

Типы реакций

```
graph TD; A[Типы реакций] --> B[Разложение]; A --> C[Соединение]; A --> D[Замещение]; A --> E[Обмен];
```

Разложение

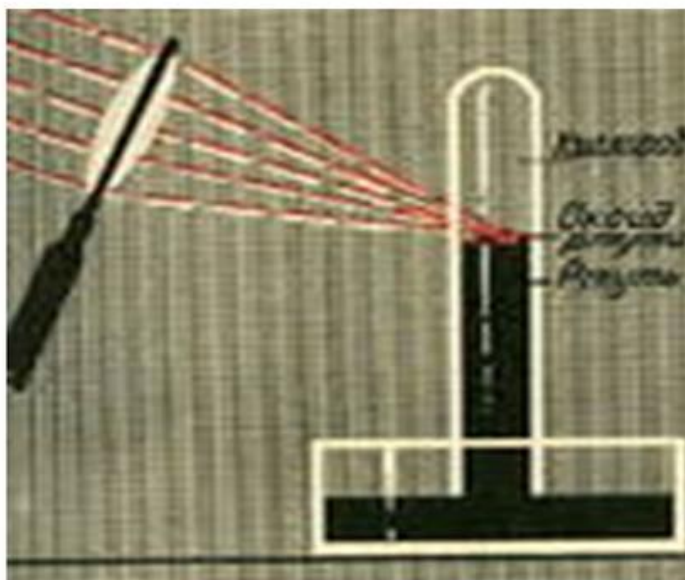
Соединение

Замещение

Обмен

Реакции разложения

В 1774 г. английский химик Дж. Пристли
получил кислород

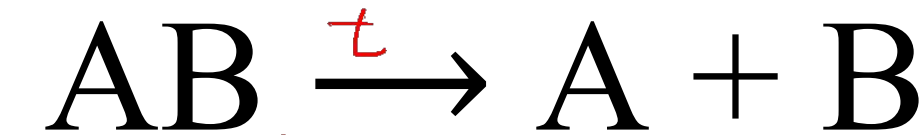


Реакции разложения



- Это такие реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуется несколько новых веществ.

Схема реакции

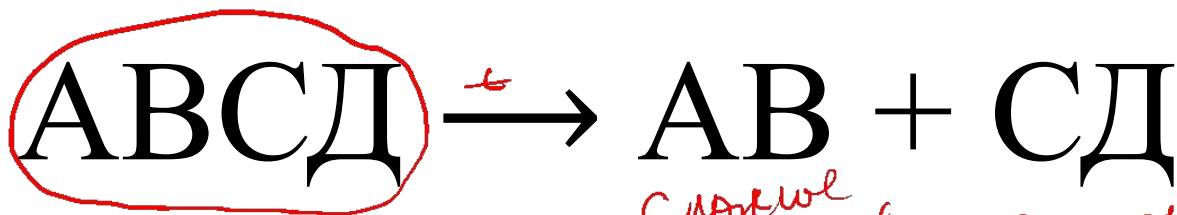


Сложное в-во

простое в-во

простое в-во

ИЛИ

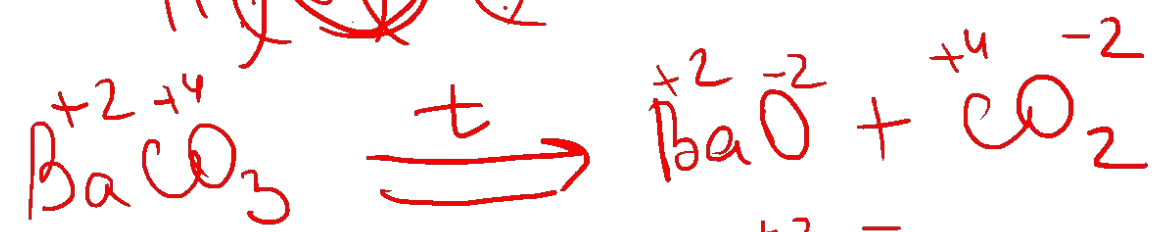
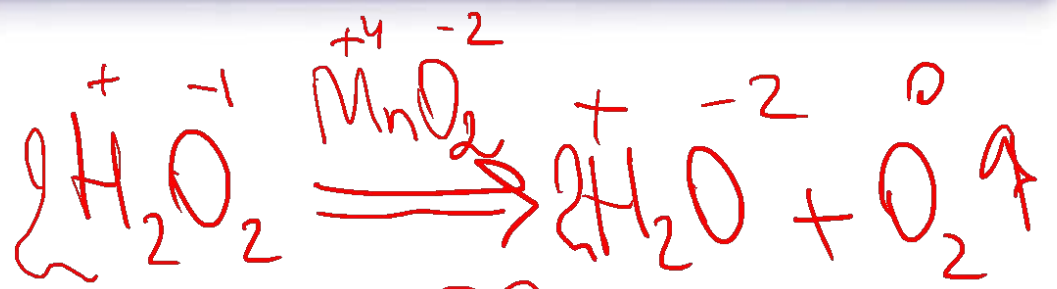


