

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Neutron je:

- a) elektropozitivan b) elektroneutralan c) elektronegativan

2. Jedinica za količinsku koncentraciju koncentraciju je:

- a) kg/dm^3 b) mol /L c) g/L

3. Sumporna (sulfatna) kiselina je

- a) slaba kiselina b) jaka kiselina c) monoprotionska kiselina

4. Bazna sredina je kod:

- a) pH = 10 b) pH = 7 c) pH = 6,5

5. Oksidacijski broj +2 ugljika je u spoju:

- a) CO b) H_2CO_3 c) CH_4

6. U jednačini: $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, bakar se

- a) oksidirao b) reducirao c) hidrolizirao

7. Spoj magnezija jest:

- a) MgOH b) Mg_2OH c) $\text{Mg}(\text{OH})_2$

8. Spojevi koji sadrže NO_3^- grupu, nazivaju se:

- a) nitrati b) nitrili c) nitriti

9. Na_2O , Fe_2O_3 i CaO su:

- a) kiseline b) soli c) oksidi

10. Spojevi C_2H_4 , C_3H_6 i C_4H_8 spadaju u skupinu:

- a) alkana b) alkena c) alkina

11. Antropologija je nauka o:

- a) papratima
- b) gmizavcima
- c) čovjeku

12. Aktin i miozin se nalaze u:

- a) krvi i limfi
- b) kostima
- c) mišićima

13. Kretanje vode kroz ćelijsku membranu naziva se:

- a) difuzija
- b) jonska pumpa
- c) osmoza

14. Skupini beskičmenjaka pripadaju:

- a) amfioksus
- b) zglavkari
- c) ribe

15. Tiroksin izlučuje:

- a) štitna žlijezda
- b) nadbubrežna žlijezda
- c) sjemenici i jajnici

16. Ekosistem predstavljaju:

- a) ekološka valenca i biotop
- b) biocenoza i biotop
- c) Kolonijalni, nepokretni organizmi

17. U kojim čovjekovim organima se dešava proces mejoze?

- a) u mišićima
- b) u srcu
- c) jajnicima i sjemenicima

18. Koje ćelije nastaju mejozom?

- a) polne ćelije
- b) leukociti
- c) tjelesne ćelije

19. Koje ćelije u ljudskom organizmu imaju haploidan broj hromosoma?

- a) leukociti
- b) neuroni
- c) polne ćelije

20. Autosinteza je karakteristična za:

- a) enzime
- b) biljne hormone
- c) makromolekule DNK (dezoksiribonukleinska kiselina)

Rješenja testa A_1 (agronomija)

1. b
2. b
3. b
4. a
5. a
6. a
7. c
8. a
9. c
10. b
11. c
12. c
13. c
14. b
15. a
16. b
17. c
18. a
19. c
20. c

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Elektron je:

- a) elektroneutralan b) elektropozitivan c) elektronegativan

2. Jedinica za masenu koncentraciju koncentraciju je:

- a) kg/mol b) mol /L c) g/L

3. U jake kiseline spada:

- a) H₂S b) H₃PO₄ c) HNO₃

4. Kisela sredina je kod:

- a) pH=7 b) pH<7 c) pH>7

5. U jednačini FeSO₄ + H₂ → Fe + H₂SO₄, željezo se:

- a) oksidiralo b) reduciralo c) legiralo

6. Oksidacijski broj +4 ugljika je u spoju:

- a) CH₄ b) CO c) H₂CO₃

7. Neutralizacija je proces između:

- a) soli i kiseline b) kiselina i baza c) soli i vode

8. Spoj kalija jest:

- a) KOH b) K₂OH c) K(OH)₂

9. Spojevi koji sadrže CO₃²⁻ grupu, nazivaju se:

- a) karbamati b) karbonati c) karbidi

10. Masti su:

- a) soli masnih kiselina i glicerola
b) esteri viših masnih kiselina i glicerola
c) eteri polialkohola

11. Zoologija je nauka o:

- a) životinjama
- b) algama i biljkama
- c) mineralima

12. Nosilac genetičkih informacija kod živih bića je:

- a) proteini
- b) masti
- c) DNK

13. Ekstracelularno varenje je karakteristično za:

- a) više heterotrofne organizme
- b) autotrofne biljke
- c) protozoe

14. Vrenje je karakteristično za:

- a) vezivanje energije za glikogen
- b) aerobni anabolizam
- c) za hloroplaste

15. Amnion ima ulogu u:

- a) zaštiti embrija
- b) disanju embrija
- c) ishrani embrija

16. Koji tip nervnog sistema je najjednostavniji?

- a) mrežasti
- b) vrpčasti
- c) cjevasti

17. Kom tipu ekoloških faktora pripadaju karakteristike reljefa?

- a) orografskim
- b) edafskim
- c) biotičkim

18. Čelije čovjeka ne sadrže:

