

Подготовка к контрольной
работе по теме «Изменения,
происходящие с
веществами

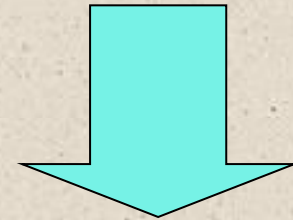
Соотнесите формулу и название:

- 1. H_2
- 2. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- 3. HCl
- 4. H^+
- 5. Al^{3+}
- 6. 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:

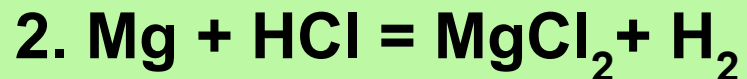
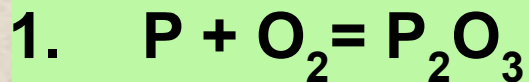
1. Гидроксида кальция
2. Оксида азота (V)
3. Сульфата алюминия
4. Кислород
5. Серная кислота



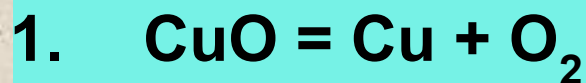
- 1. Ca(OH)_2
- 2. N_2O_5
- 3. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 4. O_2
- 5. H_2SO_4

Закончите уравнения реакций

1 вариант

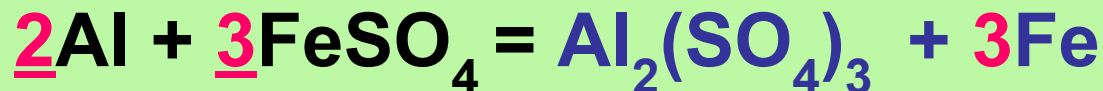
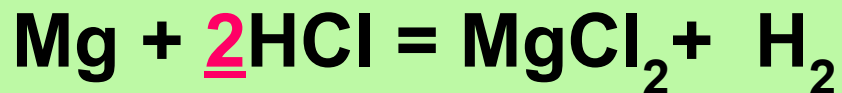
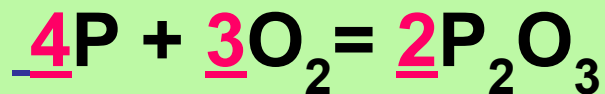


2 вариант

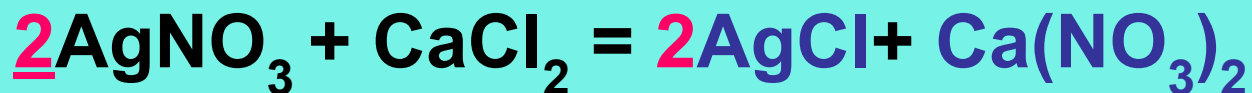
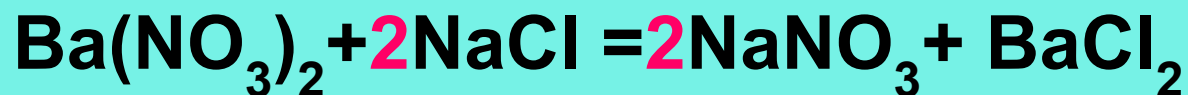


Проверьте:

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

$$n = \frac{m}{M} = \frac{V}{V_m}$$

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

$$n_1 / n_2 = k_1 / k_2$$

4. Определить неизвестную величину

$$m = M \cdot n$$

$$V = V_m \cdot n$$

Домашнее задание

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