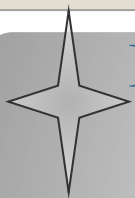
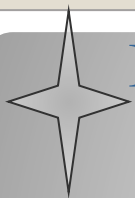


Соли в свете ТЭД



К какому классу соединений относятся вещества,
дать им названия





К какому классу соединений относятся вещества,
дать им названия





ТЕСТ

Определите ряд формул состоящих только
из:

- а) кислотных оксидов
- б) основных оксидов:

- а) Na_2O , N_2O , ZnO ;
- б) CO_2 , P_2O_5 , Cl_2O_7 ;
- с) MgO , BaO , CuO ;
- д) Li_2O , CaO , CO .

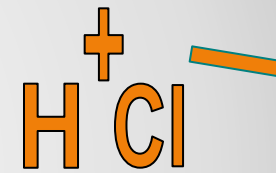


Цель урока

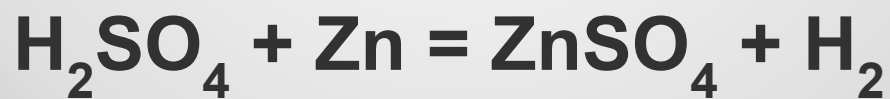
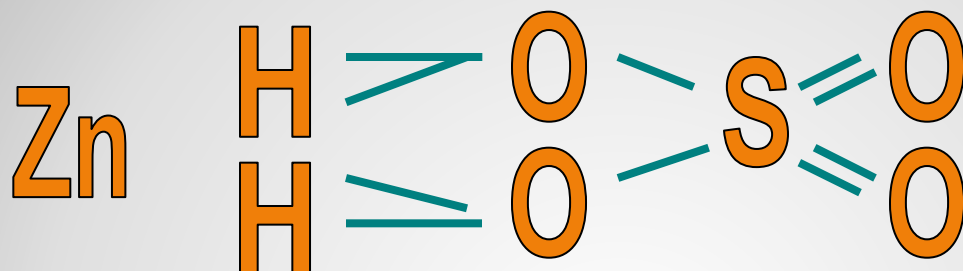
- ✓ Дать понятие о солях как классе электролитов,
- ✓ рассмотреть их классификацию по составу,
- ✓ охарактеризовать общие свойства солей в свете ТЭД на основе экспериментальных опытов,
- ✓ продолжить формировать навыки самостоятельной работы.



СОЛИ



Образование солей



Классификация солей

А) Средние

(Me + кислотный остаток)

NaCl хлорид натрия

Ba(NO₃)₂ нитрат бария

Al₂(SO₄)₃ сульфат алюминия



Классификация солей

Б) Кислые

(Me + водород + кислотный остаток)

NaHCO_3 **гидро**карбонат натрия

NaH_2PO_4 **дигидро**фосфат натрия



○ Упражнение № 1

● А) Назовите: $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$,
 $\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$,
 CaHPO_4 ,
 $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$

● Б) Составьте формулы:
гидросульфита натрия,
гидросульфида кальция,
дигидрофосфата алюминия.

Классификация солей

В) Основные

(Me + OH + кислотный остаток)

CuOHCl **гидрохлорид** меди (II)

$\text{Al(OH)}_2\text{NO}_3$ **дигидроксонитрат** алюминия



● Упражнение № 2

● А) Назовите: $(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$,
 AlOHSO_4 ,
 $(\text{Al}(\text{OH})_2)_2\text{SO}_4$

● Б) Составьте формулы:

гидроксосульфата кальция,

дигидроксонитрата железа (III)

«Математический фокус» с периодической таблицей

1. Задумайте два химических элемента так, чтобы они образовывали химическое соединение. Запомните их номера.
2. Порядковый номер первого элемента удвойте.
3. К полученному числу прибавьте 5.
4. Сумму умножьте на 50.
5. К произведению прибавьте порядковый номер второго элемента.

