

Popravljanje negativne ocene iz prve konference

2.letnik

Ime in priimek: št. točk / 35 %

Datum: OCENA

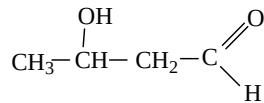
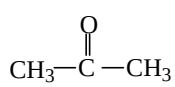
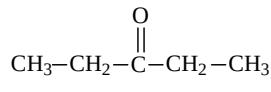
Kriterij: 0-49% - 1, 50-62% - 2, 63-75% - 3, 76-88% - 4, 89-100% - 5

Pišite čitljivo. Pri računskih nalogah mora biti razviden potek reševanja!

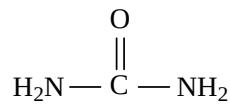
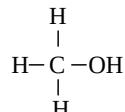
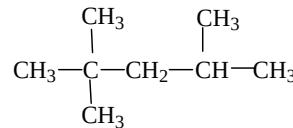
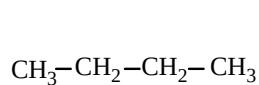
Pri uporabi nedovoljenih pripomočkov ali kontaktiranju s sosedji, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

1. Natančno opiši kako dokažemo ogljik v organski snovi in zapiši vse reakcije, ki pri tem potečejo. [6]

2. Poimenuj naslednje spojine: [8]



- a.) b.) c.) d.)



- e.) f.) g.) h.)

3. Kaj je značilno za homologno vrsto? [1]

4. Zapiši formule naslednjih spojin: [8]

- aminobenzen
- 2-metilpentan-3-ol
- etanojska kislina
- 1,3-dikorocikloheksan
- 2-propanon
- 2-hidroksipropanojska kislina
- dimetilketon
- metanal

5. Za heptanojsko kislino zapiši naslednje oblike formul: [4]

- strukturna
- racionalna
- molekulska
- empirična

6. Imaš dve snovi, organsko in anorgansko. Kako bi na osnovi segrevanja materiala ugotovil, katera snov je organska in katera anorganska? Kateri dve kristalinični snovi si uporabil pri laboratorijski vaji v šoli? Opiši poskus! [3]

7. Imaš dva koščka plastike. S katero enostavno reakcijo bi ugotovil, kateri košček vsebuje klor. Opiši to reakcijo! [2]

8. Katero kemijsko reakcijo imenujemo popolna oksidacija.? Zapiši reakcijo popolne oksidacije na primeru metana in reakcijo uredi. [3]