

Materiály k samostudiu

Úterý 19. 5. 2020

Třída 8. A

ČESKÝ JAZYK

- Uč. 76/ ZÁPIS Spojovací výrazy v souvětí, interpunkce v souvětí (podle oranžového, můžete opsat)
- 76/1a (NEPIŠ DO KNIHY!!)
- 79/9a (také do sešitu)
- 77/5a (napiš souvětí do sešitu)

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

Time clauses (teorie PS 73/6.2)

- uč.str.71/4 (napiš do sešitu, použij správně časy)
- 72/6 (napiš o sobě)

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

Zapiš slovíčka "Culture" do slovníčku a pečlivě se je nauč. On line hodina bude 22.5. v 11 hod -

<https://us04web.zoom.us/j/78524640822?pwd=SGZJLzh0TXlkaXV6cXhYRmVFcVVOQT09>, heslo: 8LgjZ9, ID: 78524640822

FYZIKA

1. Vypočítej úkol 6. na str. 179.
2. Prostuduj článek „Tón. Výška tónu“ na str. 170 – 171 a opiš žlutý rámeček.

CHEMIE

Názvosloví oxidů

2. Sestavení názvu oxidu z jeho vzorce

① Al_2O_3

Postup:

1. **Doplníme oxidační čísla prvků** (ke kyslíku na 2. místě $-II$, k prvku na 1. místě kladné oxidační číslo dopočítáním...oxidační číslo kyslíku (bez znaménka mínus) krát počet atomů kyslíku děleno počtem atomů hliníku
.... $(II*3):2=III$ $\text{Al}^{III}_2\text{O}^{-II}_3$
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 **oxid**, podle prvku na 1. místě + oxidačního čísla přídavné jméno a jeho zakončení **hlinitý**.....**oxid hlinitý**

② P_2O_5

Postup:

1. **Doplníme oxidační čísla prvků** (ke kyslíku na 2. místě $-II$, k prvku na 1. místě kladné oxidační číslo dopočítáním...oxidační číslo kyslíku (bez znaménka mínus) krát počet atomů kyslíku děleno počtem atomů fosforu
.... $(II*5):2=V$ $\text{P}^V_2\text{O}^{-II}_5$
2. **Překontrolujeme, že součet součinů oxidačního čísla daného prvku a počtu atomů daného prvku je roven nule** tj. $2*V + 5*(-II) = 0$
3. **Určíme název oxidu** – podle prvku na 2. místě podstatné jméno **oxid**, podle prvku na 1. místě + oxidačního čísla přídavné jméno a jeho zakončení **fosforečný**.....**oxid fosforečný**

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

Postup:

1. **Doplníme oxidační čísla prvků** (ke kyslíku na 2. místě $-II$, k prvku na 1. místě kladné oxidační číslo dopočítáním...oxidační číslo kyslíku bez znaménka mínus) krát počet atomů kyslíku děleno počtem atomů hliníku
.... $(II*1):1=II$ $\text{Zn}^{II}\text{O}^{-II}$

2. **Překontrolujeme, že součet součinů oxidačního čísla daného prvku a počtu atomů daného prvku je roven nule** tj. $1 \cdot II + 1 \cdot (-II) = 0$
3. **Určíme název oxidu** – podle prvku na 2. místě podstatné jméno oxid, podle prvku na 1. místě + oxidačního čísla přídavné jméno a jeho zakončení zinečnatý.....**oxid zinečnatý**

④ **SiO₂**

Zkráceně: Doplňme ox. čísla prvků a překontrolujeme ústně součet ox. čísel. Podle prvního prvku a jeho ox. čísla určíme přídavné jméno a jeho zakončení v názvu oxidu.

Kyslík –II, křemík (II*2):1=IV (-ičitý)..... Si^{IV}O^{-II}₂**oxid křemičitý**

⑤ **Cu₂O**.....kyslík –II, měď (II*1):2=I (-ný).... Cu^IO^{-II}**oxid měďný**

⑥ **Mn₂O₇**kyslík –II, mangan (II*7):2=VII (-istý).... Mn^{VII}O^{-II}₇**oxid manganistý**