

Materiály k samostudiu

Úterý 21. 4. 2020

Třída 8. A

Milí žáci,

nezapomínejte dle pokynů posílat vypracované práce svým vyučujícím. Samozřejmě neposílají žáci, kteří po týdnu dostávají od vyučujících řešení úloh, které vypracovávali a mohou si je zkontrolovat. Posílejte mailem na adresu učitelů: jmeno.perina@seznam.cz

ČESKÝ JAZYK

- Zkontroluj si (a OPRAV!) své řešení 72/9(1-4) podle obrázku, který bude dnes zveřejněn na osmaa.perina@seznam.cz
- 73/9(5-8) Opiš do sešitu souvětí i s interpunkcemi (čárkami v souvětí), urči druh souvětí(souřadné/podřadné), druhy vedl.vět a poměry mezi nimi, případně oprav schéma(graf). *Držím palce! To dáte!*

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

PS 49/4,5

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

21.4. - Uč. str 56 článek "Global warminng", pusť si poslech z osmaa.perina@seznam.cz (heslo k doptání u spolužáků nebo na fulinova.perina@seznam.cz) a doplň do textu chybějící slova. Čti nahlas dle poslechu a přelož si do ČJ. Ve cv 1 spoj levý sloupeček s pravým a pečlivě se nauč nová slova a- k.

FYZIKA

1. Vypočítej úkol 1. na str. 160
2. Prostuduj str. 161 – 163 a opiš žlutý rámeček

CHEMIE

Indikátory, pH roztoku, zásady a kyseliny

Str. 59 přečíst, prohlédnout

Zápis do sešitu:

- kyselost a zásaditost látek můžeme zjistit pomocí indikátorů
- **indikátory** = látky, které mění své zabarvení v přítomnosti určitých látek
- příklady indikátorů: **lakmus** - pro zjištění kyselin (zbarví se červeně)
fenolftalein - pro zjištění hydroxidů (zbarví se růžovofialově)
- kyselost a zásaditost můžeme měřit pomocí **stupnice pH** (koncentrace vodíkových kationtů)
- **kyselé roztoky** **$0 < \text{pH} < 7$**
- **neutrální roztoky** **$\text{pH} = 7$**
- **zásadité roztoky** **$7 < \text{pH} < 14$**
- přibližnou hodnotu pH určujeme podle zabarvení univerzálního indikátoru
- přesnou hodnotu pH určujeme pomocí pH-metru
- kyseliny dělíme na silné, středně silné, slabé (podle toho, kolik jejich molekul se ve vodě štěpí na ionty)
- silné kyseliny: chlorovodíková, sírová, dusičná
- středně silné: fosforečná
- slabá: uhličitá
- silné hydroxidy (zásady): sodný a draselný
- slabé: amonný
- kyselinotvorné oxidy – jejich reakcí s vodou vznikají kyseliny (elektronegativita prvků > 2)
- zásadotvorné oxidy - jejich reakcí s vodou vznikají hydroxidy (elektronegativita prvků ≤ 1)

Do sešitu nakreslit obr. 105 str. 59 **Stupnice hodnot pH**

<https://edu.ceskatelevize.cz/cervene-zeli-jako-ph-indikator-5e4424224908cf0125157f7f>