УЧЕНЫЕ ХИМИКИ

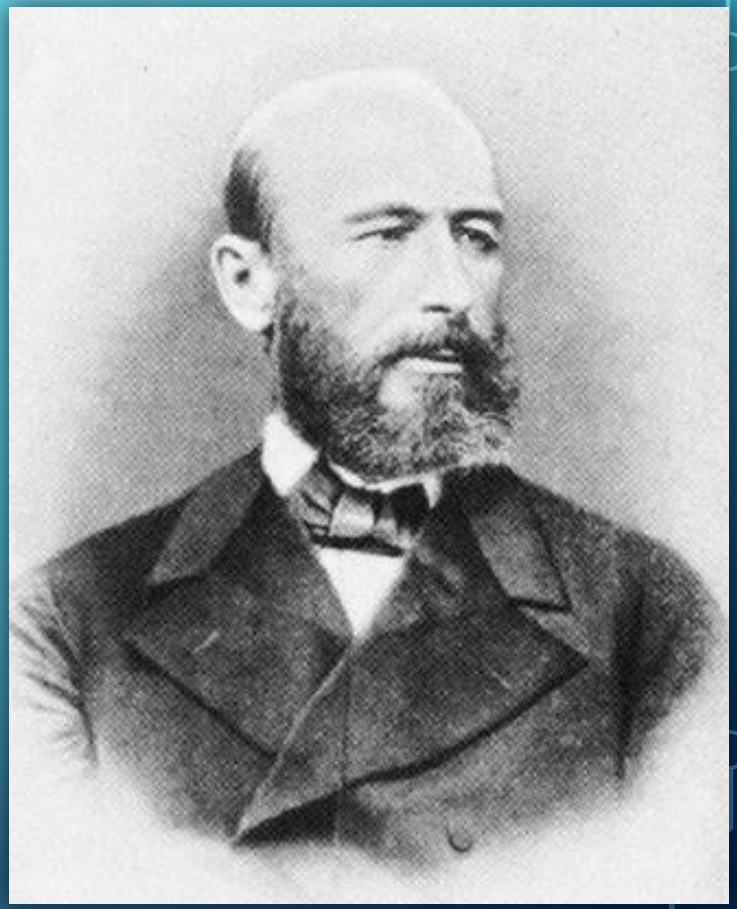
Д. И. МЕНДЕЛЕЕВ

Д. И. Менделеев (1834-1907) — российский химик, разносторонний ученый, педагог. В 1869 г. открыл периодический закон химических элементов — один из основных законов естествознания; ставил свыше 500 печатных трудов, среди которых классические «Основы химии» — первое изложение неорганической химии; заложил основы теории растворов, предложил промышленный способ фракционного разделения нефти, изобрел вид бездымного пороха, пропагандировал использование минеральных удобрений, орошение засушливых земель.

А. М. БУТЛЕРОВ

А.М. Бутлеров (1828—1886) — российский химик-органик, академик.

В 1861 г. создал и обосновал теорию химического строения, согласно которой свойства веществ опре-деляются порядком связей атомов в молекулах и их взаимным влиянием; в 1864 г. первым объяснил явление изомерии, открыл полимеризацию изобутилена. синтезировал ряд органи-ческих соединений (уротропин, полимер формальдегида и др.)

