

Тема урока:

«Типы химических реакций. Реакции ... И ...»

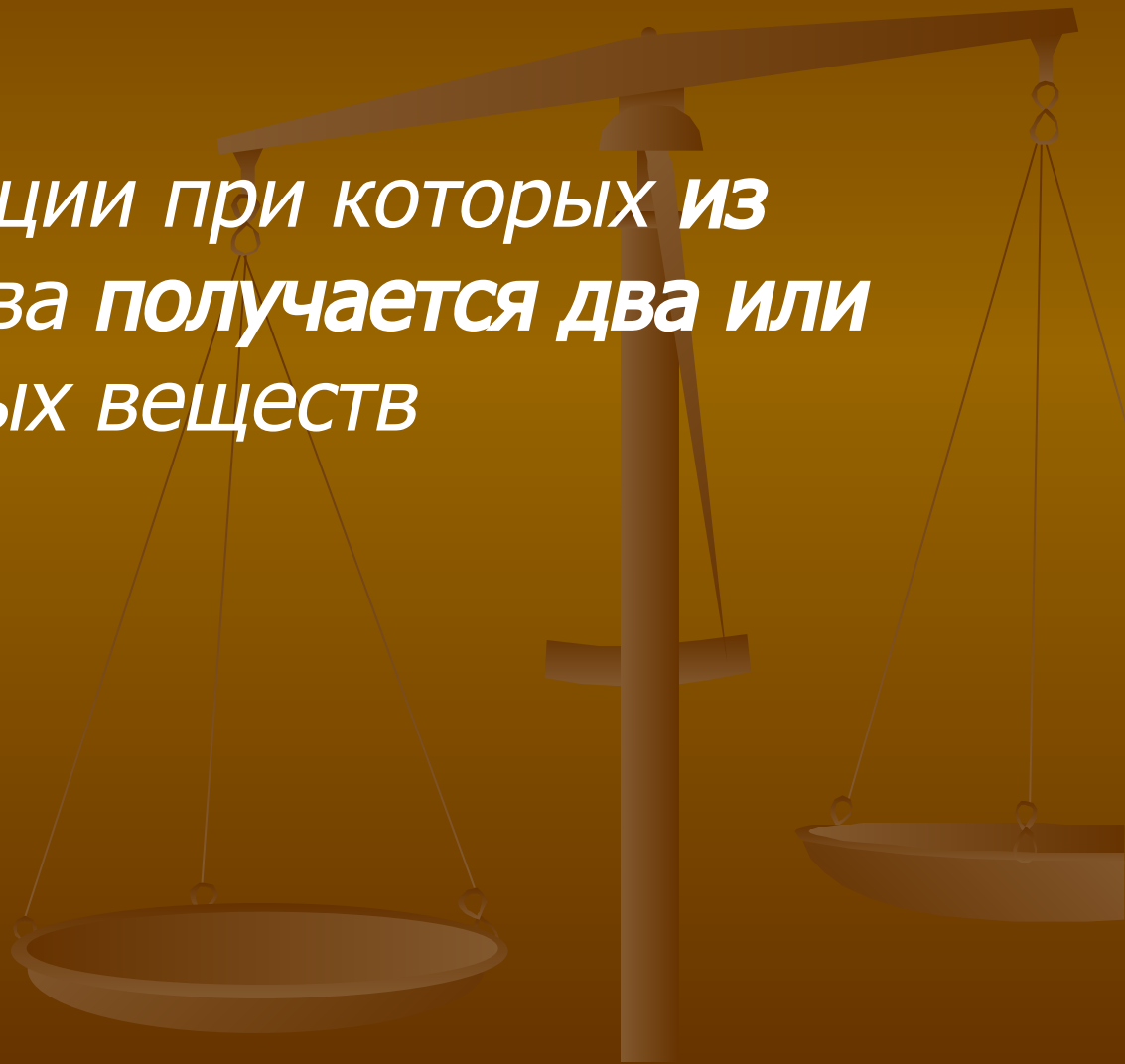
Реакции соединения

- *Это такие реакции при которых из двух или нескольких веществ получается одно вещество*



