

TAHÁK NÁZVOSLOVÍ ANORGANICKÝCH SLOUČENIN

Oxidační číslo	Koncovka kationtu	Koncovka kyseliny	Koncovka soli
I	-ný	-ná	-nan
II	-natý	-natá	-natan
III	-itý	-itá	-itan
IV	-ičitý	-ičitá	-ičitan
V	-ičný, -ečný	-ičná, -ečná	-ičnan, -ečnan
VI	-ový	-ová	-an
VII	-istý	-istá	-istan
VIII	-ičelý	-ičelá	-ičelan

Pravidlo: součet oxidačních čísel všech atomů v molekule je roven nule!

Oxidy, sulfidy: kyslík a síra mají vždy oxidační číslo O^{II-} , S^{II-}

Název: oxid hlinitý $Al_2^{III+}O_3^{II-}$ $2*3+(-2*3)=0$

sulfid sodný $Na_2^{I+}S^{II-}$ $2*1+(-2)=0$

Hydroxidy: obsahují hydroxidový aniont $(OH)^{-1}$

Název: hydroxid železnatý $Fe^{II+}(OH)_2^{I-}$ $2+2*(-1)=0$

Bezokyslíkaté kyseliny a jejich soli: jsou to sloučeniny nekovů s vodíkem, nekov má vždy oxidační č. I-

Název: kyselina chlorovodíková(chlorovodík) $H^{I+}Cl^{I-}$ $+1-1=0$

Jejich soli(halogenidy): chloridy, fluoridy, jodidy,.....vždy koncovka **-id**

Př. Chlorid vápenatý $Ca^{II+}Cl_2^{I-}$ $2+(-1*2)=0$

Kyslíkaté kyseliny a jejich soli:

Název: kyselina + přídavné jméno podle oxidačního čísla prvku

Př. Kyselina dusičná $H^{I+}N^{V+}O_3^{II-}$ $1+5+(-2*3)=0$

Kyselina sírová $H_2^{I+}S^{VI+}O_4^{II-}$ $2*1+6+(-2*4)=0$!

! Aby byla molekula elektroneutrální, musíme doplnit do vzorce 2 vodíky!

Soli kyslíkatých kyselin:

Př. Dusičnan sodný $Na^{I+}N^{V+}O_3^{II-}$ $1+5+(-2*3)=0$

Síran draselný $K_2^{I+}S^{VI+}O_4^{II-}$ $2*1+6+(-2*4)=0$!

! Aby byla molekula elektroneutrální, musíme doplnit do vzorce 2 draslíky!

Sytnost kyselin: počet vodíků, které je možné nahradit kovem, kyselina sírová – dvojsytná, kyselina fosforečná H_3PO_4 – trojsytná, HCl - jednosytná

Pokud je počet vodíků větší, než vyplývá ze stechiometrie, musíme to říci v názvu: H_3PO_4 trihydrogenfosforečná kyselina.