

МОБУ «СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА № 8»

Соли

Урок химии в 8 классе

урок подготовила :
учитель 1 категории
Максимова Надежда
Инокентьевна

2012



ХИМИЧЕСКИЙ ДИКТАНТ

CaO , CO_2 , MgO , H_2CO_3 , Ca(OH)_2
 NaCl ,

Ca(OH)_2 , NaOH , CaCO_3 , H_2SO_4

HNO_3 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$



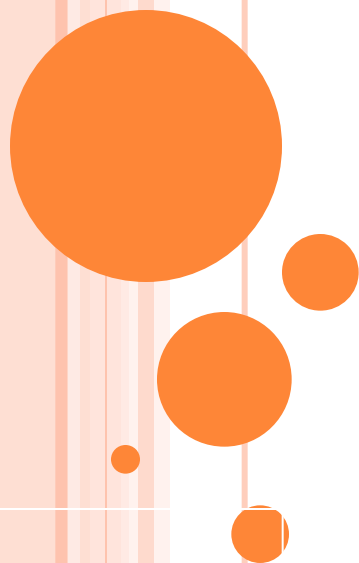
О КАКОМ ВЕЩЕСТВЕ ИДЁТ РЕЧЬ?

- У травоядных животных потребность в этом веществе велика. В тех странах, где этого вещества мало, люди прибегали к различным способам чтобы добыть его. Меланезийцы каждое утро пили морскую воду, в Новой Зеландии пищу запивали морской водой. В год каждый человек потребляет от 3 до 5 кг этого вещества;
- это вещество - символ гостеприимства и радушия русской нации;
- говорят, чтобы узнать человека, надо с ним пуд этого вещества съесть.



Цель урока:

*Научить составлять формулы
солей и давать им названия.*



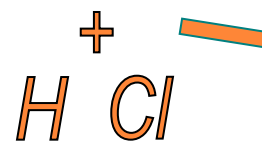
ЗАДАЧИ:

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**

CO_2	H_2SO_4	CaO	K_2SO_4
H_2O	BaSO_4	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	
HCl	MgCO_3		



