

Edukacija

Primijenjena

HEMIJA Test A

Zaokruži tačan odgovor

1. Elementi u PSE su poredani:

- a) po broju elektrona u K-ljusci
- b) po abecednom redu
- c) po porastu atomskog broja
- d) bez ikakvog reda

2. Orbitala može da primi:

- a) 8 elektrona
- b) 2 elektrona
- c) 16 elektrona
- d) 10 elektrona

3. Joni elemenata IIA grupe imaju oksidacioni broj:

- a) (-1)
- b) (+3)
- c) (+4)
- d) (+2)

4. Legure su:

- a) spojevi 2 metala
- b) su smjese dva ili više metala
- c) su gasovi
- d) su spojevi metala i nemetala

5. Oksidacija je proces:

- a) primanja elektrona
- b) smanjenja oksidacionog broja
- c) otpuštanja elektrona
- d) analize spoja

6. Grafit je:

- a) veoma tvrd
- b) izolator
- c) provodnik elektriciteta
- d) alotropska modifikacija silicijuma

7. Prelazni elementi:

- a) su svi nemetali
- b) su gasovi
- c) popunjavaju d-ljusku
- d) ne grade spojeve

8. Zasićeni karbohidrogen je:

- a) benzen
- b) eten
- c) cikloheksen
- d) ciklopentan

9. Masti i ulja su:

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

10. Heterociklična baza nukleinskih kiselina je:

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

11. Oksidacijom aldehida nastaju:
- alkoholi
 - ketoni
 - acetali
 - kiseline
12. 2-deoksiriboza je:
- aldopentoza
 - ulazi u sastav RNA
 - ketoza
 - na drugom C-atomu ima OH grupu
13. Diol je:
- propanol
 - etanol
 - 1,2-etandiol
 - glicerol
14. Zagrijavanjem proteini:
- koaguliraju
 - rastvaraju se
 - enoliziraju
 - daju koloidne rastvore
15. Peptidna veza nastaje između:
- karboksilne grupe i amonijaka
 - karboksilne i amino grupe
 - karboksilne i hidroksilne grupe
16. Od drveta se hemijskom preradom dobija:
- celuloza
 - aldehidi
 - laktoza
 - deterdžent

Dopunite rečenice:

17. Horizontalni nizovi u periodnom sistemu elemenata zovu se _____, a vertikalni _____.

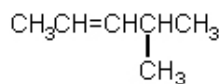
18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

a) Sumpor, nitrogen, barij, fosfor

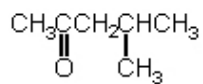
19. Imenujte spojeve:

a) NH_4Cl
b) H_3PO_4

20.
a)



b)



Edukacija

Primijenjena

Test A Odgovori:

1. c
2. b
3. d
4. b
5. c
6. c
7. c
8. d
9. a
10. b
11. d
12. a
13. c
14. a
15. b
16. a
17. periode ; grupe
18. a) S, N, Ba, P
19. a) amonijev hlorid
b) fosfatna kiselina
20. a) 4-metil-2-penten
b) 4-metil-2-pentanon

Edukacija

Primijenjena

HEMIJA Test A

Zaokruži tačan odgovor:

1. Zapremina jednog mola gasa pri STP je:

- a) $11,2 \text{ dm}^3$
- b) $5,6 \text{ dm}^3$
- c) $22,4 \text{ dm}^3$
- d) $33,6 \text{ dm}^3$

2. Oksidacioni broj oksigena u spojevima je:

- a) 0
- b) -2
- c) +1
- d) +2

3. Baze su:

- a) hidroksidi metala
- b) oksidi nemetala
- c) samo slabe baze
- d) rastvori koji boje lakmus crveno

4. Proton je:

- a) elektroneutralan
- b) u elektronskom omotaču
- c) elektronegativan
- d) elektropozitivan

5. Svi izotopi jednog elementa:

- a) imaju isti atomski broj
- b) imaju istu atomsku masu
- c) su radioaktivni
- d) imaju isti broj neutrona

