

Урок химии 8 класс

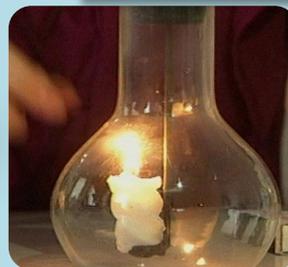
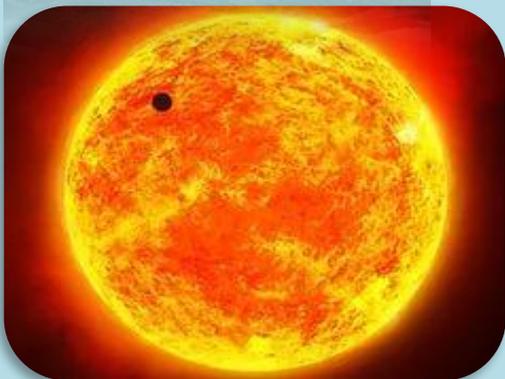


Что вы видите?





Что объединяет?



Этапы проекта

I. Цель мини проекта:

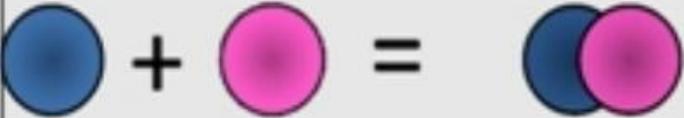
«Экспериментальным исследованием установить тип данной химической реакции»

II. Защита мини проектов.

III. Взаимопроверка. Заполнение рабочих листов. Самооценка.

IV. Значение полученных знаний в жизни.



Реакция соединения	$A + B = AB$	
Реакция разложения	$AB = A + B$	
Реакция замещения	$A + BC = AC + B$	
Реакция обмена	$AB + CD = AD + CB$	



Карта урока.

Опыт 1

Опыт 2

Опыт 3

закрепление

Видео 2

Видео 3

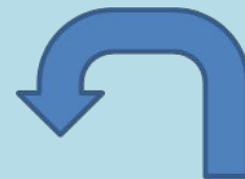
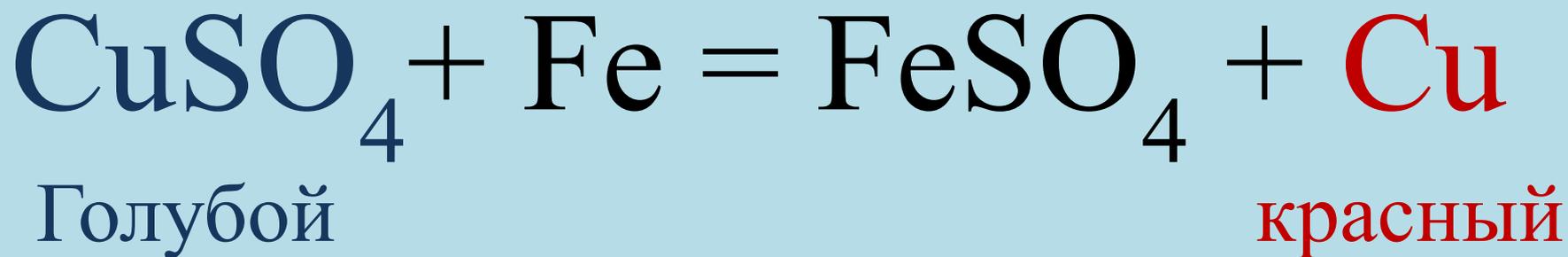
Угадай
слово

Опыт 4

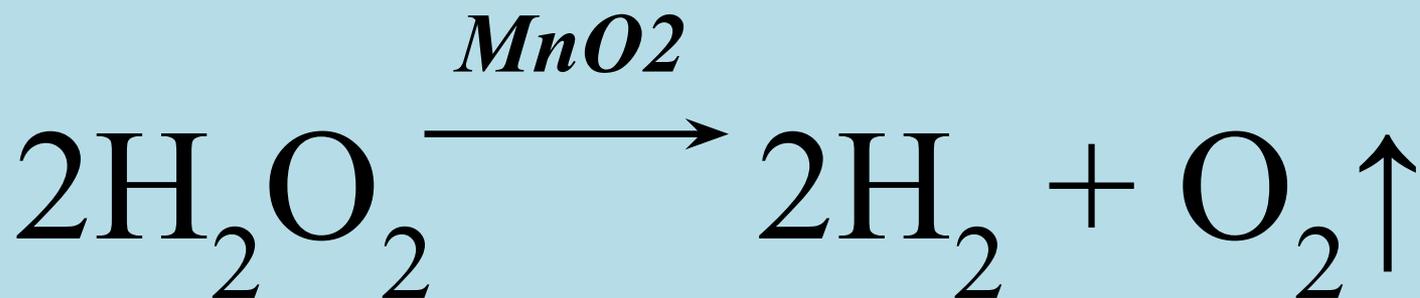
повтори

Видео 4

Взаимодействие раствора сульфата меди (II) с железным гвоздем



Взаимодействие перекиси водорода с диоксидом марганца



Тлеющая лучина загорается в кислороде.