НОМЕНКЛАТУРА СОЛЕЙ



Кислотные остатки

NO_2^- - нитрит

Cl^- - хлорид

NO_3^- - нитрат

SO_3^{2-} - сульфит

SO_4^{2-} - сульфат

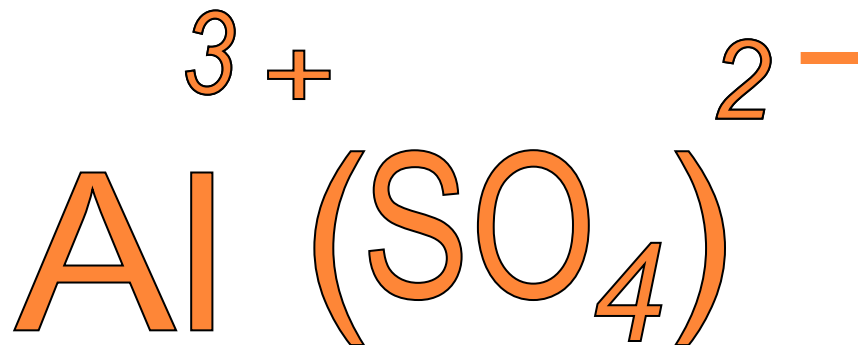
S^{2-} - сульфид

CO_3^{2-} - карбонат

PO_4^{3-} - фосфат



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 форм



НОК = 6
+2
-3
Ca P

$6 : 2 = 3$ $6 : 3 = 2$

- Шаг 1
- Шаг 2
- Шаг 3
- Шаг 4
- Шаг 5

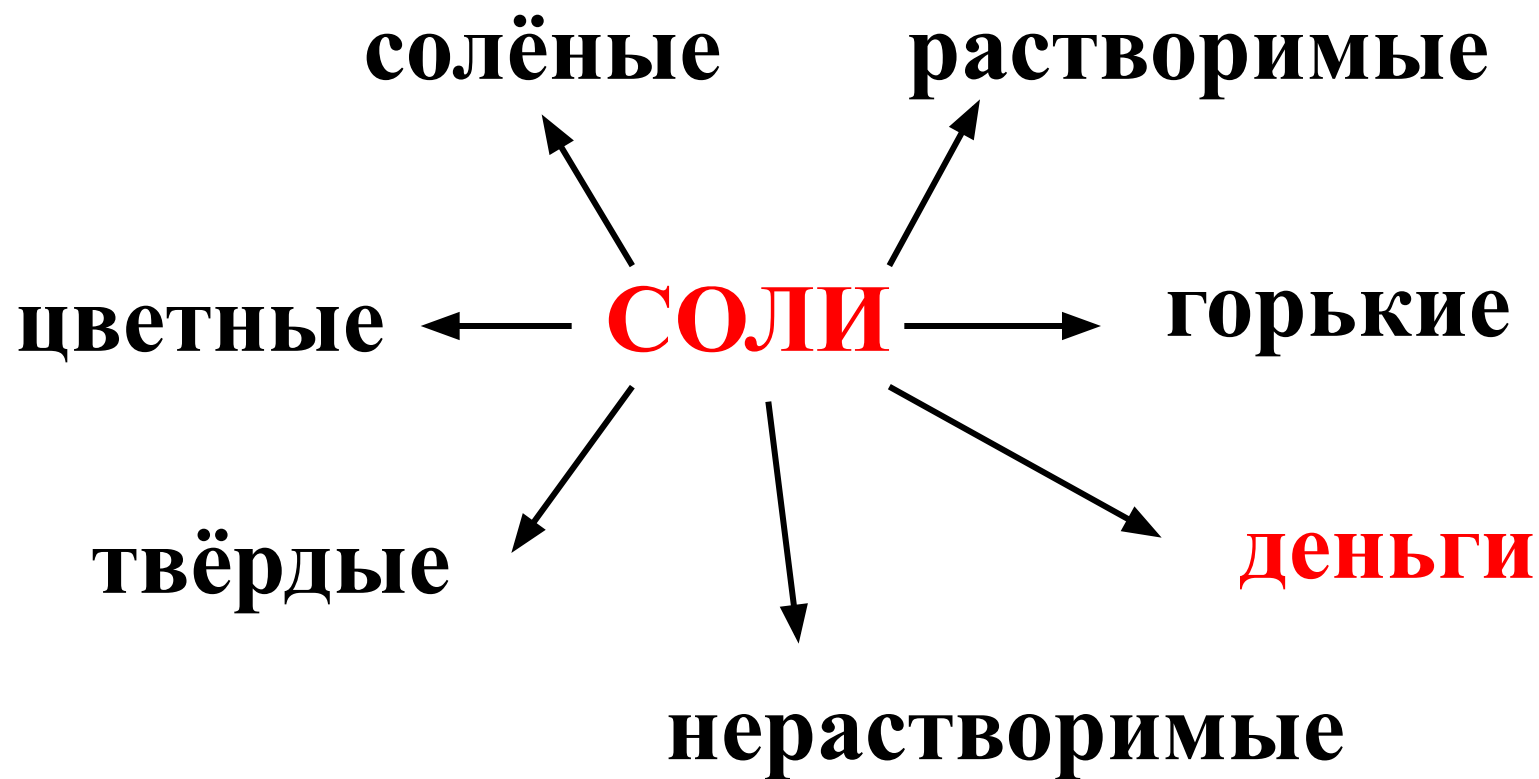


СОСТАВИТЬ ФОРМУЛЫ СОЛЕЙ:

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

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.



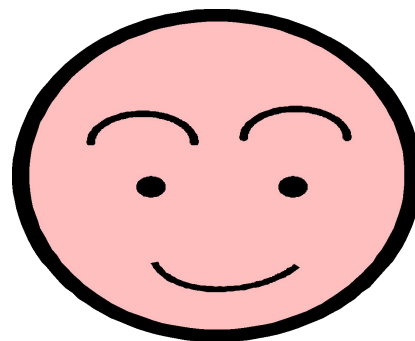
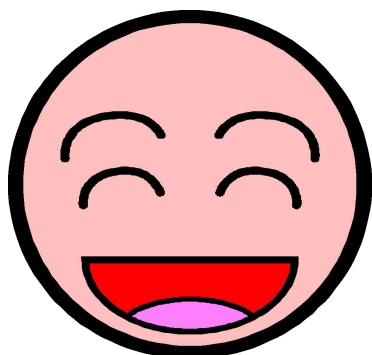
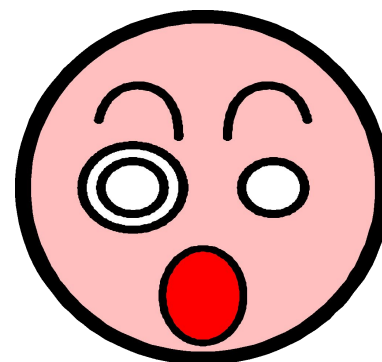
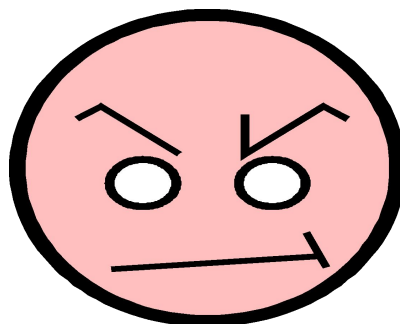
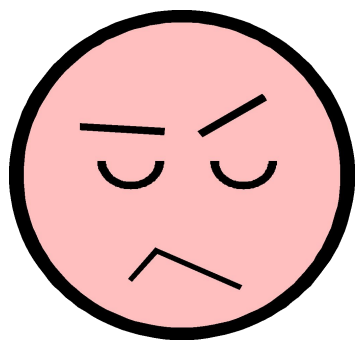
РЕФЛЕКСИЯ

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...



НА УРОКЕ



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:

- ▣ §21, Упр.1, 3,
- ▣ наизусть названия кислотных остатков по таблице



СПАСИБО ЗА УРОК!