6. Brzina hemijske reakcije:

- a) je pređeni put u jedinici vremena
- b) ne zavisi od temperature
- c) je nevažna u hemijskoj reakciji
- d) je promjena koncentracije reaktanata u jedinici vremena

7. Najizrazitiji metali su elementi:

- a) IIA grupe
- b) IA grupe
- c) VIII grupe
- d) nulte grupe

8. Kisela sredina je kod:

- a) $\text{pH}=1$
- b) $\text{pH}=7$
- c) $\text{pH}>7$
- d) $\text{pH}=14$

9. Neutralizacija je proces između:

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

10. σ (sigma) veza je:

- a) jonska
- b) kovalentna
- c) hidrogenova
- d) donorska

11. Peptidna veza nastaje između:
- karboksilne grupe i amonijaka
 - karboksilne i amino grupe
 - karboksilne i hidroksilne grupe

12. Alanil-glicin je:
- aminokiselina
 - dipeptid
 - protein
 - aldehid

13. Purinske baze:
- ulaze u sastav proteina
 - grade polisaharide
 - ulaze u sastav nukleotida
 - sadrže piridin

14. Aldehidi nastaju oksidacijom:
- sekundarnih alkohola
 - primarnih alkohola
 - tercijarnih alkohola
 - ketona

15. Sapuni su:
- soli aminokiselina
 - soli lizina
 - alkoholi
 - površinski aktivne tvari

16. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ je formula:
- salicilne kiseline
 - etanske kisline
 - etanola
 - popanske kiseline

Dopuni rečenicu

17. Oksidi metala sa vodom grade _____ a oksidi nemetala sa vodom grade _____.

18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

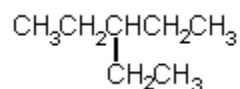
- Cink, bakar, ksenon, fluor

19. Imenovati spojeve

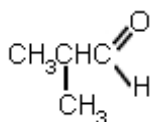
- AgNO_3
- CuS

20. Imenovati spojeve po IUPAC-nomenklaturi

a)



b)



Edukacija

Primijenjena

Test A Odgovori:

1. c
2. b
3. a
4. d
5. a
6. d
7. b
8. a
9. d
10. b
11. b
12. b
13. c
14. b
15. d
16. d
17. baze ; kiseline
18. a) Zn, Cu, Xe, F
19. a) srebrov nitrat
b) bakar sulfid
20. a) 3 - etilpentan
b) 2 - metilpropanal

HEMIJA Test A

Zaokruži tačan odgovor

1. Elementi u PSE su poredani:

- a) po broju elektrona u K-ljusci
- b) po abecednom redu
- c) po porastu atomskog broja
- d) bez ikakvog reda

2. Orbitala može da primi:

- a) 8 elektrona
- b) 2 elektrona
- c) 16 elektrona
- d) 10 elektrona

3. Joni elemenata IIA grupe imaju oksidacioni broj:

- a) (-1)
- b) (+3)
- c) (+4)
- d) (+2)

4. Legure su:

- a) spojevi 2 metala
- b) su smjese dva ili više metala
- c) su gasovi
- d) su spojevi metala i nemetala

5. Oksidacija je proces:

- a) primanja elektrona
- b) smanjenja oksidacionog broja
- c) otpuštanja elektrona
- d) analize spoja

6. Grafit je:

- a) veoma tvrd
- b) izolator
- c) provodnik elektriciteta
- d) alotropska modifikacija silicijuma

7. Prelazni elementi:

- a) su svi nemetali
- b) su gasovi

- c) popunjvaju d-ljusku
- d) ne grade spojeve

8. Zasićeni karbohidrogen je:

- a) benzen
- b) eten
- c) cikloheksen
- d) ciklopentan

9. Masti i ulja su:

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

10. Heterociklična baza nukleinskih kiselina je:

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

11. Oksidacijom aldehida nastaju:

- a) alkoholi
- b) ketoni
- c) acetali
- d) kiseline

12. 2-deoksiriboza je:

- a) aldopentoza
- b) ulazi u sastav RNA
- c) ketoza
- d) na drugom C-atomu ima OH grupu

