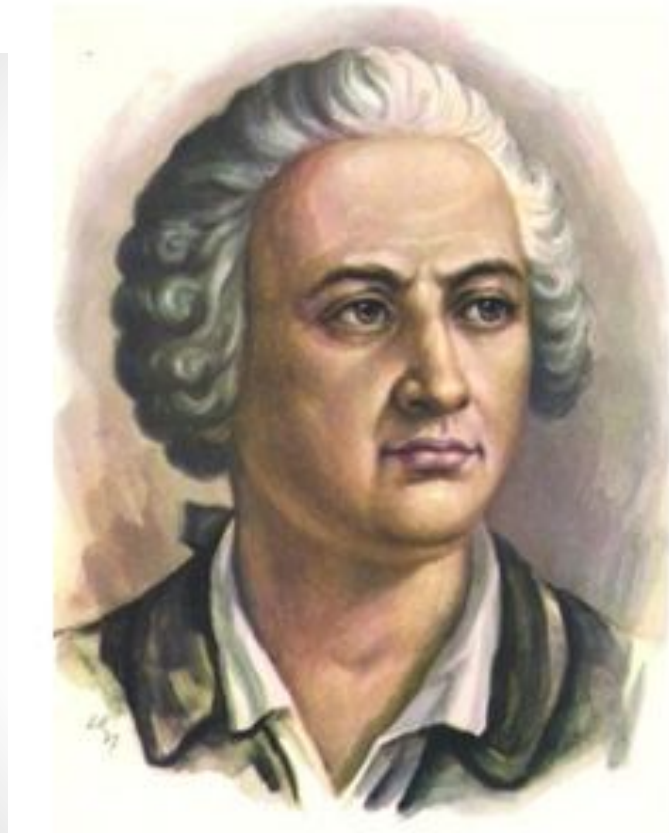


19 ноября 2011 года – 300-летие великого русского учёного и просветителя

Михаил Васильевич Ломоносов



«...соединяя необыкновенную силу воли с необыкновенной силой понятия, Ломоносов обнял все отрасли просвещения. Жажда науки была сильнейшей страстью сей души, исполненной страстей».

А.С. Пушкин



Лаборатория Ломоносова.

«Понеже химии никоим образом научиться невозможно, не видав самой практики и не принимаясь за химические операции...».
М.В.Ломоносов

Как ученый Ломоносов совмещал в себе мыслителя и экспериментатора. Во главу изучения природы Ломоносов ставил опыт, это его характерная черта, как ученого.



*Московской златъ Ларнасъ изображеть видю,
Что милой словъ стиховъ и грозъ авель азъ Россю.
Что азъ Рылъ Трауронъ и что Виргилій бьель,
То азъ одинъ азъ соемъ лонятей влелетиль,
Открылъ пацеры храмъ богательмъ словою Россюю*

СЛОВО

О

ПОЛЬЗѢ ХИМІИ,

ВЪ ПУБЛИЧНОМЪ СОБРАНИИ
ИМПЕРАТОРСКОЙ АКАДЕМІИ НАУКЪ

СЕНТЯБРЯ 6 ДНЯ 1751 ГОДА

ГОВОРЕННОЕ

МИХАЙЛОМЪ ЛОМОНОСОВЫМЪ.

«...требуется весьма искусный химик и глубокий математик в одном человеке, химия руками, математика очами физическими по справедливости называться может».

«Истинный химик должен быть теоретиком и практиком..., а также и философом.»



«Все перемены, в натуре случающиеся, такого суть состояния, что сколько чего от одного тела отнимается, столько присовокупится к другому. Так, ежели где убудет несколько материи, то умножится в другом месте... Сей всеобщий естественной закон простирается и в самые правила движения: ибо тело, движущее своей силой другое, столько, же оныя у себя теряет, сколько сообщает другому, которое от, него движение получает».

Так, Ломоносов в России, а позднее Лавуазье во Франции завершил процесс превращения химии в строгую количественную науку.

Век алхимии кончился, начался путь к химическим производствам.



