

Урок химии. 8 класс:
«Соли как производные
кислот и оснований.
Их состав и названия».



2 года = пуд соли (16 кг)

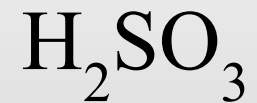
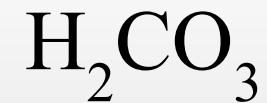
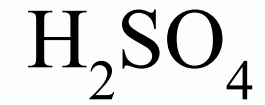
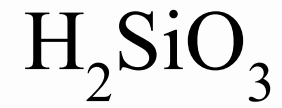
Презентацию разработала учитель химии
МОБУ СОШ № 92 г.Сочи
Харанова Ольга Ивановна

ЦЕЛИ УРОКА:

- сформировать представления о солях как классе неорганических соединений, дать определение солей;
- рассмотреть состав и название солей;
- формировать умение составлять формулы солей и называть соли;
- познакомиться с физическими свойствами и классификацией солей.

1. Какие классы веществ вы знаете?
2. Что такое оксиды?
3. Что такое основания?
4. Что такое кислоты?

5. К какому классу относятся вещества?





ТЕСТ

1. Определите ряд формул состоящих только из:

оксидов неметаллов (I вариант)

оксидов металлов (II вариант)



ТЕСТ

- 2. Выберите из списка веществ формулы:
- только кислот (I вариант),
- только оснований (II вариант):
 - а) HCl , AlCl_3 , CO_2 , H_2SO_4
 - б) H_2SO_4 , HCl , HNO_3 , HF
 - в) NaOH , BaCl_2 , CO , Ca(OH)_2
 - г) Al(OH)_3 , NaOH , KOH , Ba(OH)_2

ТЕСТ

- 3. Выберите формулу:

оксида серы (IV) – I вариант

оксида углерода (II) – II вариант:

а) H_2S б) CO в) HNO_3 г) ZnO д) SO_2

ТЕСТ

4. Выберите формулу
серной кислоты – I вариант
сернистой кислоты – II вариант



ТЕСТ

5. Выберите формулу

гидроксида калия – I вариант

Выберите формулу

гидроксида кальция - II вариант

а) $\text{Ba}(\text{OH})_2$, б) NaOH

в) KOH г) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

ТЕСТ

6. Выберите формулы

I вариант – растворимого в воде основания

II вариант – нерастворимого в воде
основания

а) $\text{Cu}(\text{OH})_2$

б) KOH

в) LiOH

г) $\text{Al}(\text{OH})_3$

ТЕСТ

7. Выберите формулы, в которых лакмус меняет свой цвет

на красный – I вариант

на синий – II вариант

а) HCl б) H_2SO_4 в) NaOH г) KOH

ОТВЕТЫ К ТЕСТУ.

I вариант

1. б

2. б

3. д

4. б

5. в

6. б, в

7. а, б

II вариант

1. в

2. г

3. б

4. в

5. г

6. а, г

7. в, г

Критерии оценивая.

- Оценка «5» - одна ошибка
- Оценка «4» - две ошибки
- Оценка «3» - три ошибки
- Оценка «2» - четыре ошибки и больше.



Физминутка «Стекло»

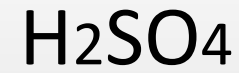
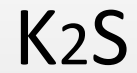
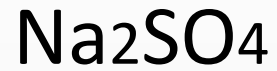


Куда бы нас не занесло, повсюду видим мы стекло,
Глазки влево, взгляд в окно, разглядим мы там стекло.
Взгляд ведем наверх и вот
Стеклянный видим там плафон.
Глазки вправо – монитор,
Взгляд вперед – и снова он.
Мы как будто бы во сне к стеклянной подошли стене.
Руками трогаем стекло – очень гладкое оно.
Руки в стороны разводим,
По стеклу руками водим.
Спинку выгнули, прыжок!
И вновь вернемся на урок!



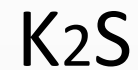
СОЛИ

Выберите формулы веществ, которые вам не известны.