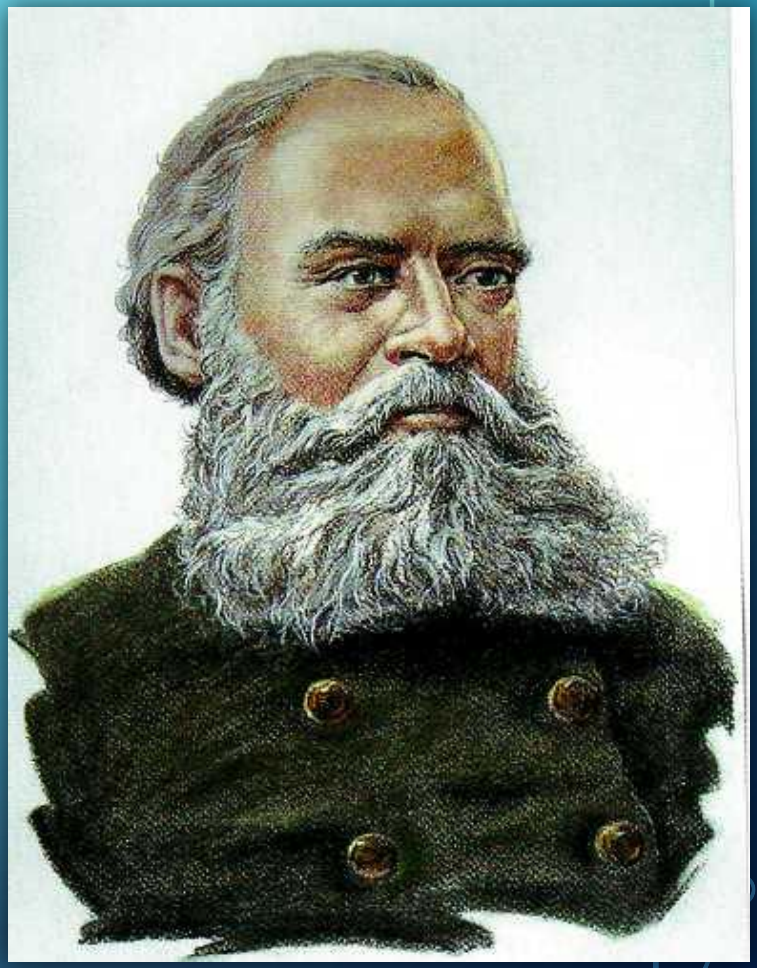


В. В. МАРКОВНИКОВ

Марковников В. В. (1837-1904) — русский химик, основатель научной школы.

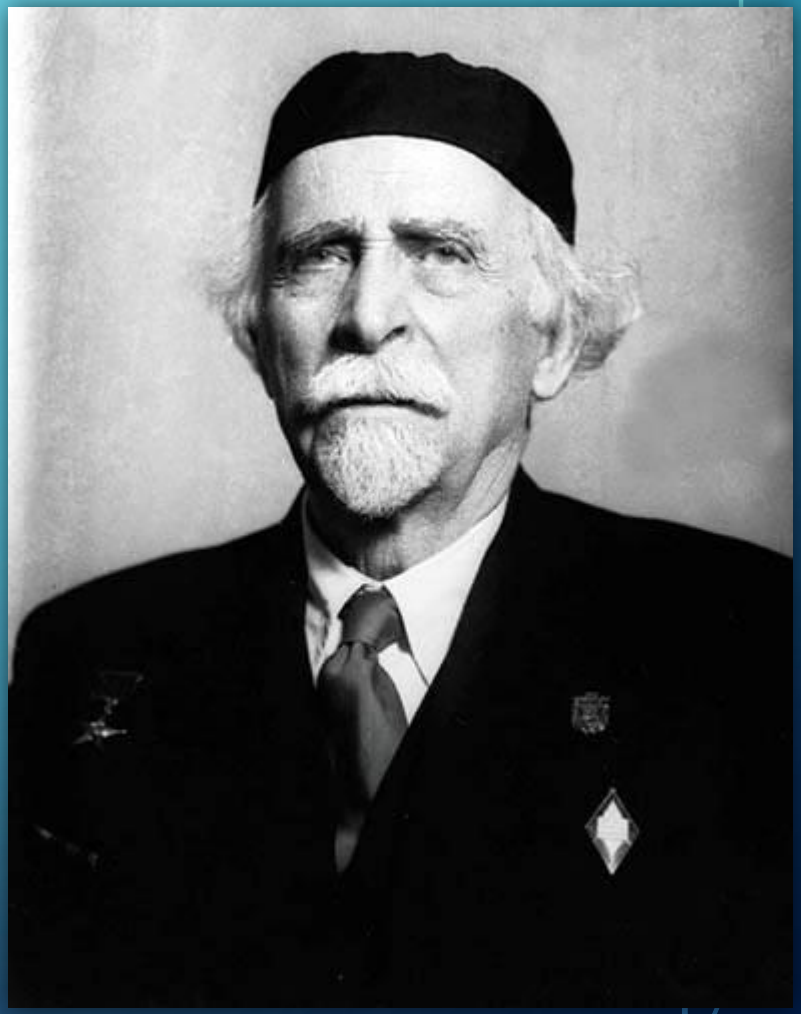
Исследовал взаимное влияние атомов в органических соединениях и установил ряд закономерностей (в том числе правило присоединения галогеноводородов к непредель-ным углеводородам с двойной и тройной связью, впоследствии названное его именем в 1869 году).