- a) hromosome
- b) nukleinske kiseline
- c) tilakoidne strome

19. Infektivna materija virusa je?

- a) toksin
- b) kapsid
- c) nukleinska kiselina

20. Kolenhim je:

- a) pokorično tkivo
- b) živo mehaničko tkivo
- c) mrtvo mehaničko tkivo

Rješenja testa B_1 (agronomija)

1. c
2. c
3. c
4. b
5. b
6. c
7. b
8. a
9. b
10. b
11. a
12. c
13. a
14. b
15. a
16. a
17. a
18. c
19. c
20. b

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Proton je:

- a) elektroneutralan b) elektropozitivan c) elektronegativan

2. Jedinica za masenu koncentraciju je:

- a) mol/dm³ b) kg/mol c) g/dm³

3. Oksidacijsko stanje elementa S u H₂S je:

- a) -1 b) +2 c) -2

4. Orbitala može da primi:

- a) 2 elektrona b) 6 elektrona c) 10 elektrona

5. Ako je pH rastvora jednak 1, rastvor je:

- a) neutralan b) kiseo c) bazan

6. U hemijskom procesu: $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$, element azot se

- a) oksidirao b) reducirao c) hidrolizirao

7. U jake kiseline spada:

- a) HClO₄ b) H₃PO₄ c) HF

8. Nezasićeni karbohidrogen je:

- a) butan b) ciklopentan c) cikloheksen

9. CH₃CH₂CH₂OH je hemijska formula alkohola čiji je naziv:

- a) propanol b) butanol c) etanol

10. Spojevi koji sadrže SO₄²⁻ grupu, nazivaju se:

- a) sulfidi b) sulfati c) sulfiti

11. Morfologija je nauka o:

- a) spoljašnjem obliku i unutrašnjoj građi organizama
- b) nastanku i razviću organizama
- c) sisarima

12. Srce vodozemaca ima:

- a) jednu komoru i jednu pretkomoru
- b) jednu komoru i dvije pretkomore
- c) dvije komore i jednu pretkomoru

13. Koja je uloga hlorofila u fotosintezi?

- a) proizvodnja kisika
- b) razgradnja organskih spojeva
- c) vezanje svjetlosne energije

14. Koju ćelijsku strukturu ima biljna, a nema životinjska ćelija?

- a) ćelijski zid
- b) goldžijevo tijelo
- c) centriol

15. U čemu se od navedenoga nalaze simbiotske dušikove bakterije roda Rhizobium?

- a) u korijenu djeteline
- b) u sjemenci graha
- c) u lukovici luka

16. Šta je sukcesija?

- a) izmjena perja
- b) sazrijevanje plodova
- c) zarastanje jezera

17. Biosfera je:

- a) proces prometa energije i materije na zemlji
- b) potrošač energije i materije na zemlji
- c) prostor u kojem se nalaze živi organizmi

18. Karotenoidi su:

- a) fotosintetički pigmenti
- b) organi za provetravanje
- c) enzimi

19. Fungicidi uništavaju:

- a) miševe
- b) korove
- c) gljive

20. Koja od navedenih osobina odgovara monokotilama?

- a) sekundarno debljanje stabla
- b) mrežasta nervatura listova
- c) cvijet je petočlan

Rješenja testa A_2 (agronomija)

1. b
2. c
3. c
4. a
5. b
6. a
7. a
8. c
9. a
10. b
11. a
12. b
13. c
14. a
15. a
16. c
17. c
18. a
19. c
20. c

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Elektron je:

- a) lakši od protona b) smješten u atomskom jezgru c) elektrolit

2. Jedinica za količinu supstance prema SI sistemu je:

- a) dm^3 b) mol c) kg

3. Oksidacijsko stanje elementa Mn u MnO_2 je:

- a) +2 b) +4 c) +1

4. Ako je pH rastvora jednak 11, rastvor je:

- a) neutralan b) kiseo c) bazan

5. U hemijskom procesu: $2\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$, element cink se

- a) hidratizirao b) oksidirao c) redukovao

6. Jon magnezija ima oksidacioni broj:

- a) +2 b) +1 c) +3

7. U slabe kiseline spada:

- a) HNO_3 b) H_2SO_4 c) H_2S

8. Supstance koje u vodenom rastvoru ili rastopljenom stanju dobro provode električnu energiju nazivaju se:

- a) kondenzatori b) elektroliti c) neelektroliti

9. Masti su:

- a) soli masnih kiselina i glicerola
b) esteri viših masnih kiselina i glicerola
c) eteri polialkohola

