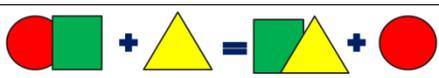


1 вариант.

Тип реакции	Графические схемы и словесное объяснение типа реакции	Примеры
1. соединения		
2. разложения		$\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{NH}_4\text{Cl} = \text{NH}_3 + \text{HCl}$
3.		$\text{CuSO}_4 + \text{Fe} = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ $2\text{KBr} + \text{Cl}_2 = 2\text{KCl} + \text{Br}_2$
4. обмена		$\text{AgNO}_3 + \text{KCl} = \text{AgCl} + \text{KNO}_3$ $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

1. Заполнить пустые ячейки таблицы.

2. Тест-шифровка

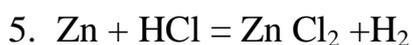
На предложенные вопросы вы будете отвечать буквами, соответствующими типам химических реакций: соединения – С, замещения – З, разложения – Р, обмена – О.

1. В реакцию вступает одно простое и одно сложное вещество.
2. Образуется одно сложное вещество.
3. Образуются два сложных вещества.
4. Вступают два или несколько простых или сложных веществ.
5. Вступает только одно сложное вещество.
6. Одно из двух образовавшихся веществ - простое.
7. Образуется несколько простых или сложных веществ.
8. Вступают два сложных вещества.

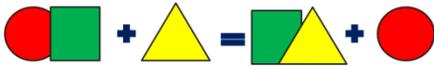
1	2	3	4	5	6	7	8

3. Расставьте коэффициенты и укажите тип реакции (на русском и немецком языке)

1. $\text{P} + \text{O}_2 = \text{P}_2\text{O}_5$
2. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$
3. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{HCl} = \text{AlCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$



2 вариант

Тип реакции	Графические схемы и словесное объяснение типа реакции	Примеры
1. соединения		
2. разложения		$\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{NH}_4\text{Cl} = \text{NH}_3 + \text{HCl}$
3.		$\text{CuSO}_4 + \text{Fe} = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ $2\text{KBr} + \text{Cl}_2 = 2\text{KCl} + \text{Br}_2$
4. обмена		$\text{AgNO}_3 + \text{KCl} = \text{AgCl} + \text{KNO}_3$ $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

1. Заполнить пустые ячейки таблицы

2. Тест-шифровка

На предложенные вопросы вы будете отвечать буквами, соответствующими типам химических реакций: соединения – С, замещения – З, разложения – Р, обмена – О.

1. В реакцию вступает одно простое и одно сложное вещество.
2. Образуется одно сложное вещество.
3. Образуются два сложных вещества.
4. Вступают два или несколько простых или сложных веществ.
5. Вступает только одно сложное вещество.
6. Одно из двух образовавшихся веществ - простое.
7. Образуется несколько простых или сложных веществ.
8. Вступают два сложных вещества.

1	2	3	4	5	6	7	8

3. Расставьте коэффициенты и укажите тип реакции (на русском и немецком языках)

1. $\text{Fe} + \text{O}_2 = \text{Fe}_2\text{O}_3$
2. $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
3. $\text{KBr} + \text{AgNO}_3 = \text{KNO}_3 + \text{AgBr}$
4. $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
5. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$

