champignons ainsi que contre de nombreux virus. Il peut être seul ou associé à un autre antiseptique dans des teintures (Merfen teinture). L'éthanol tue les organismes en dénaturant leurs protéines et en dissolvant leurs lipides. Le pic de pouvoir désinfectant se situe à 70% d'éthanol, c'est là qu'il pénètre le mieux dans les bactéries, c'est pourquoi on utilise en pharmacie de l'alcool à 70°. Les concentrations plus élevées tendent à être moins efficaces mais ont d'autres domaines d'activité; l'alcool à 96% est par exemple utilisé pour les frictions.

http://www.ratoupeia.org/archive/Antiseptique_et_d%C3%A9sinfectant/index.html

Document 2

REPUBLIQUE CHIMIQUE
CARTE D'IDENTITE

Nom : **Ethanol**

Température d'ébullition : **78°C**

Température de fusion : **-114 °C**

Couleur : **Incolore**

Masse volumique : **790 kg/m³**

Composition :

Ethanol **C₂H₆O**



Document 3

Masse volumique

Une espèce chimique peut être caractérisée par sa masse volumique. La masse volumique ρ (en kg/m^3) d'une espèce chimique est définie par la relation :

$$\rho = \frac{m}{V}$$

où m (en kg) est la masse de l'espèce chimique occupant un volume V (en m^3).

Document 4

Quelques caractéristiques de solvants

Liquide	Couleur	Masse volumique (en kg/m^3)
Cyclohexane	Incolore	670
Huile	Jaune	900
Eau salée	Incolore	1 200
Dichlorométhane	Incolore	1 330
Acide sulfurique	Incolore	1 800
Mercure	Gris	13 600