

Урок по химии. 8 класс.
ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ
Реакции разложения, реакции соединения



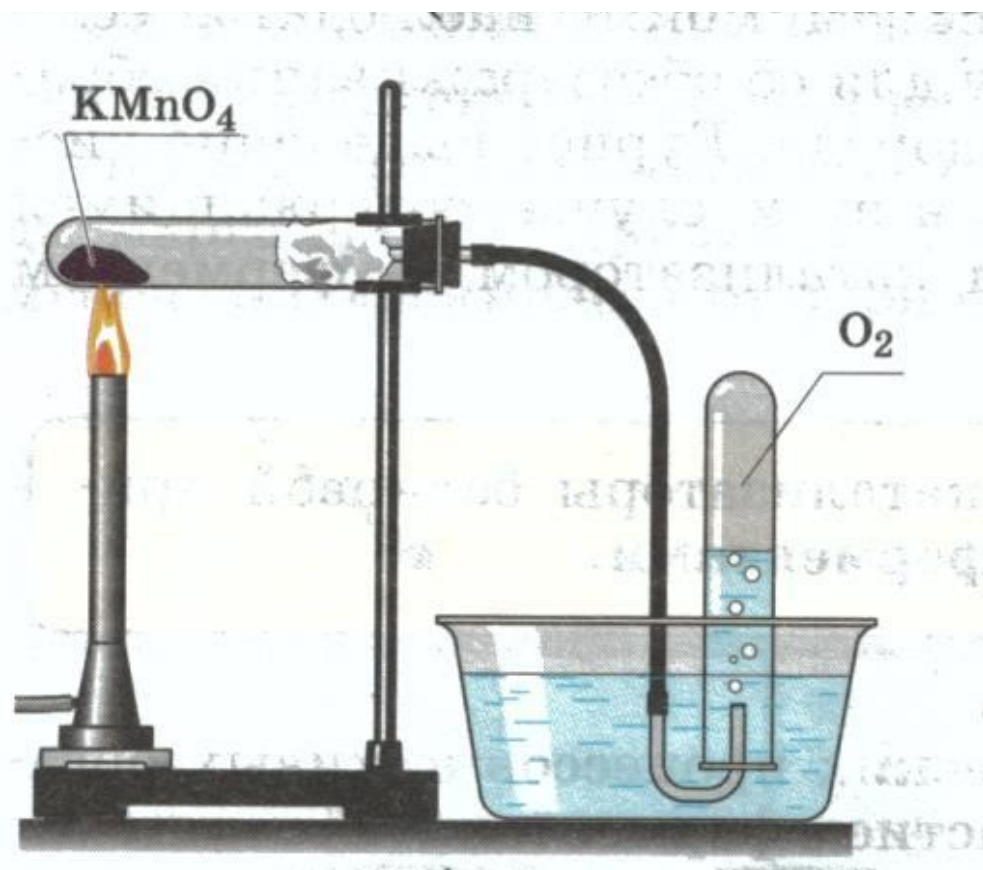
Реакции соединения



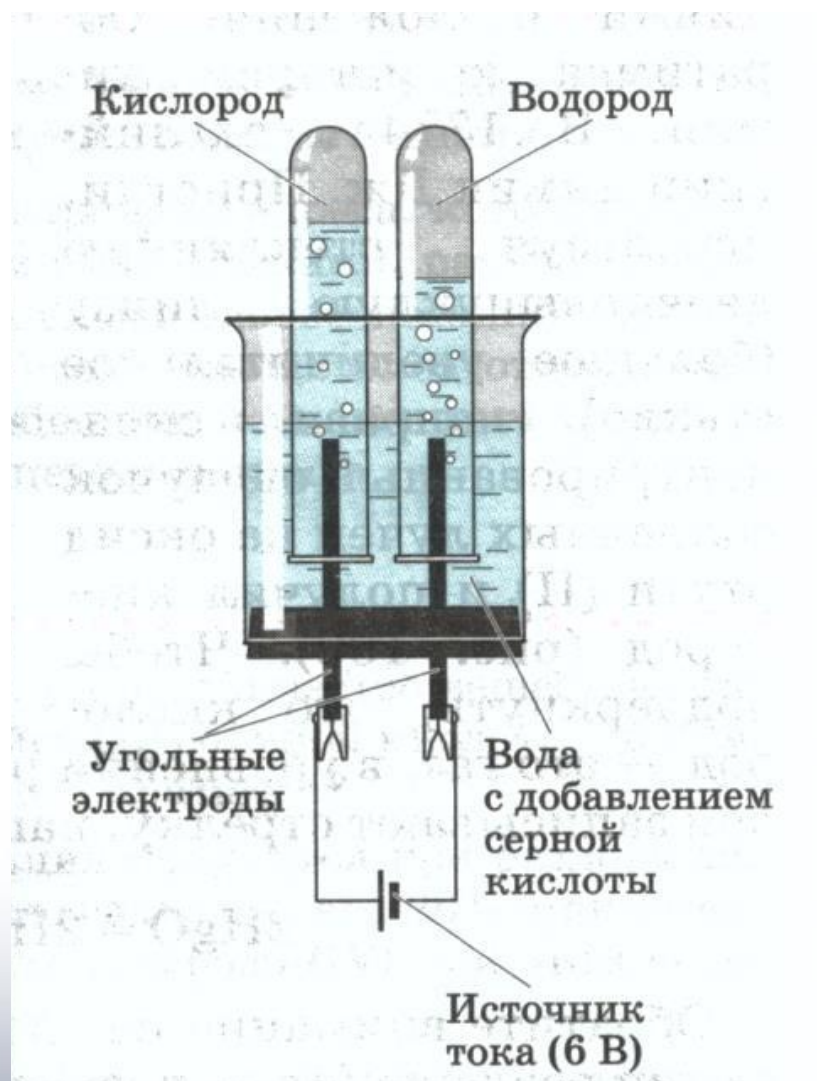
Реакции разложения



Разложение перманганата калия



Разложение воды под действием электрического тока

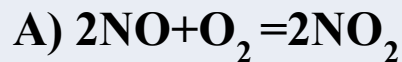


Соотнесите

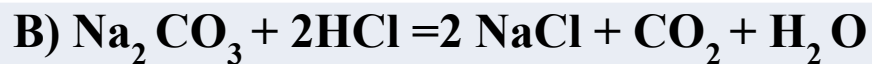
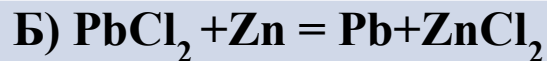
типы
химических
реакций

уравнения реакций

1) соединения



1) разложения



Напишите уравнения химических реакций по следующим схемам

А). литий + кислород = оксид лития

Б). карбонат кальция = оксид кальция + оксид углерода (IV)

В). Железо + кислород = железная окалина (Fe_3O_4)

Г). Гидроксид железа (III) = оксид железа (III) + вода

Расставьте степени окисления, выполните закон сохранения масс, укажите тип реакции. Не забывайте о том что кислород двухатомная молекула .

