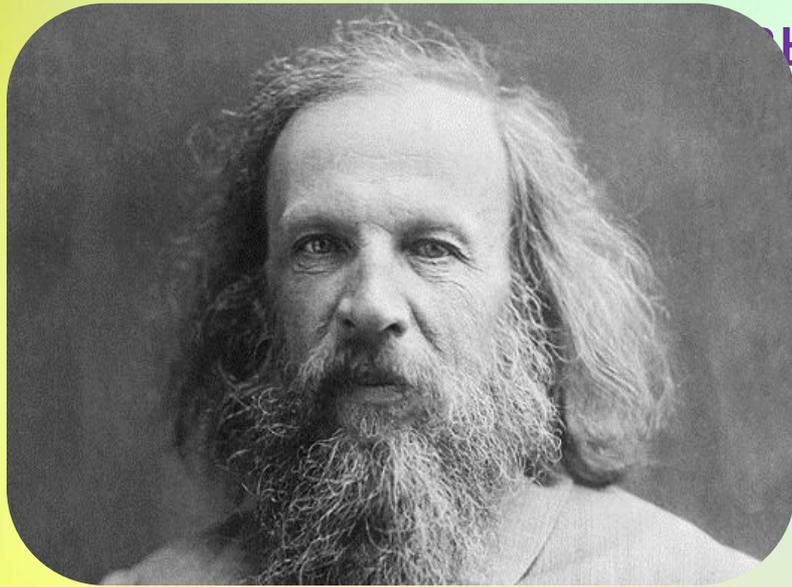


Муниципальное бюджетное учреждение культуры
 «Централизованная система детских библиотек г. Брянска»
 Детская библиотека № 1 им. В. Е. Сорочкина

«Дмитрий Менделеев – гордость российской науки»

Выстав



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
2	2	Li 6,939 Литий	Be 9,0122 Бериллий	B 10,811 Бор	C 12,01115 Углерод	N 14,0067 Азот	O 15,9994 Кислород	F 18,9984 Фтор	Ne 20,179 Неон	Li 6,939 Литий		
3	3	Na 22,9898 Натрий	Mg 24,305 Магний	Al 26,9815 Алюминий	Si 28,086 Кремний	P 30,9738 Фосфор	S 32,064 Сера	Cl 35,453 Хлор	Ar 39,948 Аргон			
4	4	K 39,102 Калий	Ca 40,08 Кальций	Sc	Ti 47,88 Титан	V 50,942 Ванадий	Cr 51,996 Хром	Mn 54,9380 Марганец	Fe 55,847 Железо	Co 58,9332 Кобальт	Ni 58,71 Никель	
5	5	Rb 85,47 Рубидий	Sr 87,62 Стронций	Y 88,905 Иттрий	Zr 91,22 Цирконий	Nb 92,906 Ниобий	Mo 95,94 Молибден	Tc [99] Технеций	Ru 101,07 Рутений	Rh 102,905 Родий	Pd 106,4 Палладий	
6	6	Cs 132,905 Цезий	Ba 137,34 Барий	La* 138,91 Лантан	Hf 178,49 Гафний	Ta 180,948 Тантал	W 186,2 Вольфрам	Re 186,2 Рений	Os 196,2 Осмий	Ir 192,2 Иридий	Pt 195,09 Платина	
7	7	Ra 226 Радий	Ac** [227] Актиний	Rf [261] Риферфордий	Db [262] Дубний	Sg [263] Сигборгий	Bh [264] Борий	Hs [265] Хассий	Mt [266] Мейтнерий	Ds [267] Дармштадт		
8	8	Fr [223] Франций	Ra [226] Радий	Ac** [227] Актиний	Rf [261] Риферфордий	Db [262] Дубний	Sg [263] Сигборгий	Bh [264] Борий	Hs [265] Хассий	Mt [266] Мейтнерий	Ds [267] Дармштадт	
9	9	Rg [285] Рентгений	Cn [285] Коперниций	Nh [285] Нихоний	Fl [285] Флеровий	Mc [285] Московий	Lv [285] Ливерморий	Ts [285] Теннессин	Og [285] Оганесон			
10	10	Uu [289] Унунвений	Uub [289] Унунбий	Uut [289] Унунтрий	Uuq [289] Унунквений	Uup [289] Унунпентий	Uuh [289] Унунгексий	Uuhs [289] Унунхассий	Uuhf [289] Унунфлеровий	Uuog [289] Унунгангий		
11	11	Uu111 [289] Унунунвений	Uu112 [289] Унундвений	Uu113 [289] Унунтриений	Uu114 [289] Унунтетраений	Uu115 [289] Унунпентаений	Uu116 [289] Унунгексаений	Uu117 [289] Унунсептений	Uu118 [289] Унуноктаений	Uu119 [289] Унуннонеций	Uu120 [289] Унундванадий	

