

Najskôr si zopakujeme z predchádzajúcich hodín :

1. Čo je elektronegativita ? – áno – správne Fabko

označenie
elektronegativity $x = \dots$



je to sila, akou atóm

príťahuje elektróny spoločného
elektrónového páru-chemickej väzby

2. Kde ju nájdeme ? - výborne Tomáško -



v chemických tabuľkách

alebo PSP

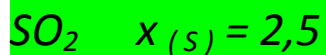
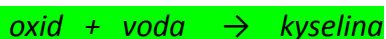
3. Spomenie si niekto o akých oxidoch sme sa učili ? – no –Katka NO , CO_2 , Al_2O_3 , CaO

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

Oxidy podľa reakcie s vodou delíme

Schéma : oxid + voda $\rightarrow$

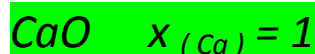
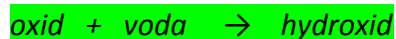
a) kyselinotvorné oxidy



-ak elektronegativita prvku
zlúčeného s kyslíkom je > 2



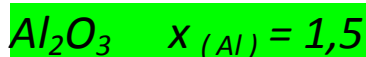
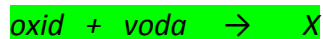
b) hydroxidotvorné oxidy



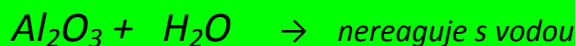
-ak elektronegativita prvku
zlúčeného s kyslíkom je ≤ 1



c) s vodou nereagujú



-ak elektronegativita prvku
zlúčeného s kyslíkom je $1 < x \leq 2$



Využitie vlastností : - priemyselná výroba kyseliny sírovej a hydroxidu vápenatého

- bezpečnosť pri práci šírenie sudov, bielenie hospodárskych budov

- úprava vlastností pôdy - vápnenie