

Pracovní list č. 06: Iontové sloučeniny

Pracuj s periodickou tabulkou a škol řuš podle vzorů:

Vzor: oxid hořečnatý
 Hořečík Mg ... 3. perioda; 2A. skupina
 má: 12e⁻, 12p⁺; 2e⁻ jsou valenční



Kyslík O ... 2. perioda
 6A. skupina
 má: 8e⁻, 8p⁺; 6e⁻ je valenčních

12e⁻ ve 3 slupkách $X_{Mg} = 1,3$
 8e⁻ ve 2 slupkách $X_O = 3,5$
VAZBA IONTOVA $\Delta X = X_O - X_{Mg} = 3,5 - 1,3 = 2,2$

Lithium Li perioda
 má: . e⁻; . p⁺ . . skupina
 . e⁻ jsou valenční



Fluor F perioda; . . skupina
 má: . e⁻; . p⁺
 . e⁻ jsou valenční

$X_F =$.
 $X_{Li} =$.
 $\Delta X = . - . =$.

fluorid lithný

VAZBA

Sodík Na perioda
 . . skupina
 má: . e⁻; . p⁺
 . e⁻ jsou valenční

$X_{Cl} =$.
 $X_{Na} =$.
 $\Delta X = . - . =$.



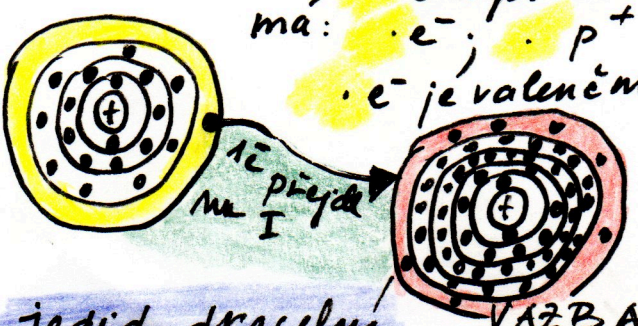
chlor Cl perioda; . . skupina
 má: . e⁻; . p⁺
 . e⁻ je valenčních

chlorid sodný

VAZBA

Drasík K perioda
 . . skupina
 má: . e⁻; . p⁺
 . e⁻ je valenční

$X_K =$.
 $X_I =$.
 $\Delta X = . - . =$.



Jód I perioda
 . . skupina
 má: . e⁻; . p⁺
 . e⁻ je valenčních

jodid draselný

VAZBA

Vzím MgO

Vzím LiF

Vzím NaCl

Vzím KI