

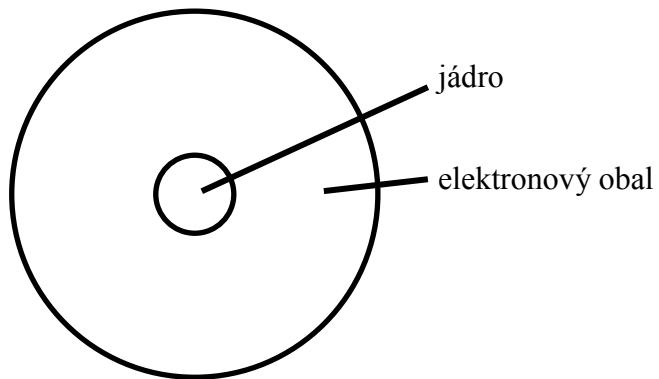
Model atomu domácí příprava

1. Jak se nazývá nejmenší stavební částice hmoty?
2. Kolik atomů bys asi potřeboval, abys dostal řadu dlouhou 1 cm?
3. Nakresli model atomu a popiš jeho dvě hlavní části.
4. Uveď příklad, který by ilustroval velikost jádra atomu vzhledem k celkové velikosti atomu.
5. Jaké částice se nachází v atomu?
6. Jaké částice se nachází v jádře?
7. Jaké částice se nachází v elektronovém obalu?
8. V jaké části atomu se nachází elektron?
9. V jaké části atomu se nachází proton?
10. V jaké části atomu se nachází neutron?
11. Jaký elektrický náboj má proton?
12. Jaký elektrický náboj má neutron?
13. Jaký elektrický náboj má elektron?
14. Atom má pět protonů a je elektricky neutrální. Kolik má elektronů?
15. Atom má sedm elektronů a je elektricky neutrální. Kolik má protonů?

Model atomu domácí příprava

Výsledky

1. Nejmenší stavební částice hmoty se nazývá atom.
2. Na řadu dlouhou 1 cm bych potřeboval asi 100 milionů atomů.
- 3.



4. Pokud by celý atom byl veliký jako sportovní hala, jádro by mělo velikost hrášku.
5. V atomu se nachází částice proton, neutron a elektron.
6. V jádře atomu se nachází proton a neutron.
7. V elektronovém obalu atomu se nachází elektron.
8. Elektron se nachází v elektronovém obalu atomu.
9. Proton se nachází v jádře atomu.
10. Neutron se nachází v jádře atomu.
11. Proton má kladný elektrický náboj.
12. Neutron nemá elektrický náboj.
13. Elektron má záporný elektrický náboj.
14. Pokud má atom pět protonů a je elektricky neutrální, má také pět elektronů.
15. Pokud má atom sedm elektronů a je elektricky neutrální, má také sedm protonů.