



# Великие имена: творцы химической науки.

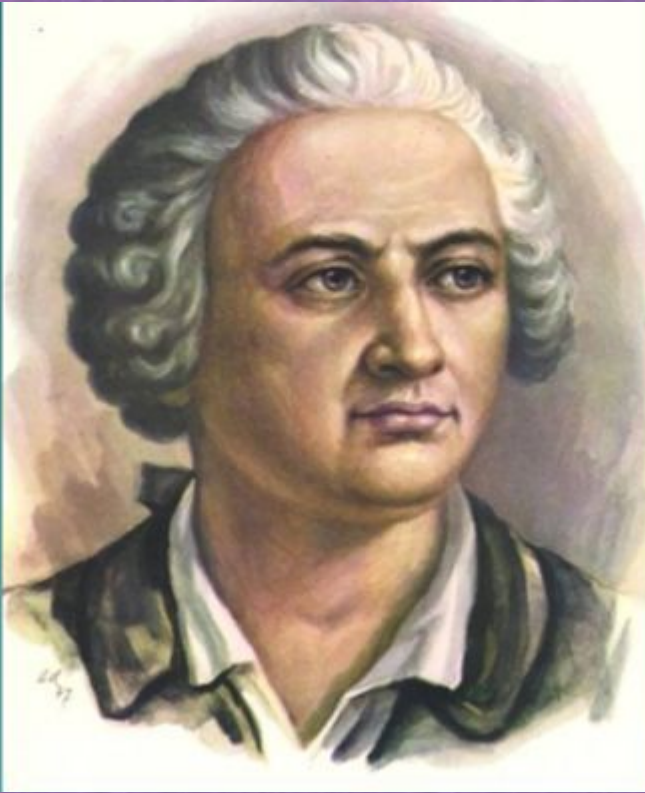
Учитель химии МОБУ СОШ ЛГО с. Пантелеймоновка  
Г.П. Яценко

# Введение

Науку химию создавали люди необычной судьбы – вначале алхимики, затем врачи и аптекари и, наконец, собственно химики. Они верили в своё предназначение и не щадили здоровья, а порой и жизни в стремлении открыть двери в неизведанное. Проследить путь их исканий, узнать подробности их жизни – не только интересно, но и полезно. Это помогает лучше понять, как свершаются открытия, как порой трудно и мучительно познается истина.



# Михаил Васильевич Ломоносов (1711 – 1765)



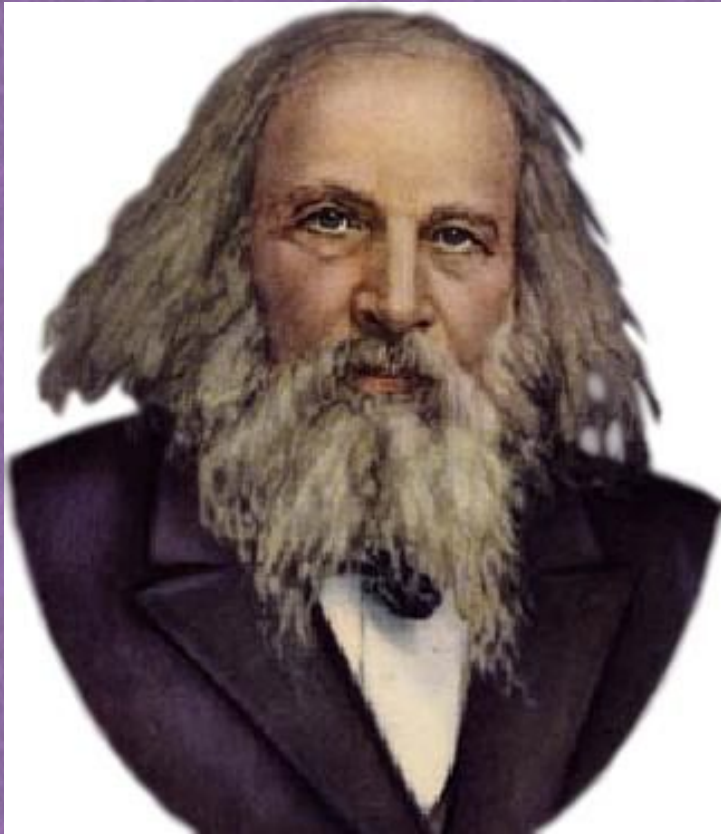
Великий русский ученый химик,  
физик, технолог, литератор.

## Заслуги :

1. Создал первую в России химическую лабораторию.
2. 1755г. открыт Московский университет.
3. Много занимался русским языком, грамматикой, стихосложением.