Реакции разложения

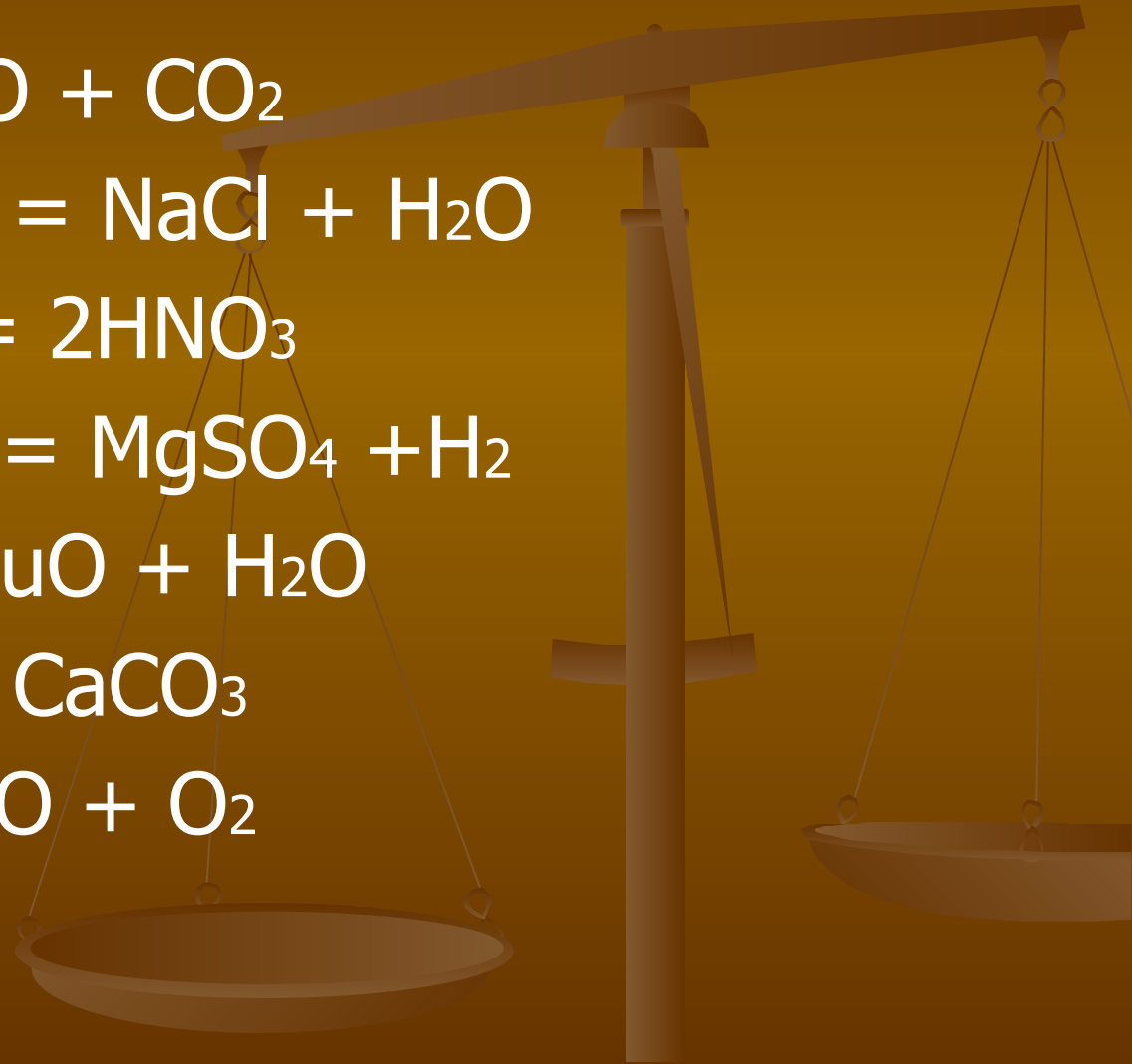
- *Это такие реакции при которых из одного вещества получается два или несколько новых веществ*



Выберите реакции:

- а) разложения;
- б) соединения.

- 1) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
- 2) $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3$
- 4) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg} = \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$
- 5) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- 6) $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$
- 7) $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$



Домашнее задание

- *Параграф 31 (стр.160-163)*
- *Параграф 32(стр164-167),*
- *упражнение 2 стр. 164.*
- *упражнение 3 стр.168.*

