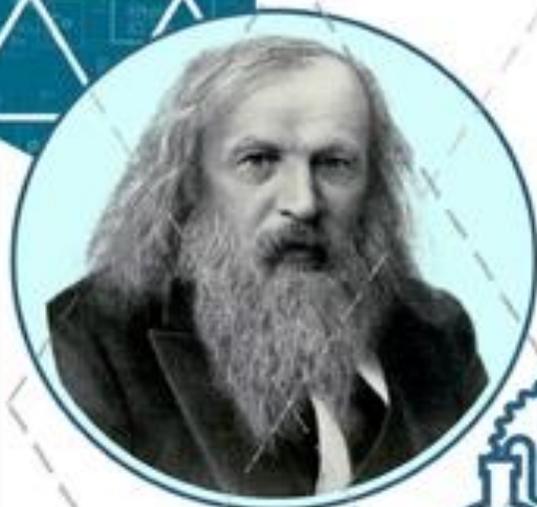




300 лет Российской академии наук

ОТЕЧЕСТВА ВЕЛИКИЕ УМЫ



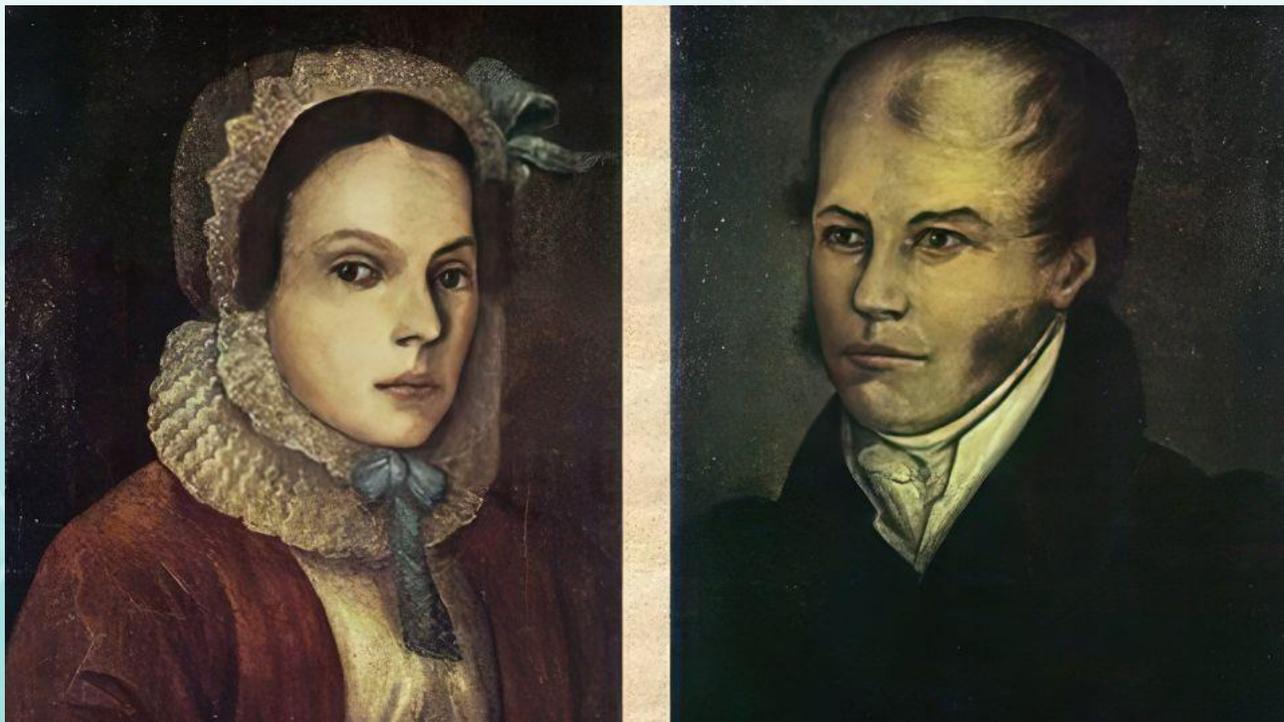
ГЕНИЙ РУССКОЙ НАУКИ

*190 лет со дня рождения
Д.И. Менделеева*



- **Д. И. Менделеев родился 8 февраля 1834 года в Тобольске в семье директора Тобольской гимназии Ивана Павловича Менделеева и его жены Марии Дмитриевны.**
- **Дмитрий Иванович был семнадцатым ребенком в семье.**
- **Из семнадцати детей восемь умерли ещё в младенчестве.**

