**Ióny**

Elektricky nabité častice látok, ktoré nemajú rovnaký počet elektrónov a protónov.

Vznikajú z atómov prijatím alebo odovzdaním elektrónu alebo elektrónov.

**Katión**- kladný ión. Vzniká ak atóm odovzdá jeden alebo viac elektrónov.

 Na – e- → Na+

 Fe – 3e- → Fe3+

**Anión**- záporný ión. Vzniká ak atóm prijme jeden alebo viac elektrónov.

 Cl + e- → Cl-

 O + 2e- → O2-

**Prenášajú sa iba elektróny. Počet protónov sa nikdy nemení.**