

Soli

Vzorce : SO_2

HCl

PbS

NaOH

KF

NaNO_3

Čo majú spoločné – kation je na 1. mieste

V ktorých je kation kovu na prvom mieste : PbS , NaOH , KF , NaNO_3

Ktoré zlúčeniny majú anión kyseliny : PbS , KF , NaNO_3

Medzi soli patria : PbS , KF , NaNO_3

Tabuľka :

Kyselina		Sol'	Anión kyseliny	
k. chlorovodíková	HCl^{I}	chlorid	chloridový	Cl^-
k. dusičná	$\text{HN}^{\text{V}}\text{O}_3$	dusičnan	dusičnanový	NO_3^-
k. sírová	$\text{H}_2\text{S}^{\text{VI}}\text{O}_4$	síran	síranový	SO_4^{2-}
k. uhličitá	$\text{H}_2\text{C}^{\text{IV}}\text{O}_3$	uhličitan	uhličitanový	CO_3^{2-}

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

Napíšeme vzorec NaNO_3

Určíme anión NO_3^- dusičnan

Určíme kation Na^+ sodný

Zostavíme názov soli **dusičnan sodný**

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

Napíšeme názov soli síran železitý

Zapíšeme kation železitý Fe^{3+}

Zapíšeme anión síran SO_4^{2-}

Upravíme počet kationov a

aniónov – krížové pravidlo $\text{Fe}^{3+} \text{SO}_4^{2-} = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

Diagramy na tvorbu názvu a vzorca soli :

