

IONTY

- Jsou to částice chemické látky, které mají náboj.
- Rozdělují se na kladné **kationty** (mají více protonů) a záporné **anionty** (mají více elektronů).
- Sloučeniny tvořené z iontů – iontové sloučeniny. Výsledná sloučenina je neutrální!!
- Schéma vzniku iontů:



Ionty vznikají pouze přidáváním a odebráním elektronů!!

CHEMICKÁ VAZBA

- Je to síla, která drží atomy v molekulách.
- Podílejí se na ní valenční elektrony.
- Vytváří se tzv. **elektronový pár**.

Nakresli schéma reakce $H + Cl$ z učebnice. Pojmy volný elektron a elektronový pár

ELEKTRONEGATIVITA – schopnost atomu přitahovat elektrony.

Značí se **X** a hodnotu najdeme v tabulkách.

Podle rozdílu elektronegativity se vazby dělí na:

1. **NEPOLÁRNÍ** – rozdíl=0, př. H_2 2,2-2,2=0
2. **POLÁRNÍ** – rozdíl menší než 1,7 př. HCl 2,8-2,2=0,6
3. **IONTOVÁ** - rozdíl > 1,7 př. $NaCl$ 2,8-1,0=1,8