**Druhy vazeb – řešení č.27**

**Př. Urči druh vazby mezi atomy:**

a). fluor a sodík F-Na

 XF = …4,1…….

 XNa = …1,0…..

$∆$X = 4,1 – 1,0 = 3,1 vazba ……iontová………

b) kyslík a dusík O-N

 XO = …3,5…….

 XN = …3,1…..

$∆$X = 3,5 – 3,1 = 0,4 vazba ……nepolární………

c) zinek a chlor Zn-Cl

 XZn = ……1,7….

 XCl = …2,8…..

$∆$X = 2,8 – 1,7 = 1,1 vazba ………polární……

d) kyslík a kyslík O-O

 XO = …3,5…….

 XO = …3,5…..

$∆$X = 3,5 – 3,5 = 0 vazba ……nepolární………