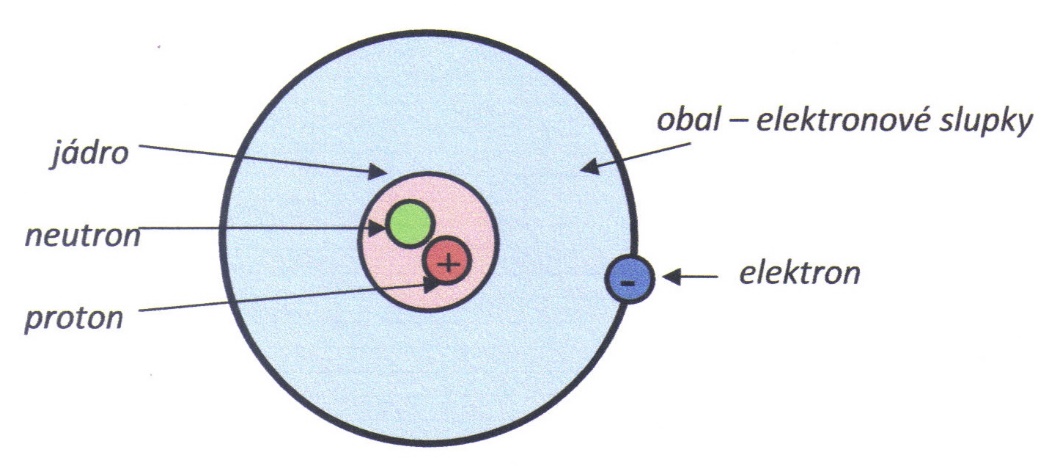
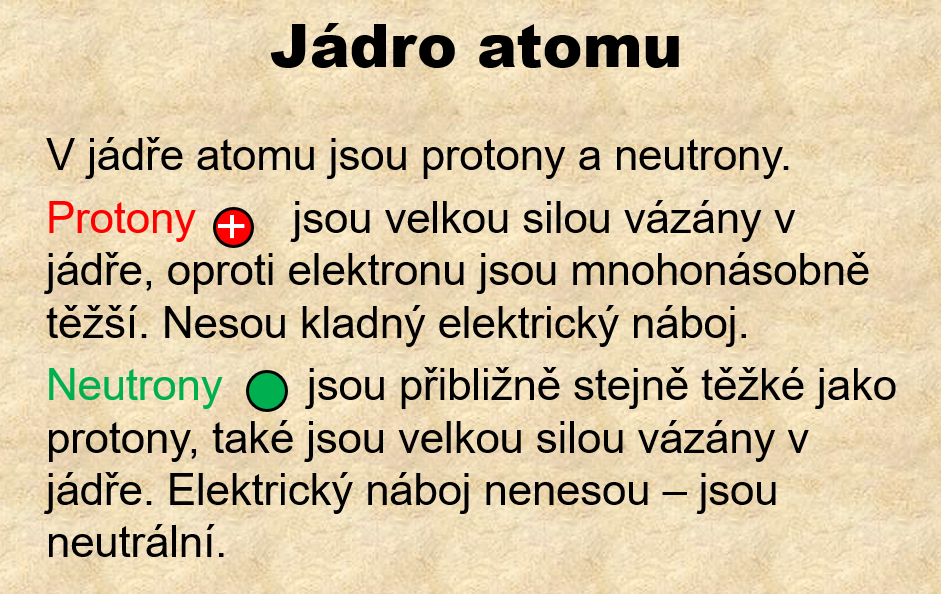
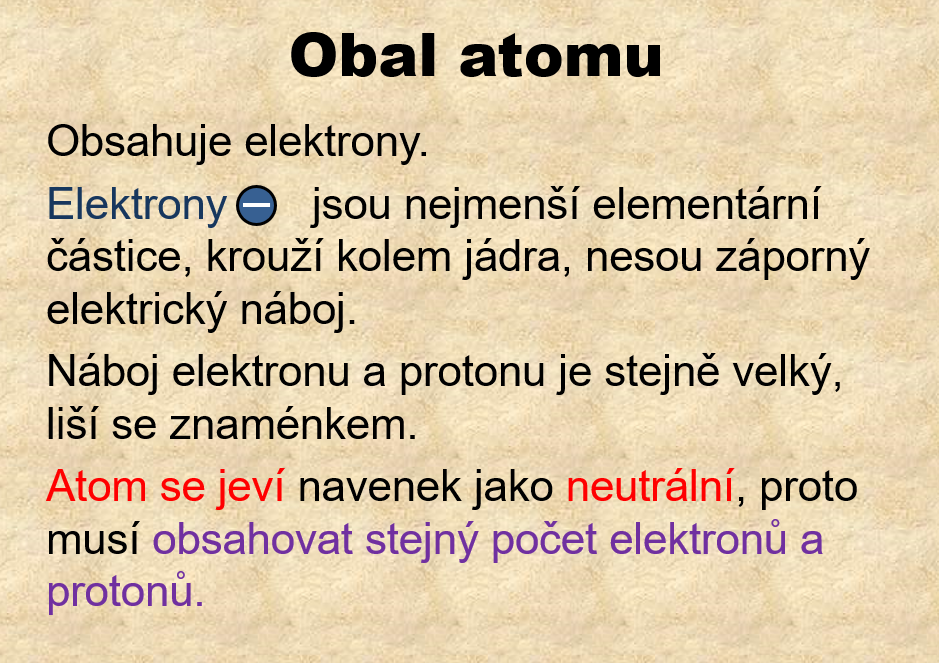
**Zápis 10.11.**

