

4. Primerjaj spojine A, B in C in dopolni tabelo. [3,0T]

	A.	B.	C.
Razporeditev vezi okrog ogljikovih atomov		C1 C2 C3	
Vrsta ogljikovodika (alifatski/aromatski, aciklični/ciklični, nasičen/nenasičen)			

a) V spojini B je dolžina vezi med 1. in 2. C atomom _____ kot med 2. in 3. C atomom.

Energija vezi je med 1. in 2. C atomom _____ kot med 2. in 3. C atomom.

[1,0T]

b) Kakšni so koti med vezmi v molekulah nasičenih spojin ogljika? _____ [0,5T]

c) Pojasni manjšo reaktivnost spojine C (tabela) v primerjavi s spojino B. [1,0T]

č) Ali so vezi med ogljikovimi atomi v spojini C (tabela) enojne ali dvojne? Kateri geometrijski lik opisujejo ogljikovi atomi v tej molekuli?

[1,5T]

5. Imenovane spojine prikaži z ustreznimi formulami. Poimenuj spojine, kjer so prikazane formule spojin. [9,0T]

a)----- b)----- c) 2-metilbuta-1,3-dien
Molekulska formula a): _____ (racionalna formula)

Ob zvezdicah označi vrsto C atoma(1°, 2°...)

Spojina a) je verižni izomer katerega alkana (ime): _____

č) ----- d) pent-2-in e)-----
(skeletalna formula)

f) ----- g) nariši *strukturno* formulo spojine f)

6. Navedenim parom spojin dopiši črko E, če sta spojini enaki, črko R, če sta popolnoma različni in IZ, če sta izomera. Napiši tudi vrsto izomerije, če sta spojini izomera. [3,0T]

a)----- b)----- c)----- č)-----

6. 1. Kaj imajo spojine, ki so izomeri skupnega in v čem se razlikujejo? [1,0T]

7. Pri nalogah, ki sledijo napiši izomere in jih poimenuj, kjer je zahtevano.

a) S *skeletnimi* formulami nariši vse verižne izomere heksana. [2,5T]

b) Razloži, zakaj ima 2,2-dimetilpropan vrelišče le 10°C, pentan pa 36°C. [1,0T]

c) Nariši položajni izomer(*skeletna* formula): [1,5T]

Ime izomera: _____

č) $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2$ Nariši funkcionalni izomer(*skeletna* formula): [1,5T]

* Dodatna naloga: $\text{CH}_2\text{=CH-CH=CH}_2$

Nariši funkcionalni izomer (*racionalna* formula): [1,5T]

Ime izomera: _____