

Test za III god.

- Objasni :
 - Di pol en moment i induktivni efekt
 - sp^3 hibridizacija
 - sp^2 hibridizacija
 - sp hibridizacija
- Koliku primarni, sekundarni, terciarni, kvaterni ugljikovodoni atomi ima vo soedinenje?
 - $CH_3 - CH_2 - C(CH_3)_2 - CH_2CH_2 - CH(CH_2 - CH_3) - CH_2 - CH(CH_3) - CH_3$
 - $CH_3 - CH(CH_3) - CH(CH_3) - CH_2 - C(CH_2 - CH_3)_2 - CH_2 - CH_3$
 - $CH_3 - C(CH_3)_2 - CH(CH_2) - CH_2 - C(CH_3)_3$
 - $CH_3 - CH(CH_2 - CH_3) - CH_2 - CH_2 - CH_2 - C(CH_3)_2 - CH_2 - CH_3$
- Definirajte i dajte po eden primer:
 - Homolitični -ko ki nove (koi produkti)
 - Heterolitični -ko ki nove (koi produkti)
 - Stereoizomerija e (kakvi vidovi ima)
 - Strukturna izomerija e (kakvi vidovi ima)
- Napišite: strukturne, molekulske i empirijske formule:
 - $CH_3 - CH_2 - CH = CH_2$
 - $CH_2 = CH - C \equiv C - CH_3$
 - $CH_3 - (CH_2)_2 - CH = CH - CH_3$
 - $CH_3 - C \equiv C - CH(CH_3) - CH_2 - CH_3$
 - $CH_3 - CH_2 - CH = CH - CH_3$
 - $CH \equiv C - CH_2 - CH_2 - CH_3$
 - $CH_3 - CH = CH - C \equiv C - CH_2 - CH_3$
 - $CH_3 - CH(CH_3) - CH = CH - CH_2 - CH_3$
- Koji vidovi izomerije?
 - $CH_3 - CH_2 - CH(NH_2) - CH_3$ $CH_2(NH_2) - CH_2 - CH_2 - CH_3$
 - $CH_2 = CH - CH = CH - CH_3$ $CH \equiv C - CH_2 - CH_2 - CH_3$
 - Definirajte optičko izomerije i dajte eden primer
 - Definirajte geometrijske izomerije i dajte primer

6. Klasi f i ci raj gi spored tri te na~i ni sledni te soedi neni ja:
- $CH_3 - CH_2OH$
 - $CH_3 - COOH$
 - $CH_3 - CH_2 - CH = CH - CH_3$
 - $CH_3 - CH_2 - CH_2(NH_2)$
7. Oprede li go ti pot na hemi skata reakci ja:
- $CH_3 - CH = CH_2 + H_2 \rightarrow CH_3 - CH_2 - CH_3$
 - $CH_3 - CH_2OH \rightarrow CH_2 = CH_2 + H_2O$
 - $CH_3 - CH_3 + Br_2 \rightarrow CH_3 - CH_2Br + HBr$
 - $CH_2 = CH - CH = CH_2 \rightarrow CH_3 - C \equiv C - CH_3$
8. Kol ku edi ne~ni , dvojni , trojni , si gma i pi vrski i ma vo soedi neni jata od pra{ aweto br.4
9. Def i ni raj :
- Hi ral en jagl eroden atom(pr.)
 - Nukl eof i l ni ~esti ~ki (pr.)
 - El ektr of i l ni ~esti ~ki (pr.)
 - I ndukti ven efekt (pr.)
10. posl edno pra{ awe:
- Teori ja na Bren{ ted i Lauri
 - Teori ja na Lui s
 - Podel ba na organski te soedi neni ja spored grupi
 - Podel ba na organski te soedi neni ja spored sostav

<u>Ocenka</u>	<u>Bodovi</u>
Odl i ~en (5)	91-100
Mnogu dobar (4)	76-90
Dobar (3)	62-75
Dovol en (2)	51-61
Nedovol en (1)	0-50

So sre}a na testot!!!

Bez prepri { uvawa, probaj da go nau~i { ova i si gurno i ma{ sol i dna ocenka.