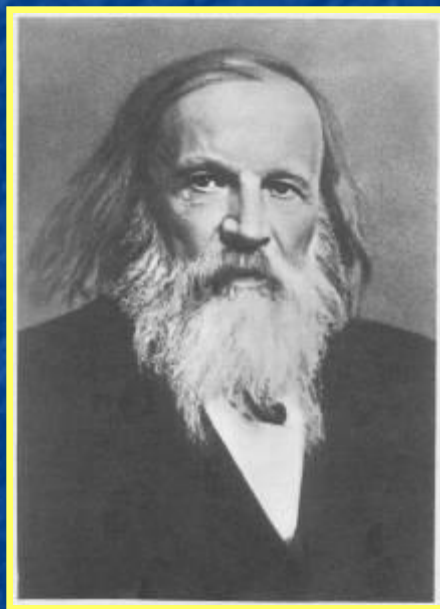
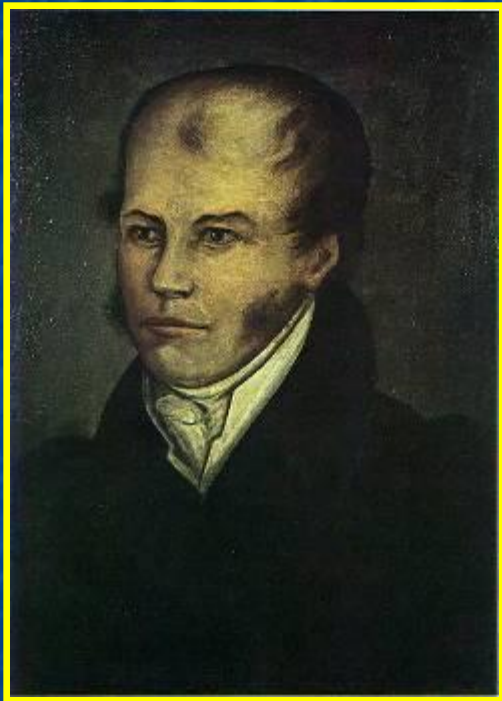


Дмитрий Иванович Менделеев



История жизни
и
научных исследований.

Д.И.Менделеев родился
27 января 1834 г.в г.Тобольске,
был младшим из 14 детей.



Отец-Иван Павлович,
директор Тобольской
гимназии. Умер,
когда сыну было 10 лет.
1841-1849гг. Д.Менделеев
учится в гимназии, в
которой директором был
его отец.

Мать-Мария Дмитриевна,
урожденная Корнильева ,
умная и интеллигентная
женщина.

Уважаема в обществе. После
смерти мужа одна занималась
воспитанием детей. Именно мать привила
Менделееву любовь к науке, страсть к
чтению.



Мать, видя стремление сына к наукам отвезла его сначала в Москву, затем в Петербург.

В 1850г. Менделеев поступил на отделение естественных наук физико-математического факультета Главного пединститута в Санкт-Петербурге.

В 1855г он окончил его с золотой медалью.



Едет в Крым, доктора советуют
показаться Н.И.Пирогову.

Назначен старшим учителем в
Симферополе.

Из-за Крымской войны переведен
в Одессу в

Ришельевский лицей,
где работает учителем
естественных наук.



В 1856 г возвращается в Санкт-Петербург, поступает в Санкт-Петербургский университет приват-доцентом. Защищает диссертацию на тему «Об удельных объемах» и становится магистром химии и физики.

Читает лекции в университете по органической и теоретической химии, защищает вторую диссертацию.



В 1859 г командирован за границу.

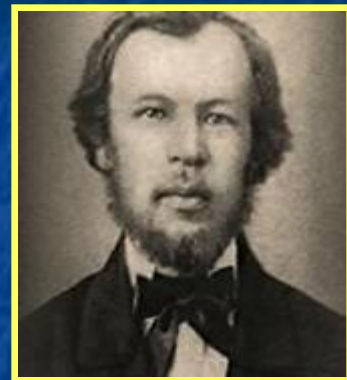
В Гайдельберге обустроивает
небольшую лабораторию.

Пишет статьи:

«О расширении жидкостей»,

«О температуре абсолютного кипения».

В 1861 г. возвращается в Санкт-Петербург
на свое место в университете. Публикует
курс «Органическая химия» первый
учебник в России по этой теме. За что
удостоен Демидовской премии.

