

## Materiály k samostudiu

Úterý 16. 6. 2020

Třída 8. A

### ČESKÝ JAZYK

#### Obecné výklady o jazyce

Výpisky uč. 187

88/1

89/3,4

### ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

PS 62/1-5

### ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

Phrasal verbs - frázová slovesa najdeš ve slovníčku v prac. sešitu lekce 6A.  
Vypracuj v pracovním sešitu celou str. 54 a pošli mi ke kontrole na mail.

### FYZIKA

1. Prostuduj článek „Vlhkost vzduchu“ na str. 187 a udělej výpisky.
2. Prostuduj článek 4.3 na str. 188 – 190.

### CHEMIE

#### Názvosloví kyselin

#### Určení názvu kyslíkaté kyseliny z jejího vzorce

Postup:

- ① zapíšeme známá oxidační čísla prvků (vodík oxidační číslo I, tj.  $H^I$ , a kyslík oxidační číslo  $-II$ , tj.  $O^{-II}$ )
- ② dopočítáme kladné oxidační číslo kyselinotvorného prvku – využijeme vlastnost, že součet oxidačních čísel všech prvků v molekule je roven nule
- ③ podle kyselinotvorného prvku a jeho oxidačního čísla určíme přídatné jméno a zakončení v názvu kyseliny

**Příklad :**

### 1. Urči název kyseliny z jejího vzorce $\text{HSO}_2$

- zapíšeme známá ox. čísla (pro vodík oxidační číslo I, tj.  $\text{H}^{\text{I}}$ , a kyslík oxidační číslo  $-II$ , tj.  $\text{O}^{-II}$ )  $\text{H}^{\text{I}}\text{S}^{\text{x}}\text{O}^{-II}_2$
- dopočítáme oxidační číslo kyselinotvorného prvku  $1 \cdot \text{I} + 1 \cdot \text{x} + 2 \cdot (-II) = 0$   
tzn.  $\text{x} = 2 \cdot II - 1 \cdot \text{I} = 4 - 1 = 3$
- určíme přídatné jméno a jeho zakončení ..... $\text{H}^{\text{I}}\text{S}^{\text{III}}\text{O}^{-II}_2$ .....zakončení -  
itá.....**kyselina siřitá**

### 2. Urči název kyseliny z jejího vzorce $\text{H}_2\text{BrO}_3$

- zapíšeme známá oxidační čísla (pro vodík oxidační číslo I, tj.  $\text{H}^{\text{I}}$ , a kyslík oxidační číslo  $-II$ , tj.  $\text{O}^{-II}$ )  $\text{H}_2^{\text{I}}\text{Br}^{\text{x}}\text{O}^{-II}_3$
- dopočítáme oxidační číslo kyselinotvorného prvku  $2 \cdot \text{I} + 1 \cdot \text{x} + 3 \cdot (-II) = 0$   
tzn.  $\text{x} = 3 \cdot II - 2 \cdot \text{I} = 6 - 2 = 4$
- určíme přídatné jméno a jeho zakončení..... $\text{H}_2^{\text{I}}\text{Br}^{\text{IV}}\text{O}^{-II}_3$ .....zakončení -  
ičitá.....**kyselina bromičná**

po

Podle vzoru pokračuj dále:

3. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{HFO}_3$ .....
4. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{H}_2\text{MnO}_3$ .....
5. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{H}_2\text{NO}_2$ .....
6. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ .....
7. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{HBO}_2$ .....
8. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{HNO}$ .....
9. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{H}_2\text{OsO}_5$ .....
10. Urči název kyseliny z jejího vzorce  $\text{HBr}$ .....