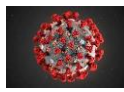


Dober dan devetošolci.

Lepi dnevi vas vabijo v naravo. Kljub vsemu, pa je še vedno potrebno upoštevati navodila. Na eni

strani
nase.



, v naravi pa



. Pazite

Magda Kosič

Cilj: pregledati rešitve preverjanja znanja.

Naloga: Preglej rešitve, napiši točke. Popravi napake in **sporoči rezultat**.

PREVERJANJE ZNANJA

1. Dopolni tabelo!

/4T

Značilnosti	ALKANOLI	ALKANONI
Drugo ime	alkoholi	ketoni
Končnica	-ol	-on
Skupina	-OH	-CO-
Ime skupine	hidroksilna	karbonilna

2. Obkroži funkcionalne skupine in jih poimenuj!

/3T

a) C_2H_5OH
hidroksilna

b) CH_3COOH
karboksilna

c) $HCHO$
aldehidna

3. Dopolni besedilo!

/3T

Etanol je topen v vodi in v heksanu. Gori z modrikastim plamenom. Alkoholne pijače delimo na: nedestilirane in destilirane.

Pri alkoholnem vrenju nastaneta CO_2 in etanol (C_2H_5OH).

4. Poišči pare!

/8T

- 1- metanol
- 2- propanon
- 3- etanojska kislina
- 4- formaldehid
- 5- karboksilna skupina
- 6- hidroksilna skupina
- 7- karbonilna skupina
- 8- alkohol

A – alkanoidske kisline

B - alkanoli

C - alkanali

D - alkanoni

REŠITVE:

1	2	3	4	5	6	7	8
B	D	A	C	A	B	D	B

5. Oksidiraj etan do etanojske kisline in poimenuj produkte! /4T

(Točke: etan + formula = 1T

etanol + formula = 1T

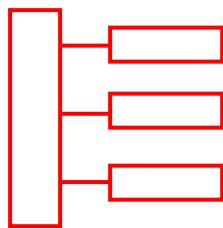
etanal + formula = 1T

etanojska kislina + formula = 1T)

glej zvezek (zadaj)!

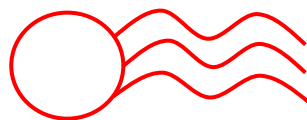
6. Nariši sheme: /3T

a) maščobe

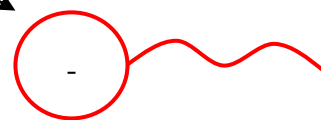


ALI

b) PS z anionsko glavo



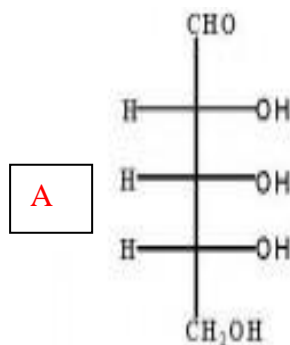
c) glukoze



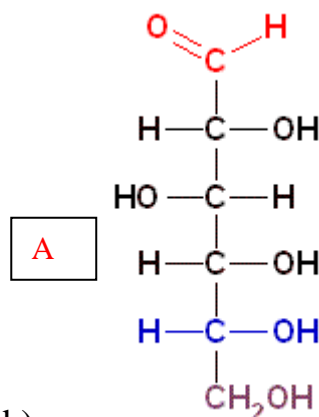
7. ALDOZE označi z A, KETOZE pa s K! _____

/3T

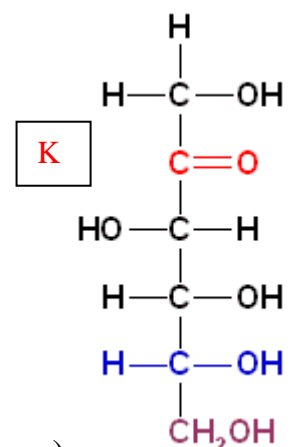
a)



b)



c)



8. Ustrezno razvrsti!

/5T

1 - saharoza	A - grozdni sladkor	a - mleko sesalcev
2 - maltoza	B - mlečni sladkor	b – grozdje
3 - fruktoza	C - pesni sladkor	c – kalčki žita
4 - glukoza	D – sladni sladkor	d – med
5 – laktoza	E - sadni sladkor	e – sladkorna pesa

Rešitev: 1 **Ce**, 2 **Dc**, 3 **Ed**, 4 **Ab**, 5 **Ba**

9. Dokazne reakcije – vpiši značilno obarvanje!

/4T

- a) ksantoproteinska reakcija → **rumeno** obarvanje
- b) škrob + jodovica → **modro** obarvanje
- c) biuretska reakcija → **vijolično** obarvanje
- d) enostavni sladkor + Fehlingov reagent → **rumeno - rdečrjavo** obarvanje

10. Pralno sredstvo, ki daje s FFT roza – vijolično obarvanje, je močno **bazično**.

/1T

Kriterij: 0 – 44%=1 45 – 63% = 2 64 – 75%=3 76 – 88 % =4 89 – 100% = 5