29.04.2020р. Добрий день учні. Вас вітає Раїса Олександрівна

Тема уроку: Солі. Класифікація солей. Поширення солей в природі.

План засвоєння теоретичного матеріалу:

1. Склад та методика визначення назв середніх солей.
2. Фізичні властивості середніх солей.
3. Хімічні властивості солей, а саме: а) взаємодія з металами; б) взаємодія з розчинними основами(лугами); в) взаємодія з кислотами; г) взаємодія солей між собою; д) розкладання солей під час нагрівання.
4. Якісна реакція на катіон Барію (Ва2+).
5. Якісна реакція на катіон амонію (NH4+).
6. Поширення солей в природі

Солі - це складні речовини, які утворюються внаслідок заміщення ***атомів Гідрогену*** в молекулі кислоти на ***катіони металічних елементів***.

Як складаються назви солей(дивись рисунок 53 на стор.149 підручника)?

Наприклад: КСl - калій хлорид; Na2SO4 – натрій сульфат; FeCl2 – ферум(ІІ) хлорид; FeCl3- ферум (ІІІ) хлорид.

Класифікація солей зі складом: середні, кислі, основні, подвійні, комплексні.

Сьогдні нас цікавять середні та кислі солі. Кислі солі утворюються при умові, що не усі атоми Гідрогену заміщуються на кислотний залишок. Наприклад:

NaOH + H3PO4 = NaH2PO4 + H2O

натрій дигідрогенортофосфат (кисла сіль)

2NaOH + H3PO4 = Na2 HPO4 +2 H2O

натрій гідрогенортофосфат (кисла сіль)

3NaOH + H3PO4 = Na3PO4 + 3H2O

натрій ортофосфат (середня сіль)

Із різними солями ми зустрічаємося в побуті і частіше вони мають тривіальну назву. Інтерактивна вправа «Солі у нашому побуті»

Ваша задача назвати солі відповідно сучасної номенклатури:

NaCl – кухонна сіль

NaHCO3 – питна сода

Na2CO3 – кальцинована сода

CaCO3 – крейда, вапняк, мармур

K2CO3 - поташ

KNO3 – калієва селітра

AgNO3 - ляпіс

KMnO4 - марганцівка

КClO3 – бертолетова сіль

**Хімічні властивості середніх солей.** Опрацюйте зміст таблиці № 12 сторінка 150 підручника.

За посиланням: <https://www.youtube.com/watch?v=rb7ecpzNiKs> продивиться хімічні властивості солей, а саме:взаємодію солей із металами, лугами, кислотами; складіть відповідні хімічні рівняння.

Якісні реакції на йон амонію(посилання № 1)

1.<https://www.youtube.com/watch?v=Uv86CAhMpL8>

Якісна реакція на катіон Барію (посилання 2)

2.<https://www.youtube.com/watch?v=mdL-8mVTU70>

Якісна реакція на ортофосфат -іон (посилання 3)

3.<https://www.youtube.com/watch?v=XZghFKmGTS0>

Якісна реакція на силікат - іон (посилання 4)

4.<https://www.youtube.com/watch?v=3TA_R6zx44A>

Оформити в зошиті лабораторні роботи за формою:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| № з/п | Хід роботи | Спостереження | Рівняння реакцій | Висновок |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

Надіслати фото звіт за інтерактивною вправою, лабораторними дослідами

Д/з: опрацювати зміст параграфів №31, № 32, № 33; виконати вправи № 5,6 сторінка 161, надіслати також у вигляді фото звіту.

Бажаю успіхів.