

Etanol

ALKOHOL ETYLOWY



ALKOHOL MONOHYDROKSYLOWY

ENZYM – inaczej biokatalizator, reguluje przebieg procesu (np. go przypijesz)

KONTRAKCJA – zmniejszenie objętości roztworu po wymieszaniu dwóch cieczy (woda + etanol)

ZASTOSOWANIA

- dezynfekcja
- leki
- przemysł spożywczy
- perfumy
- 95% etanol = **SPIRYTUS**

WŁAŚCIWOŚCI

FIZYCZNE

- lotna ciecz
- bezbarwna
- dł od H_2O
- b. dobrze miesza się z H_2O

CHEMICZNE

- ostre zapach
- odczyn obojętny
- ulegą spalaniu
- ścina biarko
- wykryna się za pomocą $K_2Cr_2O_7$

ścina biarko (niszczy je)

etanol

biarko iaja

Ma większą lotność niż H_2O (szybciej paruje)

etanol

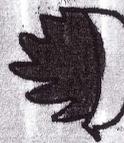
woda

MA ODCZYN **OSOBISTY**

Nie dysocjuje

etanol

SPALA SIĘ POMIĘDZY INYM PŁOMIENIEM



MILORDZIE!

Alkohol uszkadza układ nerwowy i narządy wewnętrzne.

PAMIĘTAJ!



REAKCJE

FERMENTACJA



glukoza (cukier)

etanol (alkohol) dwutlenek węgla

SPALANIE CAŁKOWITE



etanol tlen

dwutlenek węgla woda