

Oxidy – opakování

Úkoly vypracuj do sešitu.

Napiš název a vzorec oxidu:

1. V přírodě je součástí písku
2. Je známý jako pálené vápno
3. Vzniká zapálením sirného knotu a je jedovatý
4. Uvolňuje se při dýchání
5. Váže se snadno na krevní barvivo hemoglobin
6. Používá se k broušení

Napiš vzorce a názvy oxidů:

1. Oxid cíničitý
2. Oxid boritý
3. Oxid sodný
4. Oxid sírový
5. Oxid olovnatý
6. Na_2O
7. N_2O_5
8. CaO
9. Mn_2O_7
10. Al_2O_3

Sulfidy

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

1. Sulfid železitý
2. Sulfid draselný
3. Sulfid vápenatý
4. Na_2S
5. ZnS
6. Al_2S_3

Podívej se na odkaz <https://www.zsletohrad.cz/eu/chemie/obsah1.htm> ,

vyzkoušej minimálně 2 pokusy s oxidem uhličitým (2-5) a do sešitu napiš, jak jednotlivé pokusy probíhaly a jak se ti dařily (se souhlasem rodičů a dodržuj všechna bezpečnostní pravidla).