Aké sú zásady tvorby názvov binárnych zlúčenín?

Pomenujte jednotlivé zlúčeniny, resp. napíšte ich vzorce a zaraďte ich do jednotlivých skupín anorganických látok:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Skupina anorg.látok | Ox.čísla | Názov/chem.vzorec |
| Cl2O7 |  |  |  |
| LiH |  |  |  |
| Mg(OH)2 |  |  |  |
| H2S |  |  |  |
| H4P2O7 |  |  |  |
| KHSO3 |  |  |  |
| Na2CO3 . 10H2O |  |  |  |
| K3[Fe(CN)6] |  |  |  |
| oxid meďný |  |  |  |
| kyselina trihydrogénboritá |  |  |  |
| hydrogénfosforečnan amónny |  |  |  |
| síran tetraammínmeďnatý. |  |  |  |

V uvedených vzorcoch doplňte namiesto indexu x číslo a zlúčeninu pomenujte: HClIIIOx, NaxHPVO4, K2CrVIxO7.

Zapíšte vzorce kyseliny sírovej, amoniaku a oxidu uhličitého stechiometrickým, štruktúrnym a elektrónovým vzorcom.

**Názvoslovie anorganických látok**

Definujte pojem oxidačné číslo atómu prvku v zlúčenine.

Aké sú najčastejšie hodnoty oxidačných čísel prvkov:

|  |  |
| --- | --- |
| H, |  |
| O, |  |
| S, |  |
| halogénov, |  |
| alkalických kovov, |  |
| kovov alkalických zemín |  |

v zlúčeninách?

Vymenujte typy chemických vzorcov využívaných v anorganickej chémii.

Vysvetlite na príkladoch pravidlá tvorenia vzorcov oxidov, halogenidov, hydroxidov, kyslíkatých kyselín, solí.

Zapíšte chemickým vzorcom molekuly týchto látok:

kyslík, ozón, síra, fosfor, dusík, chlór, modrá skalica, pyrit, hasené vápno, sulfán, amoniak.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_