10. Etanol je alkohol sljedeće hemijske formule:

- a) CH_3OH
b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

11. Nauka koja se bavi proučavanjem oblika, strukture i funkcije ćelije naziva se

- a) biologija
- b) citologija
- c) zoologija

12. Koje od navedenih životinja prolaze larvalni stadijum?

- a) insekti
- b) kokoške
- c) majmuni

13. Sunderi od organa imaju samo

- a) organe za disanje
- b) nervni sistem
- c) nemaju nikakve organe

14. Homonomna segmentacija je najbolje izražena kod:

- a) stonoge
- b) kišne gliste
- c) zglavkara

15. Predatorstvo je:

- a) borba za iste uslove ishrane
- b) korišćenje drugih organizama za ishranu
- c) zajedničko ostvarenje uslova za život

16. Ekosistem je:

- a) skup biljnih i životinjskih vrsta
- b) kompleksno strukturno-funkcionalno jedinstvo žive i nežive prirode, odnosno biotopa i biocenoze sa svim tipovima odnosa među njima
- c) geografski prostor sa svim faktorima sredine

17. Za žive sisteme možemo da kažemo da su:

- a) dinamički i zatvoreni
- b) u materijalnoj i energetske izolaciji od sredine u kojoj žive
- c) dinamički, stabilni i otvoreni

18. Osnovna morfološka i funkcionalna jedinica žive materije je:

- a) ćelija
- b) tkivo
- c) jedinka

19. Pojam ćelijske populacije podrazumijeva:

- a) isključivo tjelesne (somatske) ćelije jednog organizma
- b) ćelije različitih morfoloških i funkcionalnih karakteristika
- c) ćelije istih ili sličnih morfoloških i funkcionalnih karakteristika

20. Koji od navedenih elemenata ima veliki značaj u izgradnji nukleinskih kiselina?

- a) sumpor (S)
 - b) kalcij (Ca)
 - c) azot (N)
-

Rješenja testa B_2 (agronomija)

1. a
2. b
3. b
4. c
5. b
6. a
7. c
8. b
9. b
10. b
11. b
12. a
13. c
14. b
15. b
16. b
17. c
18. a
19. c
20. c

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. U istoj grupi periodnog sistema nalaze se elementi:

- a) koji imaju isti broj elektrona
- b) koji imaju u posljednjoj ljusci isti broj elektrona
- c) koji su istog agregatnog stanja

2. Oksidacijsko stanje elementa Zn u ZnO je:

- a) +1
- b) +3
- c) +2

3. Formula natrijevog nitrata je:

- a) Na_3NO_4
- b) NaNO_2
- c) NaNO_3

4. U slijedećem hemijskom izrazu: $\text{Sb}^{3+} \rightarrow \text{Sb}^{5+} + 2e$
došlo je do procesa

- a) hidrolize
- b) redukcije
- c) oksidacije

5. Spojevi: H_2SO_4 , HCl i H_3PO_4 su:

- a) soli
- b) baze (lužine)
- c) kiseline

6. „Kuhinjska so” je tradicionalni naziv za spoj:

- a) natrij hlorid
- b) natrij hidroksid
- c) natrij nitrat

7. Prvi član homolognog niza alkina je:

- a) propin
- b) eten
- c) etin

8. Koji od navedenih spojeva se svrstavaju u lipide:

- a) masti i ulja
- b) aceton
- c) glicerol

9. Supstance koje u vodenom rastvoru ili rastopljenom stanju dobro provode električnu energiju nazivaju se:

- a) kondenzatori
- b) elektroliti
- c) neelektroliti

10. Organski spojevi, čije se molekule sastoje od ugljika i vodika, nazivaju se:

- a) ugljikohidrati
- b) ugljikovodici
- c) karbonati

- 11.** Biljni paraziti pripadaju grupi:
- razlagača
 - proizvođača
 - potrošača prvog reda
- 12.** Koji od navedenih organizama u moru ima najveću ukupnu biomasu?
- fitoplankton
 - zooplankton
 - lignja
- 13.** Poikilotermni organizmi su:
- sisari
 - gmizavci i vodozemci
 - ptice
- 14.** Koja od navedenih biljaka pripada dikotilama:
- ječam
 - crni luk
 - grašak
- 15.** Koja od navedenih biljaka ne obrazuje cvijet:
- krompir
 - pšenica
 - paprat
- 16.** Za koje organizme je karakteristično spoljašnje varenje?
- paukove i morske zvijezde
 - stonoge
 - rakove
- 17.** Od navedenih vrsta organizama nektonu pripada:
- morski lav
 - morska sasa
 - morski krastavac
- 18.** Koji od navedenih organizama **ne** pripada ponuđenom carstvu?
- smrčak – carstvo Fungi
 - paprat – carstvo Plantae
 - morski krin – carstvo Plantae
- 19.** Da bi bilo koji vještački ekosistem mogao da funkcioniše i opstane, dovoljno je da se u njemu obezbijedi:
- produkcija organske materije
 - kruženje materije i proticanje energije
 - razlaganje materije do osnovnih sastojaka
- 20.** U prokariote spadaju:
- modrozelenne alge
 - zelene alge
 - virusi