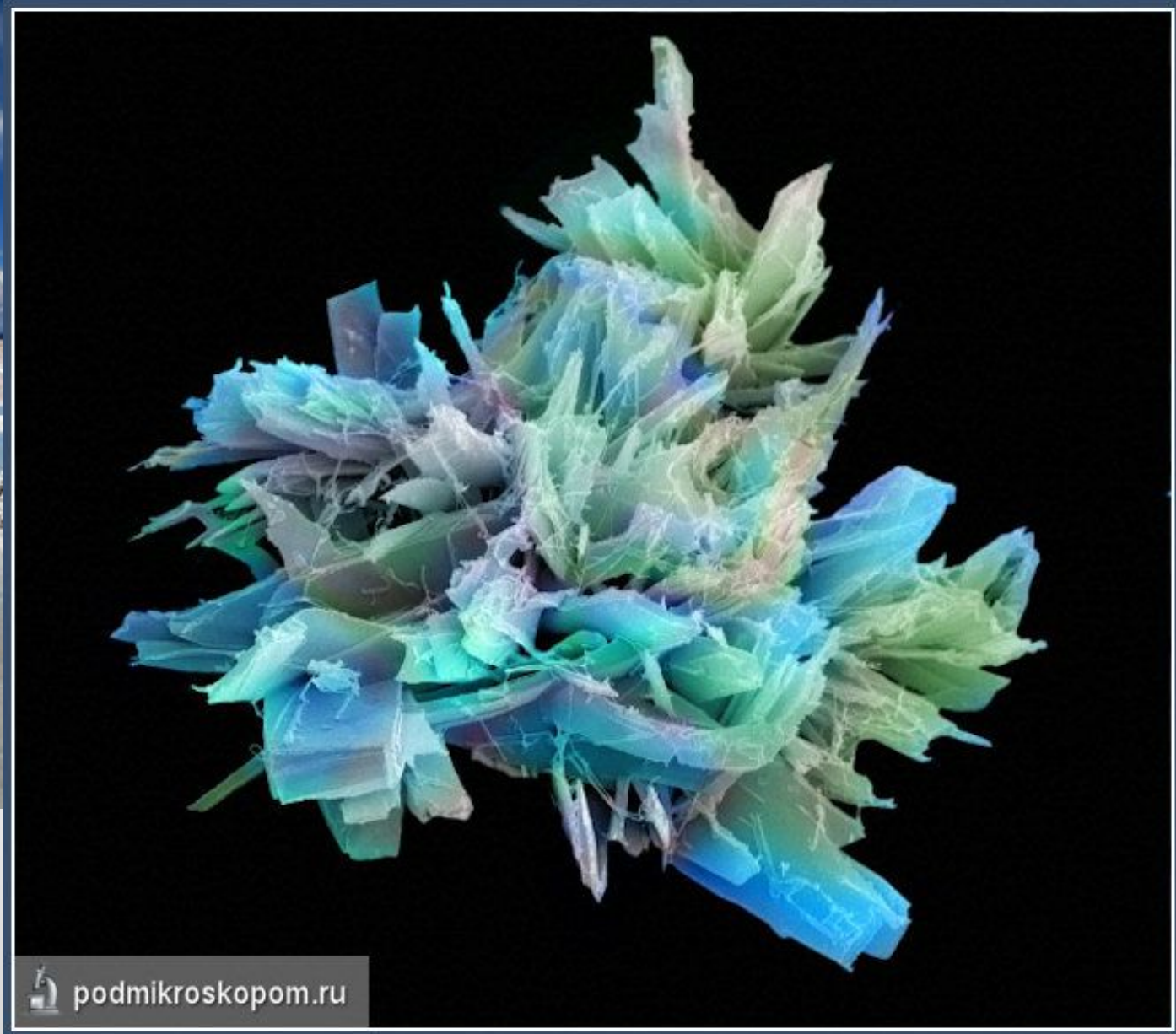
СОЛИ

- Чем объединены и чем отличаются перечисленные соединения:



СОЛИ

Соли – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка.