13. Diol je:

- a) propanol
- b) etanol
- c) 1,2-etandiol
- d) glicerol

14. Zagrijavanjem proteini:

- a) koaguliraju
- b) rastvaraju se
- c) enoliziraju

d) daju koloidne rastvore

15. Peptidna veza nastaje između:

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

16. Od drveta se hemijskom preradom dobija:

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

17. Horizontalni nizovi u periodnom sistemu elemenata zovu se _____, a vertikalni _____.

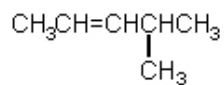
18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

- a) Sumpor, nitrogen, barij, fosfor

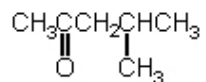
19. Imenujte spojeve:

- a) NH_4Cl
- b) H_3PO_4

20. a)



b)



Test A

Odgovori:

1. c
2. b
3. d
4. b
5. c
6. c
7. c
8. d
9. a
10. b
11. d
12. a
13. c
14. a
15. b
16. a
17. periode ; grupe
18. a) S, N, Ba, P
19. a) amonijev hlorid
b) fosfatna kiselina
20. a) 4-metil-2-penten
b) 4-metil-2-pentanon

Edukacija

Primijenjena

HEMIJA Test B

Zaokruži tačan odgovor:

1. Zapremina jednog mola gasa pri STP je:

- a) $11,2 \text{ dm}^3$
- b) $5,6 \text{ dm}^3$
- c) $22,4 \text{ dm}^3$
- d) $33,6 \text{ dm}^3$

2. Oksidacioni broj oksigena u spojevima je:

- a) 0
- b) -2
- c) +1
- d) +2

3. Baze su:

- a) hidroksidi metala
- b) oksidi nemetala
- c) samo slabe baze
- d) rastvori koji boje lakmus crveno

4. Proton je:

- a) elektroneutralan
- b) u elektronskom omotaču
- c) elektronegativan
- d) elektropozitivan

5. Svi izotopi jednog elementa:

- a) imaju isti atomski broj
- b) imaju istu atomsku masu
- c) su radioaktivni
- d) imaju isti broj neutrona

6. Brzina hemijske reakcije:

- a) je pređeni put u jedinici vremena
- b) ne zavisi od temperature
- c) je nevažna u hemijskoj reakciji
- d) je promjena koncentracije reaktanata u jedinici vremena

7. Najizrazitiji metali su elementi:

- a) IIA grupe
- b) IA grupe
- c) VIII grupe
- d) nulte grupe

8. Kisela sredina je kod:

- a) $\text{pH}=1$
- b) $\text{pH}=7$
- c) $\text{pH}>7$
- d) $\text{pH}=14$

9. Neutralizacija je proces između:

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

10. σ (sigma) veza je:

- a) jonska
- b) kovalentna
- c) hidrogenova
- d) donorska

11. Peptidna veza nastaje između:
- karboksilne grupe i amonijaka
 - karboksilne i amino grupe
 - karboksilne i hidroksilne grupe

12. Alanil-glicin je:
- aminokiselina
 - dipeptid
 - protein
 - aldehid

13. Purinske baze:
- ulaze u sastav proteina
 - grade polisaharide
 - ulaze u sastav nukleotida
 - sadrže piridin

14. Aldehidi nastaju oksidacijom:
- sekundarnih alkohola
 - primarnih alkohola
 - tercijarnih alkohola
 - ketona

15. Sapuni su:
- solii aminokiselina
 - solii lizina
 - alkoholi
 - površinski aktivne tvari

16. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ je formula:
- salicilne kiseline
 - etanske kisline
 - etanola
 - popanske kiseline

Dopuni rečenicu

17. Oksidi metala sa vodom grade _____ a oksidi nemetala sa vodom grade _____.

18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

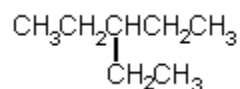
- a) Cink, bakar, ksenon, fluor

19. Imenovati spojeve

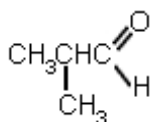
- AgNO_3
- CuS

20. Imenovati spojeve po IUPAC-nomenklaturi

a)



b)