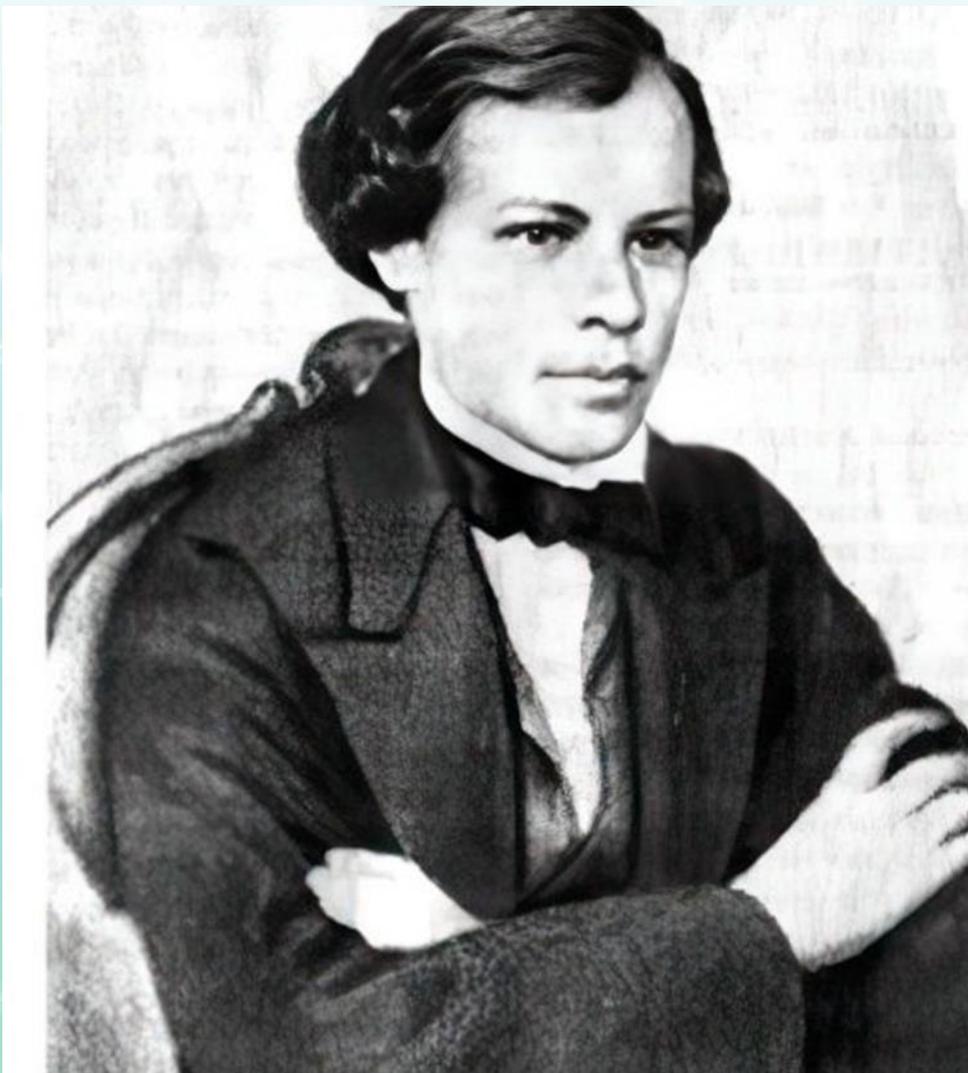




Родители Дмитрия Менделеева

Иван Менделеев потерял зрение из-за катаракты, операция не принесла значимого облечение, а впоследствии он скончался, когда младшему сыну исполнилось всего 13 лет.