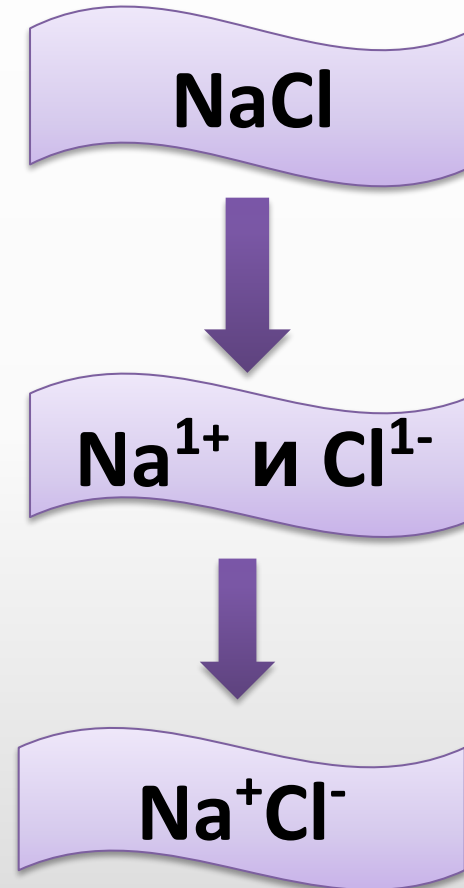


podmikroskopom.ru

Соли – сложные вещества, состоящие из ионов металла и кислотного остатка

Кислоты:
HCl

Соли:
NaCl





Номенклатура солей



Кислотные остатки

NO_2^- - нитрит

NO_3^- - нитрат

SO_3^{2-} - сульфит

SO_4^{2-} - сульфат

CO_3^{2-} - карбонат

PO_4^{3-} - фосфат

SiO_3 - силикат

S - сульфид

Cl - хлорид

F - фторид

Br - бромид

I - иодид

При составлении формулы соли необходимо:

1. Обозначить заряды ионов металла и кислотного остатка.
2. Найти наименьшее общее кратное.
3. Разделить наименьшее общее кратное на величины зарядов.

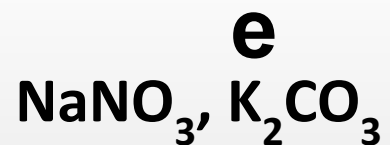
Составьте формулы:

- **сульфата натрия,**
- **сульфата кальция,**
- **сульфата железа(III).**

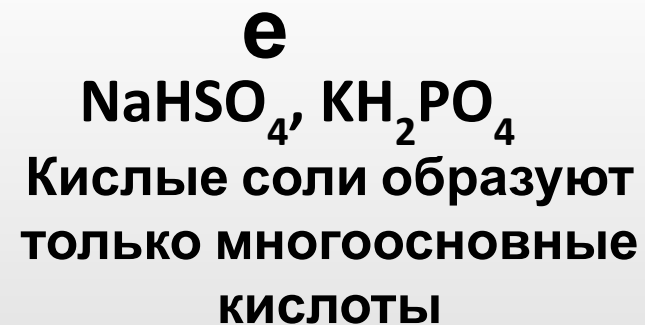
КЛАССИФИКАЦИЯ СОЛЕЙ

Соли

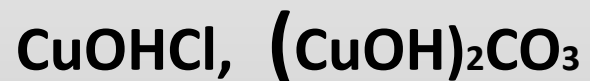
Средние



Кислые



Основные



ЦЕЛИ УРОКА:

- сформировать представления о солях как классе неорганических соединений, дать определение солей;
- рассмотреть состав и название солей;
- формировать умение составлять формулы солей и называть соли;
- познакомиться с физическими свойствами и классификацией солей.



ЗАКРЕПЛЕНИЕ

3.2. Дать названия и формулы солей: $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_3 ,
 Li_2SO_3 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$. Определить растворимость
этих веществ.



Домашнее задание:

- §21, страница 113 упр.2, 3,
- 1. Составить формулы солей магния по таблице растворимости, назвать соли.
- 2. Дополнительное задание: составить и назвать формулы кислых и основных солей магния.