ВАРИАНТ 1

1. Составьте уравнения по следующим схемам:

1) $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$
2) $NaNO_3 \rightarrow NaNO_2 + O_2$
3) $NH_3 + O_2 \rightarrow N_2 + H_2O$
4) $BaCl_2 + Na_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + NaCl$

Признаком какой реакции является выпадение осадка?

ВАРИАНТ 2

1. Составьте уравнения по следующим схемам:

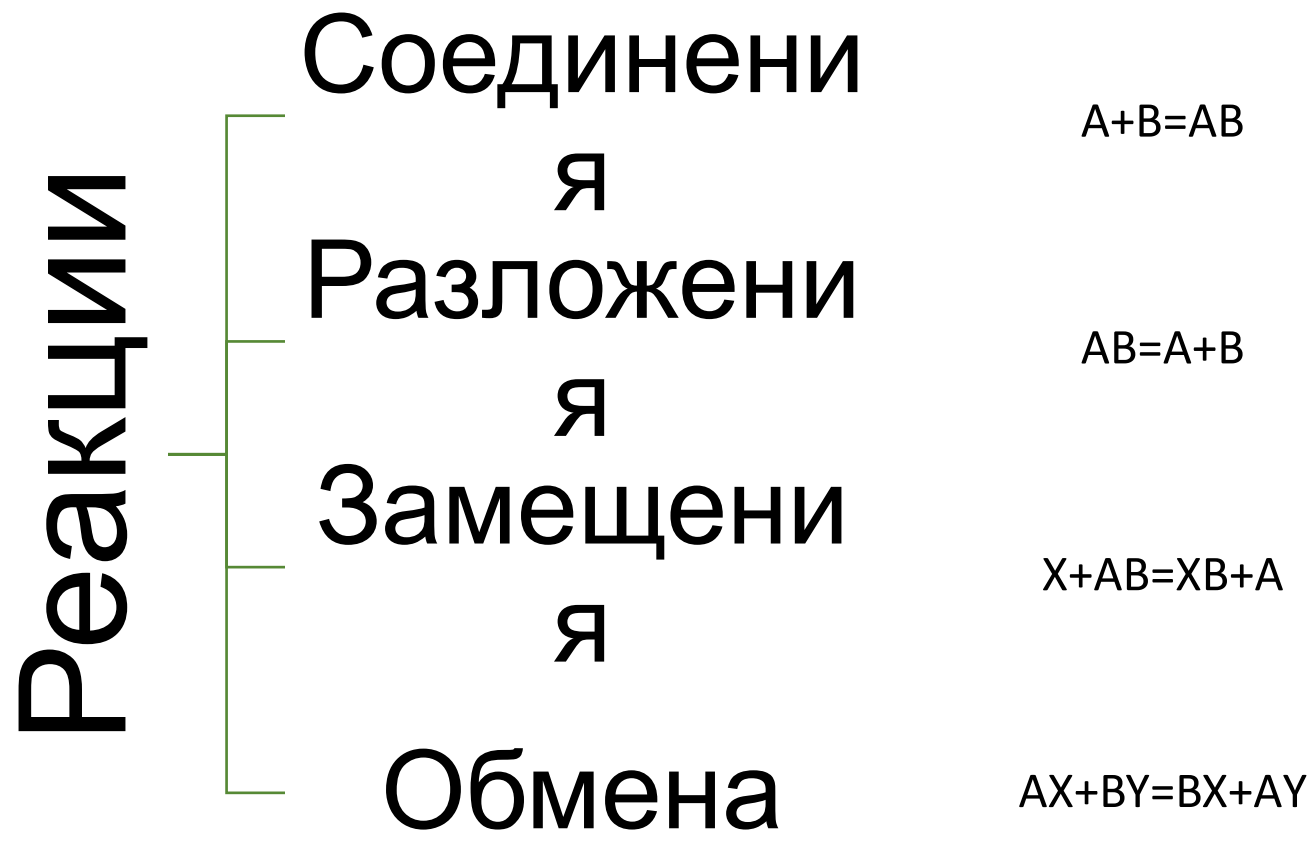
1) $H_2S + O_2 \rightarrow SO_2 + H_2O$
2) $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$
3) $Cu(NO_3)_2 + KOH \rightarrow KNO_3 + Cu(OH)_2$
4) $Fe + O_2 \rightarrow Fe_3O_4$

Признаком какой реакции является выпадение осадка?

