

ИЗВЕСТНЫЕ УЧЕНЫЕ - ХИМИКИ

Подготовила ученица 9б класса
Лузянина Дарья

Pt Ar Ru Al Zn Eu Lu

► Парацельс

► (1493-1511)

Швейцарский алхимик, врач, философ, естествоиспытатель, натурфилософ эпохи Возрождения, один из основателей ятрохимии. Подверг критическому пересмотру идеи древней медицины. Способствовал внедрению химических препаратов в медицину. Считается одним из основателей современной науки.



Pt Ar Ru Al Zn Eu Lu

- ▶ **Парацельс** родился в семье врача, происходившего из старинного, но обедневшего дворянского рода. Мать работала медсестрой в аббатстве. Был очень тщедушного вида — большая голова и худенькие кривые ноги. В семье Парацельс получил прекрасное образование в области медицины и философии. К 16 годам он знал основы хирургии, терапии и хорошо ориентировался в основах алхимии. В 16 лет Парацельс навсегда покинул дом и уехал учиться в Базельский университет. После этого обучался в Вюрцбурге у аббата Иоганна Тритемия, одного из величайших адептов магии, алхимии и астрологии[5]. Университетское[en] образование Парацельс получил в Ферраре, здесь же был удостоен степени доктора медицины.
- ▶ Парацельс изобрел несколько эффективных лекарств. Одно из его крупных достижений - объяснение природы и причин силикоза (профессиональная болезнь горняков).

▶

Db Am Lr Tc Sn Nb

Джон Дальтон

► (1766-1844)

Английский физик и химик, метеоролог, естествоиспытатель и создатель химического атомизма. Ввёл в химию понятие об атомном весе.



Db Am Lr Tc Sn Nb

- ▶ **Джон Дальтон** родился 6 сентября 1766 года в бедной семье, в северной английской деревушке Иглсфилд. С ранних лет ему приходилось помогать родителям содержать семью. В тринадцать лет он завершил обучение в местной школе и сам стал помощником учителя. Но жалованье было мизерным, и Джон отправился в поисках лучшей доли в Кендал.
- ▶ Когда **Джону** исполнилось пятнадцать, он уже с успехом управлял делами в школе квакеров вместе со своим братом. В возрасте 21 года он начал вести записи в своем дневнике и с тех пор не переставал вносить туда все свои важные наблюдения. В итоге там окажется более 20 тысяч записей. Проблемой для юноши было то, что квакерские взгляды абсолютно не допускали обучения детей в каком-либо английском учебном заведении. И хотя Джон очень хотел поступить в юридический или медицинский институт, он не мог этого сделать .
- ▶ **Дальтон** также предложил «правило наибольшей простоты», которое, правда, впоследствии не получило независимых подтверждений: когда атомы соединяются только в одном соотношении, это говорит об образовании ими двойного соединения (сложных двух-(много-)атомных молекулярных соединений). Это было только предположение, полученное ученым просто из веры в простоту устройства природы.

Li Sn Cu Os Na Sn S Sn W

▶ **Михаил Васильевич
Ломоносов**
(1711-1765)

- ▶ **первый русский учёный-естествоиспытатель, получивший мировое признание, энциклопедист и филолог, физик, химик, астроном. Закон сохранения массы – закон физики, согласно которому масса физической системы сохраняется при всех природных и искусственных процессах.**



Li Sn Cu Os Na Sn S Sn W

- ▶ **Ломоносов** родился 8 (19) ноября 1711 года в деревне Мишанинской Куростровской волости Двинского уезда Архангелогородской губернии (Архангельская область) в зажиточной семье . 25 июля 1745 года специальным указом 34-х летнему Ломоносову было присвоено звание профессора химии. Его диссертация называлась «О металлическом блеске». По табелю о рангах он становился чиновником VII класса и получал дворянский статус. В том же году он хлопотает о разрешении читать публичные лекции на русском языке; в 1746 году – о наборе студентов из семинарий, об умножении переводных книг, о практическом приложении естественных наук. В то же время Ломоносов усиленно ведёт свои занятия в области минералогии, физики и химии, печатает на латинском языке длинный ряд научных трактатов. В 1748 году при Академии возникают Исторический Департамент и Историческое Собрание, в заседаниях которого профессор химии Ломоносов начинает вести борьбу с Г. Ф. Миллером. Вновь разыгрывается антинемецкая карта и Миллер обвиняется в умышленном принижении русского народа в научных исследованиях. Он представляет ряд записок и проектов с целью «приведения Академии Наук в доброе состояние», усиленно проводя мысль о «недоброхотстве учёных иноземцев к русскому юношеству», к его обучению.

As Eu Ne Dy Eu La Eu Eu H

▶ **ДМИТРИЙ
ИВАНОВИЧ
МЕНДЕЛЕЕВ
(1834-1907)**

▶ русский учёный-энциклопедист: химик, экономист, технолог, геолог, метеоролог, нефтяник, приборостроитель. Среди самых известных открытий — периодический закон химических элементов, один из фундаментальных законов мироздания, неотъемлемый для всего естествознания. Автор классического труда «Основы химии» Тайный советник.



As Eu Ne Dy Eu La Eu Eu

- ▶ **Н** Менделеев Открытия Менделеева происходили в эпоху, когда наука пополнялась все новыми разрозненными фактами об окружающем нас мире. Из-за этого периодический закон и построенная на его основе периодическая таблица элементов оказались перед серьезными вызовами. Например, в 1890 гг. были открыты благородные газы и явление радиоактивности. Защищая свою теорию, Менделеев продолжал совершенствовать таблицу, соотнося ее со все новыми научными фактами. В 1900 году химик поместил аргон, гелий и их аналоги в отдельную нулевую группу. Со временем фундаментальность периодического закона становилась все яснее и бесспорнее, а сегодня он по праву считается одним из величайших открытий в истории естественных наук.

