Soli

Vzorce : SO2

HCl

PbS

NaOH

KF

NaNO3

**Otázka č 1 Čo majú spoločné vzorce**  – katión je na 1. mieste

**Otázka č 2 V ktorých je katión kovu na prvom mieste : PbS, NaOH, KF, NaNO3**

**Otázka č 3 Ktoré zlúčeniny majú anión kyseliny : PbS, KF, NaNO3**

**Medzi soli patria : PbS, KF, NaNO3**

**Tabuľka :**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Kyselina** | | **Soľ** | **Anión kyseliny** | |
| k. chlorovodíková | HCl-I | chlorid | chloridový | Cl - |
| k. dusičná | HNV O3 | dusičnan | dusičnanový | NO3- |
| k. sírová | H2SVIO4 | síran | síranový | SO42- |
| k. uhličitá | H2CIVO3 | uhličitan | uhličitanový | CO32- |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

**Názov soli** : tvoríme zo vzorca tak, že určíme anión kyseliny a potom katión

Napíšeme vzorec NaNO3

Určíme anión NO3 - dusičnan

Určíme katión Na+ sodný

Zostavíme názov soli **dusičnan sodný**

**Vzorec soli** z jej názvu utvoríme tak, že najskôr zapíšeme katión potom anión. Potom upravíme vzorec tak, aby bolo splnené pravidlo o nulovom súčte nábojov.

Napíšeme názov soli síran železitý

Zapíšeme katión železitý Fe3+

Zapíšeme anión síran SO42-

Upravíme počet katiónov a

aniónov – krížové pravidlo Fe3+ SO42- = Fe2(SO4)3

Diagramy na tvorbu názvu a vzorca soli :

zadanie

zadanie

Vzorec soli

Úprava vzorca

Zápis aniónu

Zápis katiónu

Názov aniónu

Názov soli

Názov katiónu