Rješenja testa **A_3** (agronomija)

1. **b**
2. **c**
3. **c**
4. **c**
5. **c**
6. **a**
7. **c**
8. **a**
9. **b**
10. **b**
11. **c**
12. **a**
13. **b**
14. **c**
15. **c**
16. **a**
17. **a**
18. **c**
19. **b**
20. **a**

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Maseni broj je:

- a) broj protona u omotaču b) broj protona i neutrona c) broj protona u jezgru

2. Jedinica za količinsku koncentraciju je:

- a) mol/L b) g/L c) kg/mol

3. Oksidacijski broj +3 željeza je u spoju:

- a) FeO b) FeS c) Fe₂O₃

4. Formula fosforne kiseline je:

- a) H₃PO₄ b) H₃PO₃ c) HPO₃

5. U slijedećem hemijskom izrazu: $\text{Fe}^{3+} + e \rightarrow \text{Fe}^{2+}$
došlo je do procesa:

- a) elektrolize b) oksidacije c) redukcije

6. NaOH, Mg(OH)₂ i Cr(OH)₃ su:

- a) kiseline b) baze (lužine) c) soli

7. Pri sobnoj temperaturi sumpor je:

- a) Čvrsta tvar žute boje b) Gas žute boje c) Bezbojna tečnost

8. CH₃OH je hemijska formula alkohola čiji je naziv:

- a) propanol b) metanol c) etanol

9. Od drveta se hemijskom preradom dobija:

- a) celuloza b) aldehidi c) laktoza

10. Acetilen je:

- a) alkan b) alken c) alkin

11. U svijetloj fazi fotosinteze dolazi do:

- a) aktivacije molekula hlorofila i razlaganja molekula vode pri čemu se oslobađa kiseonik
- b) oslobađanja vodonika
- c) razgradnje ATP-a

12. Jedina grupa kičmenjaka koju čine isključivo parazitske vrste je:

- a) gmizavci
- b) kolouste
- c) kopljaši

13. Insekti imaju:

- a) dva para nogu
- b) tri para nogu
- c) četiri para nogu

14. Zaokružiti polisaharide:

- a) maltoza
- b) celuloza, glikogen, hitin
- c) riboza

15. Zelene biljke za sintezu organskih materija koriste:

- a) azot iz amonijaka
- b) azot iz mineralnih soli
- c) azot iz organskih materija

16. Bioindikator su:

- a) organizmi čije su životne funkcije u tako tijesnoj korelaciji sa određenim faktorima životne sredine da se mogu primjenjivati za ocjenu njenog stanja
- b) organizmi koji ne podnose velike temperaturne promjene
- c) organizmi koji se hrane razgradnjom uginulih organizama

17. Halofite su:

- a) biljke paraziti na drugim biljkama
- b) biljke prilagođene na život u aridnoj sredini
- c) biljke prilagođene životu na zaslanjenim staništima

18. Koje od navedenih osobina su karakteristika dikotiledonih biljaka?

- a) floem korijena je zrakasto raspoređen, provodni sudovi u stablu su bez posebnog reda, nervatura lista je mrežasta a cvijet je tročlan.
- b) korijenski provodni elementi raspoređeni su u krugu i takav raspored zadržavaju u stablu, listovi su paralelne nervature a cvijet je izgrađen na osnovu broja pet.
- c) Ksilem korijena je zrakasto raspoređen, provodni sudovi stabla zauzimaju pravilan kružan raspored, nervatura lista je mrežasta a cvijet je od četiri, pet ili više dijelova.