Ac H Sn He Al Dy Rn Os

▶ **АМЕДЕО
АВОГАДРО**
(1776-1856)

- ▶ *итальянский химик и физик, известный своей молекулярной теорией....*
- ▶ *Закон Авогардо: в равных объемах различных газов при одинаковых условиях (температура и давление) содержится одинаковое число молекул.*



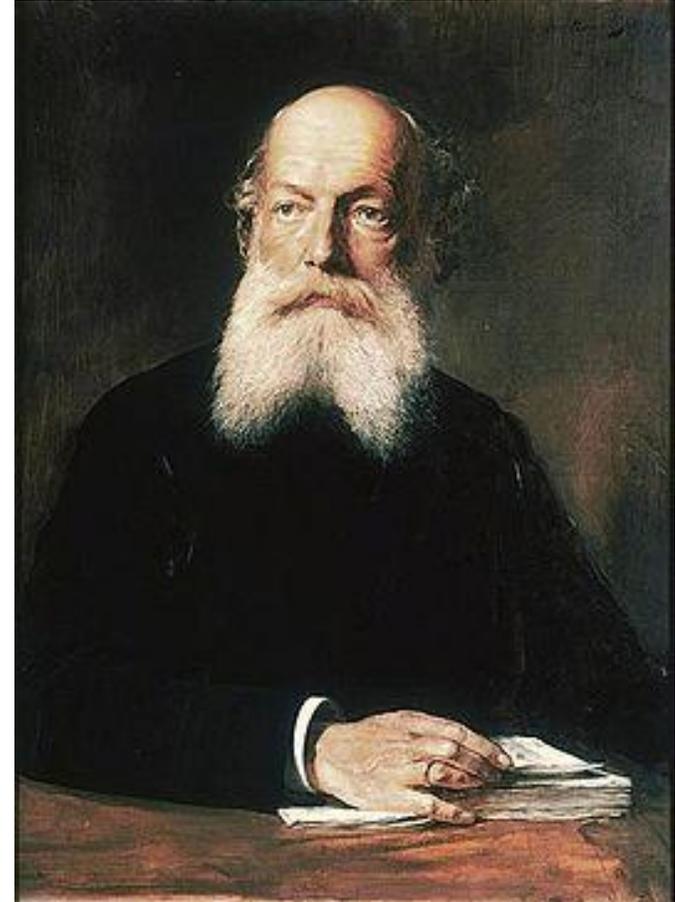
Ac H Sn He Al Dy Rn Os

- ▶ **Лоренцо Романо Амедео Карло Авогадро** родился в Турине, в семье чиновника судебного ведомства. В 1792 г. окончил юридический факультет Туринского университета, в 1796 г. стал доктором права. Уже в юности Авогадро заинтересовался естественными науками, самостоятельно изучал физику и математику. В 1803 г. Авогадро представил в Туринскую академию свою первую научную работу по изучению свойств электричества. С 1806 г. преподавал физику в университетском лицее в Верчелли. В 1820 г. Авогадро стал профессором Туринского университета; однако в 1822 г. кафедра высшей физики была закрыта и только в 1834 г. он смог вернуться к преподавательской деятельности в университете, которой занимался до 1850 г. В 1804 г. Авогадро становится членом-корреспондентом, а в 1819 г. - ординарным академиком Туринской академии наук.
- ▶ Свою научную деятельность Авогадро начал с изучения электрических явлений. Работы Авогадро, посвященные этой теме, появлялись вплоть до 1846 года. Большое внимание уделял он также исследованиям в области электрохимии, пытаясь найти связь между электрическими и химическими явлениями, что привело его к созданию своеобразной электрохимической теории.

Фридрих Август Кекуле

(1829-1896)

немецкий химик-органик, применил теорию валентности к органическим веществам. В ней Кекуле сделал попытку обобщить и расширить теорию типов, разработанную Жераром. Кекуле сравнивал свои выводы с главными положениями теории Одлинга. Понятие «валентность» атомов можно использовать как основу новой теории!



- ▶ **Фридрих Август Кекуле** родился в Дармштадте, в семье чиновника. В юности собирался стать архитектором и начал изучать архитектуру в Гиссенском университете; прослушав курс лекций Ю. Либиха в дармштадтском Высшем техническом училище, заинтересовался химией. В 1849 Кекуле начал изучение химии у Либиха; после окончания университета в 1852 Кекуле уехал в Париж, где занимался химией у Ж. Дюма, А. Вюрца и Ш. Жерара. После Парижа был ассистентом в частной лаборатории Адольфа фон Планта в Райхенау (Швейцария), затем работал в Лондоне[5]. Вернувшись в 1856 в Германию, основал химическую лабораторию в Гейдельберге. Приват-доцент в Гейдельбергском (1856–1858) и профессор в Гентском (1858–1865) университетах; с 1865 до конца жизни профессор Боннского университета (в 1877–1878 гг. ректор).
- ▶ Экспериментальные работы Кекуле относятся к органической химии. В 1854 он получил тиоуксусную, а в 1856 — гликолевую кислоту. В 1872 совместно с нидерландским химиком А. Франшимоном синтезировал трифенилметан и антрахинон.

Спасибо за внимание!

▶ **Использованные ресурсы:**

▶ **1)** ru.wikipedia.org/wiki

▶ **2)** <http://iq-coaching.ru/izvestnye-uchenye/himiki/>