

ORGANSKI SPOJEVI S KISIKOM – RADNI LISTIĆ ZA PONAVLJANJE

1. Smatraš li da je odgovor točan, upiši T. Smatraš li da je odgovor netočan, upiši N.

- a) Alkoholi su spojevi ugljika, vodika i dušika.
- b) Povišenu tjelesnu temperaturu možemo sniziti ako istrljamo tijelo alkoholom.
- c) Vino je u osnovi smjesa vode i alkohola metanola.
- d) Svi alkoholi uvijek imaju samo jednu -OH skupinu.
- e) Etanol je najjednostavniji alkohol.
- f) Postoje sredstva koja ubrzavaju razgradnju alkohola u jetri.
- g) Dopuštena koncentracija alkohola u krvi vozača u RH je 0,5 %.
- i) Da bi nastala propanska kiselina mora se oksidirati alkohol butanol.
- j) Neugodan miris pokvarenog maslaca potječe od butanske kiseline.
- k) Esteri se dobro otapaju u vodi.
- l) Esteri su hlapljivi spojevi.

2. Dopuni rečenice tako da budu točne.

a) Alkoholi sadrže _____ skupinu, čiji naziv je _____
_____.

b) Etanol je alkohol koji nastaje iz šećera _____ u procesu koji nazivamo
_____.

c) Oksidacijom metanola nastaje _____ kiselina.

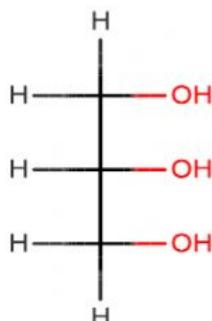
d) Reakcijom karboksilnih kiselina sa lužinom nastaju _____ i _____.

e) Reakciju dobivanja estera nazivamo _____, a reakciju analize estera pomoću vode _____.

f) Reakcije koje mogu teći u oba smjera nazivamo _____ reakcijama.

g) Kamenac koji se nakupio u loncu možemo ukloniti pomoću _____ kiseline koja ima i ugodan miris.

3.



Postoje alkoholi koji imaju više -OH skupina. Takav alkohol se nalazi u sastavu masti i ulja prirodnog porijekla.

Ime ovog trovalentnog alkohola je _____.

4. . Poveži lijevi i desni stupac.

$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$ metanol

$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ metanska kiselina

CH_3OH etanol

CH_3COOH octena kiselina

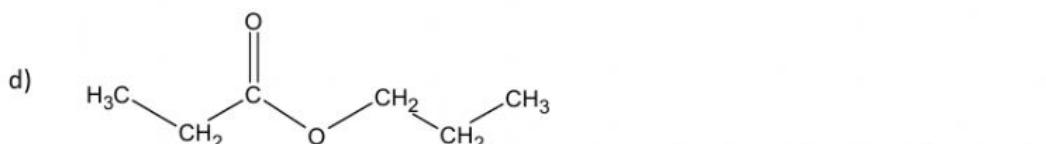
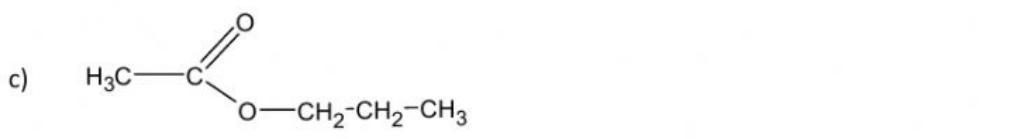
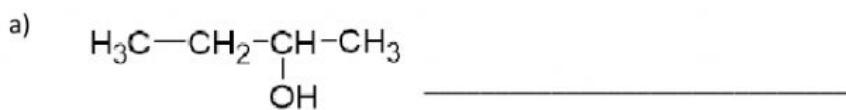
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ pentanol

HCOOH propanol

$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$ butanska kiselina

$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$ propionska kiselina

5. Imenuj slijedeće spojeve:



6. Reakciju prikazanu ispod zovemo reakcijom _____.

Imenuj reaktante i produkte ove reakcije:

