

Obecná chemie 1. 3. 2022 (2. cvičení)

Témata:

- názvosloví
- chemické rovnice

Text a úlohy ke cvičení viz Flemr & Holečková.

Bonusová úloha na příště

Napište a vyčíslete rovnice. Za každou z nich je 0,1 bb (bonusového bodu).

1. Chlorečnan sodný reaguje s kyselinou chlorovodíkovou za vzniku oxidu chloričitého, molekulárního chloru, chloridu sodného a vody.
2. Selen reaguje s k. dusičnou ve vodném prostředí za vzniku k. seleničité a oxidu dusnatého.
3. Hliník při reakci s hydroxidem sodným a vodou vytváří tetrahydroxyhlinitan sodný. Při reakci se uvolňuje vodík.
4. Oxid chromitý s dusičnanem draselným a hydroxidem draselným vytváří chroman draselný, dusitan draselný a vodu.
5. Při reakci oxidu boritého a fluoridu bromitého vzniká fluorid boritý, brom a kyslík.
6. Kobaltnaté ionty reagují s chlornanovými anionty ve vodném zásaditém prostředí za vzniku hydroxidu kobaltitého a chloridových aniontů.
7. Siřičitanové anionty jsou v kyselém prostředí oxidovány manganistanem na sírany; vznikají mangannaté kationty a voda.
8. Disulfid železnatý reaguje s kyslíkem za vzniku oxidu siřičitého a oxidu železitého.
9. Kyselina bromičná se rozpadá na brom, kyslík a vodu.
10. Měď reaguje s k. dusičnou. Při reakci se uvolňuje oxid dusičitý.