|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **kyselina** | **název** | **aniont, náboj** | **název soli** | **oxidační číslo****zbytku** | **příklad****sodné soli** |
| **H2SO4** | **k. sírová** | **SO42-** | **síran** | **SO4-II** | **Na2SO4** |
| **H2SO3** | **k. siřičitá** | **SO32-** | **siřičitan** | **SO3-II** | **Na2CO3** |
| **HNO3** | **k. dusičná** | **NO3-** | **dusičnan** | **NO3-I** | **NaNO3** |
| **H2CO3** | **k. uhličitá** | **CO32-** | **uhličitan** | **CO3-II** | **Na2CO3** |
| **H3PO4** | **k. fosforečná** | **PO43-** | **fosforečnan** | **PO4-III** | **Na3PO4** |
| **HMnO4** | **k. manganistá** | **MnO4-** | **manganistan** | **MnO4-I** | **NaMnO4** |
| **H2S** | **k. sulfanová****/sirovodíková/** | **S2-** | **sulfid** | **S-II** | **Na2S** |
| **HCl** | **k. chlorovodíková** | **Cl-** | **chlorid** | **Cl-I** | **NaCl** |

Vzorec soli tvoř z aniontu – viz tabulka a kationtu kovu, který stojí jako první. Pamatuj, že součet ox. čísel v molekule se rovná nule. Aniont si představ jako by byl zavázaný v balíčku, ber ho vždy celý a nic v něm neměň.

Pak s ním zacházej jako s jednou částicí. Pokud bude třeba užít do vzorce víc kusů, dej ho do závorky a za ni počet aniontů

Příklad: **dusičnan vápenatý CaII (NO3) -I 2**

**Při tvorbě názvu postupuj stejně jako třeba u oxidů**

1. **doplň ox. čísla** Mg IISO4-II
2. **podle aniontu kyseliny vyber podstatné jméno, síran**
3. **podle ox. čísla kationtu dej koncovku přídavnému jménu hořečnatý**

**Cvičení:**

1. pojmenuj soli: Ag NO3, CuSO4, NaNO3, Ca3(PO4)2
2. Vytvoř vzorec siřičitan vápenatý, sulfid sodný, dusičnan olovnatý