

## Химия 9 кл.21.04

### Тема: Классификация химических реакций

**Цель урока:** Обобщить представление о химической реакции как о процессе превращения одного или нескольких исходных веществ – реагентов в отличающиеся от них по химическому составу или строению вещества – продукты реакции. Рассмотреть некоторые из многочисленных классификаций химических реакций по различным признакам.

#### Ход урока

1. Записать число и тему урока
2. Выписать признаки химических реакций:
3. Выписать условия возникновения и течения химических реакций.
4. Выписать классификацию химических реакций.
5. Проработать тест уч. стр 280-282.
6. выполнить № 1-10 уч. стр.283-284
6. Домашнее задание. П. 38 повторить. Выполнить задания:

**Задания по теме «Классификация химических реакций».**

1. Дано уравнение реакции получения оксида азота (II):  $N_2 + O_2 \leftrightarrow 2NO - Q$

Дайте характеристику реакции по всем изученным вами классификационным признакам.

2. Соотнесите:

А) разложения, гетерогенная.	А <sub>1</sub> ) $2Al + 3H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$
Б) соединения, гомогенная.	Б <sub>1</sub> ) $H_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + 2HCl + Q$
В) обмена, экзотермическая.	В <sub>1</sub> ) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
Г) замещения, окислительно - восстановительная.	Г <sub>1</sub> ) $2 NaOH \rightarrow Na_2O + H_2O$

3. Проставьте коэффициенты в следующих схемах реакции, определите к какому типу относится каждая из них:

1.  $Al + Cl_2 \rightarrow Al_2O_3$
2.  $CaO + HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
3.  $NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$
4.  $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$