

DOMÁCÍ PŘÍPRAVA

8.A, 8.B, 8.C

Chemie

Všechny zdravím při další domácí přípravě!

Minule jste měli za úkol sestavit vzorce solí kyselin a pokusit se na dvou příkladech určit jejich názvy. Dařilo se vám různě. Někteří pracovali výborně, mnohým jsem se snažila učivo objasnit. Někteří se ozvali, že potřebují učivo dovysvětlit více.

A právě proto nabízím možnost další video-výuky, která se bude konat ve čtvrtek odpoledne v 14:30h.

Kdo má zájem, pošlete mi pozvánku na Hangouts:

jadamkova.zsvyhlidka@gmail.com

Minule jsme si odvodili soli kyseliny sírové H_2SO_4 – **sírany** SO_4^{2-} a **hydrogensírany** HSO_4^- a soli kyseliny siřičité H_2SO_3 – **siřičitany** SO_3^{2-} a **hydrogensiřičitany** HSO_3^- .

Nové učivo:

Odvození solí kyseliny dusičné HNO_3

HNO_3

- odtržením vodíku ze vzorce nám zůstane NO_3 , tím že kyselina odštěpí 1H (vodíkový kationt), bude mít NO_3 1 záporný náboj NO_3^{-1} píše se jen mínus, tedy NO_3^- tzv. **dusičnanový aniont=dusičnan**

př. dusičnan sodnýna 1. místo napíšeme nejdříve kationt, tedy Na, napíšeme nad něj oxidační číslo, které odpovídá zakončení a pak až aniont NO_3^-

Musí platit, že součet oxidačních čísel v molekule je roven nule!

Výsledný vzorec : $\text{Na}^+ \text{NO}_3^-$

př. dusičnan hlinitý.....na 1. místo napíšeme nejdříve kationt, tedy Al, pak oxidační číslo nad něj a pak dusičnanový aniont

$\text{Al}^{+3} \text{NO}_3^-$

Vidíme, že součet oxidačních čísel roven nule není, musíme dát NO_3^- do závorky a počet záporných nábojů dorovnat, aby se počet kladných rovnal počtu záporných nábojů (připomeň si křížové praidlo)

Výsledný vzorec : $\text{Al}^{+3} (\text{NO}_3)^{-3}$

Odvození solí kyseliny dusité HNO_2 (podobné jako u předchozí)

HNO_2

- odtržením vodíku ze vzorce nám zůstane NO_2 , tím že kyselina odštěpí 1H (vodíkový kationt), bude mít NO_2 1 záporný náboj NO_2^{-1} píše se jen mínus, tedy NO_2^- tzv. **dusitanový aniont=dusitan**

Postup psaní vzorců je stejné jako u předchozí kyseliny.

.....

Samostatná práce je na procvičování učiva chemických vzorců solí.
Pro kontrolu mi pošleš do 7. 6. 2020!

Doplň tabulku:

Název soli	Vzorec soli
Chlorid vápenatý	
Síran lithný	
Dusičnan stříbrný	
Síran měďnatý	
Hydrogensířičitan zinečnatý	
Sířičitan železitý	
Dusitan amonný	
Jodid křemičitý	
	NaNO_3
	$\text{Ni}(\text{HSO}_3)_2$
Dusičnanový aniont	
	NO_2^-