

МБОУ «Карасинская ООШ имени Шарафутдинова З.Т.»  
Аксубаевского муниципального района Республики Татарстан.

- Урок в 8 классе по теме:
- «Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения»

Составитель:  
учитель биологии и химии  
Зайнеева Л.В.

2016 год.

Химическое уравнение реакции.



# Химическое уравнение -

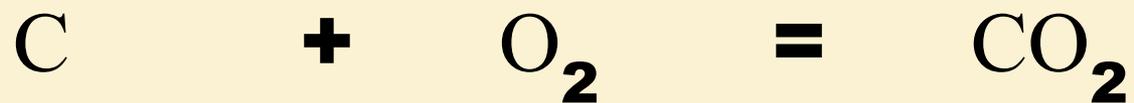
условная запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков.

РЕАКТИВЫ

=

ПРОДУКТЫ

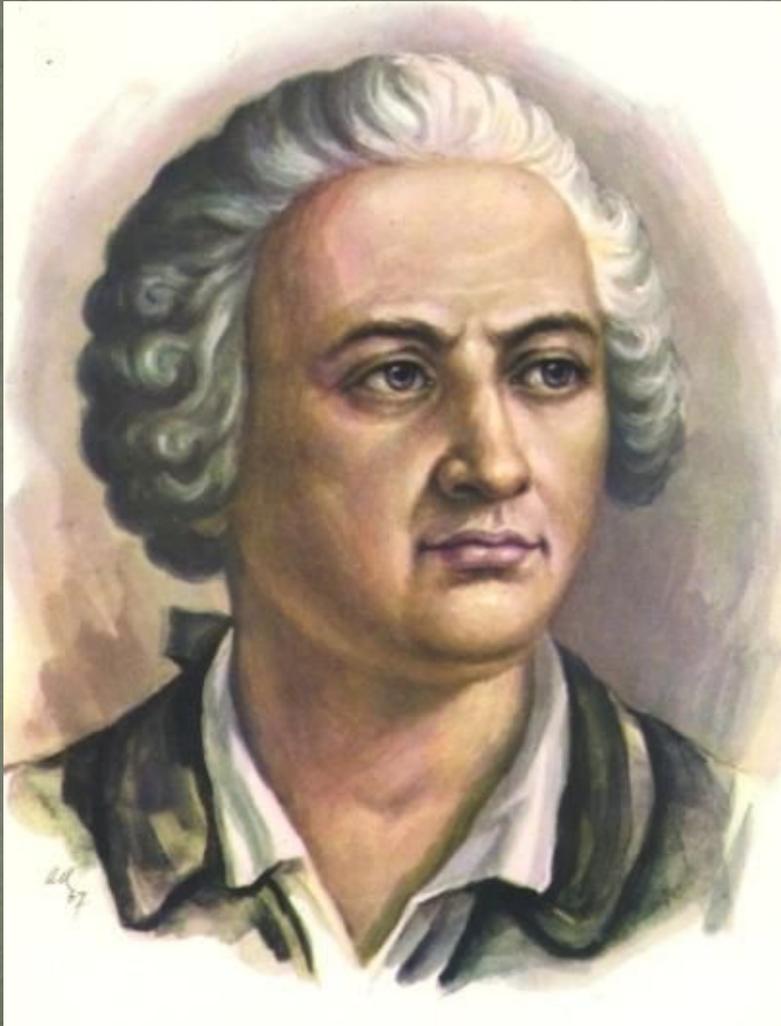
реакции



# М. В. Ломоносов (1711-1765)



# М. В. Ломоносов



Первый русский ученый –  
естествоиспытатель  
мирового значения,  
энциклопедист, химик и  
физик; Астроном,  
приборостроитель,  
географ, металлург, поэт,  
художник и историк.

*Яркий пример  
«универсального  
человека».*

# Роберт Бойль

Английский химик и физик. Один из учредителей Лондонского королевского общества. Все своё состояние и все свои силы он употребил на изучение природы. Оставил богатое научное наследие – более чем в два десятка книг.





Французский  
естествоиспытатель,  
основатель  
современной ХИМИИ.

**Антуа́н Лора́н  
Лавуазье́.**



*Один опыт я ставлю выше,  
чем тысячу мнений,  
рожденных только  
воображением.*

*Михаил Ломоносов*

A stylized, handwritten signature of Mikhail Lomonosov, consisting of several sweeping, connected lines.

# Закон сохранения массы вещества:

**Масса веществ, вступивших в  
реакцию, равна массе  
веществ, получившихся в  
результате ее.**

Коэффициент – это цифра, которая ставится перед химической формулой.

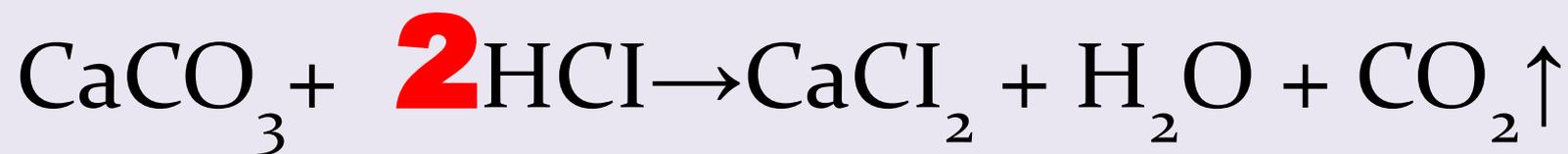
Индекс - это число атомов в формуле.



Реагенты

→

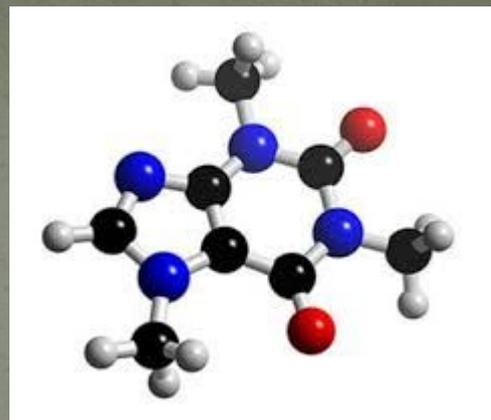
Продукты



# Домашнее задание:

1. Изучить п.27 (правила расстановки коэффициентов)
2. Решить задачи № 1,2 (а, б, в), 3(а, б) с.145.

(На «3» - один №, на «4» -два №, на «5» -все три №).



● Желаю успехов!!!