В 1865 открыл изомерию жирных кислот; с начала 80-х гг. исследовал кавказские нефти, открыл нафтены; содействовал развитию отечественной химической промышленности.



Н. Д. ЗЕЛИНСКИЙ

Н. Д. Зелинский (1861-1953) — российский химик-органик, автор фундаментальных открытий в области синтеза углеводородов, органического катализа, каталитического крекинга нефти, гидролиза белков и противохимической защиты; один из основоположников органического катализа и нефтехимии; первым открыл реакцию получения альфа-аминокислот.



Н. Н. ЗИНИН

Н. Н. Зинин (1812—1880) — российский химик-органик. Первым открыл метод получения ароматических аминов восстановлением ароматических нитросоединений. Впервые синтезировал этим методом анилин (1842) и другие ароматические амины, заложив основы производства синтетических красителей, душистых веществ, лекарственных средств и др.

М. В. ЛОМОНОСОВ

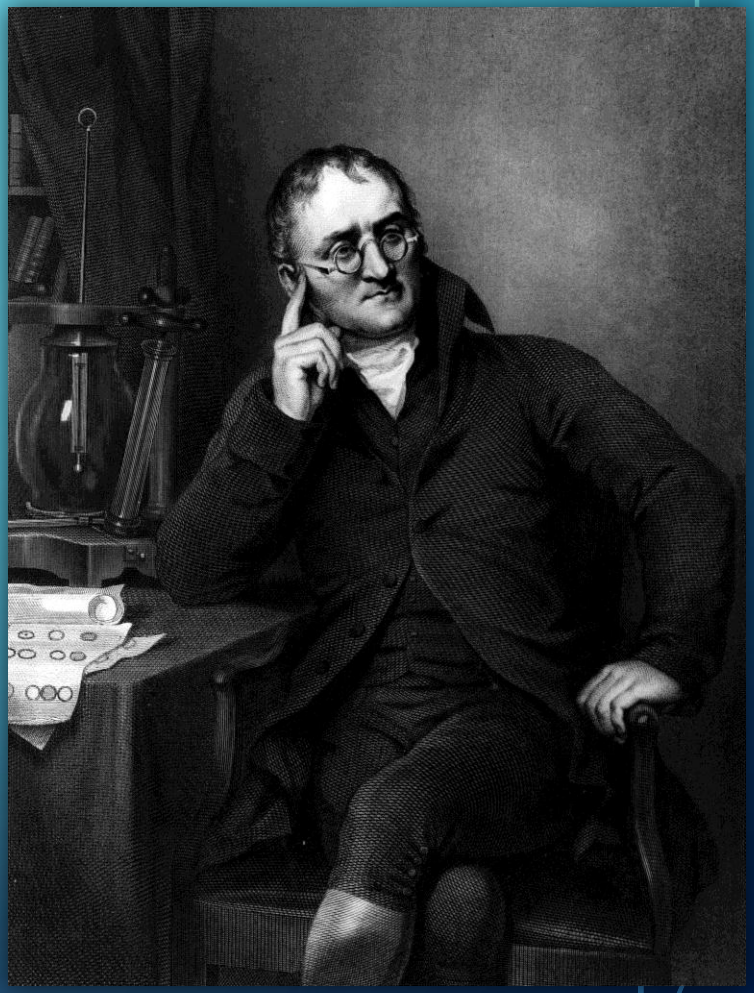
М. В. Ломоносов (1711-1765) — первый русский ученый-естествоиспытатель мирового значения, поэт. Выдвинул кинетическую теорию теплоты; развивал атомно-молекулярные представления о строении вещества.

