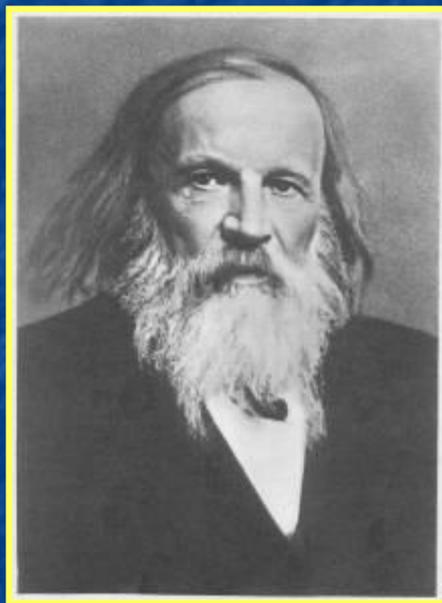
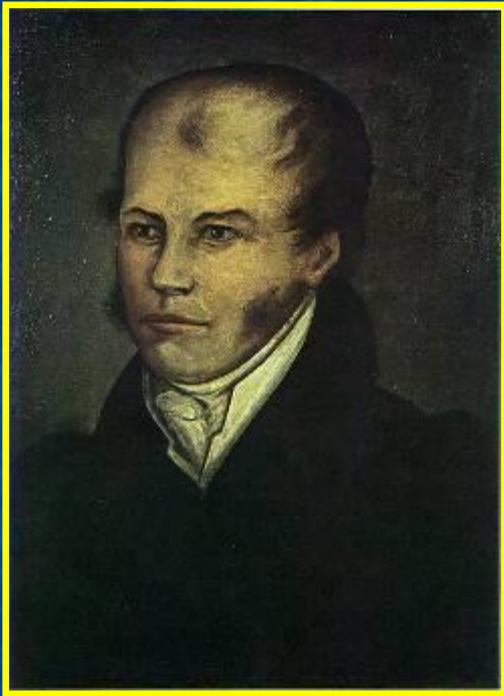


Дмитрий Иванович Менделеев



История жизни
и
научных исследований.

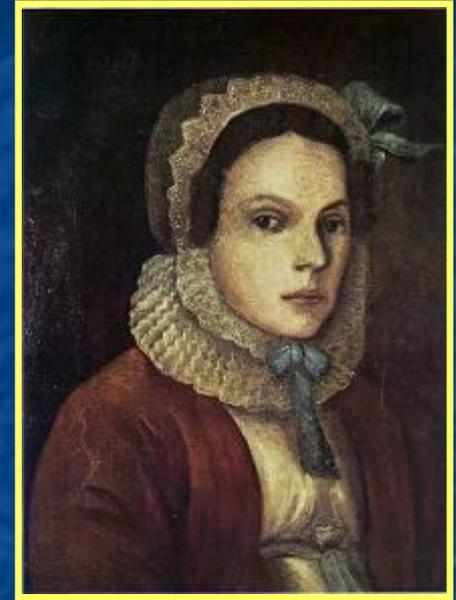
Д.И.Менделеев родился
27 января 1834 г.в г.Тобольске,
был младшим из 14 детей.



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.

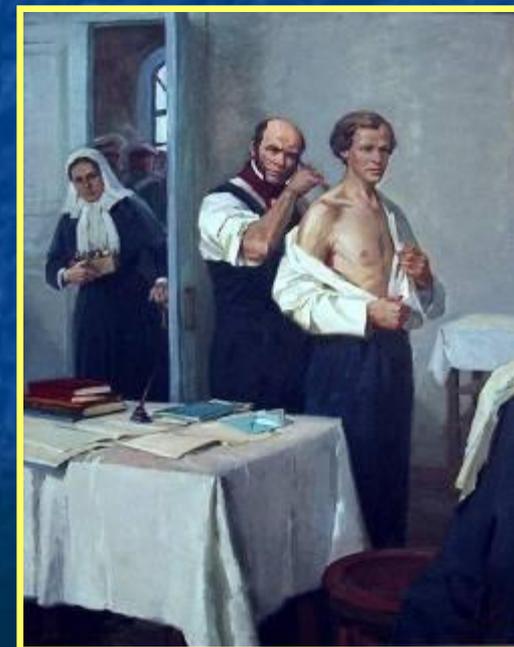


Едет в Крым, доктора советуют
показаться Н.И.Пирогову.

