1. Izotopy vodíka +popis
2. Laboratórna výroba vodíka +dôkaz
3. Vymenovať za sebou prvky s1 aj s2 (názov+značka)
4. Porovnať vlastnosti s1 a s2 prvkov
5. Poznať triviálne názvy+chem.vzorec: zelená skalica, sylvín, potaš, sóda bikarbóna, Glauberova soľ.
6. Uviesť 3 zlúčeniny s1 prvkov spolu s ich konkrétnym využitím v praxi
7. Neutralizácia v žalúdku
8. Uviesť 3 konkrétne najväčšie zdroje s-prvkov
9. El.konfigurácia skrátený zápis cez vzácny plyn +rámčekovým diagramom – 11Na, 7N, 17Cl, 20 Ca
10. Izotopy vodíka +popis
11. Laboratórna výroba vodíka +dôkaz
12. Vymenovať za sebou prvky s1 aj s2 (názov+značka)
13. Porovnať vlastnosti s1 a s2 prvkov
14. Poznať triviálne názvy+chem.vzorec: zelená skalica, sylvín, potaš, sóda bikarbóna, Glauberova soľ.
15. Uviesť 3 zlúčeniny s1 prvkov spolu s ich konkrétnym využitím v praxi
16. Neutralizácia v žalúdku
17. Uviesť 3 konkrétne najväčšie zdroje s-prvkov
18. El.konfigurácia skrátený zápis cez vzácny plyn +rámčekovým diagramom – 11Na, 7N, 17Cl, 20 Ca
19. Izotopy vodíka +popis
20. Laboratórna výroba vodíka +dôkaz
21. Vymenovať za sebou prvky s1 aj s2 (názov+značka)
22. Porovnať vlastnosti s1 a s2 prvkov
23. Poznať triviálne názvy+chem.vzorec: zelená skalica, sylvín, potaš, sóda bikarbóna, Glauberova soľ.
24. Uviesť 3 zlúčeniny s1 prvkov spolu s ich konkrétnym využitím v praxi
25. Neutralizácia v žalúdku
26. Uviesť 3 konkrétne najväčšie zdroje s-prvkov
27. El.konfigurácia skrátený zápis cez vzácny plyn +rámčekovým diagramom – 11Na, 7N, 17Cl, 20 Ca
28. Izotopy vodíka +popis
29. Laboratórna výroba vodíka +dôkaz
30. Vymenovať za sebou prvky s1 aj s2 (názov+značka)
31. Porovnať vlastnosti s1 a s2 prvkov
32. Poznať triviálne názvy+chem.vzorec: zelená skalica, sylvín, potaš, sóda bikarbóna, Glauberova soľ.
33. Uviesť 3 zlúčeniny s1 prvkov spolu s ich konkrétnym využitím v praxi
34. Neutralizácia v žalúdku
35. Uviesť 3 konkrétne najväčšie zdroje s-prvkov
36. El.konfigurácia skrátený zápis cez vzácny plyn +rámčekovým diagramom – 11Na, 7N, 17Cl, 20 Ca
37. Izotopy vodíka +popis
38. Laboratórna výroba vodíka +dôkaz
39. Vymenovať za sebou prvky s1 aj s2 (názov+značka)
40. Porovnať vlastnosti s1 a s2 prvkov
41. Poznať triviálne názvy+chem.vzorec: zelená skalica, sylvín, potaš, sóda bikarbóna, Glauberova soľ.
42. Uviesť 3 zlúčeniny s1 prvkov spolu s ich konkrétnym využitím v praxi
43. Neutralizácia v žalúdku
44. Uviesť 3 konkrétne najväčšie zdroje s-prvkov
45. El.konfigurácia skrátený zápis cez vzácny plyn +rámčekovým diagramom – 11Na, 7N, 17Cl, 20 Ca