Edukacija

Primijenjena

Test B Odgovori:

1. c
2. b
3. a
4. d
5. a
6. d
7. b
8. a
9. d
10. b
11. b
12. b
13. c
14. b
15. d
16. d
17. baze ; kiseline
18. a) Zn, Cu, Xe, F
19. a) srebrov nitrat
b) bakar sulfid
20. a) 3 - etilpentan
b) 2 - metilpropanal

Edukacija

Primijenjena

HEMIJA Test B

Zaokruži tačan odgovor

1. Jedan mol helijuma, pri normalnim uslovima, ima:

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

2. Koja je tvrdnja tačna:

- a) ukupna masa tokom reakcije se mijenja
- b) ukupna masa tokom reakcije se ne mijenja
- c) hemijski elementi su složene tvari
- d) reakcije se odvijaju samo u gasovitom agregatnom stanju

3. U kom omjeru masa se spajaju N i O u N_2O

- a) 7:4
- b) 8:4
- c) 10:4
- d) 14:4

4. Kiseline:

- a) ne joniziraju
- b) jonizacijom daju H_3O^+ jone
- c) jonizacijom daju OH^- jone
- d) su samo anorganske

5. Elektron je:

- a) lakši od protona
- b) teži od atoma
- c) elektropozitivan
- d) smješten u atomskom jezgri

6. Atomski broj je:

- a) broj protona u omotaču
- b) broj protona i neutrona
- c) broj neutrona u jezgri
- d) broj protona u jezgri

7. Jedinica za količinsku koncentraciju je:

- a) kg/dm^3
- b) mol/dm^3
- c) mol/kg
- d) $Pa\ m^2$

8. Pri egzotermnim procesima:

- a) se toplota dovodi sistemu
- b) se oslobađa toplota iz sistema
- c) nema energetske promjene
- d) sistem se hladi

9. Funkcionalna grupa koja sadrži jednu dvostruku vezu je:

- a) amino
- b) hidroksilna
- c) karboksilna
- d) nitro

10. Između dva atoma karbona u etenu obrazuju se:

- a) dvije σ veze
- b) dvije π veze
- c) jedna σ i jedna π veza
- d) jedna σ veza

11. Derivati karboksilnih kiselina su:

- a) eteri
- b) ketoni
- c) esteri
- d) alkoholi

12. Aminokiseline su:

- a) dipeptidi
- b) amfoterni spojevi
- c) nitroderivati benzena
- d) nepolarne tvari

13. Organski spojevi najčešće reaguju u:

- a) obliku jona
- b) molekula
- c) elektrona
- d) neutrona

14. Fruktosa je:

- a) aldopentoza
- b) trioza
- c) ketoheksoza
- d) aldoheksoza

15. R-CH₂OH predstavlja opću formulu:

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

16. Prvi član homolognog niza alkina je:

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

Dopuni rečenicu:

17. Metali i nemetali međusobno grade _____ spojeve, a nemetali međusobno _____ spojeve

18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

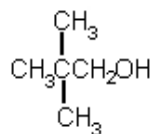
- a) Hlor, litij, kalaj, olovo

19. Imenovati spojeve

- a) BaCl₂
- b) Mg(HCO₃)₂

20. Imenovati spojeve po IUPAC-nomenklaturi

a)



b)



Edukacija

Primijenjena

Test B Odgovori:

1. c
2. b
3. a
4. b
5. a
6. d
7. b
8. b
9. c
10. c
11. c
12. b
13. b
14. c
15. c
16. c
17. Jonske ; kovalentne

18. a) Cl, Li, Sn, Pb

19. a) barijev hlorid
b) magnezijev hidrogenkarbonat

20. a) 2,2 – dimetil -1- propanol
b) brom benzen

HEMIJA Test B

Zaokruži tačan odgovor

1. Koja je tvrdnja tačna:

- a) ukupna masa tokom reakcije se mijenja
- b) ukupna masa tokom reakcije se ne mijenja
- c) hemijski elementi su složene tvari
- d) reakcije se odvijaju samo u gasovitom agregatnom stanju