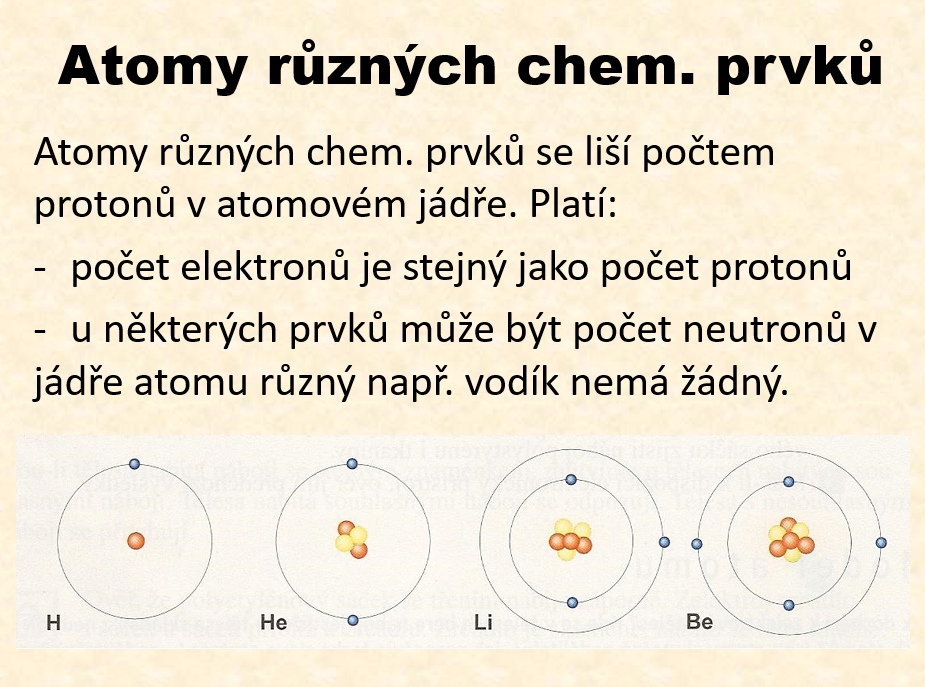
Každý atom se skládá z atomového jádra a určitého počtu elektronů, které jádro obklopují. Elektrony tvoří elektronový obal atomu. Atomové jádro obsahuje protony a neutrony.

