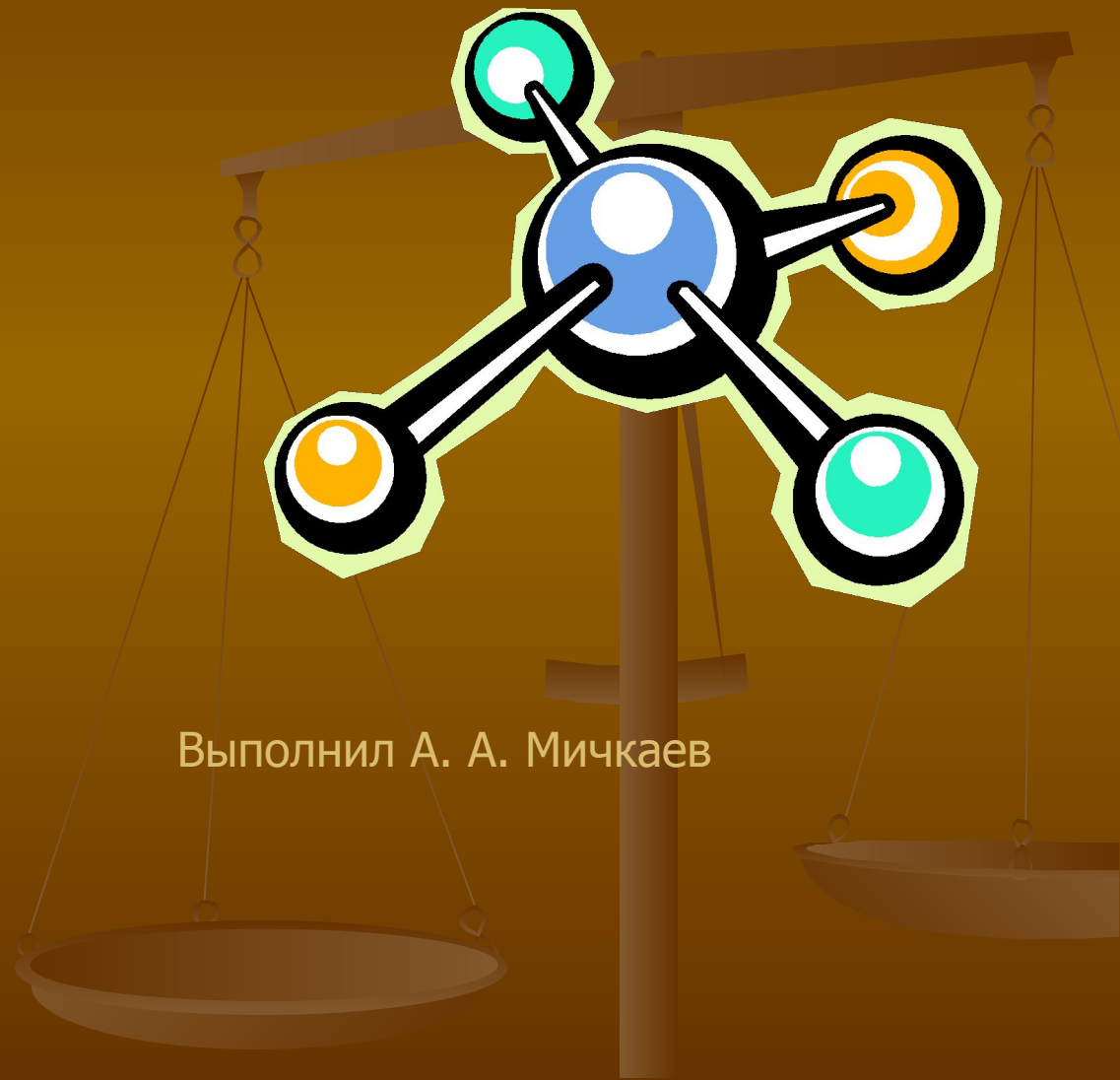


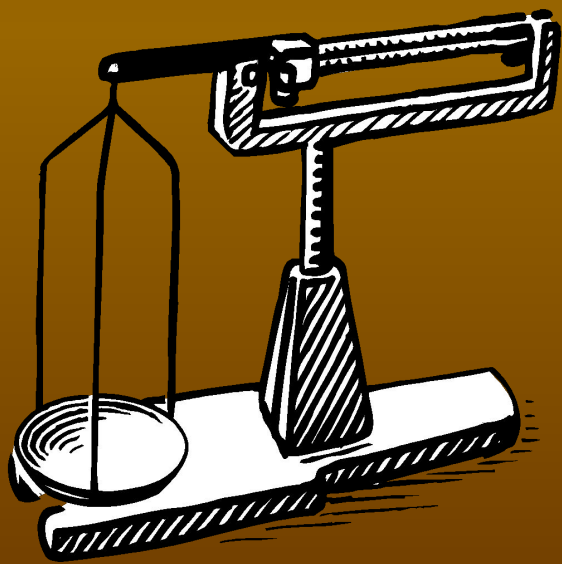
# Химические уравнения



Выполнил А. А. Мичкаев

# Закон сохранения массы веществ

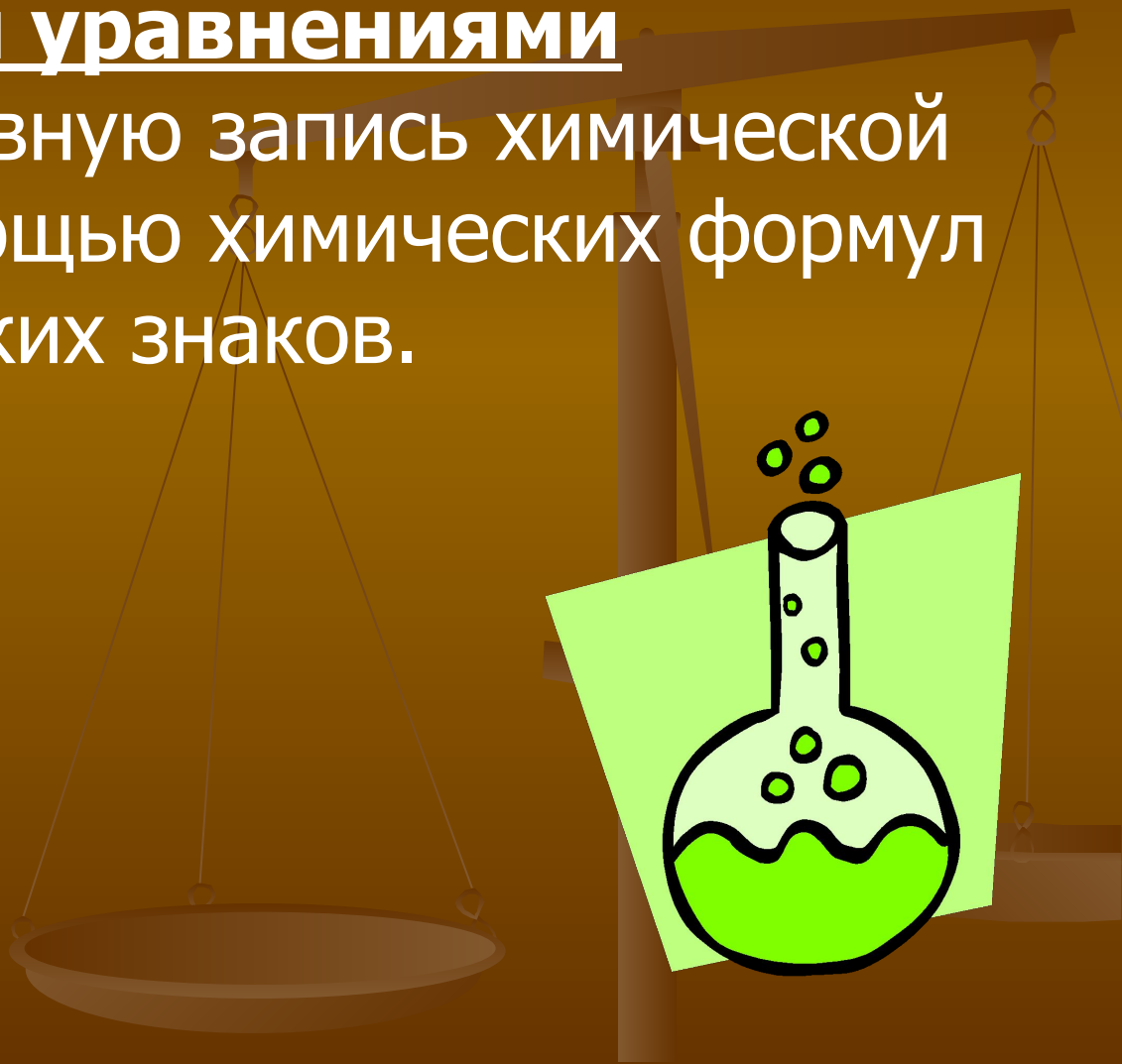
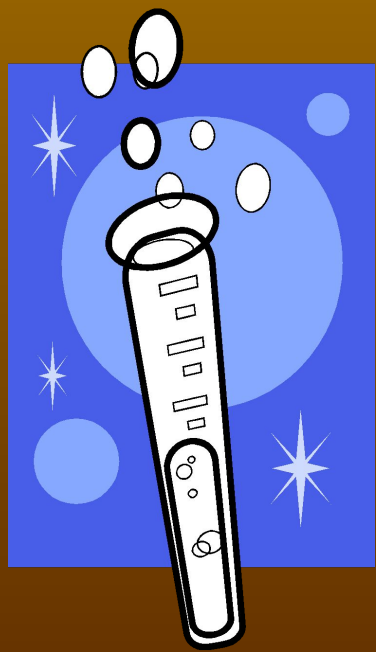
- Масса веществ, вступивших в химическую реакцию, равна массе веществ, получившихся в результате этой реакции.