Мария Менделеева, мать ученого, проявила решительность и стала управляющей стекольной фабрики, чтобы прокормить семью. Это был смелый шаг для матери и вдовы. Она задалась целью дать детям достойное образование и особенно ее заботил одаренный младший ребенок. Мария Менделеева хотела, чтобы Дмитрий учился в Московском университете, но он мог поступить лишь в Казанский, так как абитуриенты были «привязаны» к определенному региону. Тогда его решили отправить в Санкт-Петербург, где он стал студентом Главного педагогического университета.



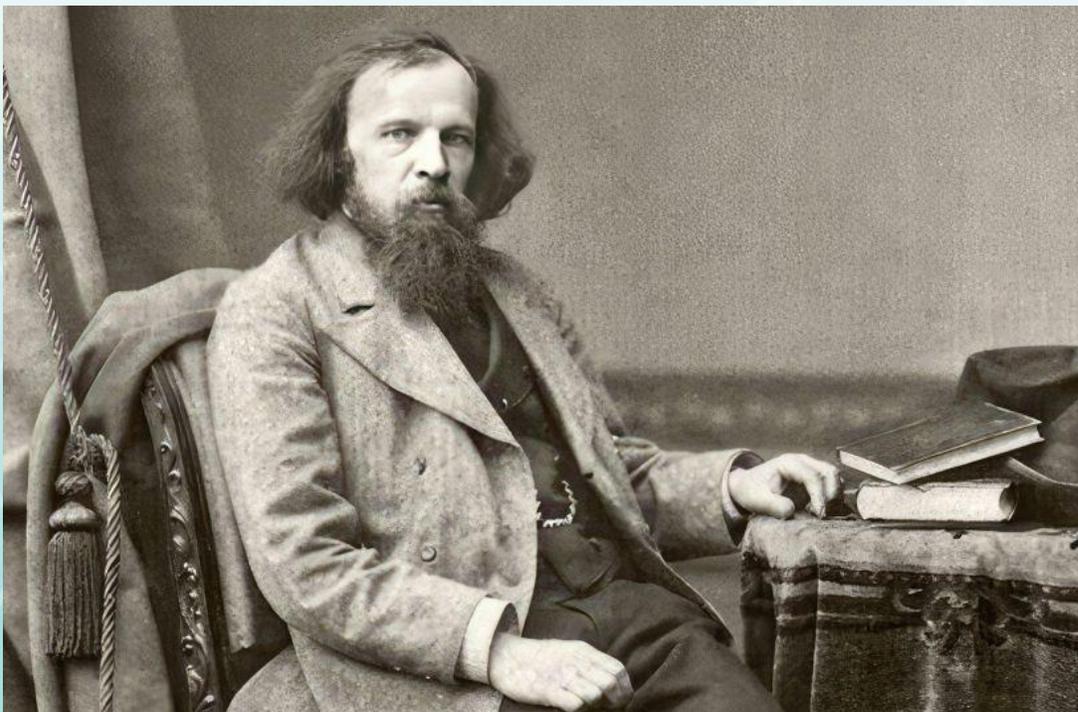
В том же году Мария Менделеева скончалась. Дмитрий Менделеев всегда помнил мать, был благодарен, что она научила его любить природу и науку, дала достойное образование. Он окончил физико-математический факультет. Учеба давалась Менделееву не без трудностей: местный климат подорвал его здоровье. Однако он любил науку, его первые научные труды посвящены силикатам. Благодаря изучению силикатов Менделеев впервые стал задумываться об особенностях разных химических соединений.



В 21 год молодой человек оканчивает с особым отличием (золотой медалью) Главный педагогический институт в Санкт-Петербурге, недолго преподает в учебных заведениях Симферополя и Одессы. За это время написал диссертацию, получил степень магистра и уже в 23 года стал приват-доцентом столичного университета.



В 1855 Менделеев с отличием завершил обучение и стал учительствовать вначале в гимназии Симферополя, затем – Одессы (на юг его отправили для поправки здоровья по ходатайству вуза перед министерством образования). Спустя год в университете города на Неве он защитил магистерскую диссертацию, в 1857 представил очередную квалификационную работу и в качестве доцента начал читать студентам лекции по химии.