Й. Я. БЕРЦЕЛИУС

Й. Я. Берцелиус (1779- 1848) - шведский химик и минералог. Составил по собственным данным таблицу атомных масс 41 элемента, процентный состав около 2 тыс. соединений, открыл явление «изомерии».

ДЖ. ДАЛЬТОН

Дж. Дальтон (1766-1844) — английский химик и физик, создатель химического атомизма. Установил (1803 г.) закон кратных отношений, ввел понятие «атомный вес», первым определил атомные массы ряда элементов. Открыл газовые законы, названные его именем.



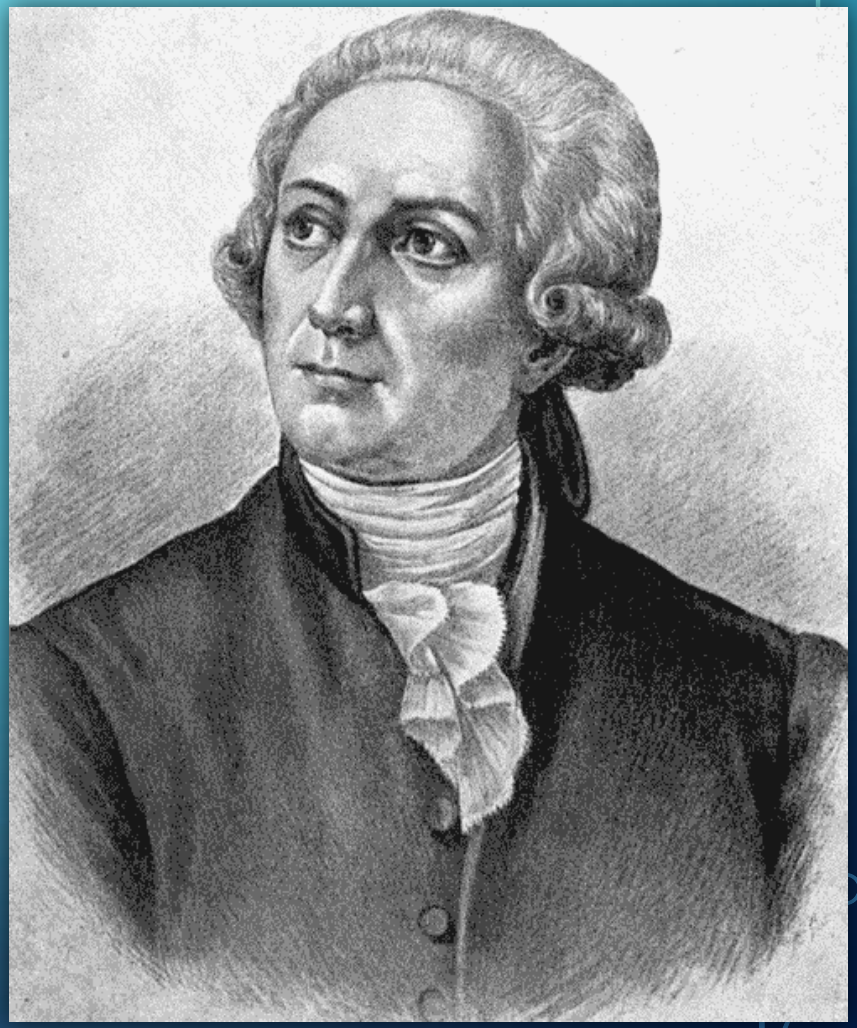
Ш. К. ВИЛЬГЕЛЬМ

Ш. К. Вильгельм 1742–1786) - шведский химик. Предложил способ получения фосфора, плавиковой кислоты, хлора, марганца и оксида бария. Открыл молибден и вольфрам. Выделил и описал свыше половины известных в XVIII веке органических соединений. Впервые описал способы выделения щавелевой, лимонной, яблочной, пирогалловой кислот.

Л. А. ЛОРАН

Л. А. Лоран (1743–1794) –

французский химик. Один из основоположников классической химии. Ввел в химию строгие количественные методы исследования. Получил кислород. Доказал сложный состав атмосферного воздуха, содержащего кислород и азот. Доказал сложный состав воды, установив, что она состоит из кислорода и водорода. Заложил основы органического анализа. Доказал, что процесс дыхания подобен горению и что образование углекислого газа при дыхании является главным источником теплоты в живом организме.



Б. К. ЛУИ

Б. К. Луи (1748–1822)- французский химик. Основные исследования относятся к неорганической химии, химии растворов и сплавов. Установил состав, болотного газа ,синильной кислоты , сероводорода. Описал метод окислительно-восстановительного титрования; разработал новую химическую номенклатуру и классификацию тел.

Г.-Л. Ж. ЛУИ

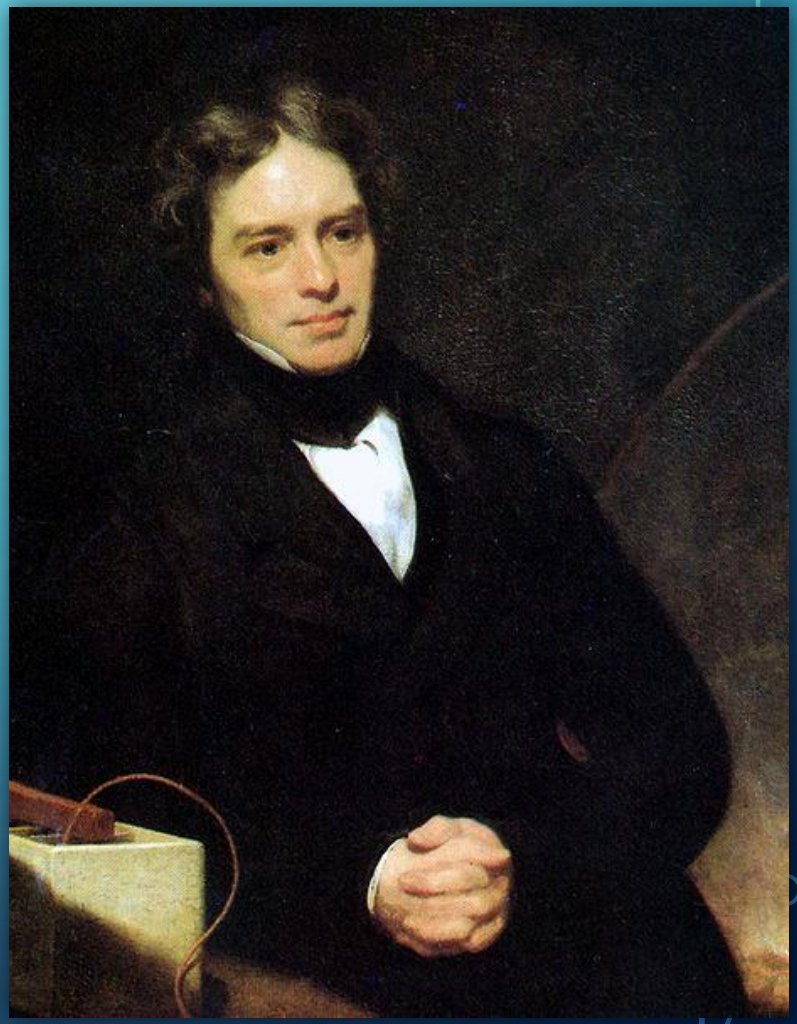
Г. - Л. Ж. Луи (1778–1850) - французский химик и физик. Открыл закон, устанавливающий количественные соотношения между степенью расширения газов и температурой при постоянном давлении; выделил свободный бор из борного ангидрида; разработал способы получения калия и натрия восстановлением гидроксидов.

