**PREVERJANJE ZNANJA IZ KEMIJE; ORGANSKE KISIKOVE SPOJINE**

**Ime \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

1. Alkohole poimenujemo tako, da imenu osnovnega ogljikovodika dodamo končnico \_\_\_\_\_\_. Imajo funkcionalno skupino \_\_\_\_\_\_\_\_, ki jo imenujemo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

2. Zapiši imeni dveh najpreprostejših alkoholov.

1. Formula CH3OH Ime \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Gori z \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

1. Formula CH3-CH2-OH Ime \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Gori z \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

3. Iz soda je namesto vina pritekla kisla tekočina.

a) Katera snov v vinu se je kemijsko spremenila?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) Napiši ime in formulo spojine, zaradi katere ima tekočina kisel okus.

Ime spojine: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Racionalna formula spojine: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Imenuj prikazani spojini.

a. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

http://www.jutro.si/datoteke/naloge/as301/org050(alkohol).jpg

5. Napisani sta formuli dveh najpreprostejših karboksilnih kislin.

Zapiši ju še z molekulsko formulo.

Imenujte ju na dva načina.

1. HCOOH

Imenovanje po IUPAC \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Trivialno poimenovanje\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Molekulska formula:

1. CH3-COOH

Imenovanje po IUPAC \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Trivialno poimenovanje\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Molekulska formula:

**5. Kateri delci so v raztopini etanojske kisline? Obkroži.**

a.) molekule CH3COOH

b.) molekule H2O

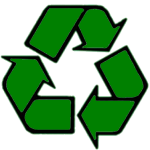
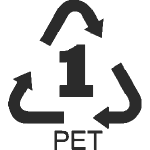
c.) ioni OH+

č.) ioni H3O+

d.) ioni CH3COO–

e.) ioni H3O–

7. Kaj pomenita simbola?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8. Estri so spojine, ki nastanejo iz alkoholov in kislin ob prisotnosti \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Reakcija je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Zapisana so imena estrov. Napiši ime kisline in ime alkohola, iz katerih nastanejo ti estri.

metil etanoat / alkohol \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ , kislina \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

etil propanoat / alkohol \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, kislina \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

propil metanoat / alkohol \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, kislina \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_