Oxidy v prírode

Oxidy síry

**Oxid siričitý- SO2**

- bezfarebný, jedovatý, zapáchajúci plyn, dráždi dýchacie cesty

- používa sa na dezinfekciu( vinárske sudy) a konzervovanie ovocia

- vzniká pri spaľovaní fosílnych palív(najmä uhlia)

- spôsobuje vznik kyslých dažďov( reaguje so vzdušnou vlhkosťou a mení sa na kyselinu siričitú) SO2 + H2O → H2SO3

- kyslý dážď poškodzuje rastliny a vodné živočíchy, ničí sochy a fasády, okysľuje pôdu

Oxidy dusíka

- vznikajú pri spaľovaní benzínu a nafty

- jedovaté, dráždia dýchacie cesty

- spôsobujú vznik kyslých dažďov, podporujú skleníkový efekt a poškodzujú ozónovú vrstvu

Oxidy uhlíka

**Oxid uhličitý- CO2**

- bezfarebný, bez zápachu, nehorľavý plyn, ťažší ako vzduch

- produkt dýchania, kvasenia a horenia

- hnací plyn a [ochranná atmosféra](http://sk.wikipedia.org/w/index.php?title=Ochrann%C3%A1_atmosf%C3%A9ra&action=edit&redlink=1) pre [potravinárske](http://sk.wikipedia.org/wiki/Potravin%C3%A1rstvo) účely

- súčasť perlivých [nápojov](http://sk.wikipedia.org/wiki/N%C3%A1poj)

- náplň snehových [hasiacich prístrojov](http://sk.wikipedia.org/wiki/Hasiaci_pr%C3%ADstroj)

- [chladiace](http://sk.wikipedia.org/w/index.php?title=Chladenie&action=edit&redlink=1) médium ([suchý ľad](http://sk.wikipedia.org/wiki/Such%C3%BD_%C4%BEad))

- spôsobuje skleníkový efekt

**Oxid uhoľnatý- CO**

- bezfarebný [plyn](http://sk.wikipedia.org/wiki/Plyn) bez chuti a zápachu, je ľahší ako [vzduch](http://sk.wikipedia.org/wiki/Vzduch), nedráždivý

- prudko jedovatý- viaže sa na hemoglobín( 300x silnejšie ako kyslík) a zabraňuje prenosu kyslíka

- vzniká pri horení s nedostatkom kyslíka