19. Hranljivo tkivo koje se nalazi u sjemenu i koristi za ishranu embriona zove se:

- a) endoderm
- b) endogen
- c) endosperm

20. Zoologija je nauka o:

- a) životinjama
- b) mineralima
- c) algama i biljkama

Rješenja testa B_3 (agronomija)

1. b
2. a
3. c
4. a
5. c
6. b
7. a
8. b
9. a
10. c
11. a
12. b
13. b
14. b
15. c
16. a
17. c
18. c
19. c
20. a

**I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini**

1. Za hemijske elemente: aluminij, bor, brom, azot (nitrogen), berilij ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) Al, B, Br, A, Be
- b) Am, Br, B, N, Bl
- c) Al, B, Br, N, Be

2. Neutron je:

- a) elektropozitivan
- b) elektroneutralan
- c) elektronegativan

3. Jedinica za količinsku koncentraciju koncentraciju je:

- a) kg/dm^3
- b) mol /L
- c) g/L

4. Atomi alkalnih metala imaju u zadnjoj ljusci:

- a) 1 elektron
- b) 2 elektrona
- c) 3 elektrona

5. Sumporna (sulfatna) kiselina je

- a) slaba kiselina
- b) jaka kiselina
- c) monoprotonska kiselina

6. Bazna sredina je kod:

- a) pH = 9
- b) pH = 7
- c) pH = 6,5

7. Oksidacijski broj -4 ugljika je u spoju:

- a) CO_2
- b) H_2CO_3
- c) CH_4

8. U jednačini: $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, bakar se

- a) oksidirao
- b) reducirao
- c) hidrolizirao

9. Avogadrov broj je:

- a) $6,022 \cdot 10^{-23}$
- b) $6,023 \cdot 10^{-22}$
- c) $6,022 \cdot 10^{23}$

10. Hidroliza je proces između:

- a) kiselina i baza
- b) soli i vode
- c) soli i kiseline

11. Spoj magnezija jest:

- a) MgOH b) Mg₂OH c) Mg(OH)₂

12. Spojevi koji sadrže NO₃⁻ grupu, nazivaju se:

- a) nitrati b) nitrili c) nitriti

13. Pri otapanju NaCl u vodi:

- a) Mijenja se pH otopine
b) Ne mijenja se pH otopine
c) Oslobađa se hlor

14. Na₂O, Fe₂O₃ i CaO su:

- a) kiseline b) soli c) oksidi

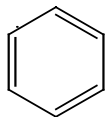
15. Alkalnom hidrolizom masti dobivaju se:

- a) sapuni b) esteri c) ulja

16. Spojevi C₂H₄, C₃H₆ i C₄H₈ spadaju u skupinu:

- a) alkana b) alkena c) alkina

17. Prikazana struktura, molekulske formule C₆H₆, pripada



- a) n-heksanu b) cikloheksanu c) benzenu.

18. Oksidacijom sekundarnih alkohola dobiju se:

- a) alkoksidi b) aldehidi c) ketoni

19. Peptidna veza nastaje između:

- a) karboksilne grupe i amonijaka
b) karboksilne i amino grupe
c) karboksilne i hidroksilne grupe

20. Baza nukleinskih kiselina je:

- a) timin
b) riboza
c) toluen

Rješenja testa A_1

1. c
2. b
3. b
4. a
5. b
6. a
7. c
8. a
9. c
10. b
11. c
12. a
13. b
14. c
15. a
16. b
17. c
18. c
19. b
20. a

**I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini**

1. Za hemijske elemente: barij, fluor, kalij, hrom, željezo ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) Ba, F, Ka, Cr, Fe
- b) Ba, F, K, Cr, Fe
- c) Br, Fl, K, Ch, F

2. Elektron je:

- a) elektroneutralan
- b) elektropozitivan
- c) elektronegativan

3. Jedinica za masenu koncentraciju koncentraciju je:

- a) kg/mol
- b) mol /L
- c) g/L

4. Atomi zemnoalkalnih metala imaju u zadnjoj ljusci:

- a) 1 elektron
- b) 2 elektrona
- c) 3 elektrona

5. U jake kiseline spada:

- a) H₂S
- b) H₃PO₄
- c) HNO₃

6. Kisela sredina je kod:

- a) pH=7
- b) pH>7
- c) pH<7

7. U jednačini $\text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4$, željezo se:

- a) oksidiralo
- b) reduciralo
- c) legiralo

8. Oksidacijski broj +4 ugljika je u spoju:

- a) CH₄
- b) CO
- c) H₂CO₃

9. Avogadrova konstanta ima vrijednost:

- a) $6,022 \cdot 10^{-23}$ mol
- b) $6,023 \cdot 10^{-22}$ mol⁻¹
- c) $6,022 \cdot 10^{23}$ mol⁻¹

10. Neutralizacija je proces između:

- a) soli i kiseline
- b) kiselina i baza
- c) soli i vode

11. Spoj kalija jest:

- a) KOH b) K_2OH c) $K(OH)_2$

12. Spojevi koji sadrže CO_3^{2-} grupu, nazivaju se:

- a) karbamati b) karbonati c) karbidi

13. Rastvaranjem NaCl u vodi nastaje:

- a) natrij hidroksid i hloridna kiselina
b) hidratizirani natrij hlorid
c) slana voda

