

Vytvoření názvu aniontu odvozeného od kyslíkaté kyseliny (podstatného jména v názvu soli)

oxidační číslo	kyslíkatá kyselina		anion odvozený od kyseliny	
	název	vzorec	název	vzorec*
I	kyselina chlorná	HClO	chlornanový	(ClO) ⁻
III	kyselina boritá	HBO ₂	boritanový	(BO ₂) ⁻
IV	kyselina křemičitá	H ₂ SiO ₃	křemičitanový	(SiO ₃) ²⁻
V	kyselina dusičná	HNO ₃	dusičnanový	(NO ₃) ⁻
	kyselina chlorečná	HClO ₃	chlореčnanový	(ClO ₃) ⁻
VI	kyselina sírová	H ₂ SO ₄	síranový	(SO ₄) ²⁻
VII	kyselina manganistá	HMnO ₄	manganistanový	(MnO ₄) ⁻

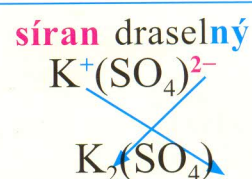
Pozn.: Kyselina s oxidačním číslem II a VIII se běžně nevyskytuje.



Napište rovnici ionizace těchto kyselin a pojmenujte vzniklé anionty: a) kyselina fluorovodíková, b) kyselina dusitá, c) kyselina siřičitá, d) kyselina uhličitá, e) kyselina jodistá. (Nápověda: uhličitan, fluorid, jodistan, siřičitan, dusitan.)

Název soli je vždy **dvouslovný**. Je složen z **podstatného jména** odvozeného od názvu kyseliny a **přídavného jména** odvozeného od názvu kationtu kovu (např. chlorid draselný, síran sodný apod.).

Zakončení názvu kationtu určuje jeho **oxidační číslo**. Součet oxidačních čísel všech prvků ve vzorci soli musí být **roven nule**.



Tvorba vzorce soli z názvu aniontu kyseliny

postup	příklad 1	příklad 2
Název soli	síran sodný	dusičnan draselný
Kyselina, od které je sůl odvozená	kyselina sírová H ₂ SO ₄	kyselina dusičná HNO ₃
Anion kyseliny	síranový (SO ₄) ²⁻	dusičnanový (NO ₃) ⁻
Kation kovu	sodný – Na ⁺	draselný – K ⁺
Úprava vzorce, křížové pravidlo	Na⁺(SO₄)²⁻ Na ₂ (SO ₄) ²⁻	K⁺(NO₃)⁻ K ₂ (NO ₃) ⁻
Vzorec soli	Na ₂ SO ₄	KNO ₃

Tvorba názvu soli z jejího vzorce výpočtem z oxidačních čísel

postup	příklad 1	příklad 2
Vzorec soli	KNO ₃	CaSO ₄
Doplnění oxidačních čísel, která se dají odvodit z umístění prvku v PSP.	Draslík: I. A skupina, proto jeho oxidační číslo může být pouze I K ⁺ (NO ₃) ⁻	Vápník: II. A skupina, proto jeho oxidační číslo je II Ca ²⁺ (SO ₄) ²⁻
Název kationtu kovu	K ⁺ draselný	Ca ²⁺ vápenatý
Kyselina, od které je sůl odvozená	H ^I N ^V O ₃ ^{-II} kyselina dusičná	H ₂ S ^{VI} O ₄ ^{-II} kyselina sírová
Anion kyseliny	(NO ₃) ⁻	(SO ₄) ²⁻
Název aniontu	dusičnanový	síranový
Název soli	dusičnan draselný	síran vápenatý

křížové pravidlo: *anglicky* – **cross rule** [krɒs ru:l]
německy – **das Mischungskreuz**

*Ve vzorci může být uvedeno buď oxidační číslo (římskou číslicí), nebo náboj (arabskou číslicí) prvku či skupiny.