

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u akademskoj 2017/2018. 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 akademskoj 2017/2018. 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

II KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2017/2018. 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) miševе
- 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

II KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE I BIOLOGIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2017/2018. 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

**II KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2017/2018. 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

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

II KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u šk. 2017/2018. 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

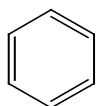
11. Svi izotopi jednog elementa:

- 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**

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 akademskoj 2017/2018. godini

1. Za hemijske elemente: natrij, bakar, aluminij, željezo, sumpor ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) Na, Cu, Al, Fe, S
- b) Na, Cu, Am, F, S
- c) N, Cu, Al, Fe, Sm

2. Proton je:

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

3. Jedinica za masenu koncentraciju je:

- a) mol/dm³
- b) g/dm³
- c) kg/mol

4. Oksidacijsko stanje elementa Fe u Fe₂O₃ je:

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

5. Relativna molekulska masa Al₂(SO₄)₃ iznosi:

- a) 342,14
- b) 149,96
- c) 177,61.

Element	Al	S	O
Ar	26,98	32,06	16,00

6. Ako je pH rastvora jednak 10, rastvor je

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

7. U slijedećem hemijskom izrazu: $2\text{Cl}^- - 2e \rightarrow \text{Cl}_2$ došlo je do procesa

- a) oksidacije
- b) redukcije
- c) hidratacije

8. Jedan mol helija, pri normalnim uslovima, ima:

- a) 22,4 molekula
- b) Avogadrov broj atoma
- c) Avogadrov broj molekula

9. Atom Na u zadnjoj ljusci ima:

- a) 1 elektron
- b) 2 elektrona
- c) 8 elektrona

10. NaOH, Ba(OH)₂, KOH i Ca(OH)₂ su:

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

11. Spojevi koji ubrzavaju hemijsku reakciju i nakon hemijske reakcije ostaju nepromijenjeni nazivaju se:

- a) katalizatori
- b) kondenzatori
- c) inhibitori

12. Spojevi koji sadrže SO_3^{2-} grupu, nazivaju se:

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

13. Oksidacijski broj -4 ugljika je u spoju:

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

14. Nitrogen:

- a) nije biogeni element
- b) je sastojak proteina (bjelančevina)
- c) je otrovan gas

15. Benzoati su:

- a) hidroksilni derivati benzena
- b) derivati benzojeve kiseline
- c) soli benzojeve kiseline

16. Polietilen je plastična masa nastala:

- a) međusobnim povezivanjem molekula etena
- b) polimerizacijom vinilhlorida
- c) fermentacijom polivinila

17. Aminokiseline:

- a) se mogu ponašati kao kiseline i kao baze
- b) se mogu međusobno povezivati preko kisika
- c) se dobro rastvaraju u organskim rastvaračima

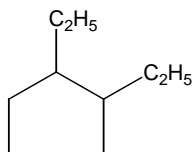
18. Masti i ulja su:

- a) acetali
- b) triacilgliceroli
- c) enoli

19. Strukturnu izomeriju susrećemo kod:

- a) metana
- b) propana
- c) butana

20. Spoj čija je strukturna formula naziva se:



- a) 1,2 – dimeticiklopentan b) 1,2 – ciklopentadien c) 1,2 – dietilciklopentan

Rješenja testa A_1

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

I KVALIFIKACIONI ISPIT IZ HEMIJE
za upis kandidata na I ciklus studija u akademskoj 2017/2018. godini

1. Za hemijske elemente: hidrogen, fosfor, azot, hrom, magnezij ispravno napisan redoslijed simbola je:

- a) Hd, P, N, Cm, Mg
- b) H, P, N, Cr, Mg
- c) H, F, N, Cr, Mn

2. Elektron je:

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

3. Jedinica za količinu supstance prema SI sistemu je:

- a) dm³
- b) mol
- c) kg

4. Oksidacijsko stanje elementa Mn u KMnO₄ je:

- a) +7
- b) -7
- c) +5.

5. Relativna molekulska masa Ba(OH)₂ · 8H₂O iznosi:

- a) 315,316
- b) 305,444
- c) 171,316

Element	Ba	H	O
Ar	137,3	1,008	16,00

6. Ako je pH rastvora jednak 7, rastvor je:

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

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

- a) hidratacije
- b) oksidacije
- c) redukcije

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

- a) tečni
- b) čvrsti
- c) gasoviti

9. Kiseline:

- a) ne joniziraju
- b) jonizacijom daju OH⁻ jone
- c) jonizacijom daju H₃O⁺ jone

10. Jon kalcija ima oksidacioni broj:

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

11. Prilikom odvijanja endotermne reakcije vrši se:
- primanje elektrona
 - dovođenje toplote
 - izdvajanje toplote
12. Spojevi koji usporavaju hemijsku reakciju nazivaju se:
- inhibitori
 - katalizatori
 - indikatori
13. Pojava iste tvari u više kristalnih oblika je:
- izomorfija
 - polimorfija
 - alotropija
14. Sumporna (sulfatna) kiselina
- je slaba kiselina
 - ima formulu H_2SO_3
 - je jaka dehidracijska kiselina
15. Metanol je otrovan alkohol čija je formula:
- CH_3OH ;
 - CH_3CH_2OH ;
 - $CH_3CH_2CH_2OH$.
16. Acetati su:
- solii acetatne kiseline
 - rastvor acetona u vodi
 - nezasićeni ugljikovodici
17. Aminokiseline su:
- dipeptidi
 - amfoterni spojevi
 - nitroderivati benzena
18. Derivati karboksilnih kiselina su:
- eteri
 - ketoni
 - esteri
19. $CH_3-CO-CH_3$ je formula za molekulu:
- acetona
 - etilacetata
 - mliječne kiseline
20. Masti su:
- solii masnih kiselina i glicerola
 - esteri viših masnih kiselina i glicerola
 - eteri polialkohola

Rješenja testa B_1

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