



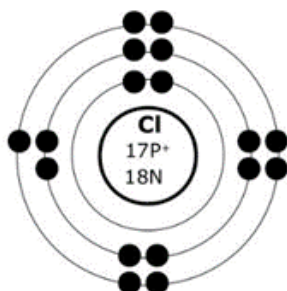
Odgovaraj zaokruživanjem slova ispred jednog od ponuđenih odgovora. Svaki tačan odgovor nosi 2 poena. Pisanje olovkom, zaokruživanje dva ili više odgovora ili precrtavanje (brisanje) odgovora donosi 0 poena.

TEST SA VIŠE PONUĐENIH ODGOVORA OD KOJIH JE SAMO JEDAN TAČAN
(Odgovara se zaokruživanjem **samo jednog** od ponuđenih odgovora pod A, B, C ili D)

1. Hemijski simboli treba da imaju najmanje:

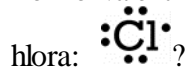
- A. Jedno veliko slovo.
- B. Jedno malo slovo.
- C. Dva mala slova.
- D. Jedno veliko i jedno malo slovo.

2. Atomski broj prikazanog elementa je:



- A. 17
- B. 18
- C. 35
- D. 35,45

3. Koliko valentnih elektrona ima atom



- A. 1
- B. 6
- C. 7
- D. 17

4. U kom se (po redu) elektronskom sloju nalazi valentni elektron atoma elementa sa rednim brojem 11?

- A. 1
- B. 3
- C. 11
- D. 12

5. Mendelejev je poredao elemente prema rastu:

- A. Атомскиот број
- B. Масениот број
- C. Атомската маса
- D. Валентните електрони

6. U kojoj se grupi nalaze najreaktivniji nemetali?

- A. 1
- B. 2
- C. 17
- D. 18

7. Šta pokazuje atomski broj?

- A. Samo broj elektrona.
- B. Samo broj protona.
- C. Samo broj neutrona.
- D. Samo broj valentnih elektrona.

8. Koliko elektrona jednog atoma fosfora (atomski broj 15) učestvuju u formiranje kovalentnih veza sa atomima vodonika?

- A. 2
- B. 3
- C. 5
- D. 7

9. Hemijska formula metana je CH_4 . Iz koliko se elemenata sastoji ovo jedinjenje?

- A. 1
- B. 2
- C. 4
- D. 5

10. Najveći broj atoma postoji u jednoj formuloj jedinici:

- A. Natrijum nitrata.
- B. Litijum karbonata.
- C. Aluminijum hidroksida.
- D. Sumporvodonične kiseline.

11. U kojoj od pomenutih niza jedinjenja svi metali imaju istu valentnost?

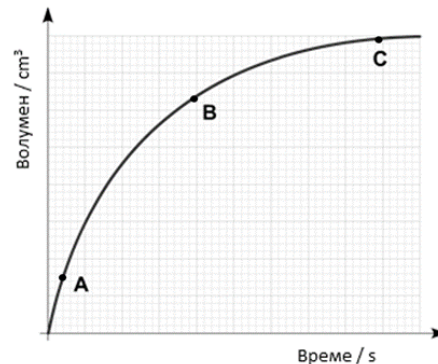
- A. CrO , Cr_2O_3 , CrO_3
- B. BeCl_2 , CuBr , MnO_2
- C. K_2S , Na_2SO_4 , CuCl_2
- D. SnCl_4 , PbS_2 , MnO_2



Odgovaraj zaokruživanjem slova ispred jednog od ponuđenih odgovora. Svaki tačan odgovor nosi 2 poena. Pisanje olovkom, zaokruživanje dva ili više odgovora ili precrtavanje (brisanje) odgovora donosi 0 poena.

12. Empirijska formula tetrafosfor dekaoksida je:
- PO
 - PO₂
 - P₂O₅
 - P₄O₁₀
13. Jedan atom elementa X može da se veže sa dva atoma kiseonika. Hemijska formula hlorida elementa X je:
- XCl
 - XCl₂
 - X₂Cl
 - XCl₄
14. Zašto porast temperature izaziva povećanje brzine reakcije?
- Porast temperature povećava energiju reaktanata, a time i brzinu reakcije.
 - Porast temperature dovodi do povećanja koncentracije reaktanata, a time i brzine reakcije.
 - Porastom temperature raste veličina molekula, se povećava i brzina reakcije.
 - Porast temperature dovodi do povećanja dodirne površine, a time i brzine reakcije.
15. Enzimi omogućuju da se reakcija odvija _____ i _____ energiju aktivacije.
- Brže, povećavaju.
 - Brže, umanjuju.
 - Sporije, povećavaju.
 - Sporije, umanjuju.

16. Na bazi donjeg dijagrama, odredi kojom je rečenicom tačno označena tačka A na grafiku.



- Reakcija je završena.
 - Reakcija se usporava.
 - Reakcija je najsporija.
 - Reakcija je najbrža.
17. Ukupni broj elektrona u jonu dobivenog od atoma sa 9 protona i 10 neutrona, je:
- 1
 - 8
 - 9
 - 10
18. Koliko elektrona ima u spoljnjem sloju sulfidnog jona (atomski broj sumpora je 16)?
- 2
 - 6
 - 8
 - 16
19. Kod kog para elemenata se može formirati jonska veza?
- H и C
 - Mg и F
 - K и Na
 - H и O



Odgovaraj zaokruživanjem slova ispred jednog od ponuđenih odgovora. Svaki tačan odgovor nosi 2 poena. Pisanje olovkom, zaokruživanje dva ili više odgovora ili precrtavanje (brisanje) odgovora donosi 0 poena.

20. Šta je iz navedenog tačno?
Elektricitet provodi:
- Čvrsti natrijum hlorid.
 - Rastopljeni natrijum hlorid.
 - Vodeni rastvor natrijum hlorida.
- Samo i
 - Samo iii
 - i i iii
 - ii i iii
21. Koja je jednačina (tačna i poravnata) reakcije razlaganja vodonik peroksida?
- $H_2O_2 = 2H + 2O$
 - $H_2O_2 = H_2O + O_2$
 - $2H_2O_2 = H_2O + 2O_2$
 - $2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$
22. Metalni magnezijum može da reaguje sa gvožđe(III) sulfatom, pri čemu se dobija elementarno gvožđe i magnezijum sulfat. Koeficijenti ispred hemijskih formuli u poravnatoj jednačini (prema redosledu pominjanja) su:
- 3, 1, 2, 3
 - 1, 1, 1, 1
 - 3, 1, 1, 3
 - 1, 1, 3, 1
23. Koja je hemijska formula amonijum sulfata?
- NH_4SO_4
 - $NH_4(SO_4)_2$
 - $(NH_4)_2SO_4$
 - $(NH_4)_4SO_4$
24. Zlato postoji kao samородno (slobodno) zato što je:
- Redak metal.
 - Nereaktivan metal.
 - Skup metal.
 - Postalo iz meteorita.
25. Šta možeš da zaključiš o titanijumu (titanu) i magnezijumu, ukoliko znaš da je moguća reakcija između magnezijuma i titanijum(IV) hlorida?
- Titanijum je nemetal.
 - Titanijum je mekši od magnezijuma.
 - Titanijum je reaktivniji od magnezijuma.
 - U nizi reaktivnosti, titanijum se nalazi iza magnezijuma.