

Урок по химии. 8 класс.

# ТИПЫ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

## *Реакции разложения, реакции соединения*



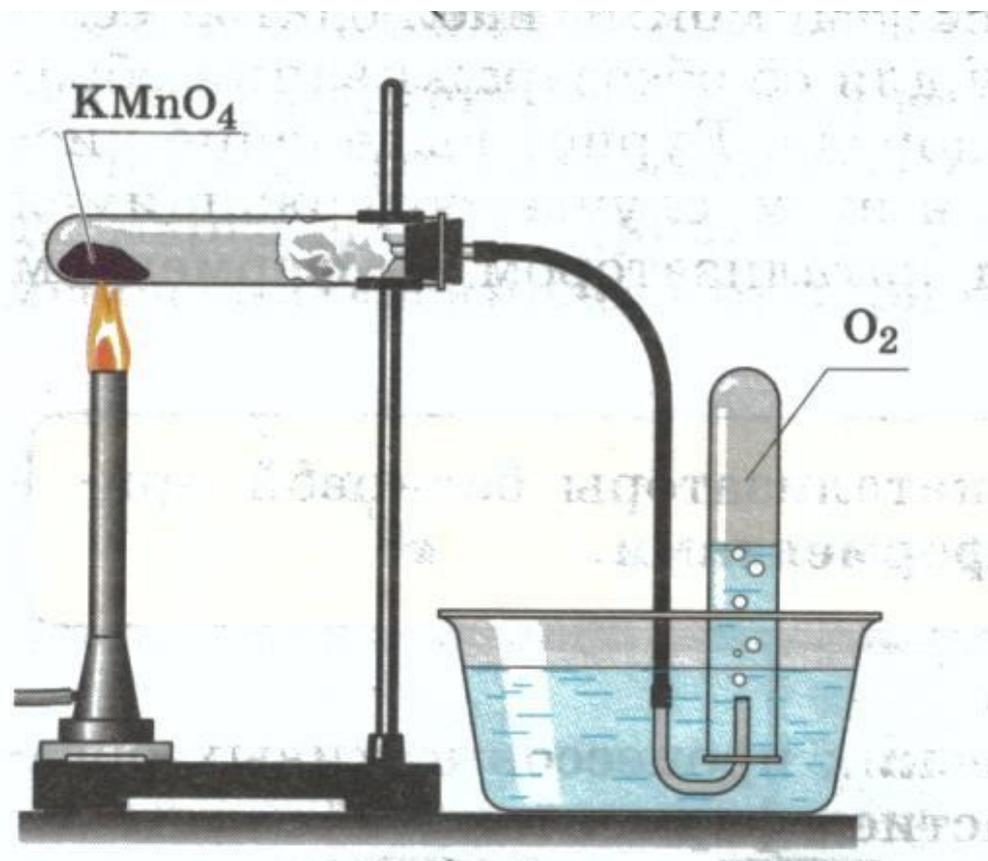
## Реакции соединения



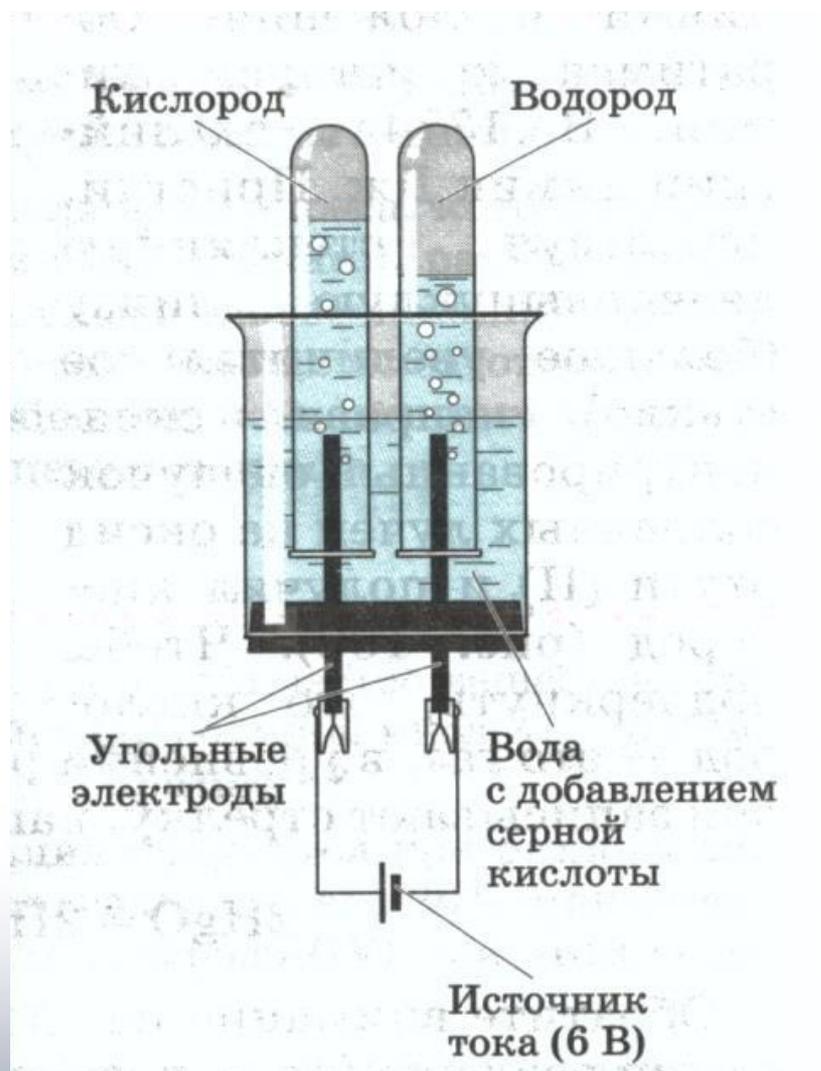
## Реакции разложения



## Разложение перманганата калия



# Разложение воды под действием электрического тока



## Соотнесите

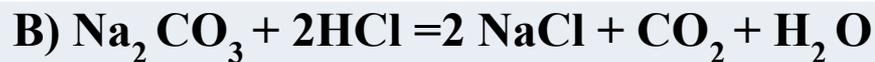
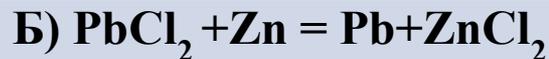
типы  
химических  
реакций

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 ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ )**

**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 .**

