Урок химии в 8 классе

по теме « *Соли. Состав, номенклатура*, *классификация*.»

Разработан учителем химии

МАОУ Лицей №1 г. Жуковки

Афонченко Л. А.

Цель: познакомить обучающихся с составом и классификацией солей; развить умение составлять формулы средних солей, называть их.

1. Орг. Момент
2. Проверка знаний
3. Химический диктант

1-HNO3  4-HCl 7-H3PO4

2-H2S 5-H2SO4 8-H2SO3

3-H2CO3 6-HNO3 9-H2SiO3

1. Сообщения (с презентациями)
2. Актуализация знаний

- общая формула кислот?

 HxK

- Сравните с МехКу

- что общего, чем отличаются?

- откройте ПСХЭ, назовите Ме

Сегодня мы изучаем вещества, состава МехКу – это соли.

1. - По аналогии с определением кислот, дайте определение солей.

- Сравните с определением солей на странице 106 (в ед. числе)

- Какие ассоциации со словом соль?

На доске таблица

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  HCl |  H2CO3 |  H3PO4 |
|  Na |  |  |  |
|  Ca |  |  |  |
|  Fe(III) |  |  |  |

Составить формулы и назвать

 - Кто знает какую формулу имеет поваренная соль?

 - Кто из вас вспомнит какие-то выражения, обороты, поговорки, где упоминается соль.

 1. На Руси дорогих гостей встречают хлебом-солью: важность соли ,на равне с

 хлебом.

 2. «Не солоно нахлебавшись»: соль подавали только знатным гостям…

 3. Съесть пуд соли (16 кг) за 1 год 3-5 кг за 1 день 7-12г

 4. Соль просыпать к беде: на картине Леонардо да Винчи «Тайная вечеря »

 опрокинутая солонка возле руки Иуды отражает суеверие: накликать беду.

 CaCO3 – мел, известняк, мрамор, панцирь морских животных

 Ca3(PO4)3 – придает прочность костям и зубам

Классификация солей

 Соли

 МеК Ме1Ме2К МеНК МеОНК

 Заполнить, использовать схему 17 с.106 там 6 стрелок, а на доске 4. Составить формулы

 солей с общими формулами солей и назвать их.

 K2SO4 K2NaPO4 KHSO4 MgOHCl

 сульфат фосфат гидросульфат гидроксо хлорид

 калия калия-натрия калия магния

1. Закрепление (экран)

Выполнять в тетради (в паре)

1. Назовите соли

а) CuS б) Ca(NO3)2 в) Na2SiO3

 2. Установите соответствие между формулой и классом соли

 1.NaHCO3 А – средняя

 2. Cu(OH)NO3 Б – кислая

 3. NaKSO4 В – основная

 4. Mg(NO3)2 Г – двойная

 3. Ответы

 1. а – сульфид меди (II)

 б – нитрат кальция

 в – силикат натрия

1. 1 – Б

2 – В

3 – Г

4 – А

Оцените свою работу 5- 4-

 Домашнее задание: Выучить п.33 с.105-107, выполнить №2,3 с.112

 Задача: массовая доля солей в организме человека 5,5%. Вычислите массу солей в

 вашем организме.