Михаил Васильевич
ЛОМОНОСОВ
(1711 - 1765)

Закон
сохранения
массы вещества

Масса веществ,
вступивших
в химическую
реакцию, равна
массе образовавшихся
веществ

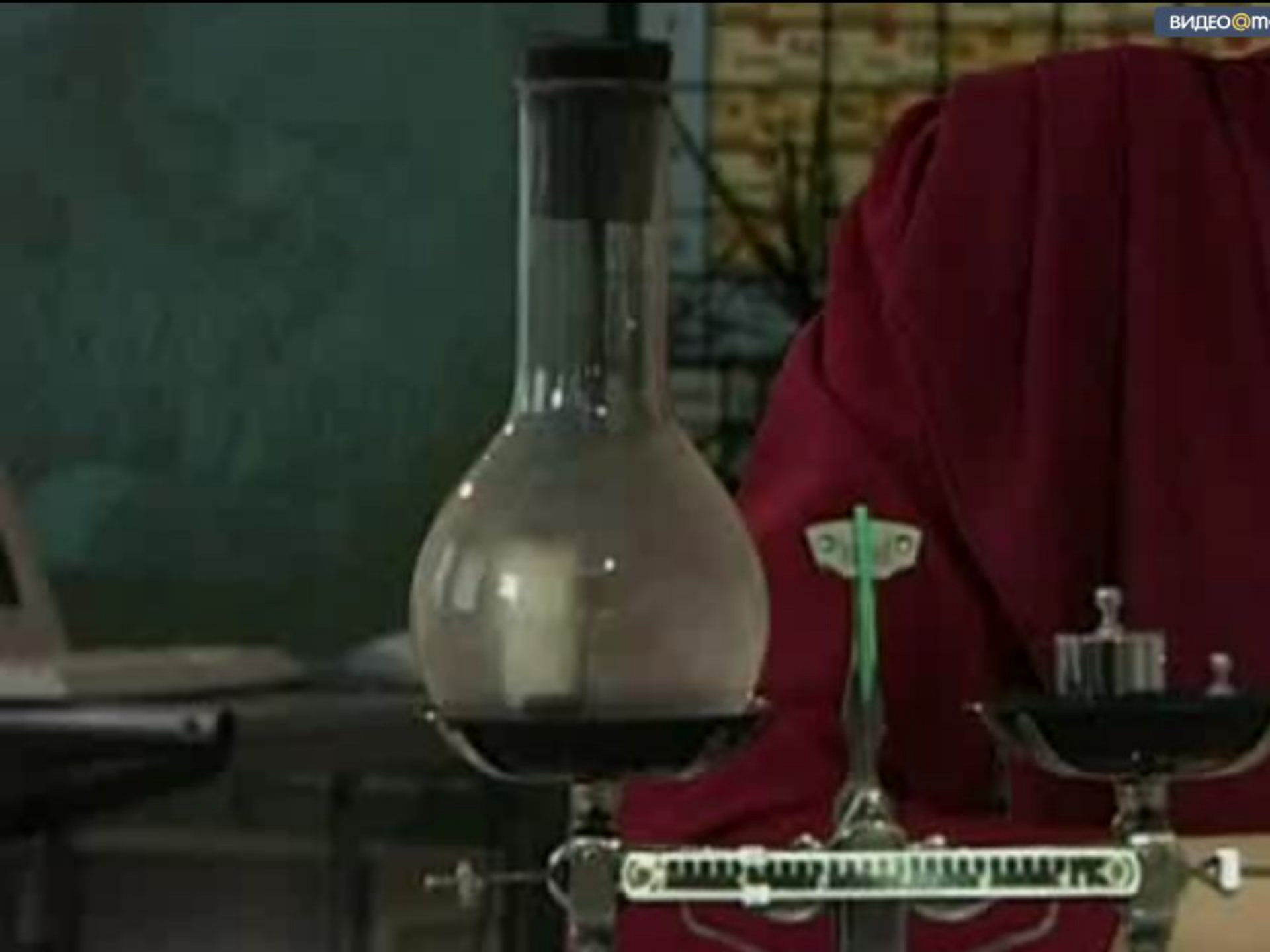
*В отличие от Бойля,
Ломоносов взвешивал
сосуды как до, так и после
прокаливания не
вскрывая.*



*Закон сохранения
массы веществ при
химических реакциях*

Модель опыта М.В. Ломоносова





ВЕЛИКИЕ ОТКРЫТИЯ

физик

химик

историк

геолог



географ

художник

поэт

астроном