

Закон сохранения массы веществ



ЗАКОН СОХРАНЕНИЯ МАССЫ



Ломоносов
Михаил
Васильевич
(1711-1765)

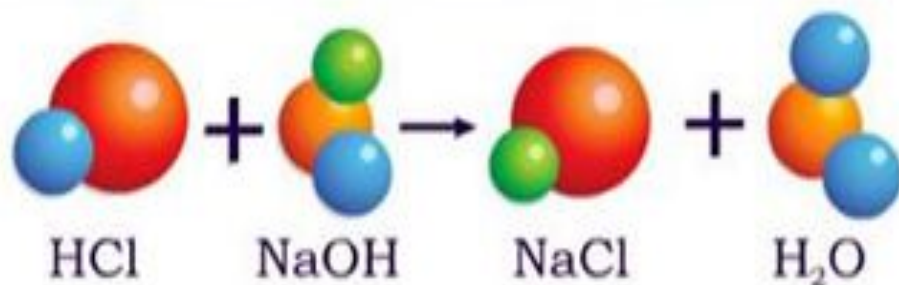
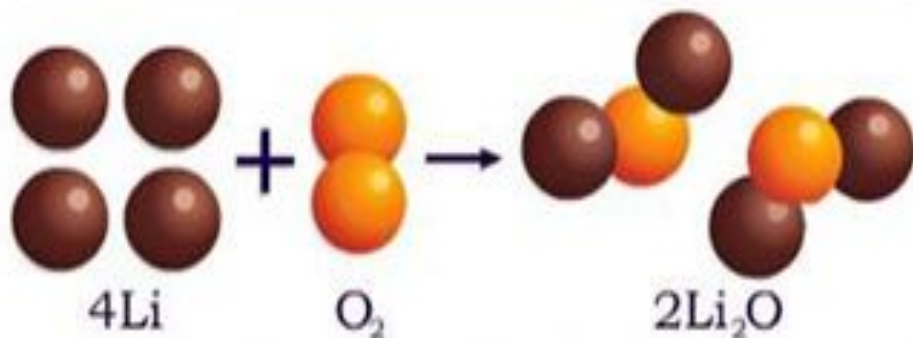
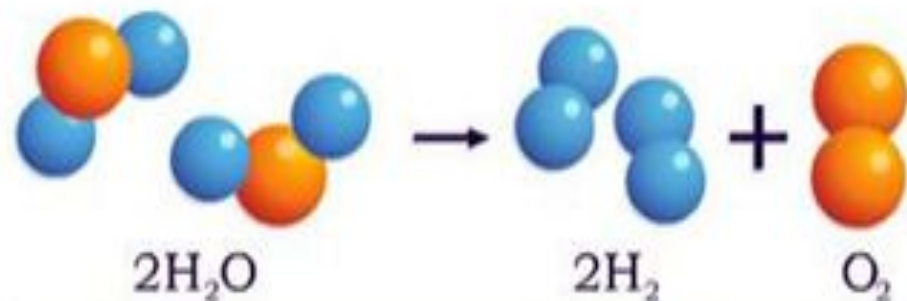
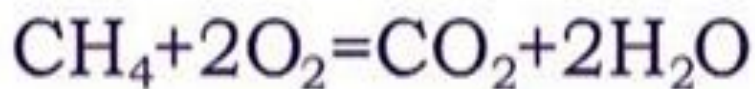
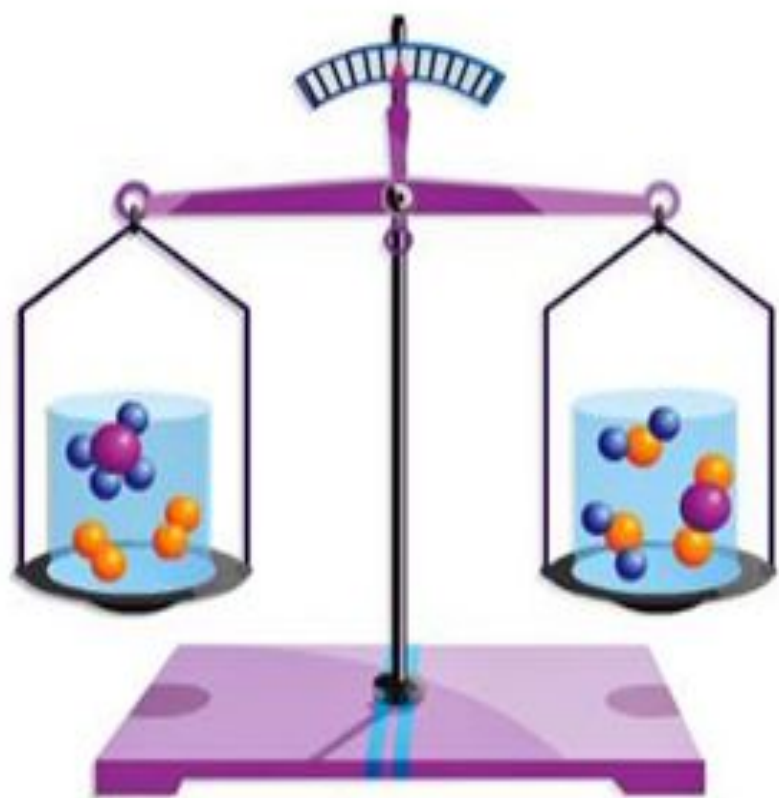
Масса веществ,
вступивших в
химическую
реакцию, равна
массе веществ,
получившихся в
результате реакции.
(Ломоносов М.В., 1748 г.;
Лавуазье Антуан, 1789 г.)