2021

Дмитрий Иванович Менделеев

(8 февраля 1834 – 2 февраля 1907 г.)



**Родился Дмитрий Менделеев
8 февраля 1834 г.
в Сибири, городе Тобольске,
в семье директора местной
гимназии**

**Он был семнадцатым и
последним ребенком
в семье Ивана Павловича и
Марии Дмитриевны
Менделеевых.**





Закончив Тобольскую гимназию, в 1850 году Дмитрий поступает в Педагогический институт Петербурга, где преподавали выдающиеся русские ученые.

Курс химии вел

А. А. Воскресенский,

лекции по математике читал

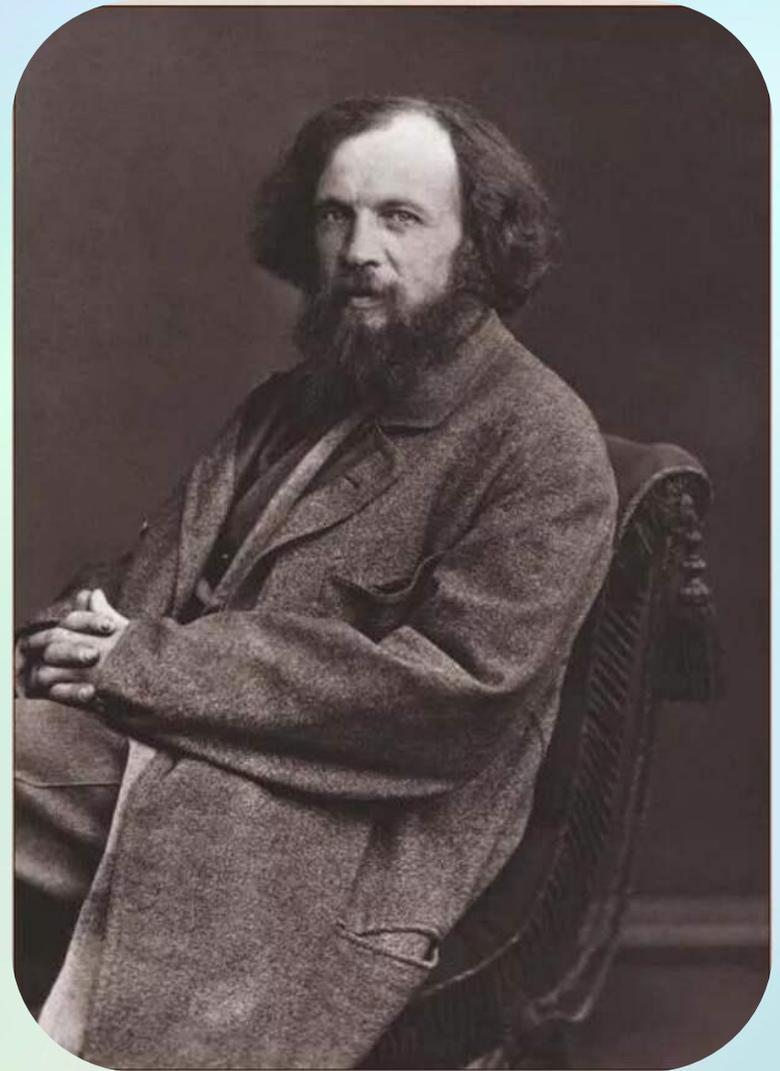
М. В. Остроградский, по физике –

Е. Х. Ленц.

