**POVEZOVANJE DELCEV**

**Atomi katere skupine periodnega sistema ne postanejo ioni?**

    prve skupine

    osme skupine

    pete skupine

    sedme skupine

2. **Elektrone oddajajo atomi I, II in III skupine periodnega sistema.**

    Da

    Ne

3. **Elektrone sprejemajo atomi VI, VII in VIII skupine periodnega sistema.**

    Da

    Ne

4. **Atom, ki SPREJME elektrone postane kation.**

    Da

    Ne

5. **Zakaj atomi postajajo ioni?**

    Ker želijo popolno stanje - 6 elektronov v zadnji lupini.

    Ker želijo popolno stanje - 8 elektronov v zadnji lupini.

    Ker želijo visoko stanje - 8 elektronov v zadnji lupini.

    Ker želijo nepopolno stanje - 8 elektronov v zadnji lupini.

6. **Kakšen naboj imajo anioni?**

    pozitiven

    nevtralen

    negativen

    odvisno od atoma, ki postane anion

7. **Kakšni ioni (anioni ali kationi) postanejo atomi, ki jih uvrščamo med halogene elemente?**

    anioni

    kationi

    odvisno od halogenega elementa

    odvisno od temperature in pritiska

8. **Kateri delci so povezani z ionsko vezjo v ionsko spojino?**

    različni nekovinski ioni

    enaki kovinski ioni

    kovinski in nekovinski atomi

    kovinski in nekovinski ioni

9. **Oglej si tabelo in odgovori na spodnja vprašanja: Napši črko elementa (velike črke), ki daje 1- ione.**



    

10. **Napiši črko (veliko črko) elementa, ki daje 2+ ione. (glej zgornjo tabelo)**

    

11. **Napiši črko (veliko črko) elementa, ki nerad tvori ione. (glej zgornjo tabelo)**

    

12. **Napiši črko (veliko črko) elementa, ki je v četrti periodi periodnega sistema. (glej zgornjo tabelo)**

    

13. **Molekulo amoniaka lahko ponazorimo z risbo. Katera vrsta vezi je med atomi vodika in dušika?**



    ionska vez

    medmolekulska vez

    kovalentno polarna vez

    kovalentno nepolarna vez

14. **Med dvema enakima nekovinama se tvori:**

    ionska vez

    kovalentna nepolarna vez

    kovalentna polarna vez

    molekulska vez

15. **Kakšna vrsta vezi je značilna za MgBr2**

    ionska

    kovalentno polarna

    kovalentno nepolarna

    kovinska

16. **Trden kalcijev oksid ne prevaja električnega toka. Kaj moramo storiti, da bo začel prevajati električni tok?**

    Moramo ga zmešati s trdno soljo.

    Moramo ga staliti.

    Moramo mu dodati trdno žveplo

    V nobene primeru ne more prevajati električnega toka.

17. **Vrelišča in tališča ionskih spojin so zelo visoka.**

    Da

    Ne

18. **V kakšnih topilih so topne ionske spojine?**

    V ionskih topilih

    V polarnih topilih

    V nepolarnih topilih

    Niso topna

19. **Kateri delci so povezani kovalentno polarno vezjo?**

    enaki kovinski atomi]

    enaki nekovinski atomi

    različni kovinski atomi

    različni nekovinski atomi

20. **Zakaj na polarni molekuli nastanejo + in - poli?**

    Ker različni atomi enako privlačijo skupne elektronske pare.

    Ker enaki atomi različno privlačijo skupne elektronske pare.

    Ker različni atomi različno privlačijo skupne elektronske pare.

    Ker različni atomi različno privlačijo proste elektronske pare.

21. **Kakšno topilo (polarno ali nepolarno) je voda?**

    nepolarno topilo

    ni topilo

    polarno topilo

    polarno in nepolarno topilo - odvisno od temperature

22. **V kakšnem topilu se topi žveplo - S8?**

    V nepolarnem topilu

    V polarnem topilu

    V ionskem topilu

    Se ne topi