Chemie 8: **22.3. - 26.3.:**

**Lekce 1: online úvod do názvosloví halogenidů**

**Lekce2: domácí práce**

1. **Nauč se přípony oxidačních čísel jako rozpočítadlo na prstech.**
2. Zjisti v periodické tabulce, jaká oxidační čísla podle čísla skupiny a oktetového pravidla budou mít např. vodík, vápník nebo chlór a kyslík. **Kdo došel až sem bez znalosti toho, co je perioda a skupina PSP a oktetové pravidlo! Zopakuje si v chemii1 nebo v učebnici na str. 33 periodickou tabulku. Oktetové pravidlo zjistěte od spolužáků.**
3. Trochu složitější je **názvosloví halogenidů** na str. 62 a 63. Pozornost při čtení věnujte úplným základům v prvním odstavci a přilehlém čtvercovém schématu vpravo. Pro další učivo je nezbytné, abyste věděli a chápali toto: **Malé arabské číslo vpravo dole za prvkem značí počet atomů tohoto prvku ve sloučenině a násobí náboj zapsaný římským oxidačním číslem.** Proto bude hračka podívat se do přilehlé tabulky a **opsat ji do sešitu** dopředu k zápisu. Uvidíte a pochopíte proč, když má osmium náboj +VIII, musí tam být fluor osmkrát, a proč musí mít náboj -I, podle skupin periodické tabulky a oktetového pravidla.
4. Přepiš následující vzorce do sešitu pod sebe, napiš halogenům oxidační čísla, dopočítej oxidační číslo kovu, aby byl celkový náboj nula a urči jejich jméno pomocí rozpočítadla přípon: (*pomůcka je na str. 63 nahoře*)

FeCl3, CuCl2, KBr, AgBr, CaF2.