

Materiály k samostudiu

Úterý 2. 6. 2020

Třída 8. A

Probíhá online výuka angličtiny podle harmonogramu na stránkách školy dvakrát týdně - pro všechny osmé třídy (odděleně) ji vede p.uč.Šulová. (Heslo a přístup na webu školy).

8A: pondělí 12:00, středa 8:00

ČESKÝ JAZYK

PS(růžové i červení desky) 48/6a-g

PS 48/ 7

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

Online výuka angličtiny podle harmonogramu na stránkách školy dvakrát týdně PRO VŠECHNY!!

Skupiny třeba nejsou na stejném místě učebnice, ale to nevadí, zopakujete, upevníte znalosti! Budu zadávat méně práce, protože počítám s vaší účastí na online hodině! Paní učitelky se zeptám, kdo se hlásil a kdo ne. Kdo pojede online, některé úkoly dělat nemusí 😊 Má výhodu.

PS 59/5,6,7

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

Poslechni si z přílohy "Hurricanes", v učebnici sleduj text na str. 65 a odpověz do sešitu na otázky ve cv. 2. Pošli mi ke kontrole na mail: pastova.perina@seznam.cz

FYZIKA

1. Vypočítej úkol 9. na str. 179.
2. Prostuduj článek 3.7 na str. 178.
3. Narýsuj a vyplň tabulku 3.1 na str. 178.

CHEMIE

Od tohoto týdne bude online výuka chemie pro 8.ročníky, hodinu máte s paní učitelkou Melichovou (řídte se podle webu školy).

Opakování zapiš vzorec nebo název sloučeniny

- ① oxid olovnatý
- ② sulfid draselný
- ③ bromid osmičelý
- ④ oxid dusitý
- ⑤ PF_5
- ⑥ CaCl_2
- ⑦ NO_2
- ⑧ Au_2S_3

Názvosloví hydroxidů – přečíst str. 58

zápis do sešitu

= tříprvkové sloučeniny

obsahují ve své molekule hydroxidové anionty OH^- (=hydroxidová skupina), které mají výsledné oxidační číslo -1

název hydroxidu se skládá z podstatného jména hydroxid (skupina OH^-) + přídavného jména podle kationu kovu

přídavné jméno má zakončení podle oxidačního čísla kationu kovu (kationu amonného), které určuje počet OH^- skupin:

1 skupina -ný

2 skupiny -natý

3 skupiny -itý.....

Určení vzorce hydroxidu

Př.: ① **hydroxid sodný**

1. zapišeme značky v obráceném pořadí Na OH

2. doplníme oxidační čísla prvků $\text{Na}^I \text{O}^{-II} \text{H}^I$

(výsledné oxidační číslo hydroxidové skupiny je $-II+I=-I$, tedy $(\text{OH})^{-I}$)

dostaneme tedy $\text{Na}^I(\text{OH})^{-I}$molekula se skládá ze dvou částí (ze sodíku a skupiny OH)

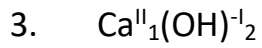
3. použijeme křížové pravidlo (1 sodík, 1 skupina OH) $\text{Na}_1^I(\text{OH})_1^{-I}$

4. zapišeme vzorec bez oxidačních čísel, jedniček a závorcky **NaOH**

② **hydroxid vápenatý**

1. Ca OH

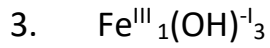
2. $\text{Ca}^{II}(\text{OH})^{-I}$



4. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ závorku nesmíme vynechat, čteme cé-á-ó-há-dvakrát

Zkrácený zápis: hydroxid vápenatý.... $\text{Ca}^{\text{II}}_1(\text{OH})^{-1}_2$ $\text{Ca}(\text{OH})_2$

③ hydroxid železitý



4. $\text{Fe}(\text{OH}(\text{OH})^{-1})_3$ závorku nesmíme vynechat, čteme ef-é-ó-há-třikrát

Zkrácený zápis: hydroxid železitý.... $\text{Fe}^{\text{III}}_1(\text{OH})^{-1}_3$ $\text{Fe}(\text{OH})_3$