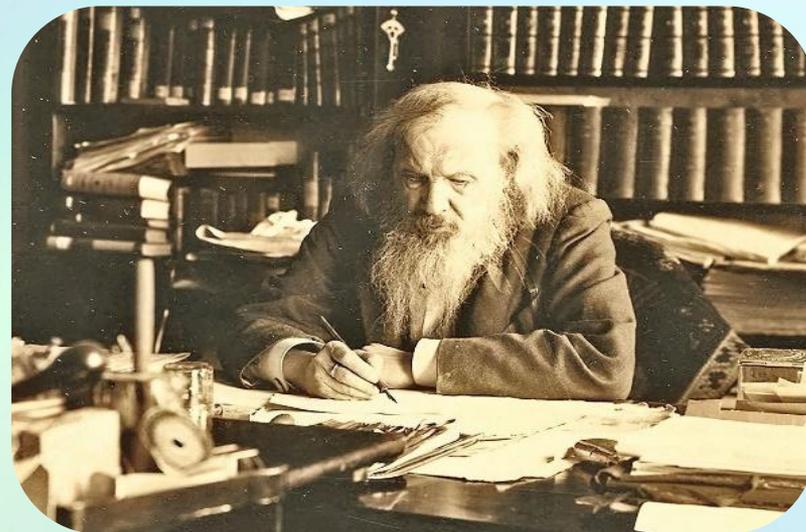
В 1854 году, когда Д. И. Менделееву было всего 20 лет, появилась его первая печатная работа о составе минералов.

В 1855 году Д. И. Менделеев окончил институт с золотой медалью.

**В январе 1859 года
Д. И. Менделеев
был отправлен
в двухгодичную
командировку в
Гейдельберг (Германия),
где, устроив небольшую
лабораторию, исследовал
капиллярность жидкостей.
В это время им написаны
работы
"О расширении
жидкостей" и
"О температуре
абсолютного кипения".**



**В 1861 году Менделеев
вернулся
в Петербург, где
возобновил чтение лекций
по органической химии,
в 1861 году опубликовал
учебник "Органическая
химия",
удостоенный
Петербургской Академией
наук Демидовской премии.**



**В 1864-1866 годах —
профессор
Петербургского
технологического
института.**

**Весь мир большой:
 жара и стужа,
 Планет кружение,
 свет зари -
 Всё то, что видим мы
 снаружи,
 Законом связано
 внутри.
 Найдётся ль правило
 простое,
 Что целый мир
 объединит?
 Таблицу Менделеев
 строит,
 Природы ищет
 алфавит.
 Е. Ефимовский**

Периодическая таблица Д. И. Менделеева

Период	Ряд	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	1	(H)						H ¹ 1,00797 Водород	He ² 4,0026 Гелий	Обозначение элемента Атомный номер Li 3 Литий 6,939 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 Кислорода	F ⁹ 18,9984 Фтор	Ne ¹⁰ 20,179 Неон		
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 58,9332 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] Сибгорий	Bh ¹⁰⁷ [262] Борий	Hs ¹⁰⁸ [265] Хассий	Mt ¹⁰⁹ [266] Майтнерий	Ds ¹¹⁰ [271] Дармштадт
	11	Rg ¹¹¹ [272] Рентгений	Cn ¹¹² [285] Коперниций	Nh ¹¹³ [286] Нихоний	Fl ¹¹⁴ [289] Флеровий	Mc ¹¹⁵ [289] Московский	Lv ¹¹⁶ [289] Ливерморий	Ts ¹¹⁷ [294] Теннессин	Og ¹¹⁸ [294] Оганесон		