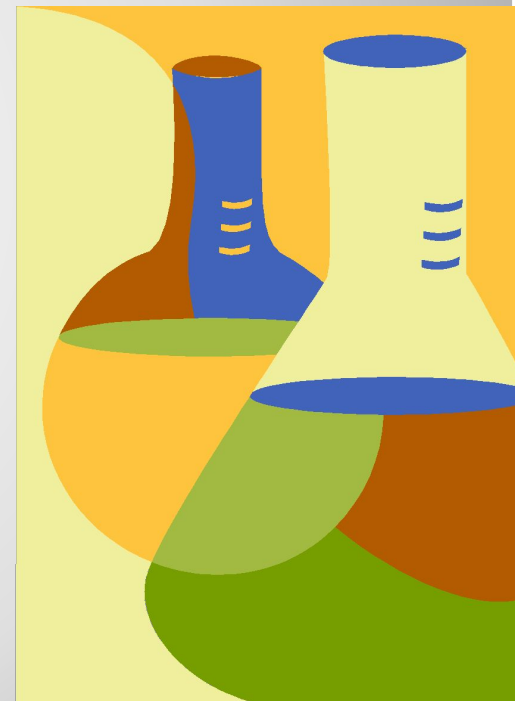


**НЕ ПРОБУЙ ВЕЩЕСТВА НА
ВКУС**

Лабораторная работа

Химические свойства солей

- ❖ Взаимодействие с кислотами
- ❖ Взаимодействие со щелочами
- ❖ Взаимодействие с другими солями
- ❖ Взаимодействие с металлами, стоящими в ряду активности левее металла, находящегося в растворе соли.



Бланк ответа

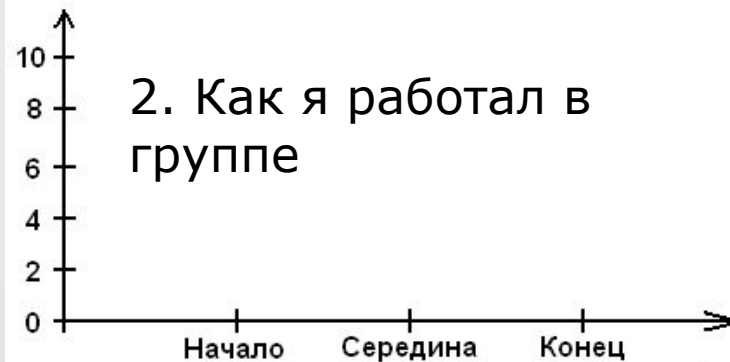
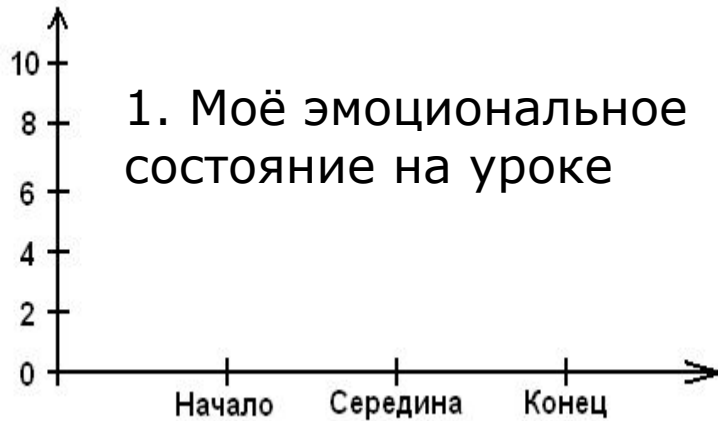
Класс 8 « » Ф.И.обучающегося _____

« » _____ 2011г.

№ опыта	Взаимодействующие вещества	Уравнение реакции	Признаки реакции	Вывод
1.	$\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl}$			
2	$\text{CuSO}_4 + \text{NaOH}$			
3	$\text{NaCl} + \text{AqNO}_3$			
4.	$\text{Cu} + \text{AqNO}_3$			

РЕЗЮМЕ

Постройте
3 графика





СПАСИБО ЗА УРОК !