

## 2. test znanja

Ime in priimek: .....

št. točk ..... / 25 ..... %

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 sosedi, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

---

1. Kaj so reakcijski intermedii in kdaj nastanejo? [2]

2. Kako lahko vplivamo na hitrost kemijske reakcije? [3]

- .....
- .....
- .....

3. Zapiši urejeno enačbo za reakcijo popolne oksidacije butana in izračunaj, koliko ogljikovega dioksida se sprosti pri gorenju 200 gramov burana! [4]

4. Kaj je homologna vrsta? Za primer homologne vrste primarnih alkoholov zapiši racionalno formulo njenega prvega in petega člana! [3]

5. Kaj je postopna oksidacija? [1]

6. Kaj vse prištevamo med organske kisikove spojine? [3]

- .....
- .....
- .....
- .....
- .....

7. Zapiši strukturne formule za naslednje spojine. [4]

- fenol
- 1-metilcikloheksen
- oktan
- metanal
- etilmetilketon
- 1,2,3-propantriol
- etin
- kalcijev karbid

8. Kdaj, iz česa in kako je nastala nafta? [3]

9. Opiši postopek frakcionirne destilacije! [2]