

1. Opakování iontová vazba - nepsat

Rozdíl elektronegativit ...= **více než 1,7**

Vznikají ionty -----iontové sloučeniny NaCl (chlór vytrhne elektron sodíku)...Na⁺Cl⁻

2. Ionty – pro zopakování, do sešitu nepsat

Na.....Na⁺

11p⁺.....11p⁺

11e⁻.....10e⁻

1 p⁺ jeden proton navíc zapíšu Na¹⁺.....Na⁺

Zápis: Na $\xrightarrow{-1e^-}$ Na⁺

ClCl⁻

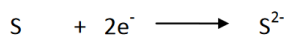
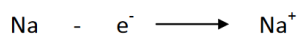
17 p⁺.....17p⁺

17 e⁻..... 18 e⁻

1 e⁻ jeden elektron převažuje zapíšu Cl¹⁻.....Cl⁻

Zápis: Cl $\xrightarrow{+1e^-}$ Cl⁻

Rovnice vzniku iontů:



3. Zadání do sešitu:

Zapiš vznik iontů: a doplň tabulku do sešitu:

A)

Ca²⁺

Al³⁺

O²⁻

F⁻

B)

ion	Kation/anion	Počet protonů	Počet elektronů	Přijímá/odevzdává elektrony
Ca ²⁺				
O ²⁻				
Al ³⁺				
F ⁻				

Kontrola na další hodině ve škole, zadání je na známky.