

## 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.