

### 3 α – Opakování solí – teorie

1. Co to jsou soli, jak se odvozují, jak a podle čeho se rozdělují ?
2. Které soli jsou odvozeny od bezkyslíkatých kyselin ?
3. Co je charakteristické pro hydrogensoli a čím se vyznačují hydráty solí ?
4. Jak se zjistí oxidační číslo kationtu v soli a co určuje oxidační číslo aniontu soli ?
5. Jaký je rozdíl ve vzorci mezi solemi: manganan a mangannan ?
6. Jaký je rozdíl mezi  $\text{KMnO}$  a  $\text{K}_2\text{MnO}_4$  ?
7. Jakými reakcemi a z jakých látek mohou vznikat soli ?
8. Co vznikne reakcí kyseliny s hydroxidem; uveďte příklad ?
9. Co vznikne reakcí kyseliny s kovem; uveďte příklad ?
10. Co vznikne reakcí 2 prvků – kovu a nekovu; uveďte příklad ?
11. Co vznikne reakcí 2 oxidů – oxidu kovu a oxidu nekovu; uveďte příklad ?
12. Co vznikne reakcí kyselinotvorného oxidu s hydroxidem; uveďte příklad ?
13. Co vznikne reakcí zásadotvorného oxidu s kyselinou; uveďte příklad ?
14. Co vznikne reakcí dvou solí ve sraženinách; uveďte příklad ?
15. Co je to neutralizace, kde se využívá; uveďte konkrétní příklad neutralizační reakce.
16. Jak se využívá neutralizace v laboratoři ?
17. Jaké vlastnosti mají soli ?
18. Uhličitan sodný – vzorec a využití, uhličitan draselný – vzorec a využití.
19. Uhličitan vápenatý – vzorec a využití, jak a na co se zpracovává vápenec ?
20. Hydrogenuhlíčen sodný – vzorec a využití.
21. Hydrogenuhlíčen hořečnatý a hydrogenuhlíčen vápenatý – vzorce a vlastnosti.
22. Dusičnan sodný – vzorec a využití, dusičnan draselný – vzorec a využití.
23. Dusičnan stříbrný – vzorec a využití, dusičnan amonný – vzorec a využití.
24. Jak se čte „●“ ve vzorci hydrátů solí (3 možnosti) ?
25. Síran amonný – vzorec a význam, síran draselný – vzorec a význam.
26. Modrá skalice – systematický název, vzorec a význam.
27. Sádrovec – systematický název, vzorec a význam, sádra – systematický název, vzorec, význam.
28. Zelená skalice – systematický název a význam, bílá skalice – systematický název a význam.
29. Chlorečnan sodný – vzorec a význam, chlorečnan draselný – vzorec a význam.
30. Chlornan sodný – vzorec a význam.
31. Manganistan draselný – vzorec, vlastnosti, význam.
32. Chroman olovnatý – vzorec a význam.
33. Orthofosforečnan vápenatý – vzorec a význam, trifosforečnan pentasodný – vzorec a význam.
34. Které soli se používají pro desinfekci a které soli hubí plevele ?
35. Které soli se používají při výrobě skla a které soli se používají při výrobě mýdel ?
36. Které soli způsobují přechodnou tvrdost vody a které soli se používají pro změkčování vody ?
37. Která sůl snižuje kyselost žaludečních šťáv ?
38. Které soli tvoří „kotelní“ kámen ?
39. Které soli se využívají v masném průmyslu ?
40. Které soli se využívají pro fotografie a které soli se využívají pro výrobu výbušnin ?
41. Co je to lápis a kde se využívá ?
42. Které soli se používají pro stavební pojiva ?
43. Které soli se využívají pro hnojiva; jaký význam mají hnojiva ?
44. Jak se rozdělují průmyslová hnojiva ?
45. Jaký význam pro rostliny má dusík, jaký význam pro rostliny má fosfor ?
46. Jaký význam pro rostliny má draslík a kdy se v zemědělství používá vápník ?
47. Proč se při používání průmyslových hnojiv musí dodržovat množství dávkování ?