

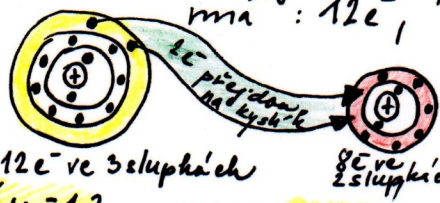
Řešení

# Pracovní list č.06: Iontové sloučeniny

Pracuj s periodickou tabulkou a ukaž řešení podle vzorů:

Vzorek MgO

Vzor: Horčík Mg ... 3. perioda; 2A. skupina  
oxid hořečnatý  
má:  $12e^-$ ,  $12p^+$ ;  $2e^-$  jsou valenční

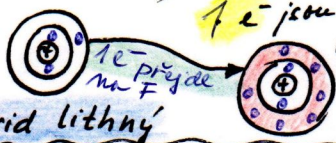


Kyslík O .... 2. perioda; 6A. skupina  
má:  $8e^-$ ,  $8p^+$ ;  $6e^-$  je valenčních  
 $X_O = 3,5$   
 $\Delta X = X_O - X_{Mg} = 3,5 - 1,3 = 2,2$

$X_{Mg} = 1,3$  VAZBA IONTOVÁ

Vzorek LiF

Lithium Li ... 2. perioda; 1A. skupina  
má:  $3e^-$ ,  $3p^+$ ;  $1e^-$  jsou valenční



Fluor F ... 2. perioda; 7A. skupina  
má:  $9e^-$ ,  $9p^+$ ;  $7e^-$  jsou valenční  
 $X_F = 4$   
 $X_{Li} = 1$   
 $\Delta X = 4 - 1 = 3$

fluorid lithný VAZBA IONTOVÁ

Sodík Na ... 3. perioda; 1A. skupina  
má:  $11e^-$ ,  $11p^+$ ;  $1e^-$  jsou valenční

$X_{Cl} = 3,2$   
 $X_{Na} = 0,9$   
 $\Delta X = 3,2 - 0,9 = 2,3$

Vzorek NaCl

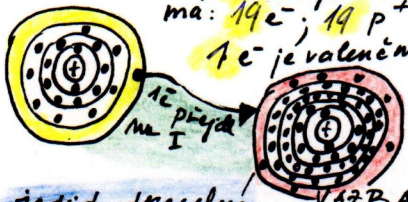


chlor Cl ... 3. perioda; 7A. skupina  
má:  $17e^-$ ,  $17p^+$ ;  $7e^-$  je valenčních  
VAZBA IONTOVÁ

Drasík K ... 4. perioda; 1A. skupina  
má:  $19e^-$ ,  $19p^+$ ;  $1e^-$  je valenční

$X_K = 0,8$   
 $X_I = 2,7$   
 $\Delta X = 2,7 - 0,8 = 1,9$

Vzorek KI



Jód I ... 5. perioda; 7A. skupina  
má:  $53e^-$ ,  $53p^+$ ;  $7e^-$  je valenčních  
VAZBA IONTOVÁ

jodid draselný VAZBA IONTOVÁ