**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?**

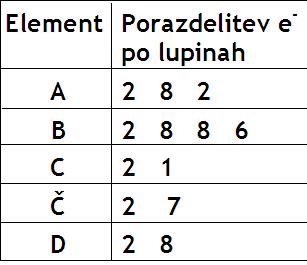
 različni nekovinski ioni

 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)**



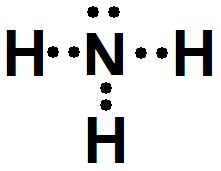
11. **Napiši črko (veliko črko) elementa, ki nerad tvori ione. (glej zgornjo tabelo)**



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