Názvosloví solí

**1.Názvosloví bezkyslíkatých solí**

Jedná se o soli odvozené od bezkyslíkatých kyselin (HF, HCl, HBr, HI, H2S).

Názvosloví halogenidů a sulfidů už známe.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Kyselina** | **Anion** | **Sůl** |
| Kyselina fluorovodíková  HF H1+ + F1- | F1- | **fluoridy** |
| Kyselina chlorovodíková  HCl H1+ + Cl1- | Cl1- | **chloridy** |
| Kyselina bromovodíková  HBr H1+ + Br1- | Br1- | **bromidy** |
| Kyselina jodovodíková  HI H1+ + I1- | I1- | **jodidy** |
| Kyselina sirovodíková  H2S 2 H1+ + S2- | S2- | **sulfidy** |

**2.Názvosloví kyslíkatých solí**

Jedná se o soli, v jejichž molekule se vyskytuje kyslík. Anionty těchto solí jsou odvozené od kyslíkatých kyselin.

Název soli se skládá z podstatného jména (odvozeného od aniontu soli) a **přídavného jména** (podle kationtu soli).

Př. dusičnan stříbrný ……. Ag1+ NO31-

**Postup při zápisu vzorce soli:**

Sůl …………. dusičnan stříbrný

1.)Zapíšeme **kation soli** (podle přídavného jména, náboj podle koncovky).

Ag1+ (kation stříbrný)

2.) Zapíšeme **anion soli**. Podle koncovky podstatného jména (dusičnan, -ičnan) určíme kyselinu, od níž je sůl odvozena (kyselina dusičná). Napíšeme vzorec kyseliny. Pak si odvodíme, na jaké ionty se štěpí kyselina ve vodném prostředí, a získáme anion.

Kyselina dusičná HNO3 H1+ + NO31-

NO31- (dusičnanový anion)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Oxidační č. atomu**  **kyselinotvorného prvku** | **Koncovka přídavného jm. názvu kyseliny** | **Koncovka podstatného jména v názvu soli** |
| I | **-ná** | **-nan** |
| II | (-natá)\* | (-natan)\* |
| III | -itá | -itan |
| IV | -ičitá | -ičitan |
| V | -ičná  -ečná | -ičnan  -ečnan |
| VI | **-ová** | **-an** |
| VII | -istá | -istan |
| VIII | (-ičelá)\* | (-ičelan) |

\*Téměř se nevyskytují.

3.) Zapíšeme **vzorec soli**.

Nejprve zapíšeme kation soli, za něj pak anion. Počty kationtů, aniontů v molekule určíme pomocí křížového pravidla. Je-li aniontem (popř. kationtem) skupina atomů, zapíšeme tuto skupinu do závorky. Je-li počet kationtů a aniotů v poměru, který lze krátit, vykrátíme.

Ag1+ NO31-

Př.2. síran vápenatý ………… Ca2+ SO42-

Postup: 1.) kation vápenatý Ca2+

2.) určení aniontu

Síran (koncovka -an) Sůl je odvozena od kyseliny sírové.

kyselina sírová H2SO4 2 H1+ + SO42-

síranový anion SO42-

3.) vzorec soli

Ca2+ SO42-  ,

nebudeme zapisovat Ca22+ (SO42- )2 , protože poměr 2:2 lze vykrátit na 1:1.

**Úkol:** Př.3. Zapiš vzorec: siřičitan draselný

**Řešení – Př.3.)**

siřičitan draselný ……………… K21+ SO32-

\*Kation draselný ….. K1+

\*Anion siřičitanový …. SO32-

Kyselina siř**ičitá** H2SO3 2 H1+ + SO32-

\*tvorba vzorce soli (křížové pravidlo)

K21+ SO32-