|  |
| --- |
| Aké sú zásady tvorby názvoslovia binárnych zlúčenín? |

**Oxidačné číslo** je číslo, ktoré píšeme \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_číslicami do pravého \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ indexu k \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_prvku, udáva, koľko \_\_\_\_\_\_\_ daný prvok prijal alebo odovzdal!!!!!

Môže byť:

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

Kladné: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_- podľa prípony

Záporné: max. \_\_\_\_\_\_\_\_ (v\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_)

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

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ meno (koncovka -id..) + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ meno  (prípona udáva ox. číslo)

Pr.    oxid   sodný

VZOREC VŽDY PÍŠEME \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_!!!

        NaI 2       O II-

1 SA \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_!!!!!

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

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

\*prvky 1.skupiny PSP -alkalické kovy - majú v zlúčeninách VŽDY ox.č.  \_\_\_(prípona -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.)

\*vodík má v H2O a kyselinách VŽDY ox.č. \_\_\_\_\_\_ v hydridoch - má ox.č.\_\_\_\_ pr.hydrid lítny \_\_\_\_\_\_\_

\*prvky 2.skupiny - majú VŽDY ox.č.  \_\_\_\_\_\_ - (prípona \_\_\_\_\_\_\_\_)

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

\*amónny katión - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| \*Oxidy |  | Sírany |  |
| \*Sulfidy |  | Siričitany |  |
| \*Halogenidy |  | Uhličitany |  |
| Bromidy |  | Chloridy |  |
| Fluoridy |  | jodidy |  |
| \*Hydroxidy |  | Dusičnany |  |
| \*Bezkyslíkaté kyseliny |  | Dusitany |  |
| \*Kyslíkaté kyseliny |  | Manganistany |  |
| hydrogénuhličitany |  | hydrogénsírany |  |
| hydrogénsiričitany |  | hydrogénsulfidy |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Kyselina fosforečná  Kyselina trihydrogénfosforečná | Kyselina boritá  Kyselina trihydrogénboritá |

Pri pomenovaní vzorcov si **najprv určíme ox.čísla** všetkých prvkov a následne zlúč. pomenujeme.

Zapíšte chemickým vzorcom molekuly týchto látok:

Kyslík\_\_\_\_\_\_\_\_, ozón\_\_\_\_\_\_\_\_, síra\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ fosfor\_\_\_\_\_\_\_\_\_ dusík\_\_\_\_\_\_\_, chlór\_\_\_\_\_\_\_\_

modrá skalica\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, pyrit\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, hasené vápno,\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

sulfán\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, amoniak\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Kyano | Ammin | Akva | Hydroxo | Hydrido | Chloro | Fluoro | Bromo | Jodo |

hexakyanoželeznatan draselný

Na3[AlF6]

|  |
| --- |
| Pomenujte jednotlivé zlúčeniny, resp. napíšte ich vzorce a zaraďte ich do jednotlivých skupín anorganických látok: |

Skupina an.l. názov/chem.vzorec

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Cl2O7 |  |  |
| LiH |  |  |
| Mg(OH)2 |  |  |
| H2S |  |  |
| H4P2O7 |  |  |
| KHSO3 |  |  |
| Na2CO3 . 10H2O |  |  |
| K3[Fe(CN)6] |  |  |
| oxid meďný |  |  |
| kyselina trihydrogénboritá |  |  |
| hydrogénfosforečnan amónny |  |  |
| síran tetraammínmeďnatý |  |  |
|  | | |

|  |
| --- |
| V uvedených vzorcoch doplňte namiesto indexu x číslo a zlúčeninu pomenujte: HClIIIOx, NaxHPVO4, K2CrVIxO7. |

HClIIIOx NaxHPVO4 K2CrVIxO7