

МОУ «СОШ с. Грачев Куст Перелюбского муниципального района
Саратовской области»

Урок в 8 классе по теме: «Типы химических реакций»

Урок разработала

Учитель химии и биологии

Заболотков В.Н.

Цели: 1) дать понятие о реакциях обмена и замещения;

2) сформулировать условия протекания данных реакций;

3) продолжить формировать умения составлять уравнения химических

реакций и обращения с лабораторным оборудованием.

Оборудование: ИКТ, растворы сульфата меди, щелочи, соляной кислоты, серной кислоты, ф/ф; металлы – железо, магний.

Юргмомент.

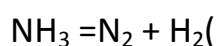
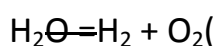
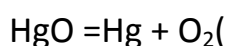
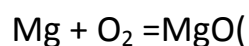
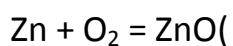
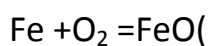
II Проверка Д.З.

На доске:

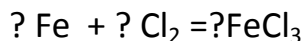
1ученик

2ученик

3ученик

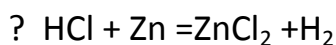
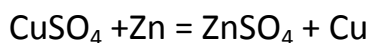


Всем: 1ролик (горение железа в хлоре)(проверяем на доске)



2ролик (взаимодействие металлов с солями)

К какому типу реакций, изученных нами относятся данные реакции?



Реакции замещения. Презентация №9

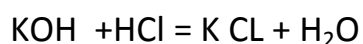
Л.р. Условия протекания реакции замещения.(Технологическая карта)

1)магний + соляная кислота

2)сульфат меди + железо

Какие еще возможны варианты взаимодействия веществ между собой?

Сложное + сложное



Реакции обмена. Презентация №8

Л.р. Условия протекания реакций обмена(технологическая карта)

3)сульфат натрия + хлорид бария(таблица растворимости)

4)карбонат натрия + соляная кислота

5)щелочь + соляная кислота

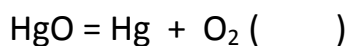
Подведение итогов: всего типов химических реакций четыре:

Соединения, разложения, замещения, обмена.

Физминутка: презентация №2. Все встали.

(Если уравнение относится к реакции соединения, сесть на стул).

IIIЗакрепление.



Д.З.П.28 т. Стр.105(1), стр.107(2), стр.108(6)