2. Jedinica za količinsku koncentraciju je:

- a) kg/dm^3
- b) mol/dm^3
- c) mol/kg
- d) Pa m^2

3. Pri egzotermnim procesima:

- a) se toplota dovodi sistemu
- b) se oslobađa toplota iz sistema
- c) nema energetske promjene
- d) sistem se hladi

4. Proton je:

- a) elektroneutralan
- b) u elektronskom omotaču
- c) elektronegativan
- d) elektropozitivan

5. Orbitala može da primi:

- a) 8 elektrona
- b) 2 elektrona
- c) 16 elektrona
- d) 10 elektrona

6. Brzina hemijske reakcije:

- a) je pređeni put u jedinici vremena
- b) ne zavisi od temperature
- c) je nevažna u hemijskoj reakciji
- d) je promjena koncentracije reaktanata u jedinici vremena

7. Neutralizacija je proces između:

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

8. Grupni reagens za katjone 4 grupe je:

- a) HCl
- b) H₂S
- c) (NH₄)₂CO₃
- d) nema grupnog reagensa

9. Elementi IA grupe su:

- a) jaki oksidansi
- b) jaki reducenti
- c) lahko se redukuju
- d) teško se oksidiraju

10. Etan podliježe reakcijama:

- a) adicije
- b) supstitucije
- c) polimerizacije
- d) dekarboksilacije

11. Derivati karboksilnih kiselina su:

- a) eteri
- b) ketoni
- c) esteri
- d) alkoholi

12. Heterociklična baza nukleinskih kiselina je:

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

13. Aminokiseline su:

- a) dipeptidi
- b) amfoterni spojevi
- c) nitroderivati benzena

d) nepolarne tvari

14. Hiralni (asimetrični) atom karbona:

- a) ima na sve četiri veze iste atome
- b) ima na sve četiri veze različite atome
- c) gradi dvostruke veze
- d) gradi π veze

15. R-CH₂OH predstavlja opću formulu:

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

16. Purinske baze:

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

17. Strukturnu izomeriju susrećemo kod:

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

18. Nacrtati strukture slijedećih spojeva :

- a) 2,4,4-trimetil-2-penten
- b) 1,5-heksadien

19. DOPUNI ILI DOVRŠI JEDNADŽBE HEMIJSKE REAKCIJE

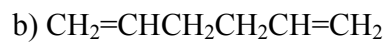
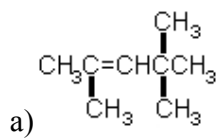
- a) $\text{AgNO}_3 + \quad \quad \quad \rightarrow \text{AgCl} + \text{KNO}_3$
- b) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \quad \quad \quad + \quad \quad \quad$

20. Lewisovom simbolikom objasni jonsku vezu u magnezijevom oksidu !

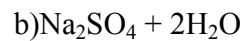
Test B

ODGOVORI:

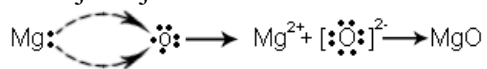
1. Odgovor je: b
2. Odgovor je: b
3. Odgovor je: b
4. Odgovor je: d
5. Odgovor je: b
6. Odgovor je: d
7. Odgovor je: d
8. Odgovor je: c
9. Odgovor je: b
10. Odgovor je: b
11. Odgovor je: c
12. Odgovor je: b
13. Odgovor je: b
14. Odgovor je: b
15. Odgovor je: c
16. Odgovor je: c
17. Odgovor je: d
18. Odgovor je:



19. Odgovor:



20. Rješenje :



Edukacija

Primijenjena

HEMIJA Test C

Zaokruži tačan odgovor

1. Jedan mol helijuma, pri normalnim uslovima, ima:

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

2. Koja je tvrdnja tačna:

- a) ukupna masa tokom reakcije se mijenja
- b) ukupna masa tokom reakcije se ne mijenja
- c) hemijski elementi su složene tvari
- d) reakcije se odvijaju samo u gasovitom agregatnom stanju

