



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: 8.B

Opakování vzdělávacího celku: chemická vazba

Trocha teorie: Chemická vazba vznikne společným sdílením elektronového páru mezi dvěma atomy, vznikají molekuly. Na základě rozdílu **elektronegativity** (je schopnost atomů přitahovat elektrony chemické vazby) obou atomů rozlišujeme tři typy chemických vazeb. U **nepolární vazby** je rozdíl $X=0$, u **polární vazby** je rozdíl $X < 1,7$, u **iontové vazby** je rozdíl $X > 1,7$. Podle **počtu valenčních elektronů** (počet valenčních elektronů nám udává skupina, ve které se prvek nachází např.: I.A-1 valenční elektron) můžeme usuzovat kolik vazeb bude prvek maximálně tvořit.

Úkoly:

1) Vyhledej v PSP počet valenčních elektronů těchto prvků:

H ()	Al ()	N ()
S ()	Ba ()	Mg ()
Cl ()	Na ()	C ()

2) Urči typ chemické vazby mezi atomy prvků:

C - O

Na - Cl

Ca - O

3) V tabulce jsou uvedeny dvojice atomů. Rozhodni, o jaký typ chemické vazby se jedná, a správnou odpověď zakroužkuj. Zakroužkovaná písmena jsou názvem částice složené z více atomů.

	Iontová vazba	Polární vazba	Nepolární vazba
H-Cl	L	M	N
Na-F	O	P	R
S-O	K	L	M
N-N	C	D	E
K-Cl	K	L	M
N-H	T	U	V
Cl-Cl	J	K	L
Mg-O	A	B	C

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 67
Vypracovala: Zuzana Složilová