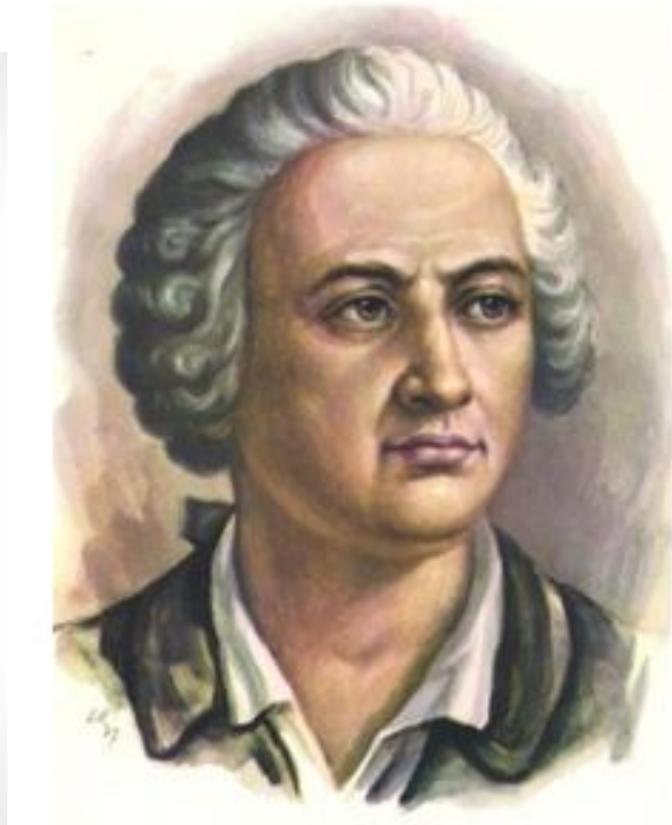


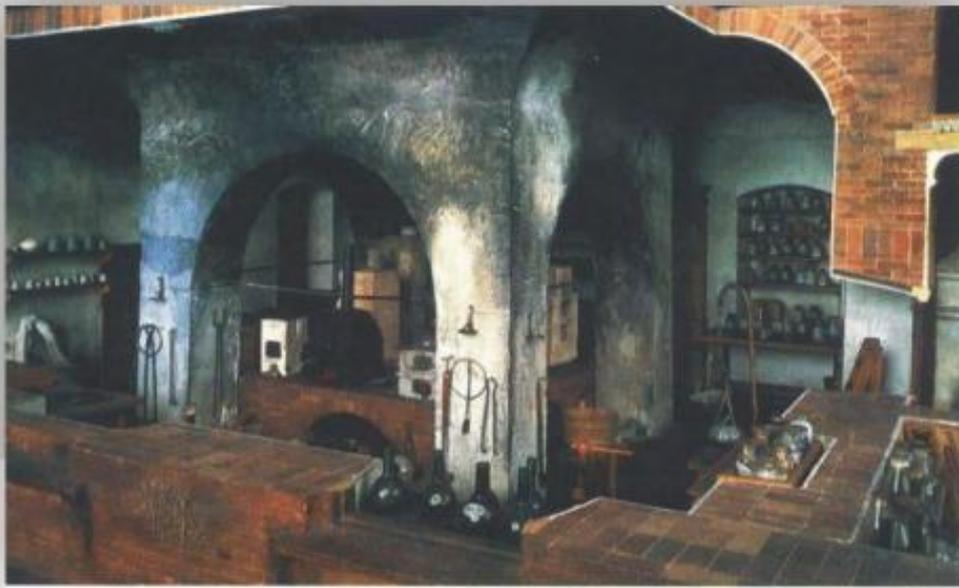
19 ноября 2011 года – 300-летие великого русского учёного и просветителя

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 зреть Ларнась изображилъ видю,  
Что милой словъ стиховъ и угрозы авель въ Россію.  
Что въ Рылъ Трауронъ и что Вуртлийъ былъ,  
То онъ одинъ въ своемъ лоникѣ влелетилъ,  
Открылъ пантеры храмъ богатствъ словомъ Россію*

