**NAVODILA ZA DELO četrtek 2.4. in petek 3.4.2020**

1. Četrtek: prepišite naloge preverjanja v zvezek in jih rešite.
2. Petek : vam posredujem rešitve. Z rdečim kemičnim svinčnikom popravite napake. V primeru nejasnosti me kontaktirajte.

PREVERJANJE

1. **Dopolni z imeni , formulami !**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Ime spojine | Racionalna formula | Strukturna formula | Ime fumkcionalne skupine | Skupina kisikovih spojin |
| Propanojska kislina |  |  |  |  |
| Propanal |  |  |  |  |
| Glicerol |  |  |  |  |
| Dimetil eter |  |  |  |  |
|  | CH3-CH2-CH2-CH2-CHO |  |  |  |
|  | CH3-( CH2 )6-COOH |  |  |  |
|  | CH3-CH2-CO-CH2-CH3 |  |  |  |
|  | CH3-CH2-COO-CH2-CH3 |  |  |  |

**2 a) Napiši imena alkoholov iz katerih nastane**

ETIL PENTIL ETER:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

DIBUTIL ETER:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**b) Napiši ime karboksilne kisline in alkohola iz katerih nastane**

ETIL METANOAT :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

CH3-CH2-CH2-COO-CH2-CH2-CH3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**3. Dopolni z imeni, formulami, ter reakcijskimi pogoji !**

a) Postopna oksidacija etanola.

b) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_--------------------→\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_

etanol butan-1-ol

c)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_-------------------→\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_

ocetna kislina butan-1-ol

d)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_-------------------→\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_+\_\_\_\_\_\_\_

propanojska kisina kalijev hidroksid

4. **Kateri alkohol je primaren ?**

a) 2-metilbutan-2-ol b) Pentan-2-ol c) Propan-1-ol č) Propan-2-ol

**5. Razvrsti spojine glede na padajočo topnost v vodi, odgovor utemelji.**

a) Butanojska kislina b) Metanojska kislina c) Oleinska kislina č) Propanojska kislina

**6. Katera trditev velja za spodaj zapisano kislino ? Obkroži črko pred pravilnim odgovorom !**

**CH3-(CH2)7-CH=CH-(CH2)7-COOH**

A Soli te kisline so karbonati. C Kislina je nenasičena organska kislina.

B Kislina je dobro topna v vodi. D Kislina je nasičena organska kislina.

**\*7. Pripraviti moraš 50 g 5% raztopino kalijevega nitrata. Izračunaj koliko g kalijevega nitrata in koliko mL vode potrebuješ. Izpiši podatke, zapiš formule za izračun, izračunaj in zapiši odgovor.**

**8. V dlačicah kopriv je tekočina, ki opeče kožo, pH tekočine je manjši od 7. Analiza te tekočine pokaže, da vsebuje spojino z molekulsko formulo CH2O2 in da je v molekuli spojine karboksilna skupina.**

a)Napiši strukturno formulo spojine b) Napiši ime spojine\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) V katero skupino kisikovih spojin sodi spojina ?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**9. a)Obkroži črko modela, ki ponazarja molekulo karboksilne kisline.**

A B



C Č



b) Zapiši strukturne formule spojin in njihova imena