

Správné výsledky minulého zadání

Napiš název a vzorec oxidu:

1. V přírodě je součástí písku ...oxid křemičitý..... SiO_2
2. Je známý jako pálené vápnooxid vápenatý..... CaO
3. Vzniká zapálením sirného knotu a je jedovatýoxid siřičitý..... SO_2
4. Uvolňuje se při dýcháníoxid uhličitý..... CO_2
5. Váže se snadno na krevní barvivo hemoglobin ...oxid uhelnatý..... CO
6. Používá se k broušeníoxid hlinitý..... Al_2O_3

Napiš vzorce a názvy oxidů:

1. Oxid cíničitý SnO_2
2. Oxid boritý B_2O_3
3. Oxid sodný Na_2O
4. Oxid sírový SO_3
5. Oxid olovnatý PbO
6. Na_2O oxid sodný
7. N_2O_5 oxid dusičitý
8. CaO oxid vápenatý
9. Mn_2O_7 oxid manganistý
10. Al_2O_3 oxid hlinitý

Sulfidy

Napiš vzorce a názvy sulfidů (sulfidy mají ve vzorci koncovku S^{2-} , vzorce se tvoří podobně jako u oxidů):

1. Sulfid železitý FeS_2
2. Sulfid draselný K_2S
3. Sulfid vápenatý CaS
4. Na_2S sulfid sodný
5. ZnS sulfid zinečnatý
6. Al_2S_3 sulfid hlinitý

Nové zadání

Téma: Sulfidy

Učebnice str. 88 – 89

Úkoly:

1. Přečti si text v učebnici, vypiš vlastnosti a použití hlavních sulfidů (olovnatý, zinečnatý a železitý). Napiš názvy jejich nerostů - oxid železitý je pyrit.

2. Zopakuj si názvosloví oxidů, sulfidů a halogenidů:

- | | |
|--------------|--------------------|
| 1. K_2Cl | 1. Oxid siřičitý |
| 2. Cl_2O_7 | 2. Fluorid hlinitý |
| 3. Fe_2O_3 | 3. Sulfid olovnatý |
| 4. MgS | 4. Oxid uhelnatý |

3. **Povedly se ti pokusy z odkazu <https://www.zsletohrad.cz/eu/chemie/obsah1.htm> ?**

Můžeš pokračovat tím, že si zopakuješ oddělování složek směsí pomocí chromatografie (pokus 16 nebo 17). Nemáš-li potřebné pomůcky, vyber si jiný pokus.