В земное недро ты, Химия,  
Проникни взора остротой,  
И что содержит в нем Россия,  
Драги сокровища открой...

# Дмитрий Иванович Менделеев (1834 – 1907)



Русский химик, агроном, метеоролог, физик, промышленник.

## Заслуги:

1. Открытие фундаментального закона химии (1869).
2. Написал один из лучших отечественных учебников «Основы химии».
3. Читал лекции студентам – химикам.

«По – видимому, этому закону будущее не грозит разрушением, а только надстройки и развитие обещает».

1905 год.

# Иоганн Вольфганг Дёберейнер (1780 – 1849)



Немецкий химик. Лучший друг поэта и философа Иоганна Гёте. Химическое образование получил, работая помощником аптекаря.

## Заслуги:

1. Автор классификации элементов по триадам.
2. Открыл каталитические свойства платины.
3. Занимался химическими экспериментами.

В юности получил прозвище «фантазер-химик».

# Герман Иванович Гесс (1802 – 1850)



Русский химик.

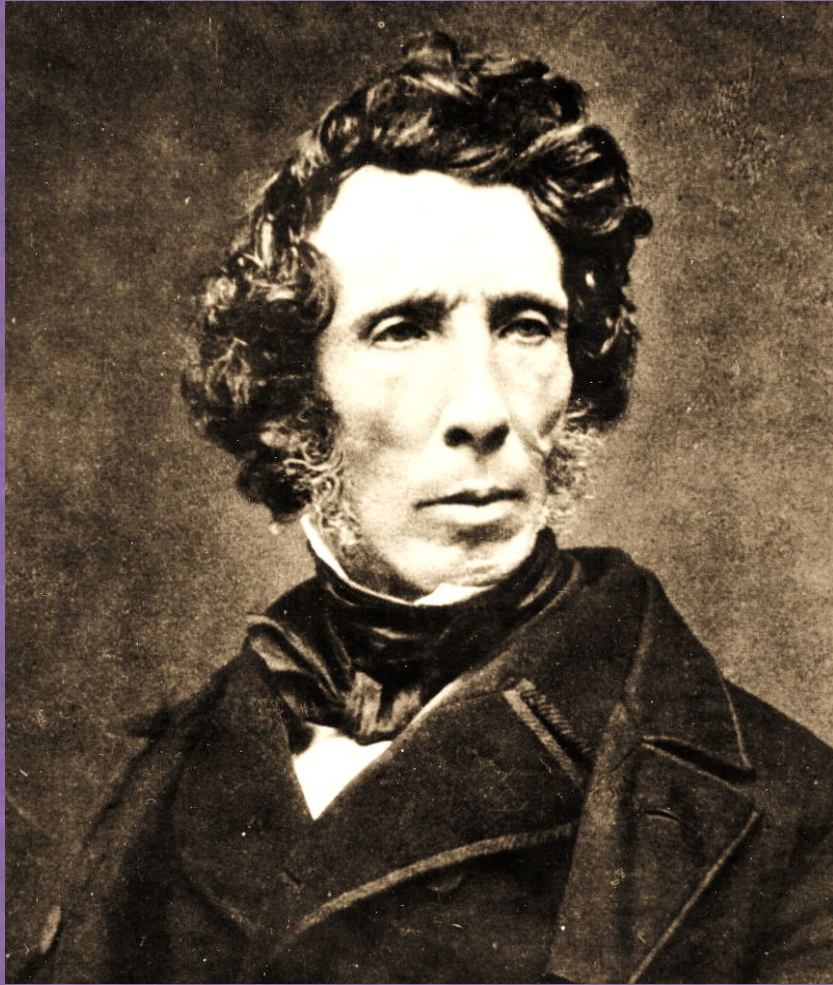
## Заслуги:

1. Один из основоположников термохимии (химии тепловых явлений).
2. Автор учебника «Основания чистой химии», издан в 1849 году.
3. Первый объединил элементы в группы.

«эта классификация еще очень далека от того, чтобы быть естественной, но она все-таки соединяет элементы в группы весьма сходные»... 1849 год.

# Фридрих Вёлер

(1800 – 1882).