14. NaOH, $Fe(OH)_3$ i $Ca(OH)_2$ su:

- a) kiseline b) baze (hidroksidi) c) soli

15. Organski spojevi najčešće reaguju u obliku:

- a) molekula b) elektrona c) jona

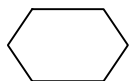
16. Aldehidi nastaju oksidacijom:

- a) karboksilnih kiselina
b) primarnih alkohola
c) ketona

17. Masti su:

- a) soli masnih kiselina i glicerola
b) esteri viših masnih kiselina i glicerola
c) eteri polialkohola

18. Prikazana struktura, molekulske formule C_6H_{12} , pripada



- a) cikloheksanu
b) n-heksanu
c) benzenu

19. Vrenje je:

- a) proces bez faznih prijelaza
b) ne zavisi od pritiska okoline
c) fazni prijelaz

20. Purinske baze:

- a) ulaze u sastav proteina
b) grade polisaharide
c) ulaze u sastav nukleotida

Rješenja testa **B_1**

1. **b**
2. **c**
3. **c**
4. **b**
5. **c**
6. **c**
7. **b**
8. **c**
9. **c**
10. **b**
11. **a**
12. **b**
13. **c**
14. **b**
15. **a**
16. **b**
17. **b**
18. **a**
19. **c**
20. **c**

**I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini**

1. Za hemijske elemente: nitrogen, natrij, hlor, nikl, sumpor ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) N, Na, Cl, Ni, S
- b) Ng, N, Cl, Nk, Sm
- c) N, Nt, Hl, Ni, S

2. Proton je:

- a) elektroneutralan
- b) elektropozitivan
- c) elektronegativan

3. Jedinica za masenu koncentraciju je:

- a) mol/dm³
- b) kg/mol
- c) g/dm³

4. Oksidacijsko stanje elementa S u H₂S je:

- a) -1
- b) +2
- c) -2

5. Orbitala može da primi:

- a) 2 elektrona
- b) 6 elektrona
- c) 10 elektrona

6. Ako je pH rastvora jednak 1, rastvor je:

- a) neutralan
- b) kiseo
- c) bazan

7. U hemijskom procesu: $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}_2$, element azot se

- a) oksidirao
- b) reducirao
- c) hidrolizirao

8. Helij, azot i ugljikov dioksid, pri normalnim uslovima, su:

- a) tečni
- b) čvrsti
- c) gasoviti

9. Niz hemijskih spojeva predstavljenih formulama: KOH, Ca(OH)₂, Al(OH)₃ nazivaju se opštim imenom:

- a) hidroksidi
- b) karbonati
- c) kiseline

10. U jake kiseline spada:

- a) HClO₄
- b) H₃PO₄
- c) HF

11. Maseni broj je:

- a) broj protona u omotaču
- b) broj protona i neutrona
- c) broj protona u jezgru

12. Prolaženje rastvarača kroz polupropusnu membranu iz rastvora manje koncentracije u rastvor veće koncentracije naziva se :

- a) difuzija
- b) hidroliza
- c) osmoza

13. Redukcija je proces:

- a) primanja elektrona
- b) otpuštanja elektrona
- c) analize spoja

14. Fluor, hlor, brom, jod i astat zajedničkim imenom nazivaju se:

- a) halkogeni elementi
- b) halogeni elementi
- c) alkalni metali

15. Nezasićeni karbohidrogen je:

- a) butan
- b) ciklopentan
- c) cikloheksen

16. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ je hemijska formula alkohola čiji je naziv:

- a) propanol
- b) butanol
- c) etanol

17. Heksoza je:

- a) maltoza
- b) glukoza
- c) riboza

18. Spojevi koji sadrže SO_4^{2-} grupu, nazivaju se:

- a) sulfidi
- b) sulfati
- c) sulfiti

19. Katalizatori u biološkom sistemu su:

- a) inhibitori,
- b) masti,
- c) enzimi.

20. Prikazana struktura, molekulske formule C_4H_8 , pripada:



- a) n-butanu,
- b) ciklobutanu,
- c) ciklopentanu.

Rješenja testa A_2

1. a
2. b
3. c
4. c
5. a
6. b
7. a
8. c
9. a
10. a
11. b
12. c
13. a
14. b
15. c
16. a
17. b
18. b
19. c
20. b

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Za hemijske elemente: oksigen, fosfor, kobalt, hrom, magnezij ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) O, F, Co, Cr, Mn
- b) Ox, P, C, Cm, Mg
- c) O, P, Co, Cr, Mg

2. Elektron je:

- a) lakši od protona
- b) smješten u atomskom jezgru
- c) elektrolit

3. Jedinica za količinu supstance prema SI sistemu je:

- a) dm³
- b) mol
- c) kg

4. Oksidacijsko stanje elementa Mn u MnO₂ je:

- a) +2
- b) +4
- c) +1

5. p-podljuska može da primi:

- a) 2 elektrona
- b) 6 elektrona
- c) 18 elektrona

6. Ako je pH rastvora jednak 11, rastvor je:

- a) neutralan
- b) kiseo
- c) bazan

7. U hemijskom procesu: $2\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$, element cink se

- a) hidratizirao
- b) oksidirao
- c) redukovao

8. Hlor, kisik i argon, pri normalnim uslovima, su:

- a) tečni
- b) čvrsti
- c) gasoviti

9. Jon magnezija ima oksidacioni broj:

- a) +2
- b) +1
- c) +3

10. U slabe kiseline spada:

- a) HNO₃
- b) H₂SO₄
- c) H₂S

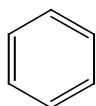
11. Svi izotopi jednog elementa:

- a) imaju isti broj neutrona
- b) su radioaktivni
- c) imaju isti atomski broj

12. Prilikom odvijanja endotermne reakcije vrši se:

- a) primanje elektrona
- b) dovođenje toplote
- c) izdvajanje toplote

13. Prikazana struktura, molekulske formule C_6H_6 , pripada:



- a) n-heksanu,
- b) cikloheksanu
- c) benzenu.

14. Heterociklična baza nukleinskih kiselina je:

- a) adenin
- b) anilin
- c) aldehid

15. Supstance koje u vodenom rastvoru ili rastopljenom stanju dobro provode električnu energiju nazivaju se:

- a) kondenzatori
- b) elektroliti
- c) neelektroliti

16. $R-COOR'$ predstavlja opću formulu:

- a) estera
- b) primarnih alkohola
- c) anhidrida

17. Acetati su:

- a) soli acetatne kiseline
- b) rastvor acetona u vodi
- c) nezasićeni ugljikovodici

18. Spojevi koji sadrže S^{2-} grupu, nazivaju se:

- a) sulfidi
- b) sulfiti
- c) sulfati

19. Masti su:

- a) soli masnih kiselina i glicerola
- b) esteri viših masnih kiselina i glicerola
- c) eteri polialkohola

20. Etanol je alkohol sljedeće hemijske formule:

- a) CH_3OH
- b) CH_3CH_2OH
- c) $CH_3CH_2CH_2OH$

Rješenja testa B_2

1. c
2. a
3. b
4. b
5. b
6. c
7. b
8. c
9. a
10. c
11. c
12. b
13. c
14. a
15. b
16. a
17. a
18. a
19. b
20. b

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini

1. Za hemijske elemente: cink, ugljik (karbon), silicij, mangan, bakar ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) Zn, C, Sc, Mn, Ba
- b) Zn, C, Si, Mn, Cu
- c) Cn, U, Si, Mg, Cu

2. Atomski broj je:

- a) broj protona u jezgru
- b) broj protona i neutrona
- c) broj neutrona u jezgru

3. U istoj grupi periodnog sistema nalaze se elementi:

- a) koji imaju isti broj elektrona
- b) koji imaju u posljednjoj ljusci isti broj elektrona
- c) koji su istog agregatnog stanja

4. Oksidacijsko stanje elementa Zn u ZnO je:

- a) +1
- b) +3
- c) +2

5. Formula natrijevog nitrata je:

- a) Na_3NO_4
- b) NaNO_2
- c) NaNO_3

6. Otopina hlorovodične kiseline koncentracije $1 \cdot 10^{-1} \text{ mol dm}^{-3}$ ima pH:

- a) 1
- b) 14
- c) 3

7. U slijedećem hemijskom izrazu: $\text{Sb}^{3+} \rightarrow \text{Sb}^{5+} + 2e$ došlo je do procesa

- a) hidrolize
- b) redukcije
- c) oksidacije

8. Spojevi: H_2SO_4 , HCl i H_3PO_4 su:

- a) soli
- b) baze (lužine)
- c) kiseline

9. Fluor, hlor, brom i jod zajedničkim imenom nazivaju se:

- a) halkogeni elementi
- b) halogeni elementi
- c) alkalni metali

10. „Kuhinjska so” je tradicionalni naziv za spoj:

- a) natrij hlorid
- b) natrij hidroksid
- c) natrij nitrat

11. Svi izotopi jednog elementa:

- a) imaju isti broj neutrona
- b) su radioaktivni
- c) imaju isti atomski broj

12. Prvi član homolognog niza alkina je:

- a) propin
- b) eten
- c) etin

13. Legure su:

- a) spojevi dva metala
- b) smjese dva ili više metala
- c) spojevi metala i nemetala

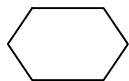
14. Koji od navedenih spojeva se svrstavaju u lipide:

