1. Vypíšte alkalické kovy za sebou názvom aj značkou.
2. Vypíšte a charakterizujte izotopy vodíka, ich význam, názvy a rozšírenie.
3. Napíšte chemické vzorce zlúčenín: potaš, Glauberova soľ, halit, sóda bikarbóna, čílsky liadok.
4. Porovnajte s1 a s2 prvky v týchto vlastnostiach: atómové polomery, tvrdosť, reaktivita, elektronegativita, hustota.
5. Zapíšte chemickú reakciu sodíka s vodou a reakciu vyrovnajte na chemickú rovnicu.
6. Ako farbí plameň lítium?
7. Zapíšte chemickou rovnicou neutralizáciu žalúdočnej kyseliny po vypití sódy.
8. Vypíšte alkalické kovy za sebou názvom aj značkou.
9. Vypíšte a charakterizujte izotopy vodíka, ich význam, názvy a rozšírenie.
10. Napíšte chemické vzorce zlúčenín: potaš, Glauberova soľ, halit, sóda bikarbóna, čílsky liadok.
11. Porovnajte s1 a s2 prvky v týchto vlastnostiach: atómové polomery, tvrdosť, reaktivita, elektronegativita, hustota.
12. Zapíšte chemickú reakciu sodíka s vodou a reakciu vyrovnajte na chemickú rovnicu.
13. Ako farbí plameň lítium?
14. Zapíšte chemickou rovnicou neutralizáciu žalúdočnej kyseliny po vypití sódy.
15. Vypíšte alkalické kovy za sebou názvom aj značkou.
16. Vypíšte a charakterizujte izotopy vodíka, ich význam, názvy a rozšírenie.
17. Napíšte chemické vzorce zlúčenín: potaš, Glauberova soľ, halit, sóda bikarbóna, čílsky liadok.
18. Porovnajte s1 a s2 prvky v týchto vlastnostiach: atómové polomery, tvrdosť, reaktivita, elektronegativita, hustota.
19. Zapíšte chemickú reakciu sodíka s vodou a reakciu vyrovnajte na chemickú rovnicu.
20. Ako farbí plameň lítium?
21. Zapíšte chemickou rovnicou neutralizáciu žalúdočnej kyseliny po vypití sódy.
22. Vypíšte alkalické kovy za sebou názvom aj značkou.
23. Vypíšte a charakterizujte izotopy vodíka, ich význam, názvy a rozšírenie.
24. Napíšte chemické vzorce zlúčenín: potaš, Glauberova soľ, halit, sóda bikarbóna, čílsky liadok.
25. Porovnajte s1 a s2 prvky v týchto vlastnostiach: atómové polomery, tvrdosť, reaktivita, elektronegativita, hustota.
26. Zapíšte chemickú reakciu sodíka s vodou a reakciu vyrovnajte na chemickú rovnicu.
27. Ako farbí plameň lítium?
28. Zapíšte chemickou rovnicou neutralizáciu žalúdočnej kyseliny po vypití sódy.
29. Vypíšte alkalické kovy za sebou názvom aj značkou.
30. Vypíšte a charakterizujte izotopy vodíka, ich význam, názvy a rozšírenie.
31. Napíšte chemické vzorce zlúčenín: potaš, Glauberova soľ, halit, sóda bikarbóna, čílsky liadok.
32. Porovnajte s1 a s2 prvky v týchto vlastnostiach: atómové polomery, tvrdosť, reaktivita, elektronegativita, hustota.
33. Zapíšte chemickú reakciu sodíka s vodou a reakciu vyrovnajte na chemickú rovnicu.
34. Ako farbí plameň lítium?
35. Zapíšte chemickou rovnicou neutralizáciu žalúdočnej kyseliny po vypití sódy.
36. Vypíšte alkalické kovy za sebou názvom aj značkou.
37. Vypíšte a charakterizujte izotopy vodíka, ich význam, názvy a rozšírenie.
38. Napíšte chemické vzorce zlúčenín: potaš, Glauberova soľ, halit, sóda bikarbóna, čílsky liadok.
39. Porovnajte s1 a s2 prvky v týchto vlastnostiach: atómové polomery, tvrdosť, reaktivita, elektronegativita, hustota.
40. Zapíšte chemickú reakciu sodíka s vodou a reakciu vyrovnajte na chemickú rovnicu.
41. Ako farbí plameň lítium?
42. Zapíšte chemickou rovnicou neutralizáciu žalúdočnej kyseliny po vypití sódy.