М. В. Ломоносов

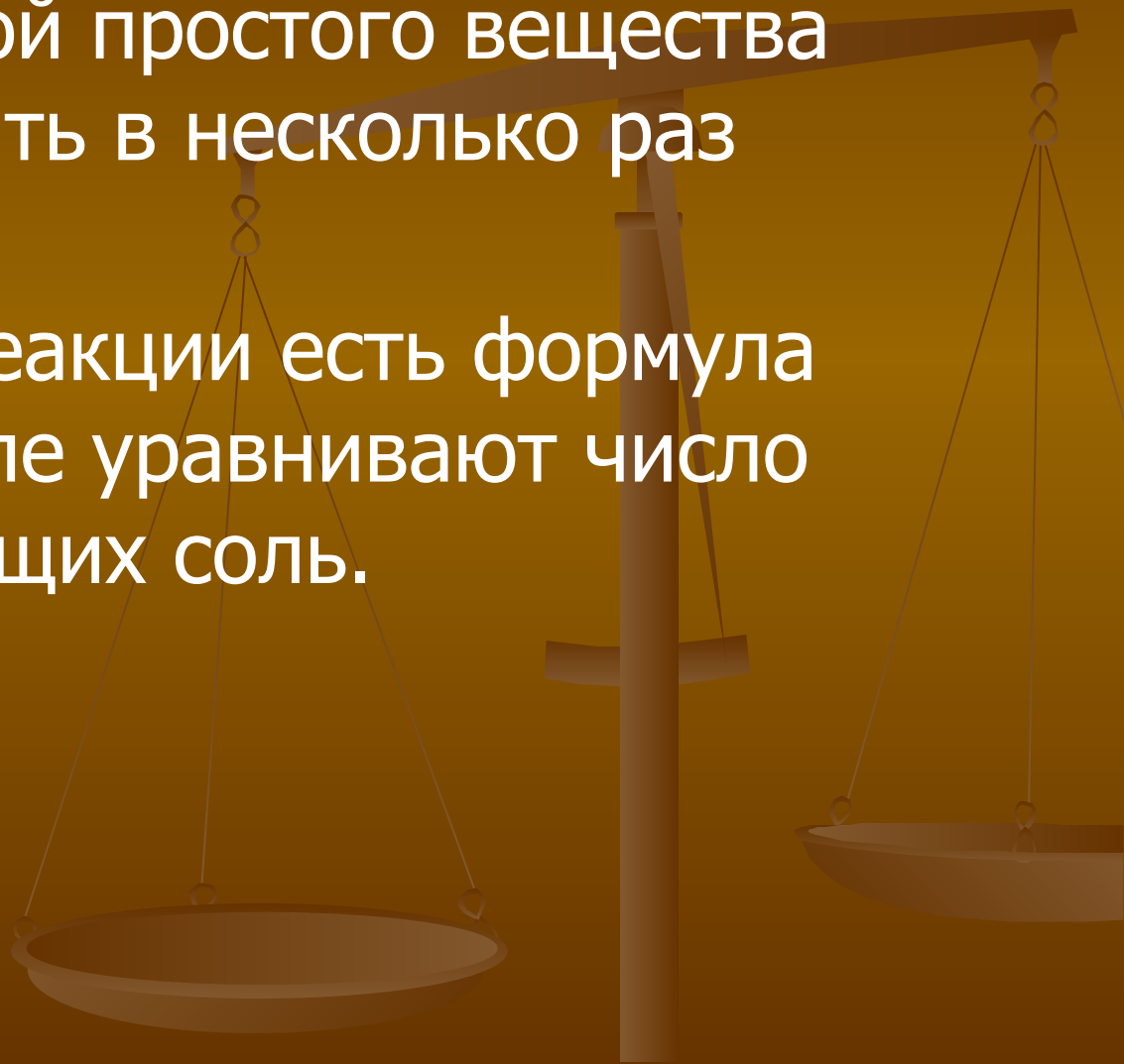
# Химические уравнения

- Химическими уравнениями называют условную запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков.