Сложное в-во

Сложное в-во

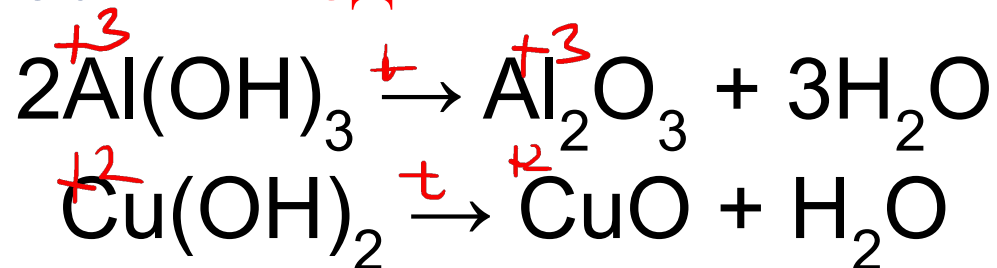
Сложное в-во





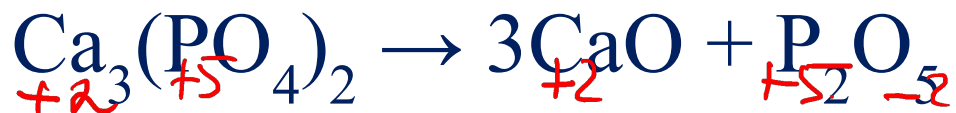
Типовые реакции разложения

- 1) **Все нерастворимые основания** разлагаются под действием t° , с образованием **оксида металла** этой же валентности и **воды** –



Типовые реакции разложения

- 2) Нерастворимые кислородосодержащие соли разлагаются под действием t° , с образованием оксида металла этой же валентности и оксида неметалла –

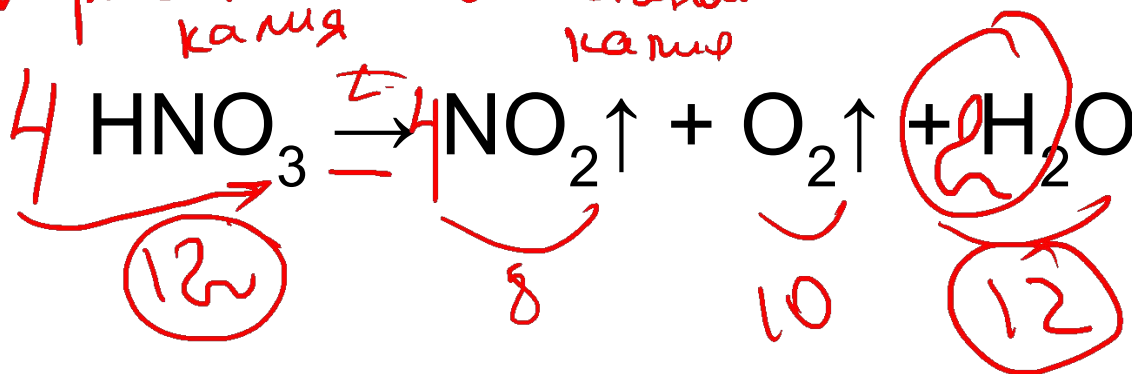
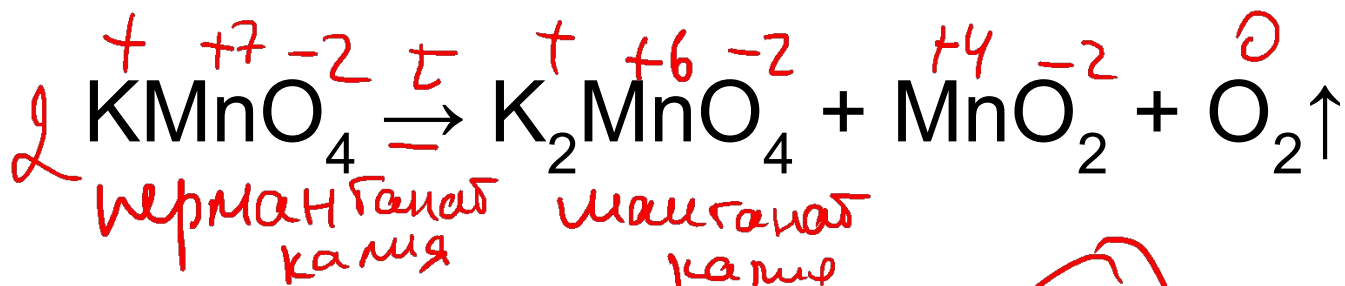




3) Нерастворимая
кислородосодержащая кислота (H_2SiO_3)
разлагаются под действием t° , с
образованием оксида неметалла этой
же валентности и воду.



Типовые реакции разложения



Основные понятия

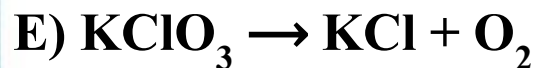
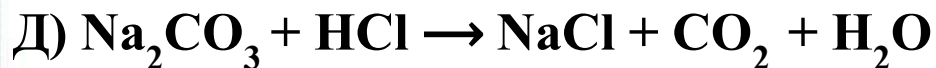
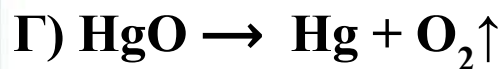
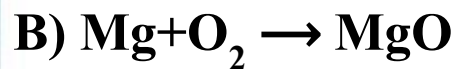


Катализаторы – это вещества, изменяющие скорость химической реакции, но по окончании их остающиеся качественно и количественно неизменным.

Ингибиторы – это вещества, которые замедляют скорость химической реакции.

Ферменты – катализаторы белковой природы.

Закрепление



1. Какие реакции относятся к реакциям разложения?
2. Расставить коэффициенты в реакциях разложения.

