|  |  |
| --- | --- |
| **Určení druhu vazby mezi atomy – řešení č.28**a). **vodík a brom, vazba H-Br** XBr = ………2,7………. ∆X = 2,7 – 2,2 = 0,5 XH = .………2,2……… Vazba ………polární……………………..b) **draslík a chlor, vazba K-Cl** XK = ………0,9………. ∆X = 2,8 – 0,9 = 1,9 XCl = .……2,8………… Vazba …………iontová…………………..c) **vodík a uhlík, vazba H-C** XH = ………2,2………. ∆X = 2,5 – 2,2 = 0,3 XC = .………2,5……… Vazba …………nepolární…………………..d) **fluor a fluor, vazba F-F** XF = ………4,1………. ∆X = 4,1 – 4,1 = 0 XF = .………4,1……… Vazba ……nepolární………………………..e) **vodík a jod, vazba H-I** XI = ………2,2………. ∆X = 2,2 – 2,2 = 0 XH = .………2,2……… Vazba ………nepolární……………………..f) **vápník a brom, vazba Ca-Br** XCa = ………1,0………. ∆X = 2,7 – 1,0 = 1,7 XBr = .……2,7………… Vazba …………polární………………….. | g) **vodík a síra, vazba H-S** XS = ……2,4…………. ∆X = 2,4 – 2,2 = 0,2 XH = .……2,2………… Vazba ………nepolární……………………..h) **síra a kyslík, vazba S-O** XS = ………2,4………. ∆X = 3,5 – 2,4 = 1,1 XO = .………3,5……… Vazba ………polární……………………..i) **vápník a kyslík, vazba Ca-O** Xo = ………3,5………. ∆X = 3,5 – 1,0 = 2,5 XCa = .……1,0………… Vazba ……iontová………………………..**Ionty – řešení č.29****Vznik iontů** Př.1. Zapiš vznik kationtů: H1+ , K1+ , Ca2+ , Al3+ (z neutrálních atomů). H ……- 1e-…… H1+ K ……- 1e- …… K1+ Ca …… - 2e- …… Ca2+ Al …… - 3e- …… Al3+Př.2. Zapiš vznik aniontů: F1- , Br1- , O2- , S2- (z neutrálních atomů). F …… + 1e- …… F1- Br …… + 1e-…… Br1- O …… +2 e- …… O2- S …… +2 e-…… S2- |