

Oxidy, sulfidy, halogenidy

Oxidy jsou sloučeniny a jiného prvku.

Atomy kyslíku v oxidech mají oxidační číslo .

Oxid siřičitý vzniká síry.

Reakcí kyslíku a dusíku podél dráhy blesků vznikají a .

Reakcí oxidu dusnatého s kyslíkem vzniká oxid .

Oxidy síry a dusíku jsou příčinou .

Hořením uhlíkatých látek při nedostatku kyslíku vzniká .

Tomuto procesu se říká spalování.

Je to a je .

Oxid uhličitý vzniká při tzv. dokonalém spalování, tj. hoření uhlíkatých látek za kyslíku.

Oxid uhličitý při dýchání a je výchozí látkou při důležitém ději – .

Jeho obsah ve vzduchu je %.

Má skupenství a uchovává se v ocelových lahvích označených pruhem.

Jeho pevné skupenství se nazývá .

Tepelným rozkladem vápence vzniká .

Ve stavebnictví se tato látka používá pod názvem .

Oxid hlinitý se v přírodě vyskytuje jako nerost .

Tento oxid se vyrábí z a sám je surovinou pro výrobu .

Dvouprvkové sloučeniny síry a kovu se nazývají .

Síra v sulfidech má ox. číslo .

Sulfid, ze kterého se získává olovo, se nazývá .

Zdrojem zinku je .

Dvouprvkové sloučeniny halogenu a jiného prvku jsou .

Mezi halogeny patří .

Halogen v halogenidu má ox. č. .