**CH učebnice str 62-63; Kyseliny a zásady**

**(zápis do sešitu s pomocí učebnice, obrázek mi pošlete do 3.5.)**

**Takto zbarvené opisujete. Ostatní (…………) doplňujete s pomocí učebnice či hlavy nebo strýčka 😉**

**Změna: 3.5. vám pošlu vyplněné zadání a vy si ho zkontrolujete, opravíte a doplníte. Pokud budou nějaké nejasnosti, napíšete mi na mail nebo do messengeru.**

**Kyseliny a zásady.**

Některé látky se mohou rozkládat na ionty. Nejčastěji se to děje působením vody. Stane se to, že se elektroneutrální (nemá žádný náboj) molekula rozpadne na dvě elektricky nabité částice – kationt a aniont. (V učeb. máte napsáno kation a anion – je rozdíl mezi těmito pojmy více než jenom to **t** na konci, pro nás ale nepodstatné). Všimněte si, že hodnoty elektrického náboje vzniklých iontů se rovnají oxidačním číslům.
(CaIICl2-ICa2+ + 2 Cl-1)

Doplňte vzniklé ionty: AlCl3 ……….. + 3…………. ; NaCl …………… + ………………

 PbI4 …………+ …………… ; CuBr2 …………… + ………………

 Ionizace vody: H2O H+ + OH-I (tohle budou vědět všichni)
 jmenuje se hydroxidový aniont

- H+ je vlastně proton, který je velmi reaktivní. Připojí se k molekule vody a vznikne H3O+ tzv oxoniový kationt. Ve skutečnosti děj probíhá takto: 2 H2O H3O+ + OH- (tohle pro ty, kdo budou chtít jedničku nebo dvojku)

- ionty H+,(H3O +) jsou příčinou ……………….roztoků, ionty OH-způsobují ………………….. roztoků. Roztok je tedy kyselý, pokud v něm převažují ……………… . Je zásaditý, pokud v něm převažují ……………….. Pokud jich je stejně, je roztok neutrální.

Ke zjištění míry kyselosti nebo zásaditosti slouží látky které se nazývají ………………………… Např. ……………………………. nebo ………………………….. . Kyselost(zásaditost) roztoků se projeví změnou………………..

Měření pomocí indikátorů bývá pouze orientační, k přesnému určení slouží digitální prostředky.

Látky mohou být různě kyselé(zásadité). Existuje stupnice, která umožňuje přiřadit kyselosti (zásaditosti) určitou hodnotu. Jmenuje se pH a začíná na ….. a končí na ……..

Stupnice pH: kyselé roztoky ….. ≤ pH <…….

 Neutrální rozt. pH=……..

 Zásadité rozt. …….< pH ≤ …….

 Měřrní ph universálními (zahrnují pH od 0 až po 14) papírky: <https://www.youtube.com/watch?v=FfWLCW8C3Ic>

Zjištování pH digitálním prostředkem pH metrem <https://www.youtube.com/watch?v=o6FsR_mtfYc>

 <https://www.youtube.com/watch?v=ojJl6wRcGhc>