



ДИСПРОПОРЦИОНІРОВАНИЕ

Авторы: О. Б. Рудаков

ДИСПРОПОРЦИОНІРОВАНИЕ (от *дис...* и лат. *proportio* – соразмерность), дисмутация, перераспределение атомов или атомных групп между одинаковыми молекулами (напр., $2\text{C}_6\text{H}_5\text{COOK} \rightarrow \text{KOOC}\text{C}_6\text{H}_4\text{COOK} + \text{C}_6\text{H}_6$) или свободными радикалами ($2\text{H}_2\text{CH}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{CH}_2\text{CH}_2$). Большинство реакций Д. – окислительно-восстановит. процессы, при которых атомы одного и того же химич. элемента одновременно окисляются и восстанавливаются (т. н. реакции самоокисления-самовосстановления), например разложение пероксида водорода ($2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$), *Канницаро реакция*. Д. характерно для органических (см., например, *Тищенко реакция*), элементоорганических ($2\text{R}_2\text{SnCl}_2 \rightarrow \text{R}_4\text{Sn} + \text{SnCl}_4$, R – алкильный радикал) и неорганических ($4\text{KClO}_3 \rightarrow 3\text{KClO}_4 + \text{KCl}$) соединений. В пром-сти важное практич. значение имеет Д. алкенов – *метатезис*.

Литература

Лит.: Хаускрофт К., Констебл Э. Современный курс общей химии. М., 2002. Т. 2.