Ch 8, úkol č. 2

1. Opakovat **kovy** (sešit, popř. učebnice).
2. Opakovat **značky prvků**.
3. **Úvod do anorganického názvosloví – procvičování**:

(nejlépe vypracovat do sešitu zezadu, popř. vytisknout a pracovat s listem)

1. Zapište římské číslice od jedné do osmi: ……………………………………………………………………
2. Vypište osm koncovek oxidačních čísel I – VIII:

………………………………………………………………………………………………………………………………….

1. Doplňte příslušné oxidační číslo nebo jeho koncovku:

VII = ……….

………. = -ičný/- ečný

I = ……….

………. = - itý

VIII = ……….

………. = - ičitý

VI = ……….

………. = - natý

1. Opravte chybná tvrzení:
* Oxidační číslo může být pouze kladné.
* Oxidační číslo vyjadřuje schopnost atomu přitahovat jiné atomy.
* Součet oxidační čísel atomů v molekule se liší u jednotlivých sloučenin.
1. Rozdělte sloučeniny na dvouprvkové a tříprvkové:

MgCO3, KCl, NaOH, Li2O, CCl4, ZnS, AlCl3, H2O, NaBrO3, CaCl2, N2O5, H3PO3, CuCl2

dvouprvkové = ……………………………………………………………………………………….

tříprvkové = …………………………………………………………………………………………..

1. Doplňte chybějící oxidační čísla atomů (viz pravidla pro ox. čísla v minulém zápisu):

(pamatujeme, že součet oxidačních čísel všech atomů v molekule je 0!!!!)

Ca+IIO…, S…O2-II, Cl2…O-II, Si+IVO2…, P2…O5-II, Al2…O3-II,

H2…O-II, Fe2+IIIO3…, C…Cl4-I, Li2…O-II, K2+IS…, C…O2-II

1. Doplňte správný počet atomů kyslíku O:

(pamatujeme, že součet oxidačních čísel všech atomů v molekule je 0!!!!)

N2+VO….-II  Mn+IVO….-II  P2+IIIO…..-II  Cl2+VIIO….-II

1. Podle hodnoty oxidačního čísla napište přídavné jméno názvu:

(např.: C+IV = uhličitý nebo Na+I = sodný)

Ca+II = ……………… Fe+III = ……………… S+VI = ……………… I+VII = ………………