

1. Za hemijske elemente: **kalcij, azot, barij, kalij, bor, silicij**

ispravno napisan redoslijed simbola je :

- a) K, N, Ba, Ca, B, Si;
- b) Ca, N, Ba, K, Br, Si;
- c) Ca, N, Ba, K, B, Si.

2. Jedinica za količinu supstance prema SI sistemu je:

- a) kilogram;
- b) kulon;
- c) mol.

3. Jedinica za masenu koncentraciju je:

- a) g/mol;
- b) g/L;
- c) mol/L.

4. Oksidacijsko stanje elementa Mn u HMnO_4 je:

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

5. Relativna molekulska masa $\text{CuSO}_4 \times 5\text{H}_2\text{O}$ iznosi:

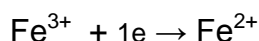
- a) 149,5;
- b) 209,5;
- c) 249,5.

Element	S	Cu	O
Ar	32,0	63,5	16,00

6. Ako je pH rastvora jednak 7,8 rastvor je

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

7. U slijedećem hemijskom izrazu



došlo je do procesa

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

8. Rastvaranjem u vodi neke hemijske tvari se razlažu na ione.

Disocijacijom HClO_4 nastaju:

- a) H^+ , Cl^- , O^{2-} ;
- b) H^+ , Cl^{+7} , 4O^{2-} ;
- c) H^+ , ClO_4^-

9. Niz hemijskih spojeva koje predstavljamo formulama: FeS , Al_2S_3 , Na_2S zovu se opštim imenom:

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

10. Cink, olovo i aluminijum su tehnički značajni:

- a) polumetali;
- b) metali;
- c) nemetali.

11. Spojevi koji usporavaju hemijsku reakciju nazivaju se:

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

12. Atomski broj je:

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

13. H_2CO_3 , H_2SO_3 , HMnO_4 i HClO_4 su:

- a) kiseline;
- b) oksidi;
- c) soli.

14. Prilikom odvijanja egzotermne reakcije vrši se:

- a) otpuštanje elektrona;
- b) izdvajanje toplote;
- c) dovođenje toplote.

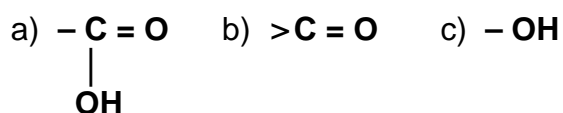
15. Spojevi koji sadrže grupu, NO_2^- , nazivaju se:

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

16. CH_3OH je hemijska formula alkohola čiji je naziv:

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

17. Ketoni sadrže funkcionalnu grupu:



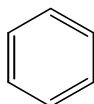
18. Maltoza je:

- a) monosaharid;
- b) disaharid;
- c) polisaharid.

19. Lipidi su:

- a) rastvorljivi u vodi
- b) rastvorljivi u nepolarnim rastvaračima
- c) rastvorljivi u hladnom alkoholu

20. Prikazana struktura, molekulske formule C_6H_6 , pripada



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