Из предложенного списка реакций выбрать реакции разложения, соединения, замещения, обмена.

- 1) $C + O_2 = CO_2$
- 2) $MgCO_3 = MgO + CO_2$
- 3) $CuSO_4 + Fe = Cu + FeSO_4$
- 4) $2H_2O = 2H_2 + O_2$
- 5) $FeCl_2 + NaOH = Fe(OH)_2 + NaCl$
- 6) $2H_2 + O_2 = 2H_2O$
- 7) $BaO + SO_2 = BaSO_3$
- 8) $H_2SO_4 + 2KOH = K_2SO_4 + 2H_2O$
- 9) $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2$
- 10) $2Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + 3H_2O$

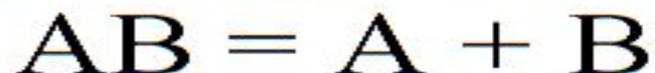


реакции соединения



Из нескольких простых или сложных веществ
образуется одно сложное

реакции разложения



Из сложного вещества образуется несколько
простых или сложных веществ

реакции замещения



Атом простого вещества замещает один из
атомов сложного

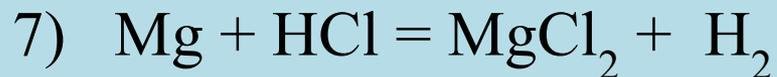
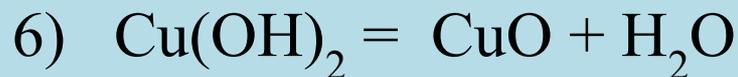
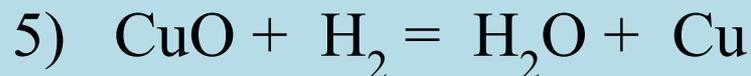
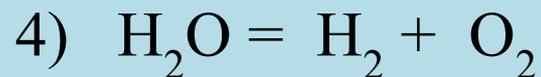
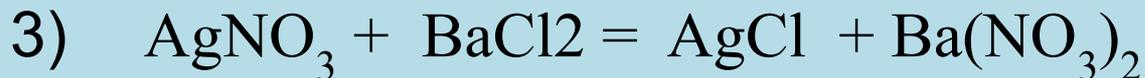
реакции обмена



Сложные вещества обмениваются своими
составными частями



Расставьте коэффициенты и укажите тип химической реакции:

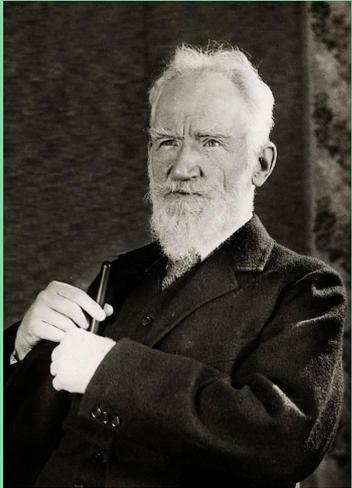


Проверка

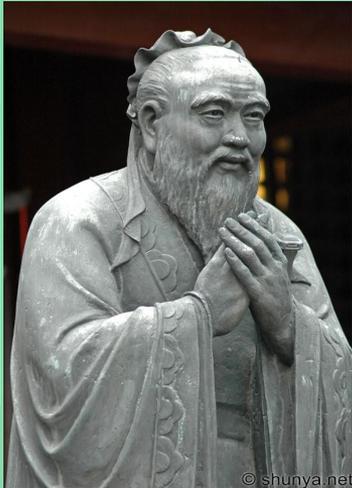
1) $\text{CaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{KCl}$	обмена
2) $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$	соединения
3) $2\text{AgNO}_3 + \text{BaCl}_2 = 2\text{AgCl}\downarrow + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	обмена
4) $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$	разложения
5) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{Cu}$	замещения
6) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$	разложения
7) $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$	замещения
8) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{SO}_3$	соединения



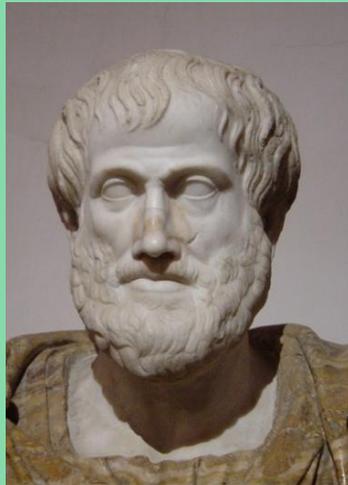
Великие мыслители.



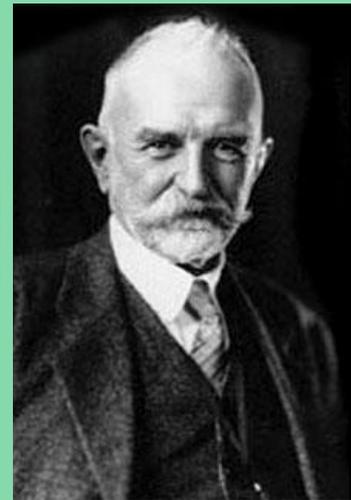
Бернар
Шоу



Конфуци
й



Аристотел
ь



Гербер
т



М. В.
Ломоносов