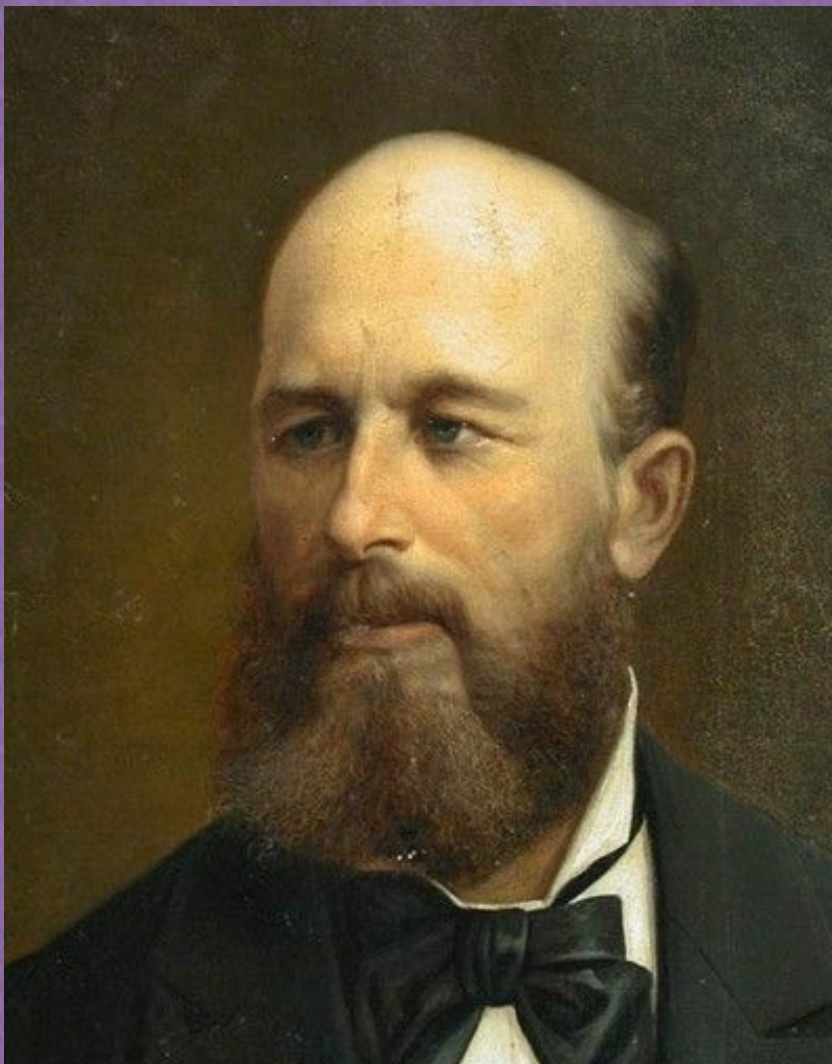
Немецкий химик. По образованию доктор медицины – хирург.

## Заслуги:

1. Первым получил в чистом виде алюминий, бериллий, иттрий, силан и трихлорсилан.
2. Предложил новый способ получения белого фосфора.
3. Разработал синтез органического вещества из неорганического (мочевину из цианата аммония).

# Александр Михайлович Бутлеров

(1828 – 1886)



Русский химик. Профессор Казанского университета, академик Петербургской академии наук (1874) .

## Заслуги:

1. Сформулировал теорию строения органических соединений (1861).
2. Предсказал и изучил изомерию многих органических соединений.
3. Синтезировал многие органические вещества.



# Жозеф Луи Гей-Люссак

(1778 – 1850)



Французский химик, физик.  
Президент Парижской академии наук.

## Заслуги:

1. Превосходный химик-экспериментатор.
2. Синтезировал ряд соединений галогенов, серы, фосфора.
3. Открыл два газовых закона.

Дважды совершил полеты на воздушном шаре.

# Джон Дальтон (1766 – 1844).



Английский ученый. Химией увлекся в возрасте 35 лет.

## Заслуги:

1. Изучал цветовой дефект зрения , которым обладал сам (дальтонизм).
2. Первый определил термин «химический элемент».
3. Считал, что атомы различных веществ при превращении веществ не меняются.

«Мы с таким же успехом можем стараться прибавить новую планету в Солнечную систему, как уничтожить или создать атом водорода»

# Товий Егорович Ловиц (1757 – 1804).

Российский химик, академик.

## Заслуги:

1. Многочисленные исследования кристаллов и охлаждающих жидкостей.
2. Открыл поглотительную способность угля.
3. Разработал методы разделения солей.
4. В 1798 г. Получил безводный этанол.
5. Впервые получил кристаллическую глюкозу, диэтиловый эфир.
6. В 1803г. Открыл явление перенасыщенных растворов.



# Вильгельм Фридрих Оствальд (1853 – 1932)



Немецкий физико-химик.

