REŠIVE ORGANSKE KISIKOVE SPOJINE

Učb. str. 96-98

1.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Ime spojine | Racion. form. | Vrsta o.k.sp. | Funkc. Sk. | Upor./nahaj. |
| Dietil eter | CH3CH2O CH2CH3 | Eter | -O- | narkoze |
| Propan 1,2,3  | https://kimiexplorer.wikispaces.com/file/view/glicerol.png/346181652/764x303/glicerol.png | alkohol | -OH | maščobe |
| metanal | H-CHO | aldehid | -CHO | polimeri |
| propanon | CH3COCH3 | keton | -CO- | Topilo lakov |
| Metanojska kislina | HCOOH | Alkanojska kislina | -COOH | Žleze mravelj in kopriv |
| propiletanoat | CH3COOCH2CH2CH3 | ester | -COO- | Vonj sadju |

2. č (je keton)

3. a) primarni alkohol



3. b) oksidacija c) pospeševanje k. r. (katalizator) č) iz rumene v zeleno

d) propanal CH3CH2CHO

4. vodna raztopina etanojske kisline

5. butanojska kislina + etanol etil butanoat

 a) estrenje b) žveplova kislina, katalizator c) sadje

6. a) levo od COO maščobne kisline, desno glicerol

 b) olinska, stearinska, oleinska

 c) tekoča

 d) dvojne vezi v maščobni kislini se pretrgajo, postopek se imenuje hidrogeniranje