

## Významné oxidy

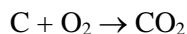
### 1. část

#### CO<sub>2</sub> OXID UHLIČITÝ

Výskyt: je součástí vzduchu

Vznik:

- při dýchání
- při hoření
- při průmyslových výroбах
- spalováním pohonných hmot.



Vlastnosti: bezbarvý plyn, nedýchatelný, těžší než vzduch

Užití:

- sycení nápojů (sodovka)
- náplň hasicích přístrojů
- chladicí prostředek → suchý led (-78°C)

Skleníkový efekt!

#### CO OXID UHELNATÝ

Vznik – hořením při nedostatku kyslíku

Vlastnosti: bezbarvý plyn, jedovatý, váže se na červené krvinky a ty ztrácí schopnost přenášet kyslík.

#### SO<sub>2</sub> OXID SIŘIČITÝ

Vznik: při spalování uhlí → kyselá dešť

Vlastnosti: bezbarvý plyn, štiplavý, jedovatý

Užití:

- dezinfekce sklepů (sírné knoty)
- surovina pro výrobu sádry v odsířovacích zařízeních tepelných elektráren
- konzervace sušeného ovoce a vína

## Významné oxidy

### 2. část

#### CaO OXID VÁPENATÝ

Vlastnosti: pevná látka bílé barvy, žíravina

Výroba: tepelným rozkladem vápence – pálení vápna ve vápenkách



Po reakci páleného vápna s vodou vznikne hašené vápno – složka malty

Užití:

- stavebnictví – složka malty
- zemědělství – vápnění půdy
- regulátor kyselosti potravin

#### TiO<sub>2</sub> OXID TITANIČITÝ

Vlastnosti: bílý prášek, bez chuti a zápachu, nejedovatý, zdraví neškodný

Užití:

- pigment (titanová běloba)
- barvivo v potravinách a lécích