

ALKOHOLI UTRJEVANJE

1. Poimenuj alkohole:

a) CH_3OH

b) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$

c) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH(OH)-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

2. Na molekuli alkohola **označi polarni in nepolarni del** ter dopiši ali se bo ta alkohol bolje topil v vodi, ali v nepolarnih topilih, kot je bencin:

$\text{H}_3\text{C-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ Alkohol se bo bolje topil v _____.

$\text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$ Alkohol se bo bolje topil v _____.

$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ Alkohol se bo bolje topil v _____.

3. Etanol in heksan imata oba nižjo gostoto kot voda. Zakaj heksan plava na vodi, etanol pa ne?

4. Metanol in etanol gorita z modrikastim plamenom, za razliko od dolgoveržnih alkoholov, ki imajo sajast plamen. Zakaj?

5. Heksan-1-ol je primarni alkohol, heksan-2-ol pa sekundarni. Nariši molekuli obeh alkoholov ter označi C-atom, na katerega je vezana hidroksilna skupina. Nariši tudi terciarni alkohol s šestimi C-atomi (katerega koli), označi C-atom, ki nosi -OH skupino ter ga poimenuj.

6. Primerjaj lastnosti alkoholov v homologni vrsti: metanol, etanol, propan-1-ol, butan-1-ol ...

a) Kako se jim spreminjajo vrelišča?

b) Kako se spreminja topnost teh alkoholov v vodi?

c) V kakšnih topilih bi se dobro topili alkoholi, ki niso (ali so zelo slabo) topni v vodi?