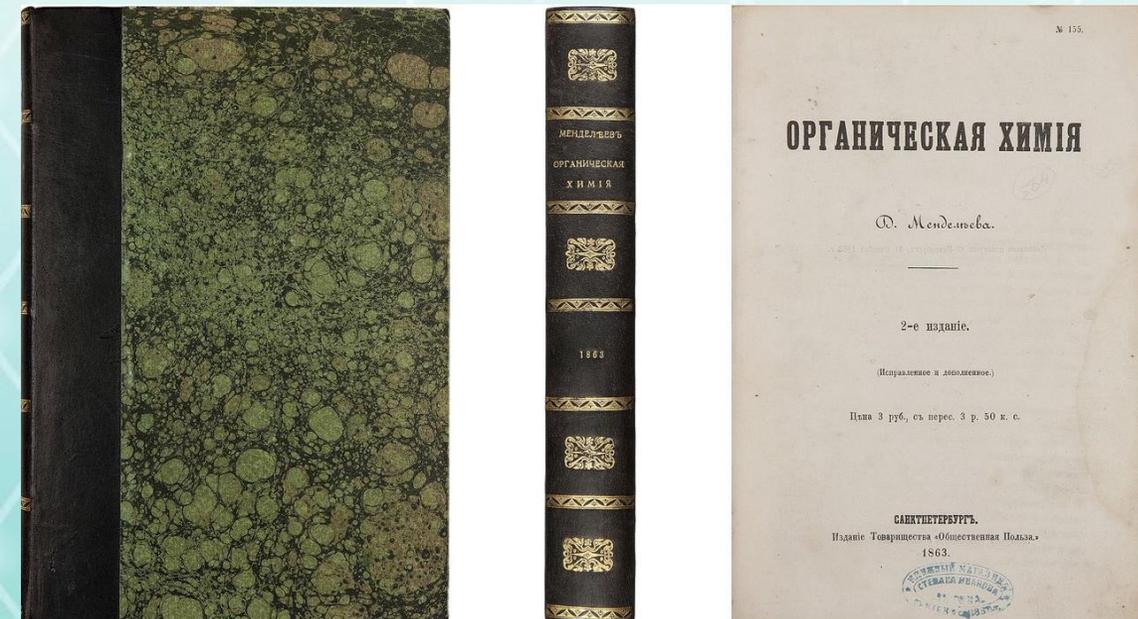


Спустя два года молодой исследователь был отправлен в немецкий Гейдельберг, где занимался вопросами физхимии и познакомился со многими выдающимися просветителями, включая Германа Гельмгольца, Александра Бородина, Ивана Сеченова. В 1860 он присутствовал на съезде в городе Карлсруэ, спустя год издал знаменитый труд «Органическая химия», высоко оцененный Климентом Тимирязевым и заслуживший присвоения АН престижной Демидовской премии.

В 1864 г. он получил профессорское звание в технологическом вузе а через год, после защиты докторской, высший ученый титул имел и в университете.

Еще раньше, в 1861–1862 гг., написал учебник «Органическая химия», который оценили как вклад в науку, а автора наградили полной Демидовской премией.

Профессор Менделеев столкнулся с тем, что у студентов не было единого учебного пособия, и взялся написать его. В процессе работы над учебником «Основы химии» Менделеев раздумывает о природе химических элементов, ищет принципы их систематизации.



