

MODEL ATOMU

Atom tvoří **jádro** a **obal**.

V jádru jsou **protony** (kladně nabitě)
neutrony (bez el. náboje)

a v obalu **elektrony** (záporně nabitě)

(obrázek)

Celkový náboj atomu je **neutrální**, protože má stejný počet protonů v jádru jako elektronů v obalu.

Počet protonů v jádru (tedy i počet elektronů v obalu) udává **protonové číslo**.

zapisujeme: ${}^6\text{C}$

najdeme v chemických tabulkách

Jednotlivé druhy atomů se od sebe liší počtem protonů a elektronů v jádře a obalu.

VZNIK IONTU

iont je částice, která vznikne z atomu

- **přidáním** nebo
- **odebráním elektronů** z obalu (např. při elektrování těles třením)
- **je částice s el. nábojem (el. nabitá)**

Známe 2 druhy iontu:

kationt

- kladný iont
- vznikne odebráním elektronů z obalu atomu

aniont

- záporný iont
- vznikne přidáním elektronů do obalu atomu