

Materiály k samostudiu

Úterý 26. 5. 2020

Třída 8. A

NOVĚ - JAZYKY: Sledujte sekci Online výuka jazyků na webu školy, najdete zde termíny i odkazy na online hodiny angličtiny, francouzštiny, němčiny i ruštiny.

ČESKÝ JAZYK

Sloh „Obhajoba čarodějnice“ ze 14.5. stále neposlali: Zelenková, Veselá, Hovorková, Šafářová, Mašková, Vasko, Vaňous, Polák, Motovylchuk, Tureček

- Uč.s.79/10 (opsat do sešitu)
- Vyřešit do sešitu 78/ 7a-j

FYZIKA

Prostuduj str. 174 a 175 a udělej výpisky.

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

- Uč.72 - přečti si o Mezigeneračních rozdílech (Generation gap) // - je to dlouhé, ale zajímavé 😊 Jde o tzv.problem page - čili stránku novin, kam si lidé psali pro radu//
- 72/2 připoj do textu větu, která chybí (doufám, že vaše knihy nejsou moc počmárané - trdlu, co popsalo knížku, nevěřte a ověřte si sami podle sebe) - do sešitu napiš jenom číslo u prázdné řádky a písmenko.

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

Podle gramatiky z minulé hodiny: "What if ... doplň cv 6 v prac. sešitě na str 51

CHEMIE

Názvosloví sulfidů

sulfidy = dvouprvkové sloučeniny odvozené od síry, síra má oxidační číslo $-II$
tvoření vzorců i názvů bude podle stejných pravidel jako u oxidů

1. Sestavení vzorce sulfidu z jeho názvu:

① sulfid železitý

Postup:

1. Podle názvu sulfidu zapíšeme značky prvků (v obráceném pořadí) tj. FeS
2. **Zapíšeme oxidační čísla prvků** – k železu III (-itý), k síře $-II$
tj. $Fe^{III}S^{-II}$
3. Pro doplnění počtu atomů do vzorce použijeme křížové pravidlo
tj. $Fe^{III}{}_2S^{-II}{}_3$ **Fe_2S_3**oxidační číslo prvku vlevo přejde jako počet atomů za značku prvku vpravo, oxidační číslo prvku vpravo zapíšeme bez znaménka jako počet atomů za značku prvku vlevo – oxidační čísla píšeme římskými číslicemi nahoru za značku prvku, počty atomů arabskou číslicí dolu za značku prvku, počet atomů 1 nepíšeme
4. Překontrolujeme, že součet oxidačních čísel je 0
tj. $2*III + 3*(-II) = 6 + (-6) = 0$arabská číslice=počet atomů, římská číslice=oxidační číslo prvku (pro výpočet součtu ox. čísel nerozlišujeme druh čísel)

Podobně jako u oxidů někdy vzorce sulfidů musíme zkrátit!

② sulfid hořečnatý..... $Mg^{II}{}_2S^{-II}{}_2$ Mg_2S_2 ...zkrátíme.....**MgS**

③ sulfid měďný..... $Cu^I{}_2S^{-II}$ **Cu_2S**

④ sulfid cínčitý..... $Sn^{IV}{}_2S^{-II}{}_4$ Sn_2S_4 ...zkrátíme..... SnS_2

2. Sestavení názvu sulfidu z jeho vzorce

① Au_2S_3

Postup:

1. **Doplníme oxidační čísla prvků** (k síře na 2. místě $-II$, k prvku na 1. místě kladné oxidační číslo dopočítáním...oxidační číslo síry (bez znaménka mínus) krát počet atomů síry děleno počtem atomů zlata $(II*3):2=III$ $Au^{III}{}_2S^{-II}{}_3$
2. Překontrolujeme, že součet součinů oxidačního čísla daného prvku a počtu atomů daného prvku je roven nule tj. $2*III + 3*(-II) = 0$
3. Určíme název – podle prvku na 2. místě podstatné jméno **sulfid**, podle prvku na 1. místě + oxidačního čísla přídavné jméno a jeho zakončení **zlatitý**.....**sulfid zlatitý**

② Li_2S $Li^I{}_2O^{-II}$ **sulfid lithný**

③ PbS_2 (zkrácený vzorec, protože ve vzorci vlevo nejsou 2 atomy prvku)

PbS_2 **$Pb^{IV}S^{-II}{}_2$** **sulfid olovičitý** (zkrácený vzorec)

④ WS_3 $W^{VI}S^{-II}{}_3$ **sulfid wolframový** (zkrácený vzorec)