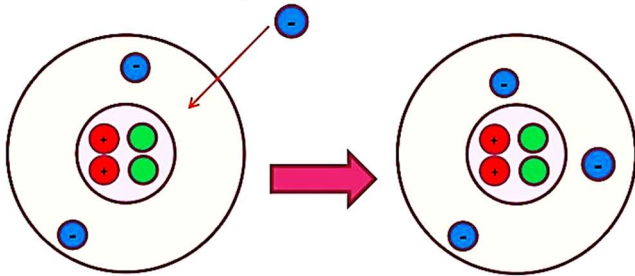


Elektrické vlastnosti látek:

Vznik iontů

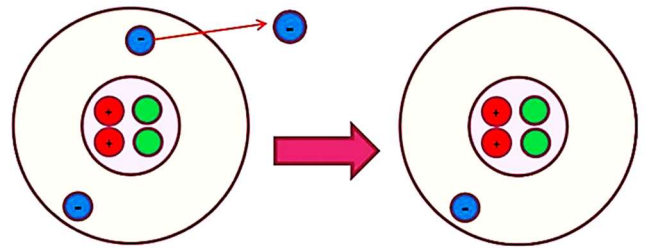
- za určitých podmínek (při **tření** nebo **zahřívání**) dochází ke změně počtu **elektronů** v obalu atomu, a tím ke vzniku **elektricky nabitě částice IONTU**
- **odtržením** jednoho nebo více **elektronů** z obalu atomu vznikne kladný iont = **KATIONT** – má **kladný náboj** (v atomu **převažuje počet protonů**)
- **přijmutím** jednoho nebo více **elektronů** do obalu atomu vznikne záporný iont = **ANIONT** – má **záporný náboj** (v atomu **převažuje počet elektronů**)

⊙ **Záporný iont (aniont)** – je to záporně nabitá částice, která vznikne přijetím jednoho nebo více elektronů do obalu elektricky neutrálního atomu.



- ⊙ Z atomu helia vznikl záporný iont helia.
- ⊙ V jádře je méně protonů než v obalu elektronů.
- ⊙ Převažuje záporný náboj.

⊙ **Kladný iont (kationt)** – je to kladně nabitá částice, která vznikne odtržením jednoho nebo více elektronů z obalu elektricky neutrálního atomu.



- ⊙ Z atomu helia vznikl kladný iont helia.
- ⊙ V jádře je více protonů než v obalu elektronů.
- ⊙ Převažuje kladný náboj.