- a) masti i ulja
- b) aceton
- c) glicerol

15. Supstance koje u vodenom rastvoru ili rastopljenom stanju dobro provode električnu energiju nazivaju se:

- a) kondenzatori
- b) elektroliti
- c) neelektroliti

16. Prikazana struktura, molekulske formule C_6H_{12} , pripada:



- a) n-heksanu
- b) cikloheksanu
- c) benzenu

17. Organski spojevi, čije se molekule sastoje od ugljika i vodika, nazivaju se:

- a) ugljikohidrati
- b) ugljikovodici
- c) karbonati

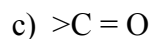
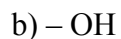
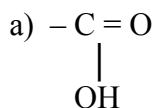
18. Supstance koje smanjuju površinsku napetost, a koriste se u sredstvima za pranje su:

- a) tenzidi
- b) peptidi
- c) glukozidi

19. Toksičan spoj nitrogena (azota) je:

- a) N_2
- b) NO_2
- c) $NaNO_3$

20. Ketoni sadrže funkcionalnu grupu:



Rješenja testa **A_3**

1. **b**
2. **a**
3. **b**
4. **c**
5. **c**
6. **a**
7. **c**
8. **c**
9. **b**
10. **a**
11. **c**
12. **c**
13. **b**
14. **a**
15. **b**
16. **b**
17. **b**
18. **a**
19. **b**
20. **c**

**I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2018/2019. godini**

1. Za hemijske elemente: kalij, kalcij, hlor, magnezij, vodik ispravno napisan redoslijed simbola je:
- a) K, Ca, Cl, Mg, H
 - b) Ka, Ca, Cl, Mn, H
 - c) K, Ca, Cr, Mg, V
2. Maseni broj je:
- a) broj protona u omotaču
 - b) broj protona i neutrona
 - c) broj protona u jezgru
3. Jedinica za količinsku koncentraciju je:
- a) mol/L
 - b) g/L
 - c) kg/mol
4. Oksidacijski broj +3 željeza je u spoju:
- a) FeO
 - b) FeS
 - c) Fe₂O₃
5. Formula fosforne kiseline je:
- a) H₃PO₄
 - b) H₃PO₃
 - c) HPO₃
6. Otopina hlorovodične kiseline koncentracije $1 \cdot 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$ ima pH:
- a) 1
 - b) 2
 - c) 3
7. U slijedećem hemijskom izrazu: $\text{Fe}^{3+} + e \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ došlo je do procesa:
- a) elektrolize
 - b) oksidacije
 - c) redukcije
8. NaOH, Mg(OH)₂ i Cr(OH)₃ su:
- a) kiseline
 - b) baze (lužine)
 - c) soli
9. Pri otapanju NaCl u vodi:
- a) oslobađa se hlor
 - b) mijenja se pH otopine
 - c) ne mijenja se pH otopine
10. Pri sobnoj temperaturi sumpor je:
- a) Čvrsta tvar žute boje
 - b) Gas žute boje
 - c) Bezbojna tečnost

11. Voda je:

- a) samo kiseli oksid
- b) samo bazni oksid
- c) može biti i kiseli i bazni oksid

12. Prolaženje rastvarača kroz polupropusnu membranu iz rastvora manje koncentracije u rastvor veće koncentracije naziva se :

- a) difuzija
- b) osmoza
- c) hidroliza

13. Spojevi koji sadrže NO_3^- grupu nazivaju se:

- a) nitrati
- b) nitriti
- c) nitridi

14. Spojevi koji usporavaju hemijsku reakciju nazivaju se:

- a) kondenzatori
- b) inhibitori
- c) promotori

15. Glukoza i fruktoza su:

- a) polisaharidi
- b) oligosaharidi
- c) monosaharidi

16. CH_3OH je hemijska formula alkohola čiji je naziv:

- a) propanol
- b) metanol
- c) etanol

17. Od drveta se hemijskom preradom dobija:

- a) celuloza
- b) aldehidi
- c) laktoza

18. Acetilen je:

- a) alkan
- b) alken
- c) alkin

19. Karboksilne kiseline sadrže funkcionalnu grupu:

- a) $> \text{C} = \text{O}$
- b) $\begin{array}{c} - \text{C} = \text{O} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$
- c) $-\text{OH}$

20. Prikazana struktura, molekulske formule C_4H_8 , pripada:



- a) ciklobutanu
- b) n-butanu
- c) ciklopentanu

Rješenja testa **B_3**

1. a
2. b
3. a
4. c
5. a
6. b
7. c
8. b
9. c
10. a
11. c
12. b
13. a
14. b
15. c
16. b
17. a
18. c
19. b
20. a