**Názvosloví solí**

Tentokrát se ještě budeme věnovat solím. Zadání máte i na příští týden, protože netuším, jak to bude s online hodinami.

str. 78 - 83

Opět se sejdeme **v úterý v 10 hodin** na teams, kde si řekneme teorii.

**V pátek se Vám objeví krátký test na kyseliny a soli. Objeví se v 9 hodin a otevřený bude do 11 hodin.**

## Názvosloví solí

* sůl tvoří kation kovu a anion kyseliny
* ! amonný kation = NH4+I

### soli kys. dusičné

* dusičnany

kys. dusičná HNO3

H|NO3 → NO3-I

dusičnan sodný Na+INO3-I

dusičnan vápenatý Ca+II(NO3)2-I

dusičnan hlinitý Al+III(NO3-I)3

### soli kys. uhličité

kys. uhličitá H2CO3

* uhličitany

H2 |CO3 → CO3-II

* hydrogenuhličitany

H2|CO3 → HCO3-I

uhličitan vápenatý Ca+IICO3-II

uhličitan hlinitý Al2(CO3)3

hydrogenuhličitan stříbrný AgHCO3

### soli kys. sírové

kys. sírová H2SO4

* sírany

H2|SO4 → SO4-II

* hydrogensírany

H|SO4 → SO4-I

síran sodný N2+ISO4-II

síran zlatitý Au2(SO4)3

hydrogensíran vápenatý Ca(HSO4)2

### soli kyseliny fosforečné

kys. fosforečná H3PO4

* fosforečnany

H3|PO4 → PO4-III

* hydrogenfosforečnany

H~~3~~1|PO4 → HPO4-I

* dihydrogenfosforečnany

H~~3~~2|PO4 → H2PO4-II

fosforečnan draselný K3+IPO4-III

**Následující sloučeniny mi opět zašlete do pátku 12.6. na mail.**

## Tvorba různých solí

1. vytvoříme kyselinu
2. vezmeme zbytek z kyseliny s příslušným oxidačním číslem

Anionty kyselin vznikají tak, že se z kyseliny odštěpí atomy vodíku. Počet odštěpených atomů odpovídá náboji iontu.

Tabulka podstatných jmen v názvech solí:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **oxidaní číslo** | **koncovka kyseliny** | **koncovka aniontu soli** | **název aniontu soli** | **vzorec aniontu soli** |
| I | -ná | -nan | chlornan | ClO- |
| III | -itá | -itan | dusitan | NO2- |
| IV | -ičitá | -ičitan | uhličitan | CO32- |
| V | -ečná, -ičná | -ičnan/-ečnan | dusičnan | NO3- |
| VI | -ová | -an | síran | SO42- |
| VII | -istá | -istan | manganistan | MnO4- |

Tabulka přídavných jmen v názvech solí:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **oxidaní číslo** | **zakončení přídavného jména** | **vzorec kationtu** | **název kationtu** |
| I | -ný | NaI, Na+ | sodný |
| II | -natý | CaII, Ca2+ | vápenatý |
| III | -itý | AlIII, Al3+ | hlinitý |
| IV | -ičitý | PbIV, Pb4+ | olovičitý |

bromičnan stříbrný

Jodistan vápenatý

siřičitan draselný

dusičnan hlinitý

uhličitan vápenatý

manganistan draselný

chlorečnan stříbrný

siřičitan draselný

jodistan zlatitý

bromečnan železnatý

dusičnan olovnatý