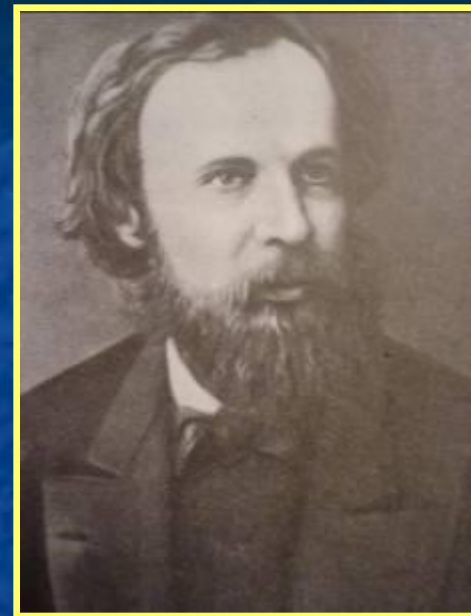


В 1862 г вступает в брак с Феозвой Никитичной Лещевой. Некоторое время семья проживает в имении Боблово, недалеко от Клина.



В этом браке рождается двое детей: Ольга и Владимир.

В 1866 г защищает докторскую диссертацию, посвященную исследованиям растворов спирта по их удельному весу, сразу после этого становится профессором кафедры химии Петербургского университета.



1868-1870 пишет «Основы химии».

Впервые упоминает принципы построения периодической системы химических элементов.

В 1868 г создано «Русское химическое общество», одним из инициаторов создания которого был Д.И.Менделеев.



РУССКОЕ ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКОЕ ОБЩЕСТВО, 1868 ГОД.

В 1869 г. создает знаменитую периодическую систему.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА

ПЕРИОДЫ	РЯДЫ	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII						
I	1	¹ H Водород 1,00797													² He Гелий 4,0026
II	2	³ Li Литий 6,941	⁴ Be Бериллий 9,0122	⁵ B Бор 10,811	⁶ C Углерод 12,01115	⁷ N Азот 14,0067	⁸ O Кислород 15,9994	⁹ F Фтор 18,9984						¹⁰ Ne Неон 20,180	
III	3	¹¹ Na Натрий 22,9898	¹² Mg Магний 24,305	¹³ Al Алюминий 26,9815	¹⁴ Si Кремний 28,086	¹⁵ P Фосфор 30,9738	¹⁶ S Сера 32,064	¹⁷ Cl Хлор 35,453						¹⁸ Ar Аргон 39,948	
IV	4	¹⁹ K Калий 39,0983	²⁰ Ca Кальций 40,08	²¹ Sc Скандий 44,956	²² Ti Титан 47,87	²³ V Ванадий 50,942	²⁴ Cr Хром 51,996	²⁵ Mn Марганец 54,938	²⁶ Fe Железо 55,847	²⁷ Co Кобальт 58,9332	²⁸ Ni Никель 58,69				
	5	²⁹ Cu Медь 63,546	³⁰ Zn Цинк 65,39	³¹ Ga Галлий 69,72	³² Ge Германий 72,59	³³ As Мышьяк 74,9216	³⁴ Se Селен 78,96	³⁵ Br Бром 79,904						³⁶ Kr Криптон 83,80	
V	6	³⁷ Rb Рубидий 85,47	³⁸ Sr Стронций 87,62	³⁹ Y Иттрий 88,906	⁴⁰ Zr Цирконий 91,22	⁴¹ Nb Ниобий 92,906	⁴² Mo Молибден 95,94	⁴³ Tc Технеций (98)	⁴⁴ Ru Рутений 101,07	⁴⁵ Rh Родий 102,905	⁴⁶ Pd Палладий 106,4				
	7	⁴⁷ Ag Серебро 107,868	⁴⁸ Cd Кадмий 112,40	⁴⁹ In Индий 114,82	⁵⁰ Sn Олово 118,69	⁵¹ Sb Сурьма 121,75	⁵² Te Теллур 127,60	⁵³ I Иод 126,9044						⁵⁴ Xe Ксенон 131,30	
VI	8	⁵⁵ Cs Цезий 132,905	⁵⁶ Ba Барий 137,34	⁵⁷ La* Лантан 138,91	⁵⁸ Hf Гафний 178,49	⁵⁹ Ta Тантал 180,948	⁶⁰ W Вольфрам 183,85	⁶¹ Re Рений 186,2	⁶² Os Осмий 190,2	⁶³ Ir Иридий 192,2	⁶⁴ Pt Платина 195,09				
	9	⁷⁹ Au Золото 196,967	⁸⁰ Hg Ртуть 200,59	⁸¹ Tl Таллий 204,37	⁸² Pb Свинец 207,19	⁸³ Bi Висмут 208,980	⁸⁴ Po Полоний (209)	⁸⁵ At Астат (210)						⁸⁶ Rn Радон (222)	
VII	10	⁸⁷ Fr Франций (223)	⁸⁸ Ra Радий (226)	⁸⁹ Ac** Актиний (227)	⁹⁰ Rf Резерфордий (261)	⁹¹ Db Дубний (262)	⁹² Sg Сибборгий (266)	⁹³ Bh Борий (264)	⁹⁴ Hs Гассий (265)	⁹⁵ Mt Мейтнерий (268)	⁹⁶ Ds Дарьшвидтский (271)				
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄						
ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR							
ЛАНТАНОИДЫ*		Ce 58 Церий 140,12	Pr 59 Прозерий 140,907	Nd 60 Неодим 144,24	Pm 61 Прометий (145)	Sm 62 Самарий 150,35	Eu 63 Европий 151,96	Gd 64 Гадолиний 157,25	Tb 65 Тербий 158,924	Dy 66 Диспрозий 162,50	Ho 67 Гольмий 164,930	Er 68 Эрбий 167,26	Tm 69 Тулий 168,934	Yb 70 Иттербий 173,04	Lu 71 Лютеций 174,967
АКТИНОИДЫ**		Th 90 Торий 232,038	Pa 91 Просаксий 231,04	U 92 Уран 238,03	Np 93 Нептуний (237)	Pu 94 Плутоний (244)	Am 95 Америций (243)	Cm 96 Курий (247)	Bk 97 Берклий (247)	Cf 98 Калифорний (251)	Es 99 Эйнштейний (252)	Fm 100 Фермий (257)	Md 101 Менделевий (258)	No 102 Нобелий (259)	Lr 103 Лаврушинский (262)

