

**Михаил
Васильевич
Ломоносов**



(1711 - 1765)

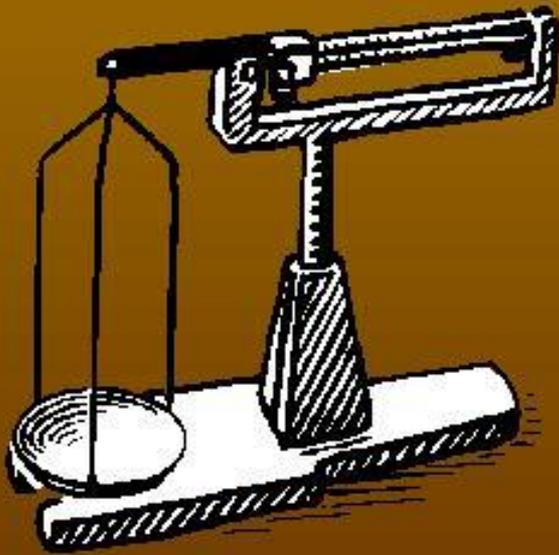
- *“Все перемены, в натуре случающиеся, такого суть состояния, что сколько чего у одного тела отнимется, столько присовокупится к другому. Так, ежели где убудет несколько материи, то умножится в другом месте; сколько часов положит кто на бдение, столько же сну отнимет. Сей всеобщей естественной закон простирается и в самые правила движения: ибо тело, движущее своею силою другое, столько же оные у себя теряет, сколько сообщает другому, которое от него движение получает”.*

Закон сохранения массы веществ

- Масса веществ, вступивших в химическую реакцию, равна массе веществ, получившихся в результате этой реакции.



М. В. Ломоносов



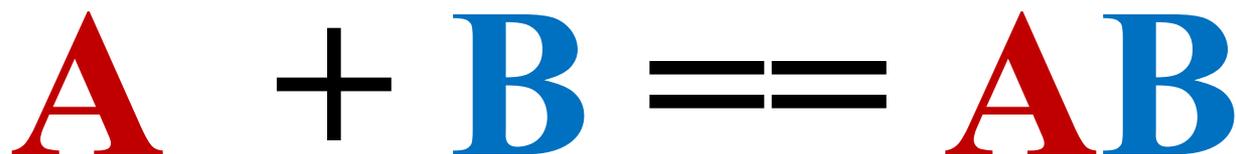
Выполните следующие задания

1. Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций.
2. Напишите эти уравнения реакции на выданной вам бумаге
3. Заполните таблицу:

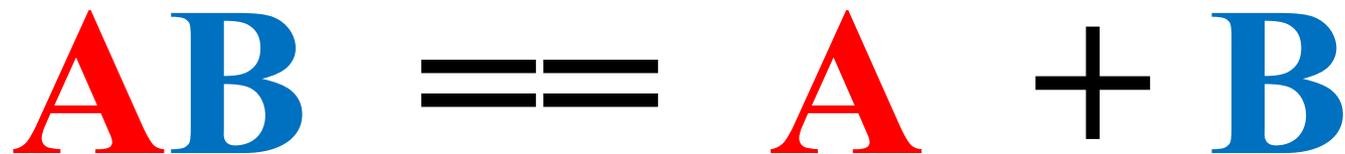
Реагенты	Реагенты	Продукты	Продукты
Число	Состав (простые/сложные)	Число	Состав (простые/сложные)

4. Пользуясь таблицей на стр.70 в учебнике постарайтесь определить тип данных реакций и дать им определение
5. Сделайте вывод о сходстве данных реакций по числу и составу исходных и полученных веществ

Реакции соединения – это такие реакции, при которых из двух или более простых или сложных веществ образуется одно новое более сложное вещество



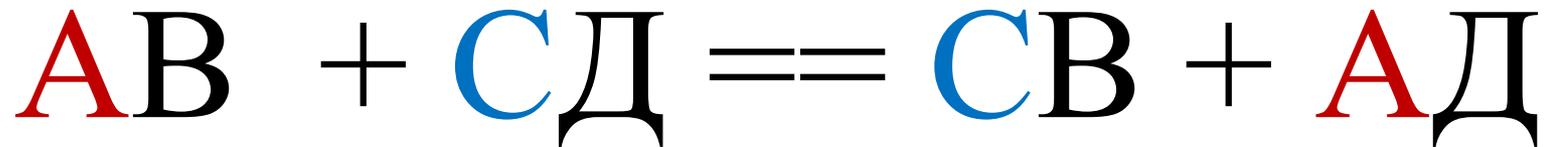
Реакции разложения – это такие реакции, при которых из одного сложного вещества два или несколько простых или менее сложных веществ



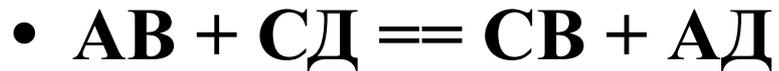
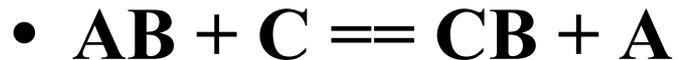
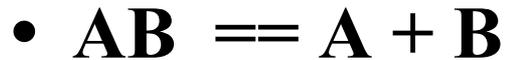
Реакции замещения – это
реакции между простыми и
сложными веществами, при которых
атомы простого вещества замещают
атомы одного из элементов сложного
вещества



Реакции обмена – это такие реакции, при которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями



Типы химических реакций



- Реакция соединения

- Реакция разложения

- Реакция замещения

- Реакция обмена

Домашнее задание

- 1. Прочитать материал параграфа 20
- 2. Выполнить задание на стр. 71 упражнения 3.
- 3. Используя слова: реакция, соединения, разложения, замещения, обмена, сочинить небольшое стихотворение

Спасибо за работу

