**Kyselinotvorné a hydroxidotvorné oxidy farebne poznámky**

**Najskôr si zopakujeme z predchádzajúcich hodín :**

1. **Čo je elektronegatvita ? – áno – správne Fabko** je to sila, akou  **atóm**

označenie

elektronegativity x = ....

** priťahuje elektróny spoločného elektrónového páru-chemickej väzby**

1. **Kde ju nájdeme ? - výborne Tomáško -** v **chemických tabuľkách**

alebo **PSP**

1. **Spomenie si niekto o akých oxidoch sme sa učili ? – no –Katka NO, CO2 , Al2O3, CaO**

*Teraz preskúmame vlastnosti niektorých oxidov: napr.* ***ako reagujú oxidy s vodou***

***Oxidy podľa reakcie s vodou delíme***

***Schéma :*** *oxid + voda → .................*

*a) kyselinotvorné oxidy*

*oxid + voda → kyselina*

*SO2  x ( S ) = 2,5 -ak elektronegativita prvku*

*zlúčeného s kyslíkom je > 2*

*SO2 + H2O → H2SO3*

*b) hydroxidotvorné oxidy*

*oxid + voda → hydroxid*

*CaO x ( Ca ) = 1 -ak elektronegativita prvku*

*zlúčeného s kyslíkom je ≤ 1*

*CaO + H2O → Ca(OH)2*

*c) s vodou nereagujú*

*oxid + voda → X*

*Al2O3  x ( Al ) = 1,5 -ak elektronegativita prvku*

*zlúčeného s kyslíkom je 1< x ≥ 2*

*Al2O3 + H2O → nereaguje s vodou*

*Využitie vlastností : - priemyselná výroba kyseliny sírovej a hydroxidu vápenatého*

*- bezpečnosť pri práci sírenie sudov, bielenie hospodárskych budov*

*- úprava vlastností pôdy - vápnenie*