Реакции разложения и соединения

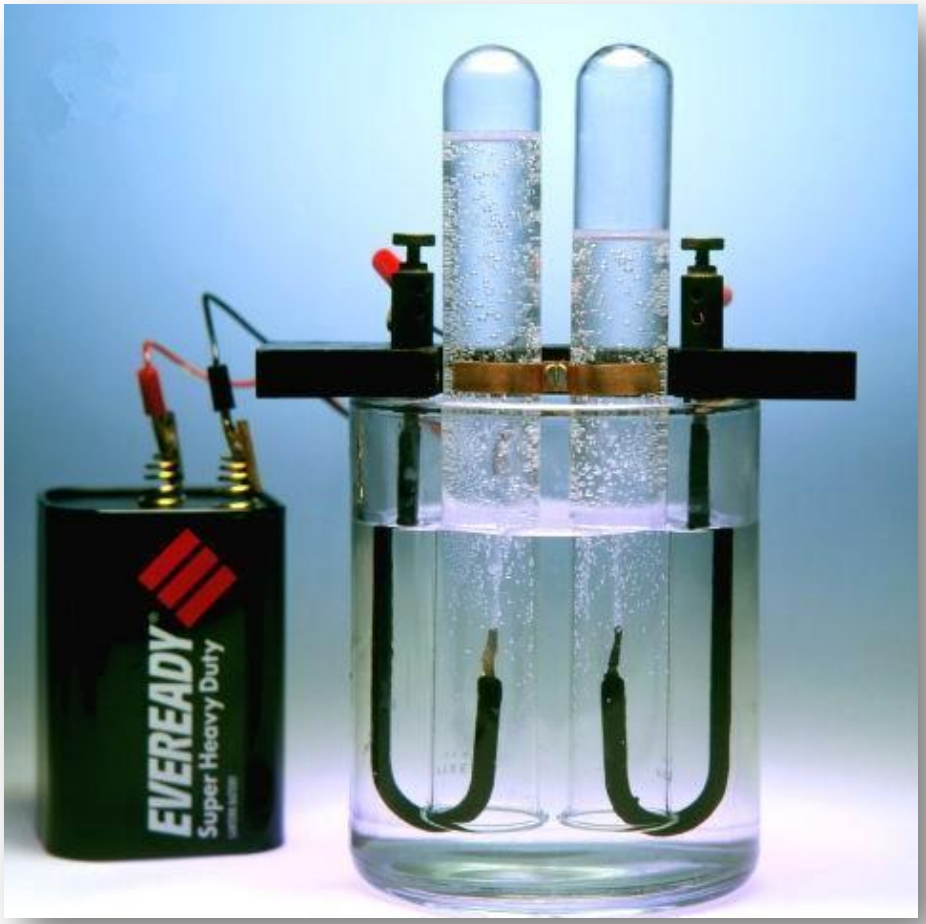
13.02.2017

Классификация по числу и составу реагентов и продуктов реакции



Опыт Пристли

Электролиз воды

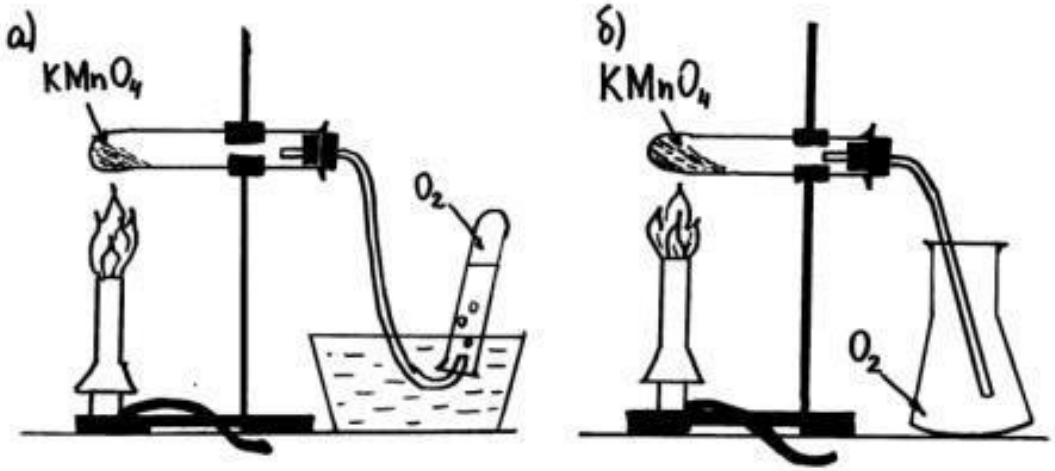


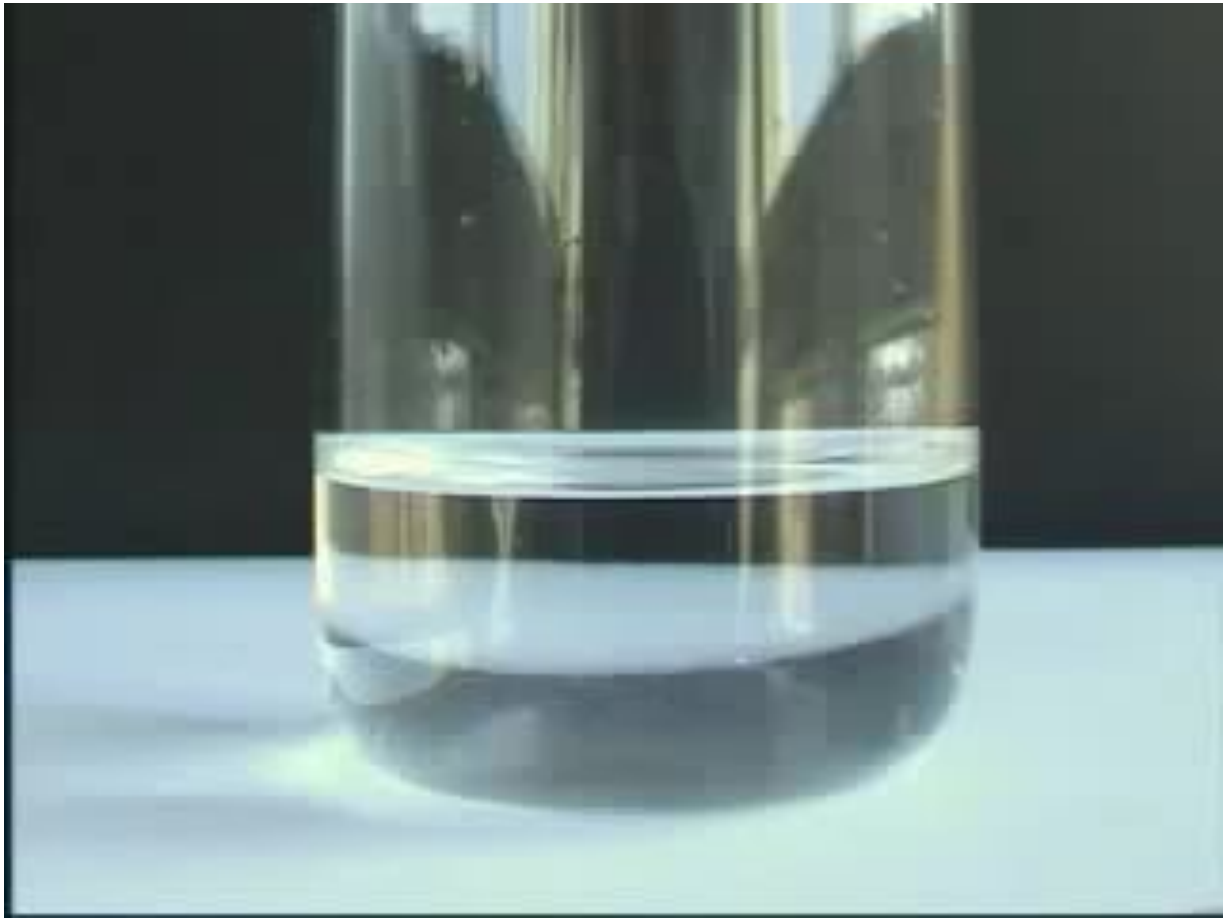
Разложение перекиси водорода

Катализаторы – это вещества, *ускоряющие* химическую реакцию, но сами при этом *не вступают* во взаимодей ствие

Ферменты – это биологические катализаторы белковой природы

Разложение перманганата калия



Цепочки химических превращений

Взаимодей ствие оксида фосфора (V) и воды