VÝZNAMNÉ OXIDY

SO2- oxid siřičitý- bezbarvý, dráždivý, jedovatý

* Do vzduchu uniká hořením paliv (uhlí), způsobuje kyselé deště
* V- desinfekce (síření), výroba kys. sírové

NOx- NO a NO2 – výfukové plyny, jedovatý, kyselé deště

V- meziprodukt výroby kyseliny dusičné

CO- oxid uhelnatý- jedovatý, součást kouřových plynů, výfukových, cigaretového kouře

CO2 – oxid uhličitý- součást vzduchu, vznik dýcháním, hořením, důležitý pro fotosyntézu, rozpustný ve vodě, způsobuje skleníkový efekt

V- chladící zařízení, výroba sody, hasicí přístroje

CaO- oxid vápenatý, práškový, vznik pálením vápence

V- pálené vápno, důležité pro hašení, sklo, zemědělství

Al2O3- oxid hlinitý-korund- nerost, safír, rubín=drahokamy, surovina bauxit

V- porcelán, výroba Al, brusivo

P2O5- oxid fosforečný- vznik hořením fosforu, V- sušidlo

**HALOGENIDY**

-dvouprvkové sloučeniny halogenů (F,Cl,Br,I) a dalšího prvku

- koncovka –id, tj. fluorid, chlorid, bromid, jodid

-oxidační číslo –I

-dvouprvková sloučenina halogenu a H= halogenovodíky

Významné halogenidy

**NaCl- chlorid sodný**, v přírodě jako sůl kamenná= halit

Získává se: odpařováním mořské vody

 těžbou v dolech

V – nezbytná složka potravy, konzervace, výroba hydroxidu sodného, chloru, výroba mýdla, odstraňování námrazy

**CaF2= fluorid vápenatý**- fluorit- kazivec, nerost, často fialový, zelený a žlutý

V- výroba HF (kyseliny fluorovodíkové) a hutě

**SULFIDY**

* dvouprvkové sloučeniny S a dalšího kovu
* ox. Číslo –II
* **ZnS- sulfid zinečnatý= sfalerit**, V- výroba zinku
* **PbS- sulfid olovnatý= galenit**, V- olovnatá ruda
* **Pyrit- „kočičí zlato**“