# **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]
2. 1-bromo-2-metilcikloheksan
3. 1-bromo-1-metilcikloheksan
4. 1,2-dibromo-1-metilcikloheksan
5. 2,2-dibromo-1-metilcikloheksan
6. 1-bromo-2-metilcikloheksen
7. Zapiši reakcijo gorenja heptana in izračunaj maso ogljikovega dioksida, ki nastane pri gorenju 450 gramov heptana. [3]
8. Dopolni reakcijsko shemo [4]





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

A:

B:

C:

D:

1. Za homologno vrsto aldehidov zapiši in poimenuj njen tretji in sedmi člen. [2]
2. Na ustreznem grafu oz. grafih označi naslednje : **NATANČNO !!!**

E

E

d

t

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

1. Zapiši splošno formulo karboksilne kisline. Zakaj karboksilne kisline tvorijo dimere. Z uporabo splošne formule ponazori nastanek takega dimera. [3]
2. Pri laboratorijski vaji ste opazovali tusi topnost alkoholov v vodi. Opiši, kako se spreminja topnost alkoholov po homologni vrsti v vodi in odgovor utemelji. [2]
3. Za aldehide je značilna nukleofilna adicija na dvojno vez. Zapiši reakcijski mehanizem take reakcije (reaktanti, reakcijski intermediati, produkti). Za aldehid uporabi njegovo splošno formulo. [3]
4. Poimenuj naslednjo spojino [1]