

## OXIDY

Dvouprvkové sloučeniny **kyslíku** s jiným prvkem.

Názvosloví se tvoří stejně jako u halogenidů, ale podst.jm. tvoří **OXID**. Příd.jm. má zakončení podle hodnoty svého oxidačního čísla.

Kyslík v oxidech má oxidační číslo vždycky **-II**

### OXID SIŘIČITÝ (SO<sub>2</sub>)

- Bezbarvá, plynná, ostře zapáchající látka
- Dráždí ke kašli
- **Jedovatý!**
- Je příčinou „kyselých dešťů“ → znečištěné prostředí
- **Použití:** výroba celulózy a papíru, k bělení (vlny, slámy, bavlny), k desinfekci, k výrobě kyseliny sírové aj.

### OXID DUSNATÝ (NO) a OXID DUSIČITÝ (NO<sub>2</sub>)

- Dusnatý -bezbarvý
- Dusičitý - hnědočervený jedovatý plyn, leptavé účinky
- Vznik kyselých dešťů
- **Použití:** výroba kyseliny dusičné

### OXID UHELNATÝ (CO)

- Bezbarvý, **jedovatý** plyn
- Složka kouřových a výfukových plynů, cigaretového kouře
- Při otravě ihned podat kyslík (na vzduch)

### OXID UHLIČITÝ (CO<sub>2</sub>)

- Bezbarvý, **nedýchatelný** plyn
- Součást vzduchu, vzniká dýcháním organismů (i člověka!)
- **Použití:** výroba nápojů, plnění hasicích přístrojů
- Suchý led – v pevném skupenství = chladicí prostředek
- Skleníkový efekt

### OXID VÁPENATÝ (CaO)

- Bílá prášková nebo kusová látka
- Pálené vápno
- **Použití:** stavebnictví, výroba kovů, skla, vápnění půdy

### OXID HLINITÝ (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)

- Nerost korund nebo se vyrábí z bauxitu
- **Použití:** výroby porcelánu, zubních cementů, barev

### OXID FOSFOREČNÝ (P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)

- Bílá krystalická látka
- Sušidlo

### OXID KŘEMIČITÝ (SiO<sub>2</sub>)

- Pevná, těžko tavitelná látka
- Stavebnictví, hutnictví, výroba skla