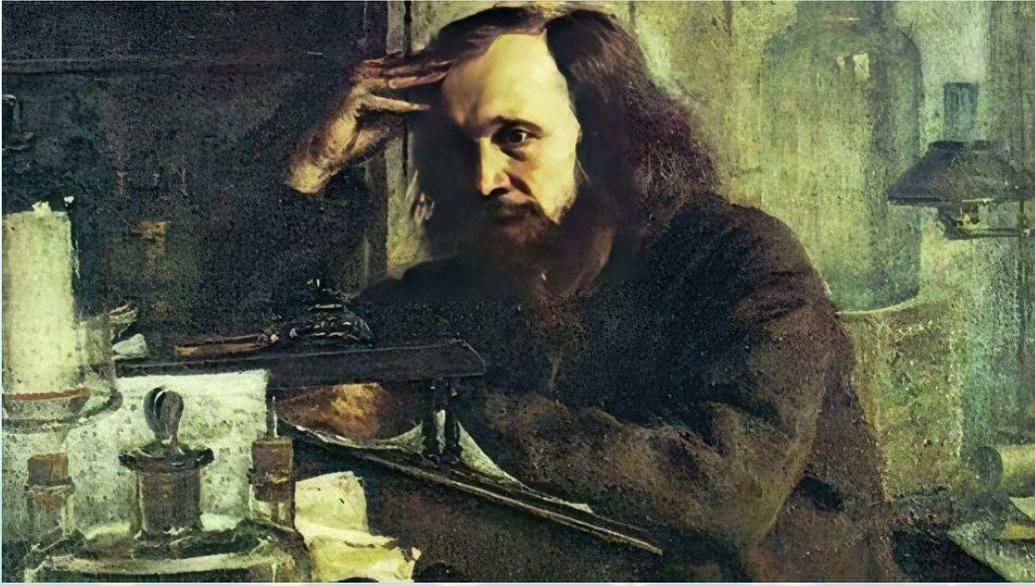
Периодическая таблица Д. И. Менделеева

Период	Ряд	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ														
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII							
1	1	(H)								H 1,00797 Водород	He 4,0026 Гелий	Обозначение элемента Атомный номер Относительная атомная масса				
2	2	Li 3 6,939 Литий	Be 4 9,0122 Бериллий	B 5 10,811 Бор	C 6 12,01115 Углерод	N 7 14,0067 Азот	O 8 15,9994 Кислород	F 9 18,9984 Фтор	Ne 10 20,179 Неон	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; display: inline-block;"> Li 3 6,939 Литий </div>						
3	3	Na 11 22,9898 Натрий	Mg 12 24,305 Магний	Al 13 26,9815 Алюминий	Si 14 28,086 Кремний	P 15 30,9738 Фосфор	S 16 32,064 Сера	Cl 17 35,453 Хлор	Ar 18 39,948 Аргон							
4	4	K 19 39,102 Калий	Ca 20 40,08 Кальций	Sc 21 44,956 Скандий	Ti 22 47,90 Титан	V 23 50,942 Ванадий	Cr 24 51,996 Хром	Mn 25 54,9380 Марганец	Fe 26 55,847 Железо	Co 27 58,9330 Кобальт	Ni 28 58,71 Никель					
	5	Cu 29 63,546 Медь	Zn 30 65,37 Цинк	Ga 31 69,72 Галлий	Ge 32 72,59 Германий	As 33 74,9216 Мышьяк	Se 34 78,96 Селен	Br 35 79,904 Бром	Kr 36 83,80 Криптон							
5	6	Rb 37 85,47 Рубидий	Sr 38 87,62 Стронций	Y 39 88,905 Иттрий	Zr 40 91,22 Цирконий	Nb 41 92,906 Ниобий	Mo 42 95,94 Молибден	Tc 43 [99] Технеций	Ru 44 101,07 Рутений	Rh 45 102,905 Родий	Pd 46 106,4 Палладий					
	7	Ag 47 107,868 Серебро	Cd 48 112,40 Кадмий	In 49 114,82 Индий	Sn 50 118,69 Олово	Sb 51 121,75 Сурьма	Te 52 127,60 Теллур	I 53 126,9044 Иод	Xe 54 131,30 Ксенон							
6	8	Cs 55 132,905 Цезий	Ba 56 137,34 Барий	La* 57 138,91 Лантан	Hf 72 178,49 Гафний	Ta 73 180,948 Тантал	W 74 183,85 Вольфрам	Re 75 186,2 Рений	Os 76 190,2 Осмий	Ir 77 192,2 Иридий	Pt 78 195,09 Платина					
	9	Au 79 196,967 Золото	Hg 80 200,59 Ртуть	Tl 81 204,37 Таллий	Pb 82 207,19 Свинец	Bi 83 208,980 Висмут	Po 84 [210]* Полоний	At 85 [210] Астат	Rn 86 [222] Радон							
7	10	Fr 87 [223] Франций	Ra 88 [226] Радий	Ac** 89 [227] Актиний	Rf 104 [261] Резерфордий	Db 105 [262] Дубний	Sg 106 [263] Сиборгий	Bh 107 [262] Борий	Hs 108 [265] Хассий	Mt 109 [266] Майтнерий	Ds 110 [271] Дармштадтий					
	11	Rg 111 [272] Рентгений	Cn 112 [285] Коперниций	Nh 113 [286] Нихоний	Fl 114 [286] Флеровий	Mc 115 [286] Московский	Lv 116 [286] Ливерморий	Ts 117 [286] Теннессин	Og 118 [294] Оганесон							
		Lanthanides*	58 Ce 140,12 Церий	59 Pr 140,907 Празеодим	60 Nd 144,24 Неодим	61 Pm [147]* Прометий	62 Sm 150,35 Самарий	63 Eu 151,96 Европий	64 Gd 157,25 Гадолиний	65 Tb 158,924 Тербий	66 Dy 162,50 Диспрозий	67 Ho 164,930 Гольмий	68 Er 167,26 Эрбий	69 Tm 168,934 Тулий	70 Yb 173,04 Иттербий	71 Lu 174,97 Лютеций
		Actinides**	90 Th 232,038 Торий	91 Pa [231] Протактиний	92 U 238,03 Уран	93 Np [237] Нептуний	94 Pu [244] Плутоний	95 Am [243] Америций	96 Cm [247] Кюрий	97 Bk [247] Берклий	98 Cf [252]* Калифорний	99 Es [254] Эйнштейний	100 Fm [257] Фермий	101 Md [257] Менделевий	102 No [259] Нобелий	103 Lr [260] Лоуренсий



