

«Типы химических реакций»



Задание

- 1. Просмотреть материал по теме
- 2. Записать в рабочей тетради конспект по теме и выполняя требуемые задания
- 3. В рабочей тетради записи ведете с новой страницы, указав сначала свою фамилию и имя, записи должны быть аккуратными и четкими. (желательно на 1 стр)
- 4. Фото этой стр пересылаете учителю

Заполните таблицу:

Физические явления

Химические явления

Установи соответствие



Сравни и оцени

Физические явления



Химические явления

0 ошибок – «5»

1-2 ошибки – «4»

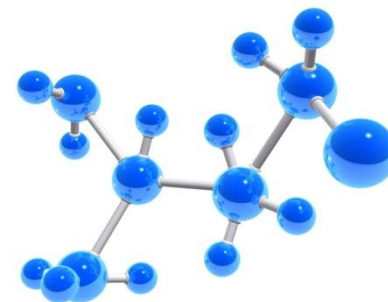
3-4 ошибки – «3»

5 и более – «2»



Классификация реакций

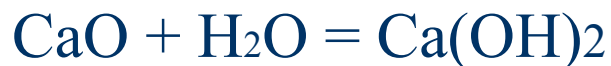
- по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции
 - реакция соединения
 - реакция разложения
 - реакция замещения
 - реакция обмена



По числу и составу исходных веществ и продуктов реакции

- **Реакция соединения** – реакция, в ходе, которой из нескольких простых и сложных веществ образуется одно более сложное вещество.

Взаимодействие оксида кальция с водой



Взаимодействие оксида серы (VI) с водой



Реакция разложения

- **Реакция разложения** – реакция, в которой из одного исходного вещества образуется несколько новых веществ.

Электролиз воды



Разложение перманганата калия



Реакция замещения

- **Реакция замещения** – реакция между простым и сложным веществами, в результате которой атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов сложного вещества.

Взаимодействие цинка с соляной кислотой



Взаимодействие железа с раствором сульфата меди (II)



Реакция обмена

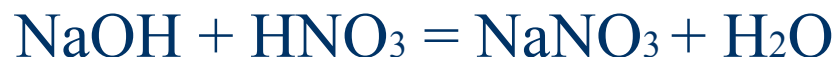


- **Реакция обмена** – реакция, в результате которой два вещества обмениваются своими составными частями, образуя два новых вещества.

Взаимодействие растворов сульфата меди (II) и гидроксида калия



Взаимодействие раствора гидроксида натрия с азотной кислотой



Проверьте свои знания

Вперёд! К знаниям!



**Определите тип химической реакции.
Распределите предложенные вам уравнения, расставьте
коэффициенты в уравнениях реакций.**



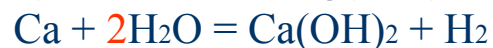
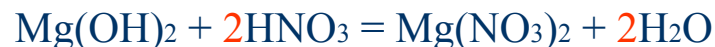
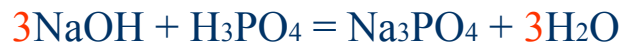
- $H_2 + O_2 = H_2O$
- $NaOH + H_3PO_4 = Na_3PO_4 + H_2O$
- $Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + H_2O$
- $P_2O_5 + H_2O = H_3PO_4$
- $Mg(OH)_2 + HNO_3 = Mg(NO_3)_2 + H_2O$
- $Ca + H_2O = Ca(OH)_2 + H_2$
- $CaCO_3 = CaO + CO_2$
- $Fe + HCl = FeCl_2 + H_2$

Реакция соединения	Реакция обмена
Реакция разложения	Реакция замещения

Сравни и оцени



Реакция соединения	Реакция обмена
Реакция разложения	Реакция замещения



0 ошибок - «5»

1-2 ошибки - «4»

3-4 ошибки - «3»

5 и более - «2»



Домашнее задание



Спасибо за работу на уроке!

