

Alkohole

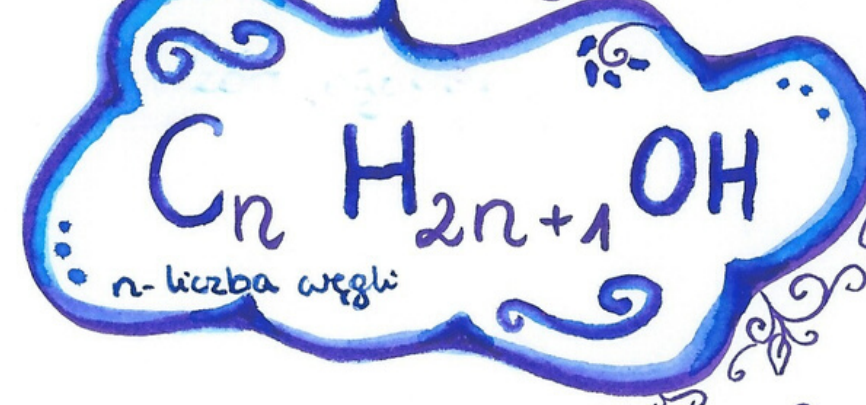
po pochodne węglowodorów zawierające w łańcuchu grupę hydroksylową



Jest to grupa funkcyjna - nadaje charakterystycznych właściwości.

liczba atomów	stan skupienia
od 1 do 3	ciecze lotne
od 4 do 11	ciecze oleiste
od 12	subst. stałe

Wzór ogólny alkoholi:



@bajecznachemia

Szereg homologiczny alkoholi:

Metanol (alkohol metylowy) CH_3OH

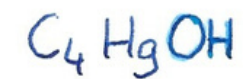
Etanol (alkohol etylowy) C_2H_5OH

Propanol (alkohol propylowy) C_3H_7OH

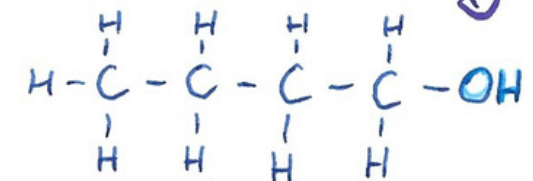
Butanol (alkohol butylowy) C_4H_9OH

Pentanol (alkohol pentylowy) $C_5H_{11}OH$

Wzór sumaryczny



Wzór strukturalny



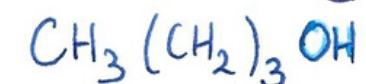
Pokazuje strukturę między atomami.

Wzór półstrukturalny



Pokazuje strukturę „w półowiz”, czyli między węglami i -OH.

Wzór grupowy



Grupuje „to samo”



Monohydroksylowe

Zawierają jedną grupę -OH.

np. metanol CH_3OH

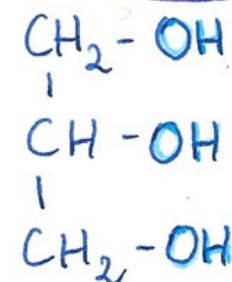
Grupa alkilowa powstaje przez odjęcie wodoru od alkanu, np.

CH_3^- to gr. metylowa
(CH_4 to metan)

Polihydroksylowe

Zawierają co najmniej dwie grupy -OH.

np. glicerol (gliceryna)



Każda grupa -OH musi być połączona z innym węglem.

Uwaga!

1+1=?

