**Chemie 8. A, B do 12.4.**

Na školní web vám pověsím prezentace k názvosloví (halogenidy, oxidy a nově sulfidy). Na mess vám pošlu videa, kde vysvětluji názvosloví (halogenidy, oxidy a nově sulfidy). U oxidu chromového mě tam chybí u jednoho vzorečku 3, před tím ale je, tak to snad nebude na závadu.
Prezentace a ta videa tam jsou proto, aby vám pomohla s názvoslovím. Ve škole jsem vám nechal papír A4, kde jsou vzorečky k procvičení (sulfidy jako novinka, pak 2x směs halogenidů, oxidů a sulfidů. 1x hydroxidy, které budeme brát později. Škola bude k vyzvednutí materiálů otevřena Út, Čt od 10 do 12 hod.
Za týden vám pošlu nějaké sulfidy, abych věděl, jak se vám daří se jimi prokousat. Asi poznáte, že jsou stejné jako oxidy, jenom místo O-II je ve vzorcích S-II

Uč str 56, 56 **Dusík + Amoniak** (výpisek do sešitu, do 12.4. mi pošlete obrázek výpisku)

1. Značka,

protonové číslo Z,

číslo skupiny,

číslo periody

nakreslit obrázek

1. Vlastnosti
2. Výskyt: volný

 Vázaný

1. Výroba, přeprava
2. Amoniak vzorec, rovnice přípravy
3. Vlastnosti
4. Použití

Uč str 57 **Fosfor**

1. Značka,

protonové číslo Z,

číslo skupiny,

číslo periody

nakreslit obrázek

1. Výskyt v přírodě
2. Modifikace (doplňte ke správné modifikaci: málo reaktivní, nebezpečný jed, dnes nemá význam, zápalné bomby, nesvětélkuje
3. Sloučeniny:
* Hoření fosforu: vzniká molekula P4O10 je tzv. dimer, který vznikl spojením dvou molekul P2O5
* Kyselina fosforečná v buněčných jádrech, souvisí se změnami energie
1. Použití P