

**PRIRODNO-MATEMATIČKI FAKULTET
METALURŠKO-TEHNOLOŠKI FAKULTET
FARMACEUTSKI FAKULTET
DRUŠTVO MATEMATIČARA I FIZIČARA CRNE GORE**

OLIMPIJADA ZNANJA 2014

Zadaci iz HEMIJE

za IV razred srednje škole

1. Hormon adrenalin (koji pripada kateholaminima) stimuliše aktivnost enzima?

Zaokružiti tačan odgovor.

- a) fosfataze
- b) amilaze
- c) nukleaze
- d) adenilatciklaze
- e) glikogensintetaze

_____ (3 poena)

2. Koje od navedenih jedinjenja pripada grupi antibiotika sa polienskom strukturom?

Zaokružiti tačan odgovor.

- a) ampicilin
- b) nistatin
- c) hloramfenikol
- d) eritromicin
- e) streptomicin

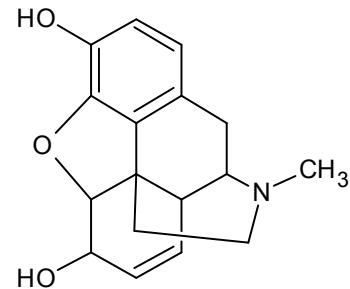
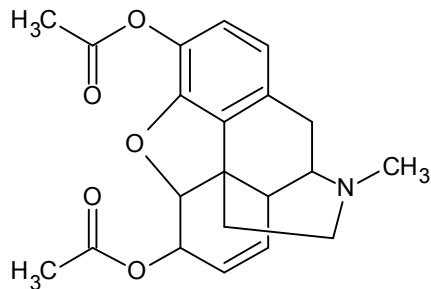
_____ (3 poena)

3. Napisati strukturne formule sledećih jedinjenja:

- a) 5-hidroksimetilimidazol, b) 6-karboksi- indol (indol-6-karboksilna kiselina),
c) 2,6,8-triketopurin.

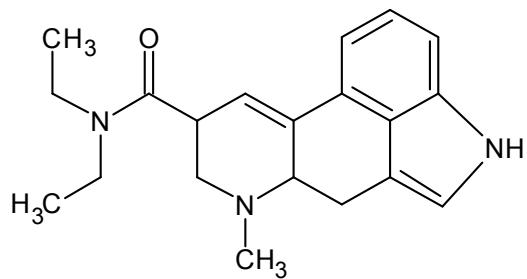
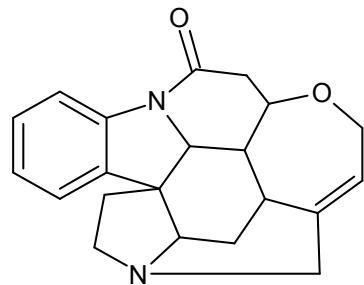
_____ (6)

4. Napisati imena datih jedinjenja.



a) _____

b) _____



c) _____

d) _____

_____ (8)

5. Izračunati zapreminu vodonika (normalni uslovi) koja je potrebna za prevođenje 250g ulja u potpuno zasićenu mast, ako 100g ulja adira 90g joda. $\text{Ar}(\text{I})=127$.

_____ (6)

6. Koliko miligrama natrijum-hidroksida treba dodati u 120cm^3 rastvora amonijum-hlorida, koncentracije $0,1 \text{ moldm}^{-3}$ da bi pH dobijenog rastvora bilo 10? $\text{K}(\text{NH}_4\text{OH})=2 \cdot 10^{-5}$, $\text{Ar}(\text{Na})=23$

_____ (10)

7. Izračunati osmotski pritisak u kPa rastvora koji sadrži $2,4 \cdot 10^{22}$ molekula nekog neelektrolita u 200cm^3 rastvora na temperaturi $t=17\text{ }^{\circ}\text{C}$.

_____ (6)

8. Izabrat i pravilno povezati ključne riječi ili fragmente (označene velikim slovima) i ponuđene odgovore (označene malim slovima).

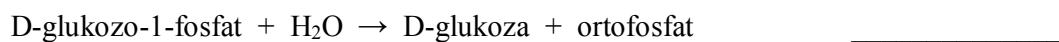
- A. Nikotinamid. B. Tiamin. C. Riboflavin. D. Pantotenska kiselina. E. Piridoksal fosfat.
a) sadrži prsten tiazola. b) javlja se kao sastavni dio koenzima koji je sposoban da veže i odaje atome vodonika od izoaloksazinskog prstena, c) može se sintetizovati iz aminokiseline triptofana, d) učestvuje kao koenzim u reakcijama transaminacije i dekarboksilacije aminokiselina, e) ulazi u sastav koenzima A.

_____ (8)

- 9.** Odrediti nukleotidni sastav (u procentima) dijelova dvolančane DNK ako u mRNK sadržaj adenina iznosi 21%, citozina 25%, guanina 24% i uracila 30%.

_____ (6)

- 10.** Pored svake reakcije navesti klasu enzima koji je katalizuje.



_____ (10)

- 11.** Ako se u molekulu amiloze nalazi 10^3 molekula α -D-glukopiranoze, koliko mola glukoze nastaje hidrolizom 0,002 mola amiloze?

_____ (4)

- 12.** Napisati formulu i naziv jedinjenja koje hidrolizom daje sfingozin, palmitinsku kiselinu, fosfornu kiselinu i etanolamin.

_____ (6)

- 13.** Predstaviti jednačinom kompletnu oksidaciju palmitoil-CoA do ugljenik(IV)-oksida i vode.

_____ (6)

- 14.** U četvrtom koraku glikolize enzim aldolaza katalizuje reverzibilno razlaganje fruktoza-1,6-difosfata na dihidroksiaceton-fosfat i gliceraldehid-3-fosfat. Predstaviti hemijskom jednačinom tu reakciju.

_____ (6)

- 15.** Nikotinska kiselina (3-piridinkarboksilna) nastaje oksidacijom nikotina. Njen amid je poznat kao vitamin PP, koji se koristi za liječenje pelagre. Medicinski važan derivat nikotinske kiseline je i koramin (N,N-dietilamid nikotinske kiseline), koji se koristi kod oboljenja srca. Napisati racionalne strukturne formule vitamina PP i koramina.

_____ (6)

- 16.** Napisati Fisherove strukturne formule: a) C-3 epimera glukoze, b) enantiomera D-galaktoze, c) diastereoizomera D-riboze, iz D-serije a da nije epimer.

_____ (6)