

Chemie 8 8. část

Učebnice: str. 26

Online hodina 15. 12. nebo pro samostatnou práci (nelze se připojit na online hodinu)

Zadání:

1. opakování iontová vazba
2. zápis iontů – kation, anion (nová látka)
3. DÚ z online hodiny

1. Opakování iontová vazba

Rozdíl elektronegativit ...= více než 1,7

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

Vznikne iontová vazba mezi atomem vápníku a atomem fluoru?

CaX= 1,04

F.....X= 4,10

Rozdíl elektronegativit X= 3, 06

Vápník má ...2 .valenční elektrony

Fluor má7....valenčních elektronů

Elektrony ztratí (odevzdá).....vápník kladný.....

Elektrony přijme (vytrhne)fluor.....záporný.....

2. Zápis iontů (nadpis + zápis) 15. 12.

Na.....Na⁺

11p⁺.....11p⁺

11e⁻.....10e⁻

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

Zápis: Na $\xrightarrow{-1e^-}$ Na⁺

ClCl⁻

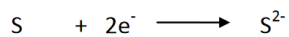
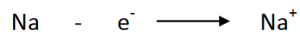
17 p⁺.....17p⁺

17 e⁻..... 18 e⁻

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

Zápis: Cl $\xrightarrow{+1e^-}$ Cl⁻

Rovnice vzniku iontů:



Zapiš vznik iontů:



ion	Kation/anion	Počet protonů	Počet elektronů	Přijímá/odevzdává elektrony
Ca^{2+}				
O^{2-}				
Al^{3+}				
F^-				

Prezentace :

[Iontová vazba a ionty](#)

3. DÚ z online hodiny: i rovnice vzniku iontů!!!

DÚ z online hodiny

Na obrázku jsou znázorněny ionty, doplň počet protonů a elektronů, zapiš ionty pomocí symbolu.

Zaslat na dagmar.hegrova@zs.pilnikov.cz do 18. 12. 2020



a) 12 p⁺, 10 e⁻



b) 16 p⁺, 18 e⁻



c) 35 p⁺, 36 e⁻

- Ten, kdo se nezúčastnil (15. 12) online hodiny:
 - Zapiše zápis z hodiny
 - Projde si prezentaci
 - Pošle DÚ z online hodiny do 18. 12. na dagmar.hegrova@zspilnikov.cz

- Ostatní zúčastnění:
 - Pošlou DÚ z online hodiny do 18. 12. na dagmar.hegrova@zspilnikov.cz