

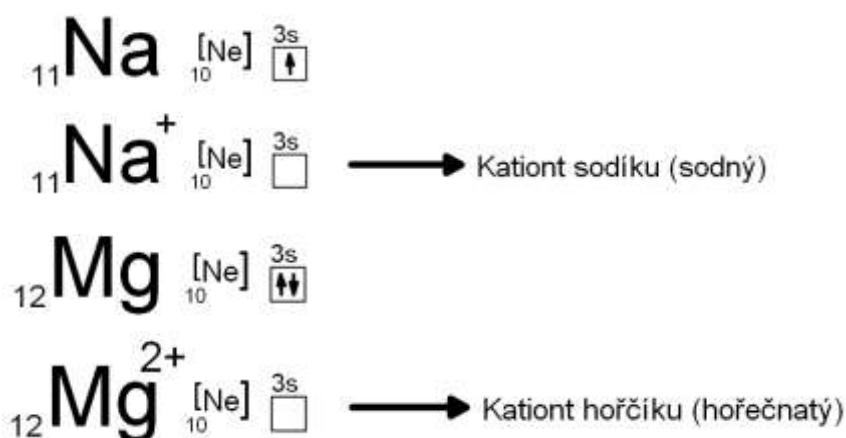
Elektronová konfigurace iontů

Iont - kladně nebo záporně nabitá částice, u kterých buď chybí, nebo přebývají e^-

- kationt - kladně nabitá částice, je zde více p^+
- aniont - záporně nabitá částice, je zde více e^-

Kationt

- vznikne **odtržením valenčního e^-** z valenční (poslední, též vnější) vrstvy elektronového obalu atomu
- k odtržení je potřeba energie - **ionizační energie**
 - o čím nižší ionizační energie, tím je prvek reaktivnější



Aniont

- atom přijme elektrony, při čemž uvolňuje energii - **elektronová afinita**



Elektronová afinita, ionizační energie

- jednotky: kJ/mol

- když dodáváme energii $\rightarrow +$; když se energie uvolňuje $\rightarrow -$