В 1869 году она была опубликована в главном труде Менделеева «Основы химии» и тут же была признана великим достоянием науки.

Ученого трижды выдвигали на Нобелевскую премию. Скорее всего, Дмитрий Иванович не получил ее и еще некоторые награды лишь из-за своего характера и личных неприязненных отношений с теми, кто принимал решение о выборе лауреатов.



- **Еще в 1860-е годы он разработал технологию производства машинных масел, которые стали выпускать в 1879-м.**
- **В Донецком бассейне в 1888 году ученый инспектировал месторождения угля, заодно составил проект расчистки Дона.**
- **Уйдя из университета, работал над вопросами таможенно-тарифной политики страны. Написал капитальный труд с обзором российской промышленности, который стал экономической энциклопедией России того времени.**
- **Работал в научно-технической лаборатории Морского министерства, разработал технологию изготовления бездымного пороха.**
- **Тогда же редактировал близкие ему разделы знаменитого «Энциклопедического словаря Брокгауза и Эфрона», сам написал для него десятки статей.**
- **В 65 лет Менделеев возглавил экспедицию на Урал, которая несколько месяцев изучала, как активизировать промышленное развитие края.**



Весы, сконструированные Д. И. Менделеевым для взвешивания газообразных и твёрдых веществ



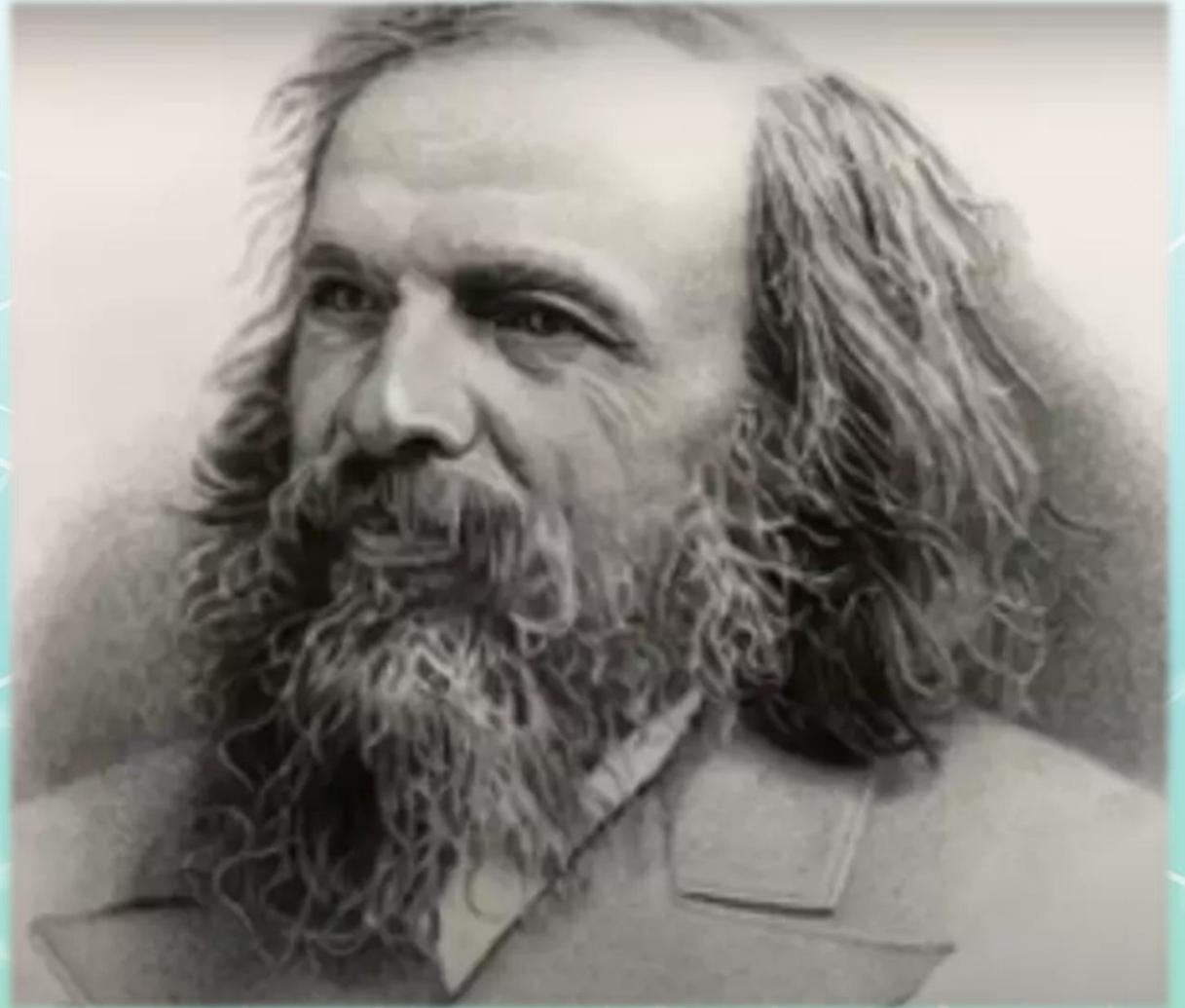
- В 1874 году он вывел общее уравнение состояния газа- закон Менделеева – Клайперона.
- В 1878 г. разработал гидратную теорию растворов.
- В Разработал проект ледокола.
- 1873 г. создал новую метрическую систему измерения и т.д.

Написал более 500 научных работ по физике и химии, его собрание сочинений состоит из 25 томов, каждый из них посвящен отдельной теме.

В брак Менделеев вступал дважды:

По возвращении из заграничной командировки ученый женился на давней знакомой **Феозве Лещевой** (падчерице Ершова — автора знаменитого «Конька-горбунка»). Она была старше Дмитрия на восемь лет. В семье появились на свет трое детей, но не все выжили, а жизнь по принципу стерпится-слюбится у пары не сложилась.

В 42-летнем возрасте Дмитрий встретил свою настоящую любовь — 16-летнюю **Анну Попову**. Девушка талантливая: училась музыке и живописи, посещала так называемые молодежные пятницы, которые в 1870-е устраивал Менделеев. В этом браке родилось четверо детей. Их старшая дочь Любовь стала женой поэта Александра Блока.

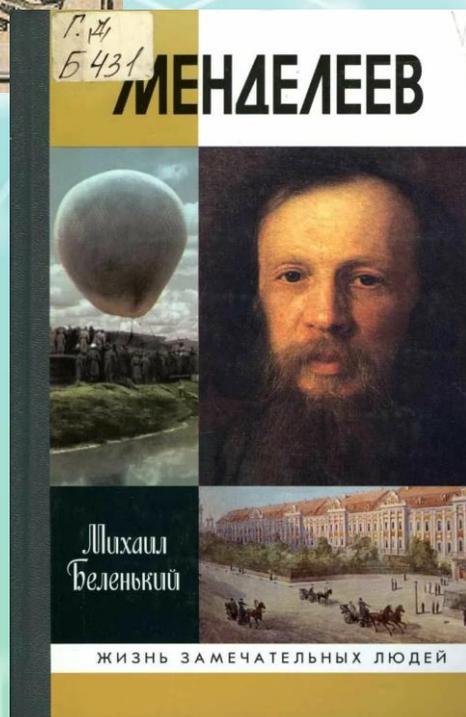


**Дмитрий Иванович Менделеев
прожил достойную и долгую жизнь.
Он скончался в возрасте 72 лет в
1907 году. И, хотя его, как личность,
оценивали весьма противоречиво, его
вклад в науку бесценен.**