В 1871-75 гг. изучает свойства упругости и расширения газов. Результат- работа «Об упругости газов».

В 1876 г- командировка в Америку, в Пенсильвании осматривают американские нефтяные месторождения.

После Америки Менделеев посещает Кавказ, его работа способствует развитию нефтяной промышленности России.

1876г-избран членом-корреспондентом Петербургской АН.

В 1882г после развода с первой женой женится на Анне Ивановне Поповой, дочери казачьего полковника. У них родится дочь Любовь, впоследствии ставшая музой и женой поэта Александра Блока.



1880гг изучает растворы, публикует работы «Исследования водных растворов по удельному весу.

1887 г поднимается на воздушном шаре, для наблюдения за солнечным затмением.

1888г отправляется на Украину, для изучения Донецкой каменноугольной области.



1890 г. завершает карьеру преподавателя, протестуя против притеснения студентов. Помимо химии обращается к экономическим и государственным вопросам.

Публикует «Толковый тариф 1890г. для русской обрабатывающей промышленности».

В эти же годы посещает Англию и Францию, консультант по вопросам перевооружения русской армии и флота для выработки бездымного пороха. В 1891 г. официально назначен консультантом при управляющем морским министерством по пороховым вопросам. В 1892г совместно со своими учениками создает в лаборатории тип бездымного пороха-пирроколлоидного. Правительство не успело запатентовать порох, рецепт ушел в Америку.

В 1893г назначен ученым хранителем мер и весов в палате мер и весов, только что открытой при Министерстве финансов. Начинает издание журнала «Временник» (по измерительным исследованиям). В 1894 г избран действительным членом Императорской академии художеств.

Заслуги



5000 научных трудов, член 90 АН, научных университетов и обществ.

Член Лондонской, Римской, Бельгийской, Российской, Парижской, Берлинской, Бостонской АН - всех крупнейших на тот момент.



Элемент № 101 менделевий носит его имя.

Умер 2 февраля 1907 года.
Похоронен рядом с сыном на
Волковском кладбище в
Санкт-Петербурге.