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.

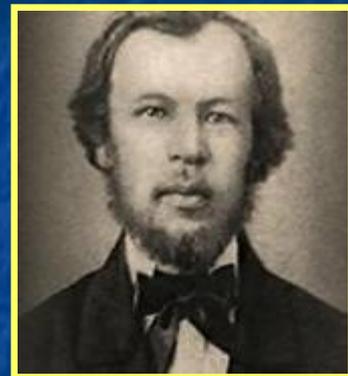
В Гайдельберге обустроивает
небольшую лабораторию.

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.

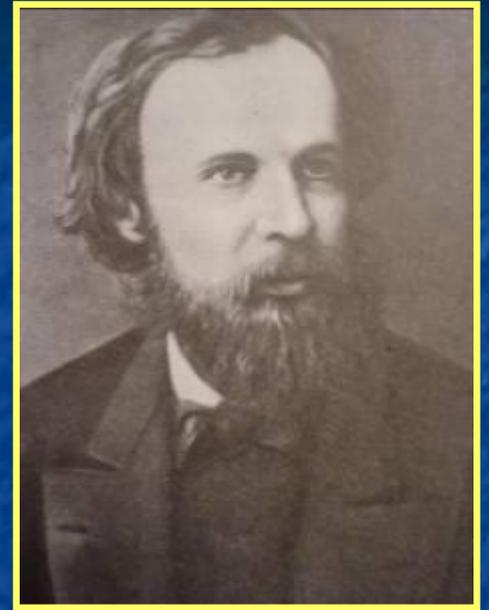


В 1862 г вступает в брак с Феозвой Никитичной Лещевой. Некоторое время семья проживает в имении Боблово, недалеко от Клина.



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 Водород 1,00797							² Гелий 4,0026						
II	2	³ Литий 6,941	⁴ Бериллий 9,0122	⁵ Бор 10,811	⁶ Углерод 12,01115	⁷ Азот 14,0067	⁸ Кислород 15,9994	⁹ Фтор 18,9984	¹⁰ Неон 20,180						
III	3	¹¹ Натрий 22,9898	¹² Магний 24,305	¹³ Алюминий 26,9815	¹⁴ Кремний 28,086	¹⁵ Фосфор 30,9738	¹⁶ Сера 32,064	¹⁷ Хлор 35,453	¹⁸ Аргон 39,948						
IV	4	¹⁹ Калий 39,0983	²⁰ Кальций 40,08	²¹ Скандий 44,956	²² Титан 47,87	²³ Ванадий 50,942	²⁴ Хром 51,996	²⁵ Марганец 54,938	²⁶ Железо 55,847	²⁷ Кобальт 58,9332	²⁸ Никель 58,69				
	5	²⁹ Медь 63,546	³⁰ Цинк 65,39	³¹ Галлий 69,72	³² Германий 72,59	³³ Мышьяк 74,9216	³⁴ Селен 78,96	³⁵ Бром 79,904			³⁶ Криптон 83,80				
V	6	³⁷ Рубидий 85,47	³⁸ Стронций 87,62	³⁹ Иттрий 88,906	⁴⁰ Цирконий 91,22	⁴¹ Ниобий 92,906	⁴² Молибден 95,94	⁴³ Технеций (98)	⁴⁴ Рутений 101,07	⁴⁵ Родий 102,905	⁴⁶ Палладий 106,4				
	7	⁴⁷ Серебро 107,868	⁴⁸ Кадмий 112,40	⁴⁹ Индий 114,82	⁵⁰ Олово 118,69	⁵¹ Сурьма 121,75	⁵² Теллур 127,60	⁵³ Йод 126,9044			⁵⁴ Ксенон 131,30				
VI	8	⁵⁵ Цезий 132,905	⁵⁶ Барий 137,34	⁵⁷ Лантан 138,91	⁵⁸ Гафний 178,49	⁵⁹ Тантал 180,948	⁶⁰ Вольфрам 183,85	⁶¹ Рений 186,2	⁶² Осмий 190,2	⁶³ Иридий 192,2	⁶⁴ Платина 195,09				
	9	⁷⁹ Золото 196,967	⁸⁰ Ртуть 200,59	⁸¹ Таллий 204,37	⁸² Свинец 207,19	⁸³ Висмут 208,980	⁸⁴ Полоний (209)	⁸⁵ Астат (210)			⁸⁶ Радон (222)				
VII	10	⁸⁷ Франций (223)	⁸⁸ Радий (226)	⁸⁹ Активный (227)	⁹⁰ Резерфордий (261)	⁹¹ Дубний (262)	⁹² Сиборгий (263)	⁹³ Борий (264)	⁹⁴ Гассий (265)	⁹⁵ Мейтнерий (266)	⁹⁶ Дарвигштадтий (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 Прозердий 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 Протактиний 231,04	U ⁹² Уран 238,03	Np ⁹³ Нептуний (237)	Pu ⁹⁴ Плутоний (244)	Am ⁹⁵ Америций (243)	Cm ⁹⁶ Кюрий (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 Лавруренсий (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.

