

Test znanja – 3.b
Popravljanje negativne ocene iz II. konference

Ime in priimek:

št. točk / 23 %

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!

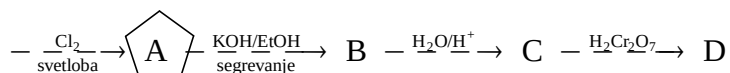
Pri uporabi nedovoljenih pripomočkov ali kontaktiranju s sosedi, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

1. Pri adiciji vodikovega bromida na 1-metilcikloheksen nastane: [2]

- a) 1-bromo-2-metilcikloheksan
- b) 1-bromo-1-metilcikloheksan
- c) 1,2-dibromo-1-metilcikloheksan
- d) 2,2-dibromo-1-metilcikloheksan
- e) 1-bromo-2-metilcikloheksen

2. Zapiši reakcijo gorenja heptana in izračunaj maso ogljikovega dioksida, ki nastane pri gorenju 450 gramov heptana. [3]

3. Dopolni reakcijsko shemo [4]



Zapiši **STRUKTURNE** formule spojin in njihova imena!

A:

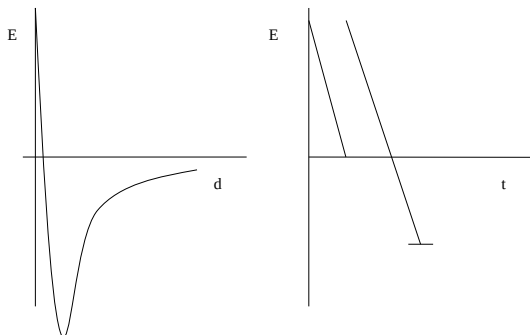
C:

B:

D:

4. Za homologno vrsto aldehydov zapiši in poimenuj njen tretji in sedmi člen. [2]

5. Na ustreznem grafu oz. grafih označi naslednje : **NATANČNO !!!**



- vezno razdaljo [1]
- energijo vezi [1]
- aktivacijski kompleks [1]

6. Zapiši splošno formulo karboksilne kisline. Zakaj karboksilne kisline tvorijo dimere. Z uporabo splošne formule ponazori nastanek takega dimera. [3]

7. Pri laboratorijski vaji ste opazovali tudi topnost alkoholov v vodi. Opiši, kako se spreminja topnost alkoholov po homologi vrsti v vodi in odgovor utemelji. [2]

8. Za aldehide je značilna nukleofilna adicija na dvojno vez. Zapiši reakcijski mehanizem take reakcije (reaktanti, reakcijski intermediati, produkti). Za aldehyd uporabi njegovo splošno formulo. [3]

9. Poimenuj naslednjo spojino [1]

