

Подготовка к контрольной работе  
по теме

# **ПРЕВРАЩЕНИЕ ВЕЩЕСТВ**

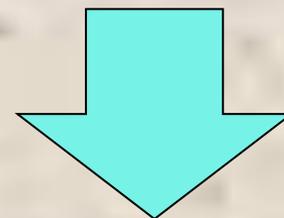
# Соотнесите формулу и название:

- 1.  $\text{H}_2$
- 2.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- 3.  $\text{HCl}$
- 4.  $\text{H}^+$
- 5.  $\text{Al}^{3+}$
- 6.  $\text{FeSO}_4$

1. Ион водорода
2. Алюминий
3. Серная кислота
4. Соляная кислота
5. Сульфат железа (III)
6. Сульфат железа (II)
7. Хлорид водорода
8. Ион алюминия
9. Водород

# Запишите формулы:

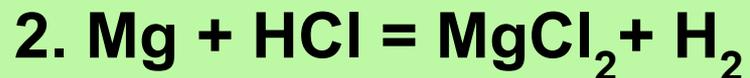
1. Гидроксида кальция
2. Оксида азота (V)
3. Сульфата алюминия
4. Кислород
5. Серная кислота



- 1.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 2.  $\text{N}_2\text{O}_5$
- 3.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 4.  $\text{O}_2$
- 5.  $\text{H}_2\text{SO}_4$

# Закончите уравнения реакций

## 1 вариант

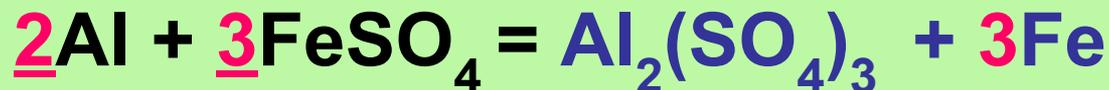
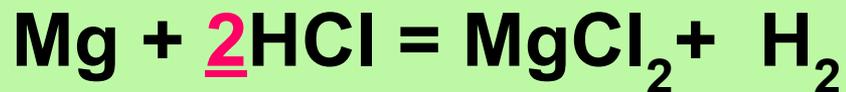
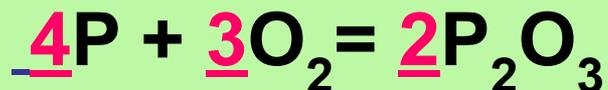


## 2 вариант

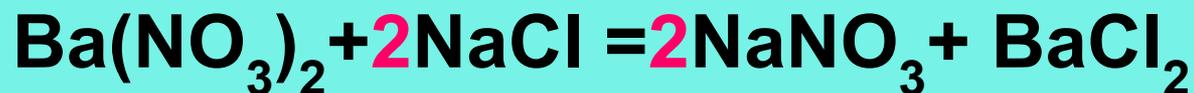


# Проверьте:

## 1 вариант



## 2 вариант



# Решение задач по уравнениям реакций

- Определите массу цинка, необходимого для взаимодействия с 73г соляной кислоты.

# Алгоритм решения

1. Записать уравнение реакции
2. Определить количество вещества с известными данными

$$\underline{n = m:M = V:V_m}$$

3. Определить соотношение количеств веществ с известными и неизвестными данными:

$$n_1 / n_2 = k_1 / k_2$$

4. Определить неизвестную величину

$$m = M \cdot n \quad V = V_m \cdot n$$

# Домашнее задание

1. Выучить алгоритм решения задач
2. Рабочая тетрадь,  
стр. 111- 112, задание 1( 1,2,3  
уровень)  
Стр.95 – 96 , упр. 3