

Týden 17.-20.3.

Ch8: str 50-51, 3 prezentace: Kyslík a 2x Názvosloví oxidů + druhá strana příkladů halogenidů pro procvičení názvosloví oxidů

Do sešitu **Kyslík** (doplnit z učebnice a z prezentace Kyslík)

Výskyt v přírodě:

Vlastnosti:

Nakreslit jeho „atom“

Oxidační číslo kyslíku ve sloučeninách je (většinou)

Příprava kyslíku: přečíst + <https://www.youtube.com/watch?v=JWY-OmIDKXE&t=135s> (nezkoušet doma!!!)

Doplň: Oxidy jsou

Názvosloví oxidů: název → **vzorec** prezentace

- Důležité je porozumět „krácení“ stechiometrických koeficientů (viz 6. slide)

Názvosloví oxidů vzorec → **název** prezentace

- Důležité: důsledně uplatňovat obrácené křížové pravidlo, nepsat automaticky ke kyslíku oxid. číslo -II (porovnat slide 4 a 5)
- Tak, jak jsme „krátili“ stoch. koeficienty při tvoření vzorce z názvu, tak teď musíme naopak rozšířit (**obě**) oxidační čísla, pokud zjistíme, že obráceným křížovým pravidlem jsme získali nesprávné záporné oxidační číslo (zpravidla -I)

K procvičení (nikoliv k opsání) poslouží druhá str. příkladů halogenidů (do sešitů)

Zadání další práce 25.3. (➡ do út. 24.3. je třeba mít hotovo a procvičeno cca 15 vzorců tam a zpátky, nebo vás z toho ...)

V případě nejasností či problémů se ozvěte na fojtik.frantisek@cvvoda.cz