

NAZVOSLOVÍ ANORGANICKÝCH SLOUČENIN

názvy

triviální

systematické

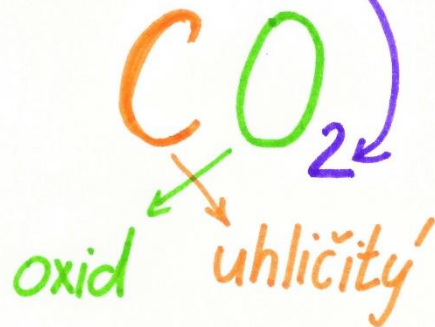
systematický název

podstatné
jméno

+

přídavné
jméno

vzorec



Názvosloví anorganických sloučenin

- jednoslovné
- jen málo: voda, amoniak

názvy	
triviální	systematické

- dvouslovné
- většina sloučenin

kyselina
chlorid

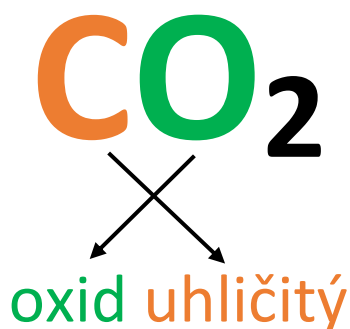
systematický název	
podstatné jméno	+ přídavné jméno

sírová
sodný

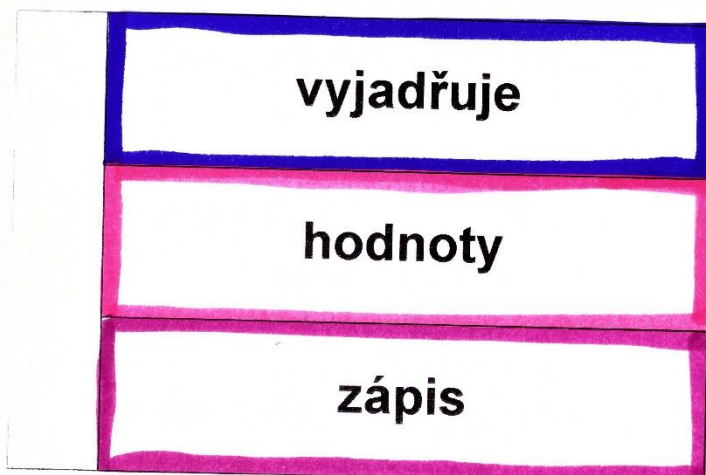
vzorec

- Píše se pomocí značek prvků v opačném pořadí než jsou v názvu.

- Počet atomů - vpravo dole za značkou prvku



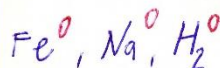
OXIDAČNÍ ČÍSLA



Pravidla

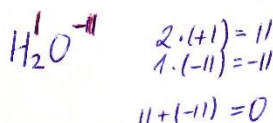
1.

Samostatný atom nebo atomy v molekule 1 prvku mají vždy ox. číslo 0.



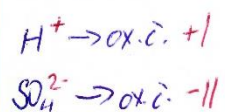
2.

Součet oxidačních čísel všech atomů v molekule = 0.



3.

Oxidační číslo iontu odpovídá náboji iontu.



4.

Některé prvky mají stálá oxidační čísla ve sloučeninách.

vodík - H^{I}

kyslík - O^{II}

fluor - F^{I}

prvky 1. skupiny:

$\text{Li}^{\text{I}}, \text{Na}^{\text{I}}, \text{K}^{\text{I}}$

prvky 2. skupiny:

$\text{Be}^{\text{II}}, \text{Mg}^{\text{II}}, \text{Ca}^{\text{II}}, \text{Sr}^{\text{II}}, \text{Ba}^{\text{II}}$

5.

Každému kladnému oxidačnímu číslu je přiřazena koncovka přídavného jména v názvu sloučeniny.

I	-ný
II	-natý
III	-itý
IV	-ičitý
V	-ečný / -ičný
VI	-ový
VII	-istý
VIII	-ičelý

Oxidační čísla

vyjadřuje
hodnoty
zápis

vyjadřuje: - pomyslný náboj, který by atom získal po rozštěpení molekuly

hodnoty: - kladné, záporné, 0

- max. VIII

zápis: - římskou číslicí vpravo nahoře za značku

prvku - Cu^{II} , $\text{S}^{-\text{II}}$, Au^0

+ se psát nemusí

Pravidla

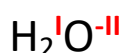
1.

Samostatný atom nebo atomy v molekule 1 prvku mají vždy ox. číslo 0.



2.

Součet oxidačních čísel všech atomů v molekule = 0.



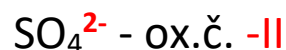
$$2 \cdot (+\text{I}) = +\text{II}$$

$$1 \cdot (-\text{II}) = -\text{II}$$

$$-\text{II} + \text{II} = 0$$

3.

Oxidační číslo iontu odpovídá náboji iontu.



4.

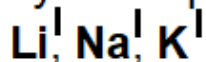
Některé prvky mají ve sloučeninách stálá oxidační čísla.

vodík - H^{I}

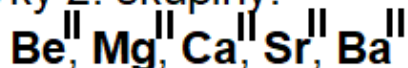
kyslík - $\text{O}^{-\text{II}}$

fluor - $\text{F}^{-\text{I}}$

prvky 1. skupiny:



prvky 2. skupiny:



5.

Každému kladnému oxidačnímu číslu je přiřazena koncovka přídavného jména v názvu sloučeniny.

I -ný

II -natý

III -itý

IV -ičitý

V -ečný / -ičný

VI -ový

VII -istý

VIII -ičelý