

Opakování **OXIDY**

Doplň druhý prvek ke kyslíku, aby mohl vzniknout daný oxid:

⦿ Oxid siřičitý = O₂ + síra

⦿ Oxid dusičitý = O₂ + dusík

⦿ Oxid uhličitý = O₂ + uhlík

⦿ Oxid uhelnatý = O₂ + uhlík

⦿ Oxid vápenatý = O₂ + vápník

⦿ Oxid křemičitý = O₂ + křemík

Správné využití doplň ze závorky:

(kyseliny sírové, páleného vápna, osvěžujících nápojů, skla)

- Oxid vápenatý se využívá při tvorbě páleného vápna (ve stavebnictví - součást cyklu při přípravě vápenné malty)
- Oxid uhličitý se využívá při tvorbě osvěžujících nápojů (coca cola, prite, fanta...)
- Oxid siřičitý se využívá při tvorbě kyseliny sírové
- Oxid křemičitý se využívá při výrobě Skla – těží se ve formě křemičitého písku

Otázky:

○ Který jedovatý oxid vzniká hořením cigarety?

a) **uhelnatý**

b) uhličitý

○ Který plyn vydechujeme při dýchání?

a) uhelnatý

b) **uhličitý**

- Oxid uhličitý je součástí hasicích přístrojů, protože má pro to vynikající vlastnosti:
 - a) Je vysoce hořlavý
 - b) **Nereaguje s hořlavými látkami**

- Označte dva jedovaté oxidy, které jsou příčinou skleníkového efektu:
 - a) **Oxid síry**
 - b) Oxid křemíku
 - c) **Oxid dusíku**
 - d) Oxid vápníku

Kyselá dešť

Poškozují lidské zdraví, rostliny i živočichy.

Ve vzduchu jsou 2 oxidy - **siřičitý a dusičný**.

Škodí omítkám budov, mramorovým sochám a jiným předmětům, poškozují kovové konstrukce .

- Oba reagují s vodní párou a mění se chemicky na kyseliny - **siřičitou a dusičnou !!**

Děkuji za spolupráci