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

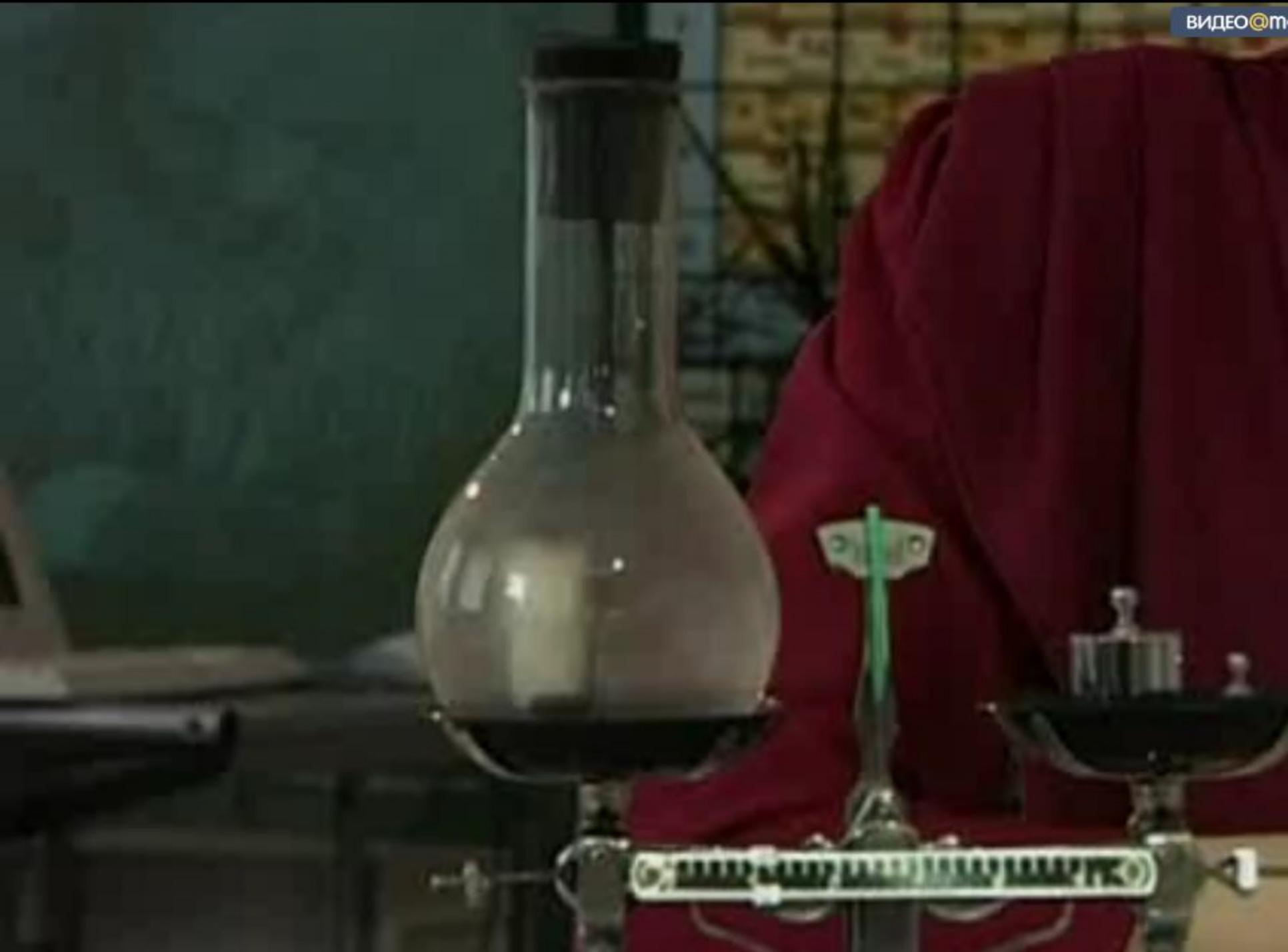
*В отличие от Бойля,  
Ломоносов взвешивал  
сосуды как до, так и после  
прокаливания не  
вскрывая.*



*Закон сохранения  
массы веществ при  
химических реакциях*

Модель опыта М.В. Ломоносова





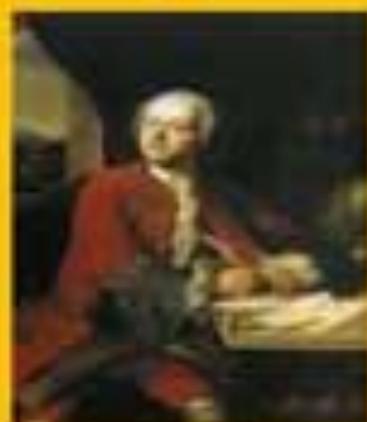
# ВЕЛИКИЕ ОТКРЫТИЯ

физик

химик

историк

геолог



географ

художник

поэт

астроном