Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

Вещество, образованное атомами разных химических элементов называют…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

Сложное вещество, состоящее из атомов водорода и кислотного остатка…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

Растворимое в воде основание…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

HCl, H_2SO_4, HNO_3 – это…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

NaOH, KOH – это…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

Лакмус изменяет свой цвет на красный в присутствии…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

Фенолфталеин становится малиновым в присутствии…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

В реакции соединения образуется…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

В реакцию разложения вступает…

Вещества	***Цвет***
Простое вещество	Желтый
Сложное вещество	Красный
Кислота	Зеленый
Щелочь	Синий

Реакция замещения протекает между…

Урок-эксперимент

«Реакции обмена».

Девиз урока:

«Теория – это полководец,

а эксперимент – солдаты».

Леонардо да Винчи.

Реакции обмена – это реакции между двумя сложными веществами, при протекании которых их молекулы обмениваются своими составными частями.

$$NaOH + HCl \rightarrow NaCl + HOH$$

$$2NaOH + CuSO_4 \rightarrow Cu(OH)_2\downarrow + Na_2SO_4$$

Образовался осадок

$$Cu(OH)_2 + 2HCl \rightarrow CuCl_2 + 2H_2O$$

Образовалась вода

$$Na_2CO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + H_2CO_3$$

$$Na_2CO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + CO_2\uparrow + H_2O$$

Образовался газ

Среди предложенных реакций выбрать реакции обмена, и определить протекают ли они до конца.

1) $CuO + H_2 = Cu + H_2O$

2) $NaCl + AgNO_3 = AgCl + NaNO_3$

3) $3K_2CO_3 + 2H_3PO_4 = 2K_3PO_4 + 3H_2O + 3CO_2$

4) $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$

5) $2H_2O = 2H_2 + O_2$

6) $3Ca(OH)_2 + 2H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + 6H_2O$

7) $CaO + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$

8) $FeCl_3 + 3NaOH \rightarrow Fe(OH)_3 + 3NaCl$