|  |
| --- |
| **Zásady tvorby názvoslovia binárnych zlúčenín** |

Základom názvoslovia anorganických zlúčenín sú značky chemických prvkov a oxidačné čísla

**Oxidačné číslo** je číslo, ktoré píšeme do pravého horného indexu k značke prvku

Vo vzorci píšeme rímske číslice, pre samostatne stojace katióny/anióny ako arabské (Ca2+ ,SO4 2-Môže byť kladné, záporné alebo nula

Kladné: I-VIII  - podľa prípony

Záporné: max. -IV (karbidy)

Nula: dvojatómové molekuly (Cl20, H20, N20, O20..) alebo voľne stojace prvky (Na0, Fe0.. )

Ox.číslo udáva, koľko e- daný prvok prijal alebo odovzdal!!!!!

**Prípony podľa oxidačného čísla:  
I- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ V- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**II- \_\_\_\_\_\_\_\_ VI- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
III- \_\_\_\_\_\_\_\_ VII- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**IV- \_\_\_\_\_\_\_\_ VIII- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

Chemické zlúčeniny:

A) dvojprvkové = binárne (oxidy, halogenidy, sulfidy)

B) trojprvkové (hydroxidy, kyslíkaté kys., soli)

C) viacprvkové (podvojné soli, kryštalohydráty...)

Názov binárnej chemickej zlúčeniny tvoria \_\_\_\_slová:

podstatné meno (koncovka -id..) + prídavné meno  (prípona udáva ox. číslo)

Pr.    oxid   sodný

**VZOREC VŽDY PÍŠEME ODZADU!!!**

        NaI 2       O II- 1 SA NEPÍŠE!!!!!

Uplatníme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pravidlo a upravíme doplnením čísel tak, aby to bolo v súlade s pravidlom, ktoré hovorí, že súčet kladných a záporných oxidačných čísel vo vzorci je rovný \_\_\_ (výnimka ióny)

Skúška správnosti:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\*prvky 1.skupiny PSP -alkalické kovy - majú v zlúčeninách VŽDY ox.č.  I (prípona -ný, sodný, lítny...)

\*vodík má v H2O a kyselinách VŽDY ox.č. +I, v hydridoch - má ox.č. -I  pr.hydrid lítny  Li H

\*prvky 2.skupiny - majú VŽDY ox.č.  \_\_\_\_\_\_ - (prípona  -natý, pr.vápenatý, horečnatý)

\*hliník - má v zlúč. ox.č  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\*anónny katión - NH4+

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| \*Oxidy |  | síran |  |
| \*Sulfidy |  | Siričitan |  |
| \*Halogenidy |  | Uhličitan |  |
| \*Hydroxidy |  | Dusičnan |  |
| \*Bezkyslíkaté kyseliny |  | Dusitan |  |
| \*Kyslíkaté kyseliny |  | Manganistan |  |
| Hydrogénfosforečnan |  | Fosforečnan |  |
| Dihydrogénfosforečnan |  |  |  |

**Zásady tvorby názvoslovia binárnych zlúčenín**

Základom názvoslovia anorganických zlúčenín sú značky chemických prvkov a oxidačné čísla

**Oxidačné číslo** je číslo, ktoré píšeme do pravého horného indexu k značke prvku

Vo vzorci píšeme rímske číslice, pre samostatne stojace katióny/anióny ako arabské (Ca2+ ,SO4 2-Môže byť kladné, záporné alebo nula

Kladné: I-VIII  - podľa prípony

Záporné: max. -IV (karbidy)

Nula: dvojatómové molekuly (Cl20, H20, N20, O20..) alebo voľne stojace prvky (Na0, Fe0.. )

Ox.číslo udáva, koľko e- daný prvok prijal alebo odovzdal!!!!!

**Prípony podľa oxidačného čísla:  
I- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ V- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**II- \_\_\_\_\_\_\_\_ VI- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
III- \_\_\_\_\_\_\_\_ VII- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**IV- \_\_\_\_\_\_\_\_ VIII- \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

Chemické zlúčeniny:

A) dvojprvkové = binárne (oxidy, halogenidy, sulfidy)

B) trojprvkové (hydroxidy, kyslíkaté kys., soli)

C) viacprvkové (podvojné soli, kryštalohydráty...)

Názov binárnej chemickej zlúčeniny tvoria \_\_\_\_slová:

podstatné meno (koncovka -id..) + prídavné meno  (prípona udáva ox. číslo)

Pr.    oxid   sodný

**VZOREC VŽDY PÍŠEME ODZADU!!!**

        NaI 2       O II- 1 SA NEPÍŠE!!!!!

Uplatníme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_pravidlo a upravíme doplnením čísel tak, aby to bolo v súlade s pravidlom, ktoré hovorí, že súčet kladných a záporných oxidačných čísel vo vzorci je rovný \_\_\_ (výnimka ióny)

Skúška správnosti:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\*prvky 1.skupiny PSP -alkalické kovy - majú v zlúčeninách VŽDY ox.č.  I (prípona -ný, sodný, lítny...)

\*vodík má v H2O a kyselinách VŽDY ox.č. +I, v hydridoch - má ox.č. -I  pr.hydrid lítny  Li H

\*prvky 2.skupiny - majú VŽDY ox.č.  \_\_\_\_\_\_ - (prípona  -natý, pr.vápenatý, horečnatý)

\*hliník - má v zlúč. ox.č  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\*anónny katión - NH4+

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| \*Oxidy |  | síran |  |
| \*Sulfidy |  | Siričitan |  |
| \*Halogenidy |  | Uhličitan |  |
| \*Hydroxidy |  | Dusičnan |  |
| \*Bezkyslíkaté kyseliny |  | Dusitan |  |
| \*Kyslíkaté kyseliny |  | Manganistan |  |
| Hydrogénfosforečnan |  | Fosforečnan |  |
| Dihydrogénfosforečnan |  |  |  |