

Všem přeji krásný den,
dnes ještě zopakujeme psaní vzorců a názvů halogenidů a psaní vzorců oxidů. Příště se podíváme, jak se bude tvořit název oxidu ze vzorce.

Opakování (dnes již vypisovat teorii nebudu, máte ji v předchozích pracovních listech)

Cvičení č. 1 – Napiš vzorce halogenidů:

- a) bromid chloristý (Cl)
- b) fluorid sírový (S)
- c) chlorid hlinitý (Al)
- d) jodid osmičelý (Os)
- e) bromid křemičitý (Si)

Cvičení č. 2 – Napiš názvy halogenidů:

- a) Ca F₂ (vápník)
- b) B Br₃ (bor)
- c) Si I₄ (křemík)
- d) Cr F₆ (chrom)
- e) Sn Cl₂ (cín)
- f) K Br (draslík)

Cvičení č. 3 – Napiš vzorce oxidů:

- a) oxid manganistý (Mn)
- b) oxid hlinitý (Al)
- c) oxid osmičelý (Os)
- d) oxid sírový (S)
- e) oxid železitý (Fe)
- f) oxid rtuťnatý (Hg)

ŘEŠENÍ:

Cvičení č. 1

- a) bromid chloristý (Cl) $\text{Cl}^{\text{VII}}\text{Br}_7^{-\text{I}}$
b) fluorid sírový (S) $\text{S}^{\text{VI}}\text{F}_6^{-\text{I}}$
c) chlorid hlinitý (Al) $\text{Al}^{\text{III}}\text{Cl}_3^{-\text{I}}$
d) jodid osmičelý (Os) $\text{Os}^{\text{VIII}}\text{I}_8^{-\text{I}}$
e) bromid křemičitý (Si) $\text{Si}^{\text{IV}}\text{Br}_4^{-\text{I}}$

Cvičení č. 2

- a) Ca F₂ (vápník) fluorid vápenatý
b) B Br₃ (bor) bromid boritý
c) Si I₄ (křemík) jodid křemičitý
d) Cr F₆ (chrom) fluorid chromový
e) Sn Cl₂ (cín) chlorid cínatý
f) K Br (draslík) bromid draselný

Cvičení č. 3

- a) oxid manganistý (Mn) $\text{Mn}_2^{\text{VII}}\text{O}_7^{-\text{II}}$
b) oxid hlinitý (Al) $\text{Al}_2^{\text{III}}\text{O}_3^{-\text{II}}$
c) oxid osmičelý (Os) $\text{Os}^{\text{VIII}}\text{O}_4^{-\text{II}}$ 2 : 8 = 1 : 4
d) oxid sírový (S) $\text{S}^{\text{VI}}\text{O}_3^{-\text{II}}$ 2 : 6 = 1 : 3
e) oxid železitý (Fe) $\text{Fe}_2^{\text{III}}\text{O}_3^{-\text{II}}$
f) oxid rtuťnatý (Hg) $\text{Hg}^{\text{II}}\text{O}^{-\text{II}}$ 2 : 2 = 1 : 1