Лавуазье
Антуан Лоран
(1743-1794)



Закон сохранения массы веществ



Масса веществ, вступающих в химическую реакцию, равна массе веществ, образующихся в результате реакции.

Химические уравнения.

Химическое уравнение – это условная запись химической реакции посредством химических формул и коэффициентов.



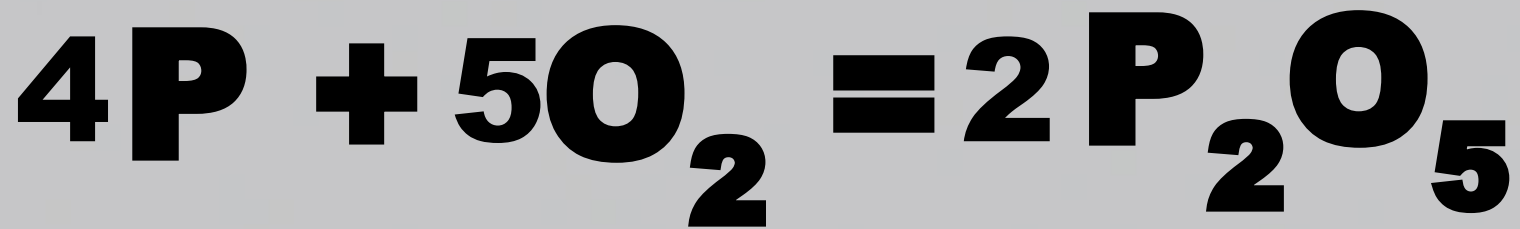
[Видео\Реакция соединения железа с серой \(Low\).mp4](#)

Исходные вещества, принимающие участие в химических реакциях называются **реагентами**.



Новые вещества, образующиеся в результате химической реакции называются **продуктами**.

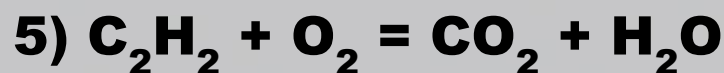
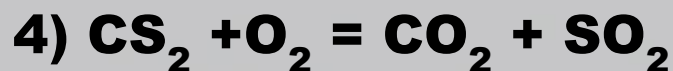
Алгоритм составления уравнения химической реакции.



Помните! Молекулы большинства простых газообразных веществ двухатомны –



Расставьте коэффициенты в следующих уравнениях:



Домашнее задание:

- Выучить записи в тетради.
- Уравнять следующие реакции:

