

Ленинградский областной Комитет во главе с

54

III-52

VI
МЕНДЕЛЕЕВСКОМУ СЪЕЗДУ

ВЫДАЮЩЕЕСЯ
ХИМИКИ
И ФИЗИКО-ХИМИКИ

ГОСХИМТЕХИЗДАТ
ЛЕНИНГРАДСКОЕ ОТДЕЛЕНИЕ

1932

54 / ш-52 82
 Список помещенных портретов в алфавитном порядке *).

Авогадро А.	Девиль П. Э.	Мейер В.
Агрикола Г.	Джоуль А. П.	Мейер Л.
Ампер А. М.	Дюма Н. Б.	Менделеев Д. И.
Аррениус С.	Дэви Г.	Меншуткин Н. А.
Байер А.	Жерар Ш. Ф.	Митчерлих Э.
Бекетов Н. Н.	Зайцев А. М.	Муассан Ф.
Бергаве Г.	Зинин Н. Н.	Осипов И. П.
Бертело М.	Канницаро С.	Оствальд В.
Бертолле К. Л.	Карно Н. Л.	Парацельз Т.
Берцелиус Я.	Карпов Л. Я.	Пастер В. — <i>Книжка</i>
Бойль Р.	Кевендиш Г.	Пристлей И.
Бунзен Р. В.	Кекуле А.	Рамзай В.
Бутлеров А. М.	Кирхгофф Г. Р.	Розебум П. В. Б.
Вагнер Е. Е.	Клаузиус Р. Ю.	Самойлов Я. В.
Ван Гельмонт	Клаус К. К.	Сталь П. Э.
Вант-Гофф Ж. П.	Коновалов Д. П.	Тимирязев К. А.
Вёлер Ф.	Коновалов М. И.	Томсон В.
Вернер А.	Крукс В.	Фарадей М.
Вокелен Л. Н.	Кучеров М. Г.	Фишер Э.
Вюрц К. А.	Кюри П.	Фуркруа А. Ф.
Гей-Люссак Н. Л.	Лавуазье — <i>Книжка</i>	Чугаев Л. А.
Гельмгольц Г.	Ландольт Г. Г.	Шеврель М. Е.
Гиббс И.	Леблан Н.	Шееле К. В.
Гофман А. В.	Либих Ю.	Шенбейн Х. Ф.
Грахем Т.	Ломоносов М. В.	Шорлеммер
Дальтон Д.	Лоран А.	Энглер К. О.
Деберейнер И. В.	Майер Ю. Р.	Эрлих П.
Делонг П. А.	Марковников В. В.	Якоби Б. С.

Материал собрал М. А. Блох.

) Портреты химиков расположены в хронологическом порядке года
 дня.

Доктор Е. И. ШУР

но в набор 20 х 32 г. *Лр. 82.*

2,5,5

гортлит № 58358

Тираж 2700 экз.

Техред Н. Д. ЛЕБЕДИНСКАЯ

Подписано к печати 23/х 32 г.

5 1/2, печ. л.

Зак. № 8652

1856

веществе в газообразном
 условиях. одинаковое

1811 — Зак.
 ост.
 кол.

826

Пролетаро 1957



836946

~~1163~~

А. АВОГАДРО

A. Avogadro

9 августа 1776 — 9 июля 1856

1811 — Закон Авогадро: одинаковые объемы всех веществ в газообразном состоянии содержат при одинаковых условиях одинаковое количество молекул.



Г. АГРИКОЛА

Georg Agricola

1494 — 1555

Его сочинение „De Re Metallica“, появившееся после его смерти (1556), сыграло выдающуюся роль в качестве справочной книги по металлургии, как и *Pirotechnica* Vannoccio Biringuccio (1540).



А. М, АМПЕР

A. M. Ampère

22 января 1775—10 июня 1836

1814 — Независимо от Авогадро (1811) высказывает аналогичную его гипотезе идею, сложившуюся у него еще в 1809 г.

1822 — Соленоид.

1827 — Основной закон электродинамики.



СВАНТЕ АРРЕНИУС

Svante Arrhenius

11 февраля 1859 — 2 октября 1927

1883 — 1887 — Теория электролитической диссоциации

С 1895 г. — Геофизические работы. Космогоническая теория.

С 1903 г. — Работы по серумтерапии (иммунохимии). Химико энергетические проблемы.



А. БАЙЕР

A. Bayer

31 октября 1835 — 20 августа 1917

1866—1880 — Синтез индиго.
1871 — Синтез дифенилметана.
1885 — Теория напряжения.



Н. Н. БЕКЕТОВ

N. N. Beketov

1 января 1827 — 30 ноября 1911

1857—59 — Способность сжатого водорода выделять некоторые металлы из водных растворов.

1859, 1865, 1885 — Открытие роли алюминия, как восстановителя металлических оксидов бария, калия и рубидия (до алюминотермии Гольдшмидта).

С 1865 г. — Изучение прочности кислородных соединений щелочных металлов при помощи термохимических измерений теплот образования окисей и теплот гидратации последних.



Г. БЕРГАВЕ

H. Boerhave

1668 — 1738

1782 — Его сочинение „Elementa chimiae“ содержит изложение важнейших химических работ его времени.



М. БЕРТЕЛО

M. Berthelot

25 октября 1827 — 18 марта 1907

- С 1855 г. — Многочисленные блестящие синтезы органических соединений (синтез муравьиной кислоты, 1857 — синтез метилового спирта, 1860 — бензола и нафталина, 1862 — ацетилена, жиров, глицерина).
- 1862 г. — Классическая работа совместно с Pean de St. Gilles на образованием сложных эфиров. Один из величайших представителей термохимии — известна «калориметрическая бомба» его имени.
- С 1864 г. — Работы по углеродной статике. Третий принцип термохимии, оказавшийся во всем объеме применяемым лишь при абсолютном нуле (1875).
- С 1870 г. — Изучение взрывчатых веществ; 1883 — (совместно с Вьеллем) скорость распространения взрывов воспламеняющихся газовых смесей для каждой смеси — характерная постоянная величина.
- С 1885 г. — Начинаются его известные работы по истории алхимии.



К. Л. БЕРТОЛЛЕ

C. L. Berthollet

9 сентября 1748 — 6 сентября 1822

- 1785 — Белящее действие хлора, исследование болотного газа, аммиака.
- 1787—88 — Исследование синильной кислоты и сероводорода.
- 1787 — Совместно с Lavoisier, Guyton de Morveau и Fourcroy создание новой химической номенклатуры.
- 1783 — Открытие гремящего серебра.
- 1792 — Открытие хлорноватистокислого калия.
- 1803 — Классическая работа по вопросу о химическом средстве („Essai de statique chimique“, соединения переменного состава — спор с Пру).



Я. БЕРЦЕЛИУС

J. J. Berzelius

20 августа 1779 — 7 августа 1848

Открытие и изучение церия (1803), амальгам бария, кальция и аммония (1808), лития (1817), селена (1818), кремния (1823), пиркония и тантала (1824), ториевой земли (1828), ванадия (1830).

Точное определение атомных весов 49 элементов и %-ного состава многочисленных химических соединений.

Электрохимическая дуалистическая теория (1811).

Введение химических знаков.

Введение понятий изомерии и катализа.

Исключительная литературная деятельность.



Р. БОЙЛЬ

R. Boyle

25 января 1627 — 30 декабря 1691

1659 — Газовые законы.

1661 — „The Sceptical Ch^{em}ist“. Определения понятия „химический элемент“.

1672 — Систематические исследования кальцинации металлов, — наблюдает увеличение в весе. В пустоте не происходит горения.

Корпускулярная теория.



Р. В. БУНЗЕН

R. W. Bunsen

31 марта 1811 — 16 августа 1889

1837—1842 — Открытие сложного радикала какодила

1853 — Усовершенствование подометрического анализа.

1855 — Классическое исследование действия света. Создание совместно с Росcoe современной фотохимии (введение понятия „коэффициента“ истечения).

1855 — Введение понятия „коэффициента поглощения“ газа.

1857 — Совместно с Л. Н. Шиховым работа о сгорании пороха.

1859 — Совместно с Кирхгофом создание спектрального анализа, при помощи которого открывают цезий (1860) и рубидий (1861).

1859 — „Flammenreaktionen“.

1866 — Совместно с Баром анализ редких земель,

1870 — Ледяной калориметр.



А. М. БУТЛЕРОВ

A. M. Butlerov

25 августа 1828 — 5 августа 1886

Один из создателей учения о химическом строении, предложивший и самый термин (1. 61).

- 1861 — Первый синтез сахарообразного тела (метилентана).
За 8 лет до Лаара — широкая интерпретация механизма таутомерии или десмотропии.
- С 1863 — Синтез спиртов при посредстве металло-органических соединений.
- 1864 — „Введение к полному изучению органической химии“.
- 1884 — Совместно с Ридца изучение разниц атомных весов фосфора и хлора при анализе их соединений.



Е. Е. ВАГНЕР

E. E. Wagner

27 ноября 1849 — 14 ноября 1903

- 1873 — Совместно с А. М. Зайцевым — новый синтез алкоholes из эфиров муравьиной кислоты и цинкэтила (синтез диэтилкарбинола, нового изомера амилового алкоholes). Изучение отношения цинкорганических соединений к альдегидам привело к синтезу вторичных спиртов и к продуктам окисления вторичных и третичных спиртов (разбавленным водным раствором марганцовокальевой соли).
- 1888 — 1897 — Исследования в ряду терпенов.
Исследование явления дегидратации.
- 1895 — „К истории реакции окисления непредельных соединений“.



Я. Г. ВАНТ—ГОФФ

J. H. van't Hoff

30 августа 1852 — 1 марта 1911

- 1874 — Основатель (совместно с Лебелем) стереохимии.
- 1881 — Сочинение „Ansichten über die organische Chemie“.
- 1884 — Сочинение „Etudes de dynamique chimique“.
- 1886 — Осмотическая теория растворов.
- 1886 — 1895 — Исследования расщепления и образования двойных солей.
- 1896 — Понятие твердых растворов.
- С 1896 — Исследования стассфуртских солей.
- С 1910 — Изучение действия энзим.



Ф. ВЕЛЕР

F. Wöhler

31 июля 1800 — 23 ноября 1882

- 1822 — Открытие циановой кислоты.
- 1824 — Получение павелевой кислоты.
- 1824 — Синтез мочевины, идентичность полученного соединения с мочевиной устанавливает в 1828 г.
- 1824 — Совместно с Bussy выделяет из бериллосодержащей земли бериллий.
- 1832 — Совместная с Либихом работа над горькоминдальным маслом.
- 1842 — Первый пример синтетического процесса в животном организме.
- 1844 — Исследование хинона (получение хинона).
- 1850 — Получение металла вольфрама.
- 1857 — Он и St.-Claire Deville — получение чистого титана. Получ. металл. кобальта.



A. ВЕРНЕР

A. Werner

12 дек 1866 — 15 нояб 1919

- 1890 — Теория оксим-изомерии (совместно с Hantsch'em).
- 1893 — Работа „О строении неорганических соединений“.
Создание координационной теории.
- 1905 — Работа „Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemie“



Л. Н. ВОКЕЛЕН

L. N. Vauquelin

16 мая 1763 — 14 15 ноября 1829

Выдающийся аналитик.

1798 — Открытие хрома и бериллиевой земли.



К. А. ВЮРЦ

Ch. A. Würtz

26 ноября 1817 — 12 мая 1884

- 1842 — Исследования фосфорноватистой и фосфористой кислот.
- 1848 — Эфиры диаловой и циануровой кислот и их производные.
- 1856 — Исследование гликолей.
- 1859 — Получение молочной кислоты.
- 1872 — Получение алдола.



Ж. Л. ГЕЙ-ЛЮССАК

J. L. Gay-Lussac

6 декабря 1778 — 9 мая 1850

- 1805 — Совместно с А. Гумбольдтом изучает объемные условия образования водяного пара.
- 1808 — Закон кратных объемов.
- 1810 — Усовершенствование совместно с Thenard'ом органического элементарного анализа.
- 1811 — Получение HCN в газообразном состоянии.
- 1811 — Метод определения плотности пара.
- 1813 — Исследование соед. серы (также азота).
- 1814 — Подробное изучение иода.
- 1816 — Исследование уругости паров.
- 1818 — Получение иод-этила.
- 1819 — Получение совместно с Врасонно из целлюлозы глюкозы.

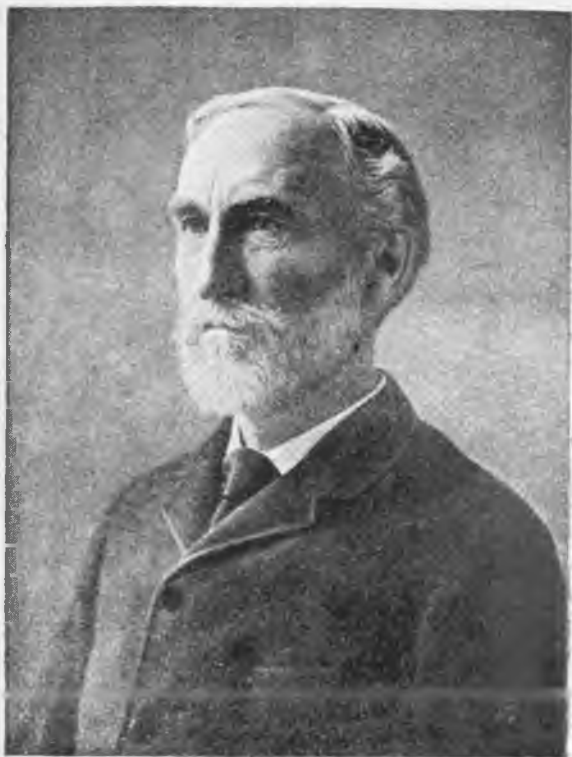


Г. ГЕЛЬМГОЛЬЦ

H. Helmholtz

31 августа 1821 — 8 сентября 1894

Один из создателей закона сохранения энергии.
Ввел понятие свободной энергии и теорию гальванических цепей,
производил исследования вихревых движений в жидкостях.
Открыл глазное зеркало.
Развил учение об ощущении и принципы физиологической оптики.



И. ГИББС

J. W. Gibbs

11 февраля 1839 — 28 апреля 1903

1876 — 1878 — Сочинение „On the Equilibrium of Heterogeneous Substances“ (правило фаз).



А. В. ГОФМАН

A. W. Hofmann

8 апреля 1818 — 5 мая 1892

1841 — Докторская работа касается летучих оснований, содержащихся в каменноугольной смоле: открывает в ней бензол, переводит его в нитробензол и анилин.

Работы над галоидными производными анилина (замещение отрипательным хлором водорода, уменьшение основных свойств анилина по мере замены водорода хлором) были важны для и применения идей Дюма и Берцелиуса.

Синтезы вторичных и третичных аминов и четвертичных аммонисых соединений.

Открытие розанилина.

Метод определения плотности пара.



Т. ГРЭХЕМ

T. Graham

21 декабря 1805 — 16 сентября 1869

Один из создателей коллоидной химии.

Работы по молекулярной химии, в частности по диффузии газов (1829 — 1864) через пористые сухие перегородки (1833), истечение газов через капиллярные трубки (1846), диффузия жидкостей через перегородки (1850 — 1851).

1833 — Классическая работа над модификациями фосфорной кислоты.

1861 — Результаты работ по диссоциации жидкостей публикует в сочинении „Liquid diffusion applied to analysis“.

1869 — Открытие палладиевого водорода и явления окклюзии, т. е. способности некоторых металлов поглощать водород.



Джон ДАЛЬТОН

J. Dalton

5 сентября 1766 — 27 апреля 1844

1808 — 1804 — в „New System of chemical philosophy“ развивает атомистическую теорию, на основании которой приходит к закону кратных пропорций.



И. В. ДЕБЕРЕЙНЕР

W. Döbereiner

15 декабря 1780 — 24 марта 1849

- 1808 — Изучает брожение крахмала.
- 1815 — Одновременно с Берцелиусом и Гей-Люссаком предлагает окись меди, как источник кислорода для органического элементарного анализа.
- 1817 — 1819 — Опыт систематизации элементов по триадам.
- 1821 — Окисление спирта в уксусную кислоту при помощи платиновой черни.
- 1823 — Воспламенение водорода в присутствии платиновой губки (огниво Деберейнера).
- 1823 — Одновременно с Гарденом употребляет в качестве катализатора вместо иридия смесь осмия и иридия.
- В начале 30 гг. указывает на ускоряющее действие перекиси марганца на выделение кислорода из хлорноватокислого кальция (как бы превосходит контактное действие).
- 1835 — Окисление щавелевой кислоты в двуокись углерода и муравьинокислых солей в углекислые в присутствии платинового катализатора.
- 1844 — Активирование катализатора платины при помощи калиевой щелочи.



П. Л. ДЮЛОНГ

P. L. Dulong

12 февраля 1785 — 19 июля 1838

- 1819 — Закон Дюлонга и Пти: „произведение из удельной теплоты на атомный вес для всех элементов в твердом состоянии приблизительно одна и та же величина“.
- 1830 — Теплоты сгорания ряда веществ.



Г. Э. СЕН-КЛЕР-ДЕВИЛЛЬ

Sainte Claire Deville

11 марта 1818 — 1 июля 1881

- 1854 — Технический способ получения алюминия восстановлением криолита натрием.
- 1857 — Исследование кремния.
- 1862 — Классические работы над диссоциацией химических соединений при высоких температурах.
- 1858—65 — Ряд синтезов искусственных минералов. Получает кристаллический бор.



Д. П. ДЖОУЛЬ

J. P. Joule

24 декабря 1818 — 11 октября 1889

- 1843 — Механический эквивалент теплоты и (независимо от Р. Майера) закон сохранения энергии.
- 1847 — Эффект „Thomson-Joule“ — впоследствии основа промышленности сжиженных газов. Совместно с Томсоном вычислил термодинамическую температурную шкалу.



Ж. Б. ДЮМА

J. B. Dumas

15 июля 1800 — 11 апреля 1884

Создатель учения о замещении в органической химии. Много-
численные синтезы органических соединений.
Работы по физиологической химии.
Точное определение атомного веса углерода (вместе со Ста-
сом — проверка гипотезы Прута).
Метод определения плотности паров (1826), объемное опреде-
ление азота.



ГЕМФРИ ДЭВИ

Humphry Davy

17 декабря 1778 — 25 мая 1829

- 1807 — Открытие щелочных металлов электролизом.
- 1808 — Открытие щелочных земель электролизом.
- 1815 — Рудничная предохранительная лампа Дэви.
- 1815 — Исследование элементарной природы хлора, теория галоидных кислот, не содержащих кислорода.
- 1816 — Открытие элементарной природы углей.
- 1817 — Каталитическое действие платины.



Ш. Ф. ЖЕРАП

Ch. F. Gerhardt

21 августа 1816 — 19 августа 1856

- 1844 — 1845 — „Précis de chimie organique“ (в § 2435 ясно высказывает идею таутомерии).
- 1845 — теория гомологов, т п о в.
- 1848 — „Унитарная теория строения“ „Introduction à l'étude de la chimie par le système unitaire“.
- 1852 — открытие безводных кислот, ангидридов основных органических кислот (ангидрид уксусной кислоты).
- 1853 — „Recherches sur les acides organiques“. Теория типов.



А. М. ЗАЙЦЕВ

A. M. Zaizev

20 июня 1841 — 19 августа 1910

- Открытие первого лактора (бутиролактона) в 1873 г. (до Фиттига);
1885 — „О реакции окисления олеиновой и элаидиновой кислот марганцовокислым калием в щелочном растворе“. Общину метода синтеза преимущественно непредельных жирных кислот.
1900 — Синтезы предельных и непредельных спиртов при посредстве галогено-цинкорганических соединений (предшественник Гриньяра).



Н. Н. ЗИНИН

N. N. Zinin

13 (15) августа 1812 — 6 февраля 1880

- 1842 — Превращение ароматических нитросоединений в аминосоединения.
- 1854 — Искусственное образование летучего масла горчицы из нодистого калия и роданистого аммония.
- 1871 — Прямое отщепление галоидов посредством обработки галоидпроизводных в спиртовом растворе цинком.



С. КАННИЦАРО

C. Cannizzaro

13 июля 1826 — 10 мая 1910

- 1863 — Реакция его имени — перехода ароматического альдегида в спирт и карбоновую кислоту с тем же количеством углеродных атомов при действии щелочи привела к открытию этилового спирта.
- 1860 — Точное определение понятий атома, молекулы, эквивалента. Большие заслуги в определении атомных весов.



Н. Л. САДИ КАРНО

N. L. Sadi Carnot

1 июня 1796 — 24 августа 1832

1824 — Круговой процесс; открытие обоих законов энергетики (второй остался в рукописи).



Л. Я. КАРПОВ

L. J. Karpow

18 февраля 1879 — 6 января 1920

1911 — 1915 — Работы по установлению канфольно-скипидарных заводов и улучшению методов производства.
С 1918 г. член президиума ВСНХ, заведующий Отделом Химической Промышленности.



Г. КЕВЕНДИШ

H. Cavendish

10 октября 1731 — 24 марта 1810

- 1766 — Получил водород, изучил его свойства и свойства угольной кислоты.
Доказал неизменность состава воздуха.
- 1781 — Среди его записей остались важные работы по электричеству.
- 1784 — Водород и кислород образуют при сжигании воду.
- 1784 — Кислород и азот при пропускании электрической искры образуют азотную кислоту.
- 1798 — Определение средней плотности земли.



А. КЕКУЛЕ

A Kekulé v. Stradonitz

7 сент. 1829 — 13 июля 1896

Один из создателей теории строения и учения о валентности.
1858 — Четырехатомность углерода.
1 65 — Теория бензола.



Г. Р. КИРХГОФФ

G. R. Kirchhoff

12 марта 1824 — 17 октября 1887

1859 — Открытие спектрального анализа вместе с Бунзеном.
Закон пропорциональности эмиссии и поглощения.



Р. Ю. КЛАУЗИУС

R. J. Clausius

2 января 1822 — 24 августа 1888

1850—1865 — Один из основателей механической теории теплоты [второй закон — теплота никогда сама собой не передается из более холодного в более теплое тело (без затраты соответствующей работы)]. Понятие энтропии.
1856 — Развитие вместе с Krönig'ом кинетической теории газов.



Н. К. КЛАУС

K. K. Claus

1796 — 1864

1844 — Открытие рутения.



Д. П. КОНОВАЛОВ

D. P. Konowalov

10 марта 1856 — 6 января 1929

- 1884 — Магистерская диссертация об упругости пара раствора.
1885 — Докторская диссертация: „Роль контактных действий и явлений диссоциации“.
1926 — Последняя работа: „О теплотах сгорания циклических углеводородов“.



М. И. КОНОВАЛОВ

1 сентября 1858 — 12 декабря 1906

1893 — Докторская диссертация: „Нитрующее действие азотной кислоты на углеводороды предельного характера“.



В. КРУКС

W. Crookes

17 июня 1832 — 4 апр. 1919

Основатель учения о катодных лучах.

1861 — Открытие при помощи спектрального анализа таллия.

1866 — Открытие дезинфицирующего действия карболовой кислоты.

1868 — Представление о „метаэлементах“ (близкое современным представлениям об изотопах).



М. Г. КУЧЕРОВ

M. G. Kutscherov

1850 — 1911

- 1881 — Способ гидратации углеводов ацетиленового ряда в присутствии солей окиси ртути.
1892 — Действие ртутных солей на углеводороды этиленового ряда.



Пьер КЮРИ

P. Curie

15 мая 1859 — 19 апреля 1906

1883 — Открытие пьезо-электричества кристаллов (совместно с братом Jacques Curie).

1894 — Теорема о диссиметрии.

1898 — Открытие совместно с Marie Curie радия и полония.



Г. Г. ЛАНДОЛЬТ

H. K. Landolt

5 декабря 1831—15 марта 1910

Изучение связи между оптическими свойствами органических соединений и их свойствами.

1864 — Классическое исследование атомной и молекулярной рефракции.

1891—1907 — Проверка закона постоянного веса.

Über das optische Drehungsvermögen organischer Substanzen u. deren praktische Anwendung (1879).

Известен его труд „Physikalisch-chemische Tabellen“ (вместе с Bernstein'ом).



Н. ЛЕБЛАН

N. Leblanc

6 декабря 1742 (1753) — 6 января 1806

1789 — Леблановский метод получения соды (его приоритет оспаривал Давид).



Ю. ЛИБИХ

J. Liebig

12 мая 1803 — 18 апреля 1873

Обосновывает агрохимию своим сочинением „Die Chemie in ihrer Anwendung auf Agrikultur u. Physiologie.“

- 1823 — Либих и Гей-Люссак изучают изомерию гремучей и циановой кислот.
- 1831 — Усовершенствование элементарного анализа.
- 1831 — Получение хлороформа одновременно с Soubeiran'ом.
- 1832 — Вместе с Wöhler'ом—классическая работа над горькоминдальным маслом (кислородсодержащий радикал бензоил)
- 1838 — Теория многоосновных и водородных кислот.
Развивал большую литературную деятельность („Chemische Briefe“ и мн. др.).



М. В. ЛОМОНОСОВ

M. Lomonossov

8 ноября 1711 — 4 апреля 1765

- 1741 — „Элементы математической химии“.
- 1742 — „Первые основания металлургии или рудных дел“.
- 1745 — Закон сохранения веса (вещества) и закон превращаемости сил и сохранения их количества.
- 1748 — Открытие первой химической лаборатории при Ак. Наук.
- 1748 — „Попытка теории упругой силы воздуха“, в которой излагаются основания кинетической (механической) теории газов.
- 1752 — Программа физической химии, как самостоятельной науки.



А. ЛОРАН

A. Laurent

14 ноября 1807 — 23 апреля 1853

- 1832 — Исследование нафталина и его производных.
- 1836 — Открытие фталевой кислоты; в работе „Théorie des combinaisons“ излагает теорию ядер.
- 1841 — Исследование фенола; синтез изатина.
- 1845 — „Recherches sur les combinaisons azotées“.



Ю. Р. МАЙЕР

J. R. Mayer

25 ноября 1814 — 20 марта 1878

1842 — Закон эквивалентности теплоты и работы.



В. В. МАРКОВНИКОВ

W. W. Markovnikov

10 декабря 1838 — 29 января 1904

- 1865 — Магистерская диссертация „Об изомерии органических соединений“.
- 1869 — Докторская диссертация „Материалы по вопросу о взаимном влиянии атомов в химических соединениях“.
- 1881 — 1883 — Совместно с В. Оглоблиным — всестороннее изучение кавказской нефти. Сводки результатов напечатаны: „Исследование кавказской нефти“ (1882). Нафены и их производные в общей системе органических соединений (1892). Исследования в области циклических соединений из ряда гексаметилена или нафтена (1898).



В. МЕЙЕР

V. Meyer

8 сентября 1848 — 8 августа .897

Исследование нитросоединений жирного ряда (1860); перевод сульфокислот в соответствующие карбоновые кислоты сплавлением с муравьинокислым натрием (1869); 1872 — 1876 — синтез нитрометана, оксимов альдегидов и кетонов.

Изучение стерических препятствий, открытие подо- и подозо- и иодоневых соединений, тиофена в бензоле (1882).

1876 - Новый метод определения плотности паров.

1894 - Закон этерификации.

Известен труд Мауер - Jakobson по органической



Г. Л. МЕЙЕР

J. L. Meyer

19 августа 1830—11 апреля 1895

- 1864 — Его работа „Die modernen theorien in der Chemie und ihre Bedeutung für die chemische Statik“.
- 1868 — Периодическая система химических элементов, одновременно о Д. И. Менделеевым.



Д. И. МЕНДЕЛЕЕВ

D. I. Mendelejeff

27 января 1834 — 20 января 1907

- 1860—84 — Исследование газов и однородных жидкостей приводит к открытию температуры абсолютного кипения (1861, за 8 лет до Ан德里юса).
- 1865 — Диссертация: „соединения спирта с водой“.
- 1869 — Периодическая система химических элементов. 1-е изд. „Основ химии“.
- 1871 — Предсказание ряда химических элементов, блестяще оправдавшееся.
- 1872—81 — Исследование расширения газов — „Об упругости газов“
Открытие модуля расширения жидкостей.
- 1884—87 — Исследование водных растворов по удельному весу.
Гидратная теория растворов.
- С 1893 г. — Работы по метрологии.



Н. А. МЕНШУТКИН

N. A. Menshutkin

12 октября 1842 — 24 января 1907

Применение физ.-химич. методов к орган. химии.

1860 — 76 Изучение амидокислот, амидов и имидов кислот, уреидов.

1869 — Докт. дисерт. „Синтез и свойства уреидов.“

1877 — 1906 Исследования в области химической динамики — о влиянии изомерии спиртов и кислот на скорость образования эфиров.



Э МИТЧЕРЛИХ

E. Mitscherlich

7 января 1794 — 28 августа 1863

- 1818 — Открытие явления изоморфизма.
- 1826 — Оптические свойства кристаллов — функция температуры.
- 1827 — Открытие селеновой кислоты.
- 1833—1834 — Получение бензола („бензин“), перевод его в нитробензол, азобензол и бензолсульфокислоту.
- 1841 — Теория образования эфира из спирта и серной кислоты.
- 1842 — Поляризационный аппарат, нашедший применение в сахарной промышленности.



Ф. МУАССАН

F. Moissan

28 сентября 1852 — 6 февраля. 1907

- 1887—1891 — Получение свободного фтора и изучение его соединений. Сжижение фтора (1897). Получение твердого фтора (совместно с Dewar'ом, 1903).
- 1892 — Электрическая печь, носящая его имя, получение в ней карбида кальция и ацетилена.
- 1893 — Искусственные алмазы.
- 1895 — Получение чистого молибдена.
- 1897 — Получение чистого вольфрама.
- 1900 — Получение металла Са, фтористоводородного и мышьяковистого кальция.
- 1902 — Синтез формиата; новый синтез щавелевой кислоты наряду с муравьинокислой солью при пропускании натрия или кальция при 80°; получение карбидов щелочных и щелочно-земельных металлов.
- Сочинения: „Les Four's electriques“ (1897), „Le Fluor et ses composées“ (1900), „Traité de chimie minérale“ (1905—1907).



И. П. ОСИПОВ

J. P. Ossipov

30 июля 1855 — 4 ноября 1913

- 1889 — Магистерская диссертация „Материалы по изомерии кислот фумаровой и малеиновой“.
- 1893 — Докторская диссертация „Теплота горения органических соединений в ее отношениях с явлениями гомологии и конституции“.



В. ОСТВАЛЬД

Wi. Ostwald

1853 — 1932

1875—1877 — Классические руководства, обобщившие идеи Аррениуса и Вант Гоффа.

1877 — Определение средства кислот и оснований.

1884 — Изучение электропроводности водных растворов.

1884 — Новое понятие о катализе и катализаторах.

1902 — 1916 — Каталитическое окисление аммиака посредством платины.

Борьба с атомизмом и отказ от нее.

1916 — 1918 — Новое учение о цветах.

Работы по истории химии.



Т. ПАРАЦЕЛЬЗ

Paracelsus

1493 — 1541

Основатель ятрохимии (медицинской химии).



И. ПРИСТЛЕЙ

J. Priestley

13 марта 1733 — 6 февраля 1804

1774 — Открытие кислорода.



Вильям РАМЗАЙ

W. Ramsay

2 октября 1852 — 23 июля 1916

- 1894 — Открытие совместно с Rayleigh'ем аргона.
- 1895 — Открытие гелия.
- 1898 — Открытие совместно с M. W. Travers'ом неона, ксенона и криптона.
- 1903 — Превращение эманации радия в гелий.



Г. В. Б. РОЗЕБУМ

Hendrik Willem Bakhuis Roozeboom

24 октября 1854 — 8 февраля 1907

1901 Первое издание классического труда о гетерогенных равновесиях.

Рассматривал всю химию с точки зрения правил фаз.



Я. В. САМОЙЛОВ

J. V. Samoilov

1870—29 сентября 1925

Обширные труды по „агрономическим рудам“ (термин, им введенный).

Изучение морского дна и теория участия животных организмов в образовании ряда минералов и осадочных горных пород.

Активное участие в развитии фосфатотуковой промышленности и создание Научного института по удобрениям.



Г. Э. СТАЛЬ

G. E. Stahl

21 октября 1660 — 14 мая 1734

1679 — Теория флогистона (Беккер — 1669 — 1682).



К. А. ТИМИРЯЗЕВ

K. A. Timirjasev

1843 — 28 апреля 1920

- 1871 — Магистерская диссертация „Спектральный анализ хлорофилла“.
- 1875 — Докторская диссертация „Об усвоении света растениями“.
- 1875 — Химические и физиологические эффекты света на хлорофилл.
- 1893 — Фотохимическое действие крайних лучей видимого спектра.



В. ТОМСОН

W. Thomson (Lord Kelvin)

26 июня 1824 — 17 декабря 1907

Ученые об энергии.
Обоснование второго закона термодинамики и развитие понятия энтропии (независимо от Clausius'a)
Исследования в области учения об абсолютных температурах и в области термоэлектричества.



М. ФАРАДЕЙ

M. Faraday

22 сент. 1791 — 25 авг. 1867

- 1823 — Сжижение хлора.
- 1825 — Открытие бензола.
- 1831 — Открытие индукции.
- 1833 — Электролитические законы.
- 1833 — Изучение каталитического действия платины на реакцию образования воды из кислорода и водорода.



Э. ФИШЕР

E. Fischer

9 окт. 1852 — 15 июля 1919

С 1884 г. — Исследования сахара.

С 1889 Исследования белков и полипептидов.

1919 — Заканчивает исследования деисидов и дубильных веществ.



А. Ф. ФУРКРОА

A. F. de Fourcroy

15 января 1755 — 16 декабря 1803

- 1787 — Участие в составлении химической номенклатуры совместно с Лавуазье, Бертоле и Guyton de Morveau.
1797 — Совместно с Вокелемом объясняет образование эфира.
1801 — Десятитомный труд „Système de connaissances chimiques et de leur application aux phénomènes de la nature et de l'art“.



Л. А. ЧУГАЕВ

L. A. Tschugaev

17 октября 1873 — 26 сентября 1922

- 1899 — Ксантогеновый метод получения непредельных углеводород.
 1903 — „Исследования в области терпенов и камфоры“.
 С 1905 г. — Экспериментальные исследования комплексных соединений (открыл свойства альфа-диоксимов давать с металлами VIII группы прочные соли).
 Один из ранних приверженцев координационной теории Вернера.
 1901 — 04 Исследование триблюминисценции у рацемических форм и оптических антиподов.



М. Е. ШЕВРЕЛЬ

M. E. Chevreul

31 авг. 1786 — 9 мая 1889

- 1810 — 1823 — Классические исследования жиров (1816), открытие масляной (1818), олеиновой (1813), стеариновой, капроновой и др. кислот. Содействие развитию органического элементарного анализа.
- 1823 — Предвидение явлений изомерии.
- 1824 — Методы изолирования чистых веществ из природных продуктов.
- Несколько работ по истории химии.



К. В. ШЕЕЛЕ

K. W. Scheele

9 дек. 1742 — 21 мая 1786

Выделение виннокамненной (1769), лимонной (1874), яблочной (1875) и галловой кислот (1786).

1772 — Открытие кислорода.

1774 — Присутствие марганца в пиролюзите.

1776—84 — Получение шавелевой кислоты.

1777 — Исследование сероводорода.

1777 — Его важнейшая работа „Chemische Abhandlung von der Luft und dem Feuer“.

1782—83 — Получение синильной кислоты.

1783 — Получение глицерина.



Х. Ф. ШЕНБЕЙН

C. F. Schönbein

18 октября 1799 — 29 августа 1868

- 1837 — Исследование пассивности железа.
- 1839 — Открытие озона.
- 1845 — Растворимость микроцеллюлозы в спиртовом эфире (коллоид).
- 1846 — Получение пироксилина.



К. ШОРЛЕММЕР

Carl Schorlemmer

30 сентября 1834—27 июня 1892

Выдающийся исследователь парафинов и их производных. Установил, что т. наз. радикалы спиртов и их гидридов—хлористый метил и хлорированный болотный газ—идентичны.
1871 с R. S. Dale—перевод аурина в розанилин.
1874—„Chemistry of the Carbon Compounds“.
1879—„Rise and development of organic Chemistry“.
Известен его и Н. Е. Roscoe учебник.
Друг Маркса и Энгельса.



К. О. ЭНГЛЕР

C. O. Engler

5 января 1842 — 7 февраля 1925

1886 — 1907 Исследования нефти и теория ее происхождения.

1909 — 1919 Пятитомное сочинение (совместно с Höfer'ом Das Erdöl, seine Physic, Chemie, Technologie u. sein Wirtschaftsbetrieb).



П. ЭРЛИХ

P. Ehrlich

14 марта 1854 — 20 августа 1915

1882 — Диазореакция мочи.

С 1905 г. — Исследование мышьяковистых соединений бензольного ряда — до сальварсана.



Б. С. ЯКОБИ

M. H. Jacobi

21 сентября 1801 — 27 февраля 1874

- С 1834 г. — Работы совместно с Ленцем по приложению электромагнетизма к движению машин.
1837 — Открытие гальванопластики.
1839 — Установление пропорциональности между электромагнитным и электродитическим действием тока.