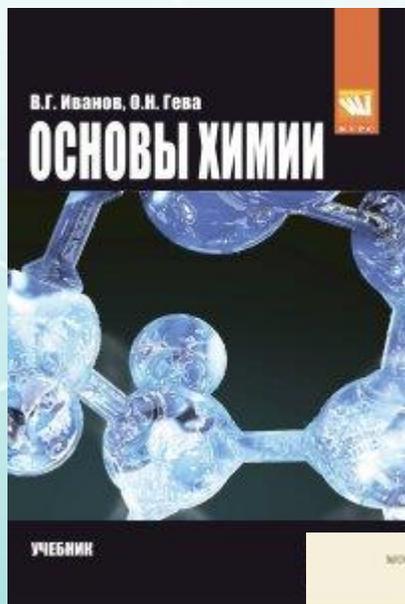


Менделеева А.И. Менделеев в жизни: биографии и мемуары / А.И. Менделеева. – Москва: Издание М. и С. Сабашниковых, 1928. – 48 с. <https://litmir.club/bd/?b=265159>



Беленький М.Д. Менделеев: жизнь замечательных людей / М.Д. Беленький. – Москва: Молодая гвардия, 2010. – 320 с.

https://www.eduspb.com/public/books/byograf/mendeleev_miha il_belenkiy - 2010.pdf



Иванов, В. Г. Основы химии: Учебник / В.Т. Иванов, О.Н. Гева. - Москва: КУРС: ИНФРА-М, 2019. - 556 с. - ISBN 978-5-905554-40-7. - Текст : электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/1022478>



Козиков, И. А. М.В. Ломоносов, Д.И. Менделеев, В.И. Вернадский о России : монография / И. А. Козиков. — Москва : МГУ имени М.В.Ломоносова, 2011. — 504 с. — ISBN 978-5-211-05859-0. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/114563>



Менделеев Д.И. Мысли о развитии сельскохозяйственной промышленности. - Репринтное воспроизведение издания 1899 г. - Москва : ИНФРА-М. - 2011. - 39 с. - ISBN 978-5-16-012032-4. - Текст : электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/348894>

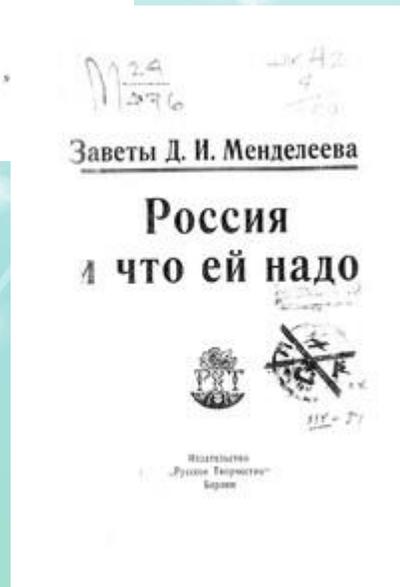


Менделеев Д.И. Оправдание истины: Монография. - Репринтное воспроизведение издания 1910 г. - Москва : ИНФРА-М, 2011. - 67 с. - ISBN 978-5-16-012014-0. - Текст : электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/348960>



Менделеев Д.И. Где строить нефтяные заводы: Монография. - Репринтное воспроизведение издания 1881 г. - Москва : ИНФРА-М, 2011. - 86 с. - ISBN 978-5-16-012016-4. - Текст : электронный. - URL:

<https://znanium.com/catalog/product/349037>



Менделеев Д.И. Россия и что ей надо: Монография. - Репринтное воспроизведение издания. - Москва : ИНФРА-М, 2011. - 44 с. - ISBN 978-5-16-012015-7. - Текст : электронный. - URL: <https://znanium.com/catalog/product/349040>