Дргаги осмаци , обновили смо , оксидe , метале и неметале

Предодну лекцију можете обновити на :

<https://www.mojaskola.gov.rs/mod/quiz/view.php?id=2715>

Домаћи задатак из области СОЛИ слати до 17.5.2020 , до 15часова

СОЛИ - утврђивање

Сада настављамо , да обнављамо , соли ,

Ваш задатак је да oбновите како именујемо соли ,

на које све начине можемо да добијемо соли :

Следеће табеле хидроксида и киселина вам служе за реакцију наутрализације :

Табела Хидроксида :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Валенца | Формула оксида | Формула базе | Назив базе | Растворљивост у води |
| I | Na2O | NaOH | Натријум-хидроксид | Na+ |
| I | K2O | KOH | Калијум-хидроксид | K+ |
| II | MgO | Mg(OH)2 | Магнезијум-хидроксид | Mg2+ |
| III | Al2O3 | Al(OH)3 | Алуминијум-хидроксид | Al3+ |

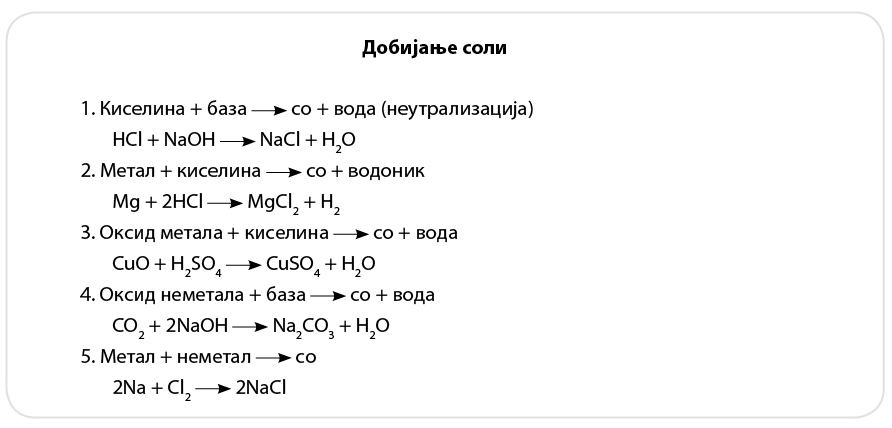
Табела киселина :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| валенца | Формула киселине | Други назив киселине | Киселински остатак | Назив соли |
| IV | H2CO3 | Карбонатна киселина | CO3 2- | карбонати |
| V | HNO3 | нитратна киселина | NO3-1 | нитрати |
| III | HNO2 | Нитритна киселина | NO2- | нитрити |
| V | H3PO4 | Фосфорна киселина | PO43- | фосфати |
| III | H3PO3 | Фосфитна киселина | PO33- | фосфити |
| VI | H2SO4 | Сулгфатна киселина | SO4 2- | сулфати |
| IV | H2SO3 | Сулфитна киселина | SO32- | сулфити |
| III | H3PO3 | Фосфорна киселина | PO33- | фосфати |
| V | H3PO4 | Фосфитна киселина | PO43- | фосфити |
| I | HBr | Бромидна киселина | Br1- | бромиди |
| I | HCl | Хлороводонична киселина | Cl1- | хлориди |

Примери соли су :

\*

1. NaCl - натријум- хлорид
2. Na NO3 - натријум- нитрат
3. Na2SO4 натриум- сулфат

Могући начини добиајња соли су : ****

Соли –домаћи :

1. Напиши формуле соли:

а) калијум-сулфата \_\_\_\_\_б) алуминијум-нитрата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

в) магнезијум – сулфата г) натријум- карбоната

2. Доврши хемијске једначине и изједначи их.

а) LiOH + H 3PO4 →\_\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_\_\_\_

б) \_\_\_\_\_\_ + H 2SO4 →CaSO4 + H2

в) N2O5+ NaOH \_→\_\_\_\_\_\_\_ + H 2O

г) CaO + \_\_\_\_\_\_→\_ CaCl 2 + H 2O\_

3. Напиши четири начина добијања следећих соли:

а) натријум- сулфата

1.

2.

3.

4.