**OXIDY**

* dvouprvkové sloučeniny kyslíku a dalšího prvku

OXID SIŘIČITÝ SO2

* bezbarvý, ostře zapáchající plyn, jedovatý, dráždí ke kašli
* vzniká při hoření síry a paliv obsahující sloučeniny síry
* s oxidy dusíku je příčinou vzniku kyselých dešťů
* použití: při výrobě celulózy a papíru, k bělení (např. vlny, bavlny), k dezinfekci sudů, včelích úlů

OXID UHLIČITÝ CO2

* bezbarvý nedýchatelný plyn, není hořlavý
* vzniká při hoření paliv, způsobuje skleníkový efekt
* částečně rozpustný ve vodě
* použití: v chladících zařízeních, k výrobě sodové vody, sody, k plnění hasících přístrojů
* v pevném stavu – tzv. suchý led

OXID UHELNATÝ CO

* bezbarvá, velice jedovatá plynná látka
* vzniká při nedokonalém hoření

OXID DUSNATÝ NO – bezbarvý plyn a OXID DUSIČITÝ NO2 – hnědočervený plyn

* vznikají ze vzdušného dusíku a kyslíku při činnosti spalovacích motorů
* v přírodě vznikají reakcí O2 a N2 podél dráhy blesků

OXID VÁPENATÝ CaO

* tzv. pálené vápno
* bílá pevná látka, žíravina
* vyrábí se ve vápenkách tepelným rozkladem vápence
* použití: výroba hašeného vápna, při výrobě některých kovů a skla, vápnění půdy v zemědělství

OXID KŘEMIČITÝ SiO2

* nerost křemen a písek
* pevná, těžko tavitelná stálá látka
* použití: ve stavebnictví, sklářství