

## **KOORDINACIJSKE SPOJINE**

- 1. Pri raztapljanju bakrovega (II) sulfata (VI)  $\text{CuSO}_4$  v vodi se raztopina obarva \_\_\_\_\_, ob dodatku amonijaka pa se obarva \_\_\_\_\_. Z dodatkom natrijevega klorida ( $\text{NaCl}$ ) pa se raztopina bakrovega (II) sulfata (VI)  $\text{CuSO}_4$  obarva \_\_\_\_\_.**
- 2. Zakaj se barve raztopin spremenijo?**  
\_\_\_\_\_
- 3. Kako imenujemo nastale spojine?**  
\_\_\_\_\_
- 4. Na kaj so vezani anioni ali molekule v koordinacijskih ionih?**  
\_\_\_\_\_
- 5. Kako se imenuje kovinski ion? \_\_\_\_\_**
- 6. Kako se imenujejo molekule in anioni, ki so vezani na centralni ion? \_\_\_\_\_**
- 7. Ligandi so lahko \_\_\_\_\_ molekule in \_\_\_\_\_, ki imajo vsaj \_\_\_\_\_ elektronski \_\_\_\_\_.**
- 8. S čim se veže ligand na centralni ion?**  
\_\_\_\_\_
- 9. Nevezni elektronski par postane \_\_\_\_\_ elektronski par med \_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_.**
- 10. Kako se ligandi razporedijo okoli centralnega iona?**  
\_\_\_\_\_
- 11. Kakšen mora biti odboj med elektronskimi pari?**  
\_\_\_\_\_
- 12. Posledica tega je \_\_\_\_\_ kompleksnega \_\_\_\_\_.**
- 13. Kaj je značilno za vsako kovino?**  
\_\_\_\_\_

14. Od česa je odvisno koordinacijsko število?

---

15. Kako zapišemo formulo koordinacijskega iona ali spojine?

---

16. Najprej zapišemo \_\_\_\_\_, nato \_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_ ligandov kot \_\_\_\_\_, za oglastim oklepajem pa še \_\_\_\_\_ iona, če gre za koordinacijski ion.

17. Ko so ligandi anioni imajo končnico \_\_\_\_\_ (npr. Cl<sup>-</sup> - kloro), centralni ioni pa dobijo končnico \_\_\_\_\_ ali \_\_\_\_\_. Na primer: Fe \_\_\_\_\_, Al \_\_\_\_\_.

18. Z dodatkom trdnega natrijevega klorida v raztopino bakrovih ionov se raztopina obarva \_\_\_\_\_. Reakcija je \_\_\_\_\_.