

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 -

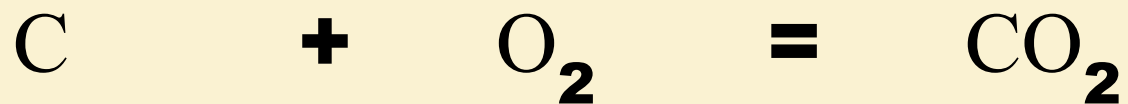
условная запись химической реакции с помощью химических формул и математических знаков.

РЕАКТИВЫ

=

ПРОДУКТЫ

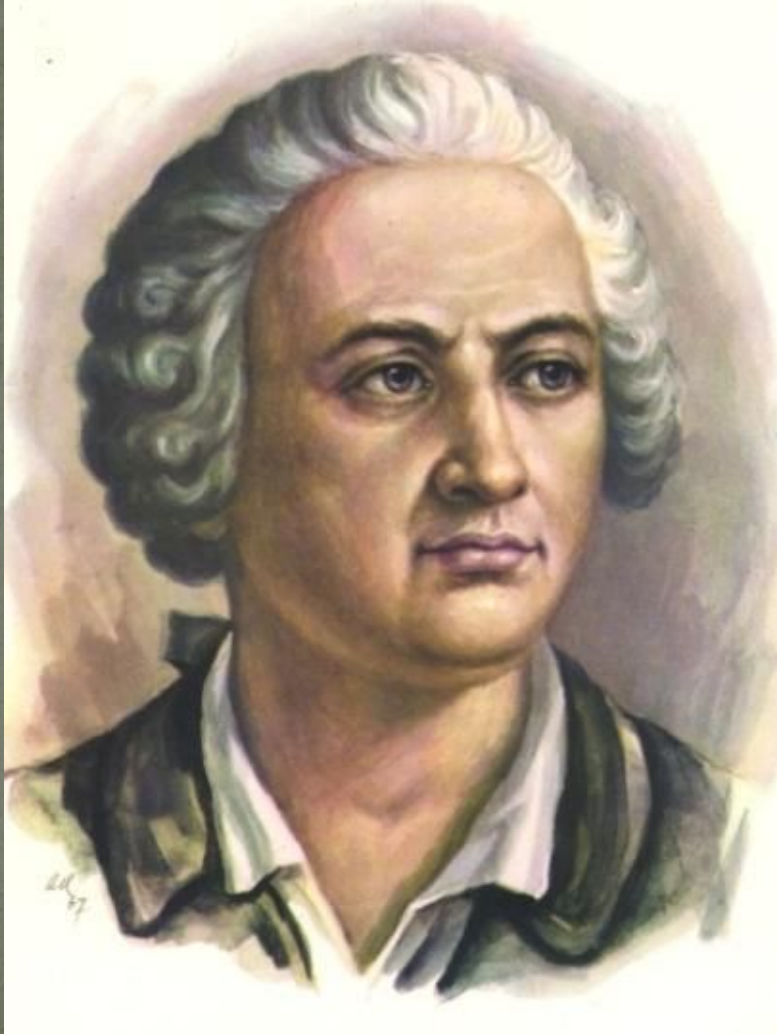
реакции



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.

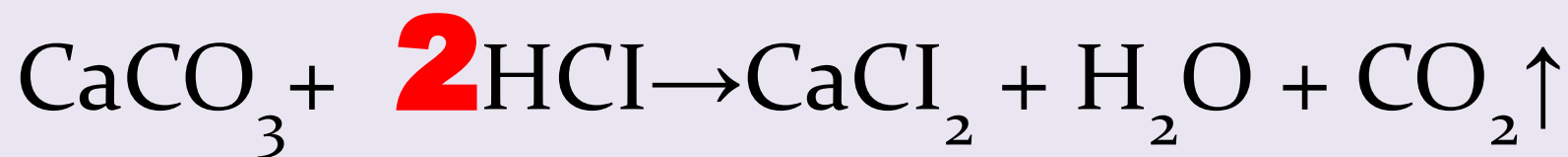
Индекс – это число атомов в формуле.



Реагенты

→

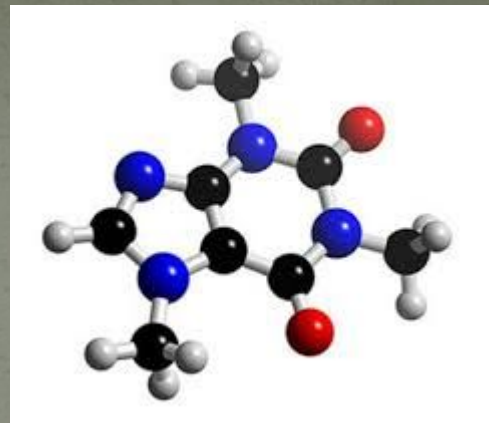
Продукты



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!!!