1876 г. избран членом-корреспондентом Петербургской АН.

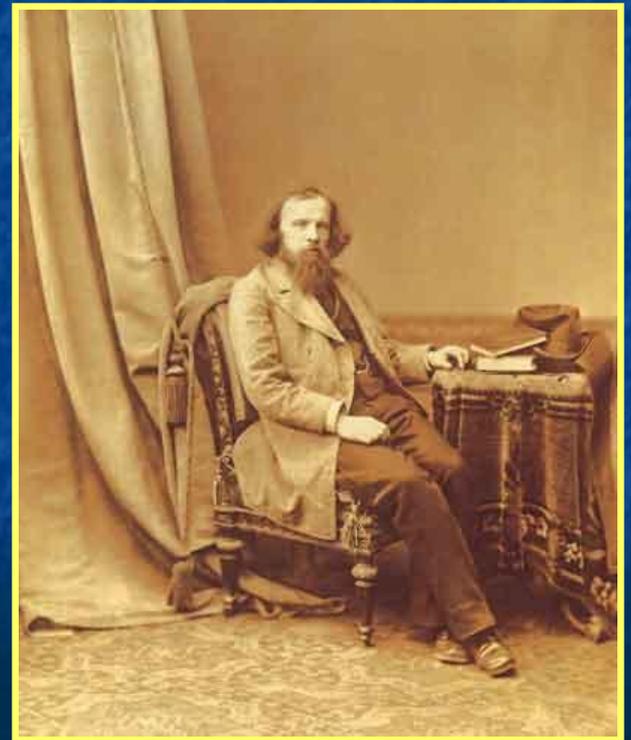
В 1882г после развода с первой женой женится на Анне Ивановне Поповой, дочери казачьего полковника. У них родится дочь Любовь, впоследствии ставшая музой и женой поэта Александра Блока.



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.



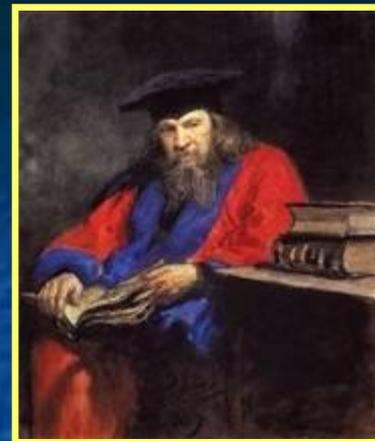
1890 г. завершает карьеру преподавателя, протестуя против притеснения студентов. Помимо химии обращается к экономическим и государственным вопросам.

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.