3. U kom omjeru masa se spajaju N i O u N_2O

- a) 7:4
- b) 8:4
- c) 10:4
- d) 14:4

4. Kiseline:

- a) ne joniziraju
- b) jonizacijom daju H_3O^+ jone
- c) jonizacijom daju OH^- jone
- d) su samo anorganske

5. Elektron je:

- a) lakši od protona
- b) teži od atoma
- c) elektropozitivan
- d) smješten u atomskom jezgri

6. Atomski broj je:

- a) broj protona u omotaču
- b) broj protona i neutrona
- c) broj neutrona u jezgri
- d) broj protona u jezgri

7. Jedinica za količinsku koncentraciju je:

- a) kg/dm^3
- b) mol/dm^3
- c) mol/kg
- d) $Pa\ m^2$

8. Pri egzotermnim procesima:

- a) se toplota dovodi sistemu
- b) se oslobađa toplota iz sistema
- c) nema energetske promjene
- d) sistem se hladi

9. Funkcionalna grupa koja sadrži jednu dvostruku vezu je:

- a) amino
- b) hidroksilna
- c) karboksilna
- d) nitro

10. Između dva atoma karbona u etenu obrazuju se:

- a) dvije σ veze
- b) dvije π veze
- c) jedna σ i jedna π veza
- d) jedna σ veza

11. Derivati karboksilnih kiselina su:

- a) eteri
- b) ketoni
- c) esteri
- d) alkoholi

12. Aminokiseline su:

- a) dipeptidi
- b) amfoterni spojevi
- c) nitroderivati benzena
- d) nepolarne tvari

13. Organski spojevi najčešće reaguju u:

- a) obliku jona
- b) molekula
- c) elektrona
- d) neutrona

14. Fruktosa je:

- a) aldopentoza
- b) trioza
- c) ketoheksoza
- d) aldoheksoza

15. R-CH₂OH predstavlja opću formulu:

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

16. Prvi član homolognog niza alkina je:

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

Dopuni rečenicu:

17. Metali i nemetali međusobno grade _____ spojeve, a nemetali međusobno _____ spojeve

18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

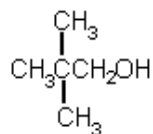
- a) Hlor, litij, kalaj, olovo

19. Imenovati spojeve

- a) BaCl₂
- b) Mg(HCO₃)₂

20. Imenovati spojeve po IUPAC-nomenklaturi

a)



b)



Edukacija

Primijenjena

Test C Odgovori:

1. c
2. b
3. a
4. b
5. a
6. d
7. b
8. b
9. c
10. c
11. c
12. b
13. b
14. c
15. c
16. c
17. Jonske ; kovalentne

18. a) Cl, Li, Sn, Pb

19. a) barijev hlorid
b) magnezijev hidrogenkarbonat

20. a) 2,2 – dimetil -1- propanol
b) brom benzen

Edukacija

Primijenjena

HEMIJA Test C

Zaokruži tačan odgovor

1. Elementi u PSE su poredani:

- a) po broju elektrona u K-ljusci
- b) po abecednom redu
- c) po porastu atomskog broja
- d) bez ikakvog reda

2. Orbitala može da primi:

- a) 8 elektrona
- b) 2 elektrona
- c) 16 elektrona
- d) 10 elektrona

3. Joni elemenata IIA grupe imaju oksidacioni broj:

- a) (-1)
- b) (+3)
- c) (+4)
- d) (+2)

4. Legure su:

- a) spojevi 2 metala
- b) su smjese dva ili više metala
- c) su gasovi
- d) su spojevi metala i nemetala

5. Oksidacija je proces:

- a) primanja elektrona
- b) smanjenja oksidacionog broja
- c) otpuštanja elektrona
- d) analize spoja

6. Grafit je:

- a) veoma tvrd
- b) izolator
- c) provodnik elektriciteta
- d) alotropska modifikacija silicijuma

