

CHEMICKÁ VAZBA – URČOVÁNÍ TYPU CHEMICKÉ VAZBY

Vyplň tabulky dle vzoru, urči, o jaký typ chemické vazby se jedná. Spoj zelený čtvereček u tabulky se čtverečkem u charakteristiky správného typu chemické vazby.

vzor:

atomy tvořící vazbu	K ----- I	
elektronegativita atomu	0,8	2,5
rozdíl elektronegativit	$2,5 - 0,8 = 1,7$	
typ vazby	polární/iontová	

atomy tvořící vazbu	Cl ----- Cl	
elektronegativita atomu		
rozdíl elektronegativit		
typ vazby		

atomy tvořící vazbu	C ----- O	
elektronegativita atomu		
rozdíl elektronegativit		
typ vazby		

atomy tvořící vazbu	K ----- Cl	
elektronegativita atomu		
rozdíl elektronegativit		
typ vazby		

atomy tvořící vazbu	Cu ----- S	
elektronegativita atomu		
rozdíl elektronegativit		
typ vazby		

atomy tvořící vazbu	Ca ----- O	
elektronegativita atomu		
rozdíl elektronegativit		
typ vazby		

atomy tvořící vazbu	S ----- S	
elektronegativita atomu		
rozdíl elektronegativit		
typ vazby		

Vazba mezi stejnými atomy nebo mezi atomy s blízkou elektronegativitou. Elektrony tvořící vazebný elektronový pár jsou přibližně rovnoměrně umístěny mezi oběma atomy tvořícími chemickou vazbu.

Vazba mezi atomy, z nichž jeden má již vyšší hodnotu elektronegativity než druhý. Elektrony tvořící vazebný elektronový pár jsou přitaženy k elektronegativnějším partnerovi, ale stále jde o sdílený elektronový pár.

Vazba mezi atomy, které mají výrazný rozdíl elektronegativit. Elektronegativnější atom si přitáhne všechny vazebné elektrony. Stane se z něj anion. Druhý atom bude tvořit kation.