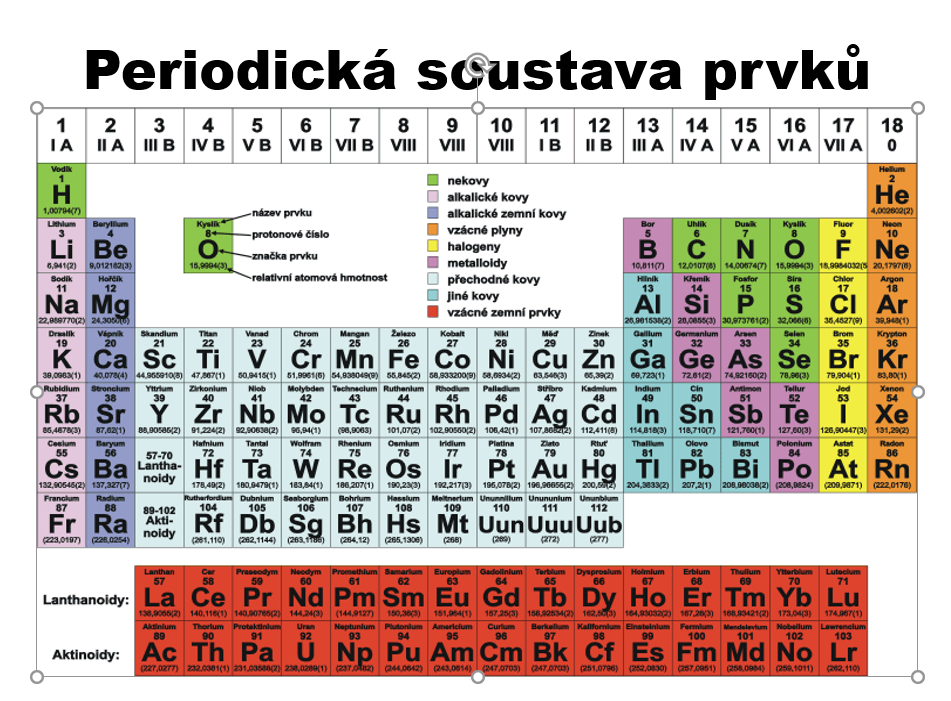
Počet elektronů v obalu je stejný jako počet protonů v jádru atomu.







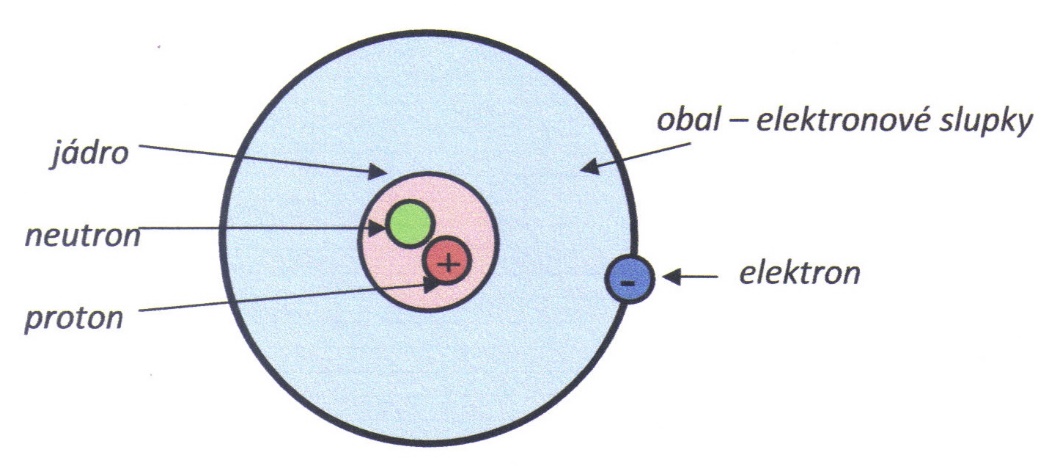


¨

Zápis do sešitu:

Každý atom se skládá z atomového jádra a určitého počtu elektronů, které jádro obklopují. Elektrony tvoří elektronový obal atomu. Atomové jádro obsahuje protony a neutrony.

Počet elektronů v obalu je stejný jako počet protonů v jádru atomu.



V jádru atomu se nacházejí protony a neutrony.

Proton : Značí se kladným znaménkem + , má kladný elektrický náboj.

Neutron: Jsou elektricky neutrální, nemají elektrický náboj.

V obalu atomu se nacházejí elektrony.

Elektron: Značí se záporným znaménkem - , má záporný elektrický náboj.

Neutrální atom obsahuje stejný počet protonů a elektronů.