7. Prelazni elementi:

- a) su svi nemetali
- b) su gasovi
- c) popunjavaju d-ljusku
- d) ne grade spojeve

8. Zasićeni karbohidrogen je:

- a) benzen
- b) eten
- c) cikloheksen
- d) ciklopentan

9. Masti i ulja su:

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

10. Heterociklična baza nukleinskih kiselina je:

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

11. Oksidacijom aldehida nastaju:
- alkoholi
 - ketoni
 - acetali
 - kiseline
12. 2-deoksiriboza je:
- aldopentoza
 - ulazi u sastav RNA
 - ketoza
 - na drugom C-atomu ima OH grupu
13. Diol je:
- propanol
 - etanol
 - 1,2-etandiol
 - glicerol
14. Zagrijavanjem proteini:
- koaguliraju
 - rastvaraju se
 - enoliziraju
 - daju koloidne rastvore
15. Peptidna veza nastaje između:
- karboksilne grupe i amonijaka
 - karboksilne i amino grupe
 - karboksilne i hidroksilne grupe
16. Od drveta se hemijskom preradom dobija:
- celuloza
 - aldehidi
 - laktoza
 - deterdžent

Dopunite rečenice:

17. Horizontalni nizovi u periodnom sistemu elemenata zovu se _____, a vertikalni _____.

18. Napisati simbole slijedećih elemenata :

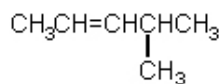
- Sumpor, nitrogen, barij, fosfor

19. Imenujte spojeve:

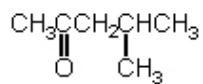
- NH_4Cl
- H_3PO_4

20.

a)



b)



Edukacija

Primijenjena

Test C Odgovori:

1. c
2. b
3. d
4. b
5. c
6. c
7. c
8. d
9. a
10. b
11. d
12. a
13. c
14. a
15. b
16. a
17. periode ; grupe
18. a) S, N, Ba, P
19. a) amonijev hlorid
b) fosfatna kiselina
20. a) 4-metil-2-penten
b) 4-metil-2-pentanon

Zaokruži tačan odgovor

1. Zapremina jednog mola gasa pri STP je:

- a) 11,2 dm³
- b) 5,6 dm³
- c) 22,4 dm³
- d) 33,6 dm³

2. Oksidacioni broj oksigena u spojevima je:

- a) 0
- b) -2
- c) +1
- d) +2

3. Baze su:

- a) hidroksidi metala
- b) oksidi nemetala
- c) samo slabe baze
- d) rastvori koji boje lakmus crveno

4. Proton je:

- a) elektroneutralan
- b) u elektronskom omotaču
- c) elektronegativan
- d) elektropozitivan

5. Svi izotopi jednog elementa:

- a) imaju isti atomski broj
- b) imaju istu atomsku masu
- c) su radioaktivni
- d) imaju isti broj neutrona

6. Brzina hemijske reakcije:

- a) je pređeni put u jedinici vremena
- b) ne zavisi od temperature
- c) je nevažna u hemijskoj reakciji
- d) je promjena koncentracije reaktanata u jedinici vremena

7. Najizrazitiji metali su elementi:

- a) IIA grupe
- b) IA grupe
- c) VIII grupe
- d) nulte grupe

8. Kisela sredina je kod:

- a) pH=1
- b) pH=7
- c) pH>7
- d) pH=14

9. Neutralizacija je proces između:

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

10. σ (sigma) veza je:

- a) jonska
- b) kovalentna
- c) hidrogenova
- d) donorska

11. Peptidna veza nastaje između:

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

12. Alanil-glicin je:

- a) aminokiselina
- b) dipeptid
- c) protein
- d) aldehid

13. Purinske baze:

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

Test C

Odgovori:

1. c
2. b
3. a
4. d
5. a
6. d
7. b
8. a
9. d
10. b
11. b
12. b
13. c
14. b
15. d
16. d
17. baze ; kiseline

18. a) Zn, Cu, Xe, F

19. a) srebrov nitrat
b) bakar sulfid

20. a) 3 - etilpentan
b) 2 - metilpropanal