## Заслуги:

1. Изучил законы химического равновесия.
2. Занимался электрическими свойствами растворов.
3. Открыл закон «разбавления».
4. Основал первую в мире кафедру физической химии в Лейпцигском университете.
5. В 1909 г. Присуждена Нобелевская премия по химии.

# Сванте Август Аррениус (1859 – 1927).



Шведский философ, физик.

## Заслуги:

1. Основатель физической химии.
2. Изучал поведение веществ - электролитов в растворах.
3. Занимался исследованием скорости химических реакций.
4. За разработку теории электролитической диссоциации ему в 1903 г. Присуждена Нобелевская премия.

Настоящий «сын шведской сельской местности».

# Роберт Бойль (1627 – 1691).



Знаменитый английский химик и физик.

## Заслуги:

1. В 1663г. случайно открыл первый кислотно-основной индикатор (лакмус).
2. Известен своей книгой «Химик – скептик».
3. В 1676 г. одновременно с французским ученым Эдмоном Мариоттом открыл закон физики.

# Лев Александрович Чугаев (1873 – 1922)



Русский ученый химик.

## Заслуги:

1. Его научные работы относились к органической химии и химии комплексных соединений.
2. Открыл «правило циклов».
3. Одним из первых стал применять органические реактивы в аналитической химии.
4. Открыл реактив для количественного и качественного определения никеля.

# Парцельс – Филипп Аурел Теофраст Бомбаст фон Гогенхейм (1493 – 1541)



Химик и врач.

## Заслуги:

1. Был реформатором алхимии.
2. Впервые стал применять в качестве лекарства в строгом дозировании соединения ртути, мышьяка, свинца, меди.
3. Создает одну из лучших своих книг «Великое врачевание ран».

«Все есть яд, и ничто не лишено ядовитости.  
Одна только доза делает яд лекарством»



# Материал, используемый для оформления.

<http://lh6.ggpht.com/-Fov8FfVPNUk/UC-CA1zk9OI/AAAAAAAAADzc/hupe5Gx9rtI/symbols%25255B4%25255D.jpg?imgmax=800>

[http://arenauka.ru/razdel\\_68/img\\_mini/214\\_0000\\_434737.jpg](http://arenauka.ru/razdel_68/img_mini/214_0000_434737.jpg)

[http://images.pptcloud.ru/111354/slide\\_2.jpg](http://images.pptcloud.ru/111354/slide_2.jpg)

<http://www.ordodeus.ru/Mendeleev.jpg>

[http://www.krugosvet.ru/images/1007487\\_7487\\_301.jpg](http://www.krugosvet.ru/images/1007487_7487_301.jpg)

[http://elementy.ru/images/eltpub/hess\\_1\\_300.jpg](http://elementy.ru/images/eltpub/hess_1_300.jpg)

<http://premier-pdc.narod.ru/chemfiles/chemist/portret/vehler.jpg>

[http://ylik.ru/wp-content/uploads/2014/02/Butlerov\\_A\\_M1.jpg](http://ylik.ru/wp-content/uploads/2014/02/Butlerov_A_M1.jpg)

[http://www.calend.ru/img/content\\_events/i3/3214.jpg](http://www.calend.ru/img/content_events/i3/3214.jpg)

<http://museum.impharma.ru/images/museum/lovic.jpg>

<http://artnow.ru/img/49000/49754.jpg>

<http://lichnosti.net/photos/2682/main.jpg>

<https://him.1september.ru/2004/22/4-1.jpg>

[http://100v.com.ua/sites/100v.com.ua/files/arrenius\\_0.jpg](http://100v.com.ua/sites/100v.com.ua/files/arrenius_0.jpg)

[http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/a/a1/Lev\\_Chugaev.jpg/220px-Lev\\_Chugaev.jpg](http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/a/a1/Lev_Chugaev.jpg/220px-Lev_Chugaev.jpg)

<http://young.rzd.ru/dbmm/images/41/4080/1581729>

[http://www.medicus.ru/files/165551/paracelso\\_2.png](http://www.medicus.ru/files/165551/paracelso_2.png)

# Информация для педагога.

Предложенный ресурс является дополнительной информацией для преподавания «Общей химии 11 класс».

Материал может быть использован:

1. В виде иллюстрационного материала при изучении темы: «Методы изучения и познания вещества» (11 класс начало курса «Общая химия»).
2. В виде презентация при проведении внеурочного мероприятия по предмету «Химия» ( 8 – 11 классы).
3. Как дополнительный материал при проведении кружковых занятий .