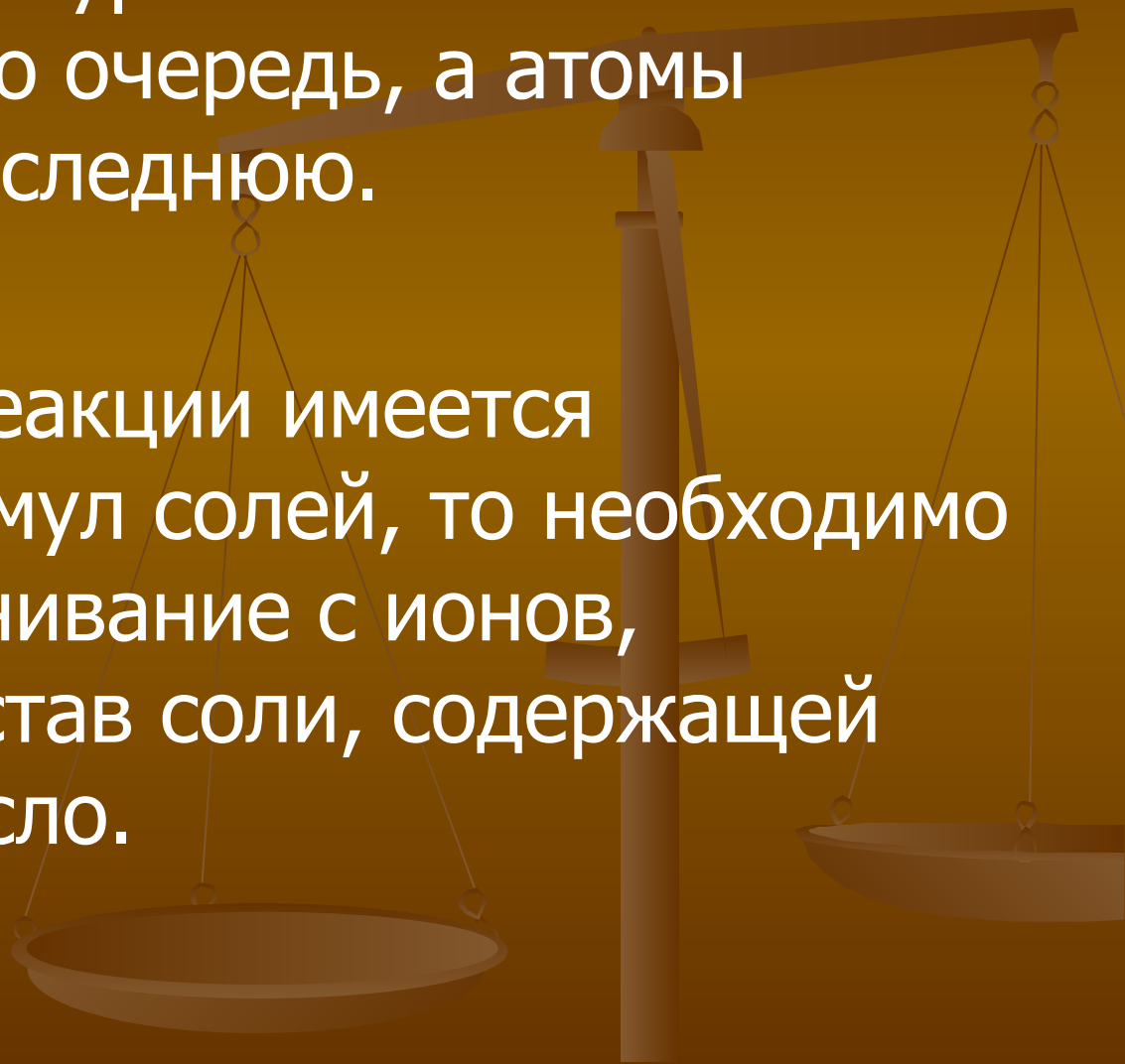


# Алгоритм составления химических уравнений

- Перед формулой простого вещества можно увеличить в несколько раз коэффициент .
- Если в схеме реакции есть формула соли, то вначале уравнивают число ионов образующих соль.



- Если участвующие в реакции вещества содержат кислород или водород, то атомы водорода уравниваются в предпоследнюю очередь, а атомы кислорода в последнюю.
- Если в схеме реакции имеется несколько формул солей, то необходимо начинать уравнивание с ионов, входящих в состав соли, содержащей большее их число.



## ВСПОМНИ!

**Химическая формула** – условная запись состава вещества с помощью химических знаков и индексов.

**Индекс** показывает число атомов в формульной единице вещества.

**Коэффициент** показывает число несоединенных друг с другом частиц



На основании данного закона составляют уравнения химических реакций с помощью химических формул, коэффициентов и математических знаков.

