Ch 8 – halogenidy procvičení (úkol č.5)

Tak vás zase všechny zdravím.

V rámci úkolu do přírodopisu jsem vám dal nějaké instrukce (rady, doporučení), nebudu se tedy opakovat tady v chemii. Možná bych akorát zdůraznil, že momentálně je důležité (v chemii), aby jste chápali názvosloví. Nešprtat se vzorce nazpaměť, ale pochopit princip, jak vzorec vytvořit nebo naopak napsat název sloučeniny.

Původně jsem měl v úmyslu začít další sloučeniny (oxidy). Ale chci mít jistotu, že halogenidy máte zvládnuté. (protože oxidy budou o něco složitější) A taky jsou ty Velikonoce!

Uděláte pouze pár cvičení pro zopakování halogenidů. Snad to bude už brnkačka! Pozor na správné pořadí prvků.

………………………………………………………………………………………………………………………

Nechám na vás, jestli vytisknete nebo vypracujete do sešitu.

1. Doplňte názvy halogenidů a vytvořte dvojici s příslušným vzorcem:

Ni Br2 chlorid ……………………………

 I F7 Ca Cl2

 K Cl

………………… draselný

 jodid …………………………

 Ag I bromid ……………………….

 ……………………….. jodistý

1. Spojte odpovídající názvy a vzorce halogenidů:

jodid sodný Mn Cl7

chlorid manganistý Hg F2

fluorid rtuťnatý Na I

bromid hlinitý Ag I

jodid stříbrný Al Br3

1. Napište vzorec halogenidů:

chlorid cíničitý

jodid olovnatý

1. Doplňte názvy halogenidů:

C Cl4

As F3