

MODEL ATOMU

Všechny látky (tělesa) se skládají z malých částí

... atomy

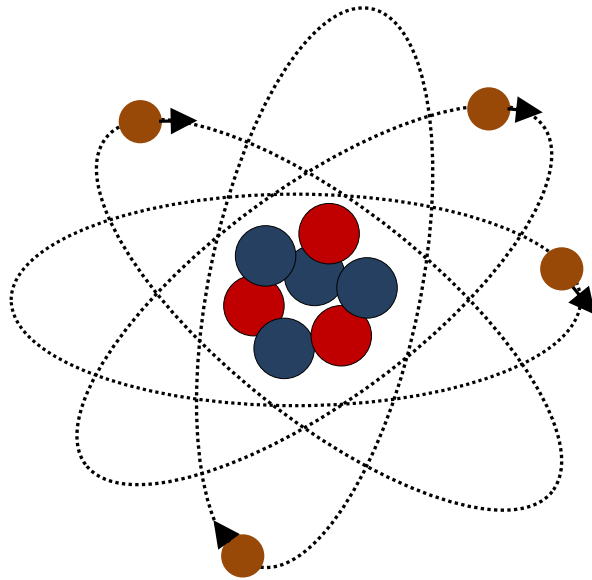
Atom

- atomový obal - obsahuje malé částice ... elektrony

- atomové jádro - obsahuje malé částice ... protony

... neutrony

Atomové jádro je asi 100 000-krát menší než celý atom.



● ... neutron

● ... proton

● ... elektron

proton ... má kladný elektrický náboj

elektron ... má záporný elektrický náboj

(náboj je stejný jako u protonu, ale je opačný)

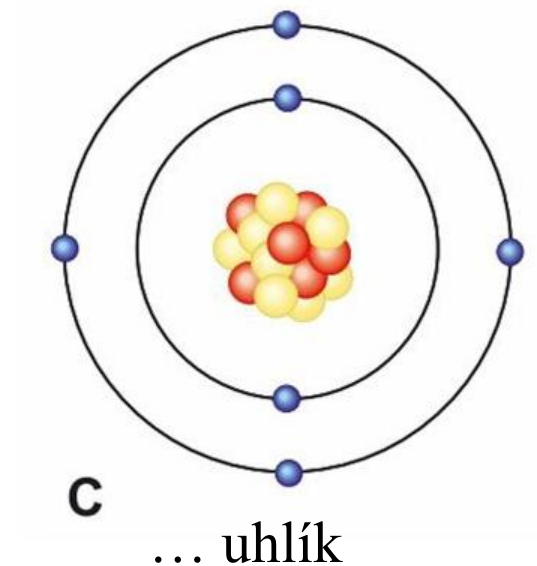
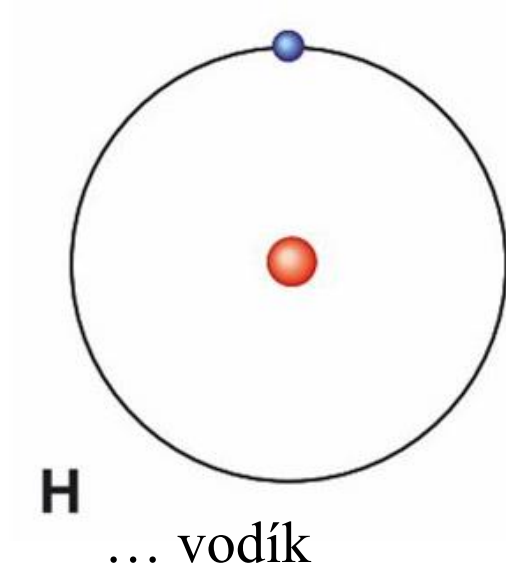
neutron ... **nemá** elektrický náboj

Každý atom má stejný počet protonů v jádře a elektronů v obalu,
proto je každý atom elektrický neutrální

... nepůsobí elektrickou silou.

Počet protonů v jádře určuje chemický prvek (látku).

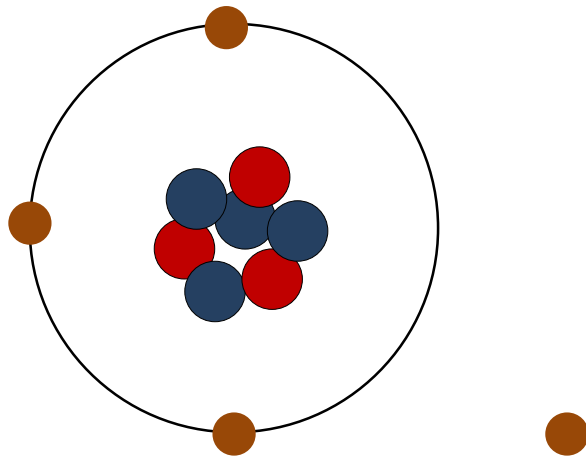
např.



Iont - částice, která vzniká z atomu

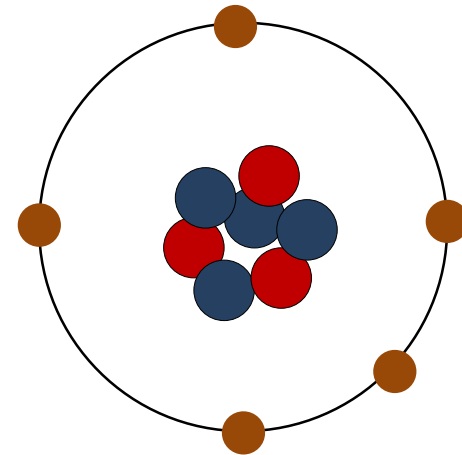
- vzniká odtržením (přijmutím) jednoho nebo více elektronů

kladný iont ... **kationt**



převažují protony v jádře

záporný iont ... **aniont**



převažují elektrony v obalu