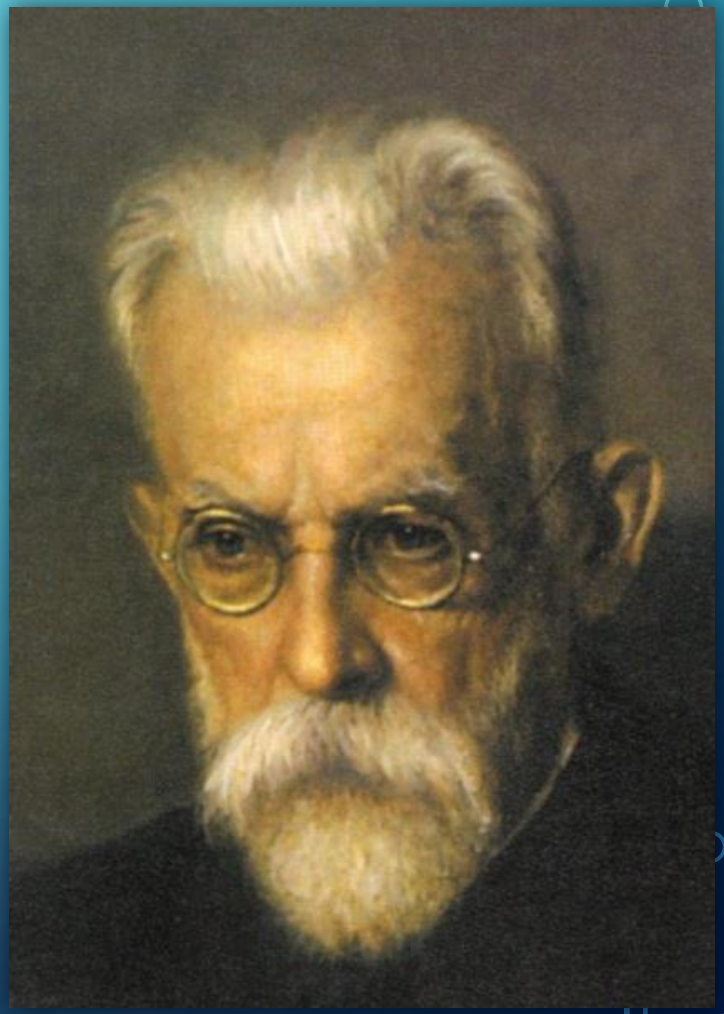
Г. Г. ИВАНОВИЧ

Г. Г. Иванович (1802–1850) - русский химик, академик. Один из основоположников термохимии. Впервые в России предложил систематику химических элементов.

М. ФАРАДЕЙ

Фарадей М. (1791–1867) - английский физик и химик. Один из основателей количественной электрохимии. Впервые получил в жидком состоянии хлор, затем сероводород, диоксид углерода, аммиак и диоксид азота. Открыл бензол, изучил его физические и некоторые химические свойства. Один из основоплоложников исследования каталитических реакций. Установил количественные законы электролиза. Ввел понятие диэлектрической проницаемости.



В. В. ИВАНОВ

В. В. Иванов (1863–1945) - естествоиспытатель – химик, минералог и кристаллограф, академик. Исследования охватывают широкий круг проблем естествознания: общая геохимия; строение силикатов; геохимия редких и рассеянных элементов; поиск радиоактивных минералов. Основоположник биогеохимии. Совокупность живых организмов в биосфере назвал «живым веществом». Согласно его представлениям, живое вещество вовлекает неорганическую материю в непрерывный круговорот посредством трансформации солнечного излучения.