

МОУ средняя общеобразовательная школа с.
Минаевки Асиновского района Томской области

Соли.

Урок химии в 8 классе

урок подготовила :
учитель 1 категории
Суцкель Татьяна Михайловна

2010

О каком веществе идёт речь?



У травоядных животных потребность в этом веществе велика. В тех странах, где этого вещества мало, люди прибегали к различным способам чтобы ..

Меланезийцы каждое утро пили морскую воду, в Новой Зеландии пищу запивали морской водой, в Северной Америке индейские племена высушивали морскую капусту и добавляли её в пищу.

Проверка домашнего задания

- 1. Какие классы веществ вы знаете?**
- 2. Что такое оксиды?**
- 3. Что такое основания?**
- 4. Что такое кислоты?**
- 5. Что такое основные оксиды, (кислотные оксиды)?**



К какому классу соединений относятся формулы веществ? Назовите их.





Определите ряд формул состоящих только из:

а) кислотных оксидов

б) основных оксидов:





Цель урока:

***Научить составлять формулы
солей и давать им названия.***



ЗАДАЧИ:

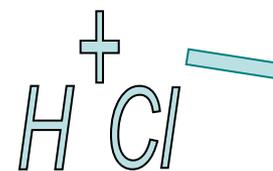


Научить

- *находить среди неорганических веществ формулы солей.*
- *составлять формулы солей.*
- *называть соли.*



СОЛИ





Соли – это сложные вещества,
состоящие из ионов металлов и
кислотных остатков.

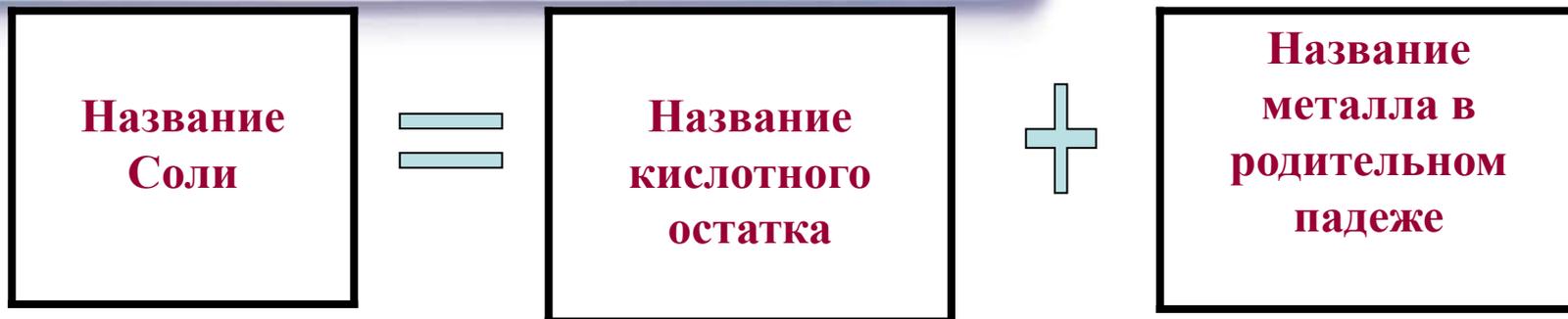




Найдите среди формул веществ-
формулы **солей**



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

Cl^- - хлорид

N^{3-} - нитрид

C^{4-} - карбид

S^{2-} - сульфид



**Составить формулу
сульфата алюминия:**



- Составьте формулы:
- сульфата натрия,
- сульфата кальция,
- сульфата железа(III).



Алгоритм составления формулы соли

При составлении формулы соли необходимо:

- *расставить заряды ионов металлов и заряды ионов кислотных остатков;*
- *по правилу креста расставить коэффициенты.*
- *Чётные коэффициенты сократить.*



Алгоритм составления формулы



$$6 : 2 = 3$$

$$6 : 3 = 2$$

Шаг 1

Шаг 2

Шаг 3

Шаг 4

Шаг 5





Составить формулы солей:

нитрита магния,
силиката натрия,
фосфата кальция.



Кластер



Установите соответствие между классом веществ и формулой.

Уравнение реакции

1) Основания

2) Кислоты

3) Оксиды

4) Соли

Вещества

A) HCl

Б) NaOH

В) CaO

A) KNO₃

Б) KOH

В) HNO₃

A) SO₃

Б) OF₂

В) H₂O₂

A) NaOH

Б) NaCl

В) Na₂O

1

2

3

4

Б

Ошибка

В

Ошибка

А

Ошибка

Б

Ошибка



Рефлексия



1. Что такое соли?

2. Дать названия веществам: $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_3 ,
 Li_2CO_3 , CuSO_4 . Определить растворимость
ЭТИХ веществ.



Рефлексия



1. На уроке я работал
 - активно/пассивно
2. Своей работой на уроке я
 - доволен /недоволен
3. Урок для меня показал
 - коротким / длинным
4. За урок я
 - не устал / устал
5. Мое настроение
 - стало лучше/стало хуже
6. Материал урока мне был
 - понятен / не понятен
 - полезен / бесполезен
 - интересен / скучен
7. Домашнее задание мне кажется
 - легким / трудным

сегодня я узнал...
было интересно...
было трудно...
я выполнял задания...
я понял, что...
теперь я могу...
я почувствовал, что...
я приобрел...
я научился...
у меня получилось ...
я смог...
я попробую...
меня удивило...
урок дал мне для жизни...
мне захотелось узнать...



Домашнее задание:

- §21, Упр.1, 3,
- наизусть названия кислотных остатков по табл., стр.109





СПАСИБО ЗА УРОК!