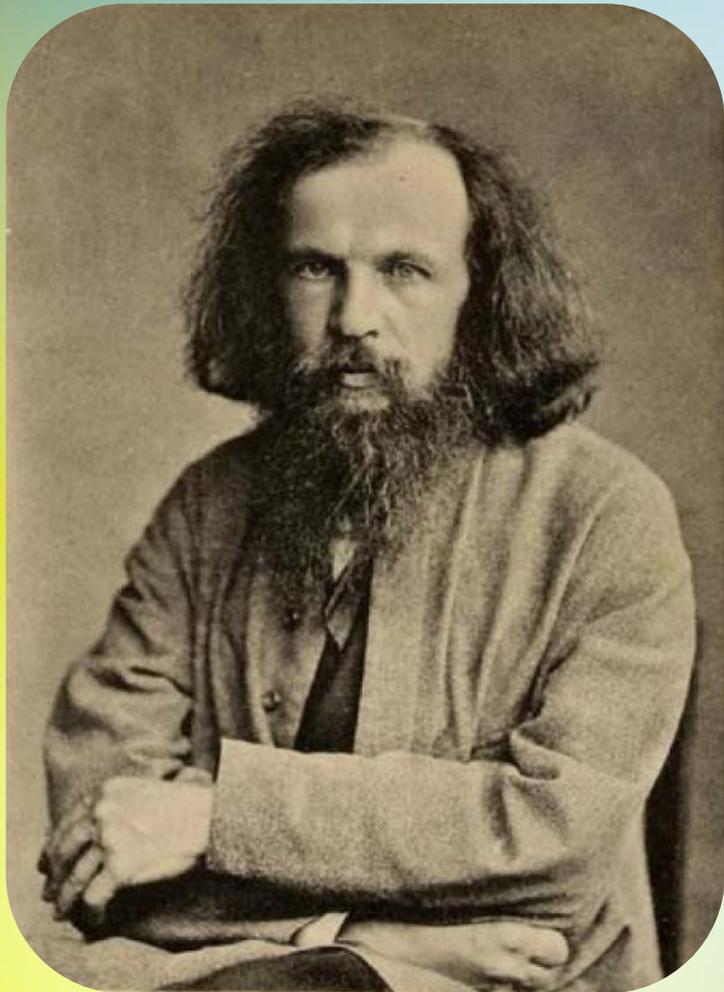
58	Ce 140,12 Церий	59	Pr 140,907 Прозеодим	60	Nd 144,24 Неодим	61	Pm [147]* Прометий	62	Sm 150,35 Самарий	63	Eu 151,96 Европий	64	Gd 157,25 Гадолиний	65	Tb 158,924 Тербий	66	Dy 162,50 Диспрозий	67	Ho 164,930 Гольмий	68	Er 167,26 Эрбий	69	Tm 168,934 Тулий	70	Yb 173,04 Иттербий	71	Lu 174,97 Лютеций
90	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 [251] Калифорний	99	Es [254] Эйнштейний	100	Fm [257] Фермий	101	Md [257] Менделеев	102	No [259] Нобелий	103	Lr [262] Лоуренсий

Приступив к работе над учебником "Основы химии", ученый совершил одно из величайших открытий в истории химии — сформулировал периодический закон химических элементов. **Первый вариант периодической таблицы элементов был опубликован в 1869 году под названием "Опыт системы элементов, основанной на их атомном весе и химическом сходстве".**

В классическом труде "Основы химии", выдержавшем при жизни ученого восемь изданий на русском языке и несколько изданий на иностранных языках, Менделеев впервые изложил неорганическую химию на основе периодического закона.

За открытие Периодического закона Менделеев получил медаль Дэви, которым наградило его Лондонское Королевское общество в 1882 году.

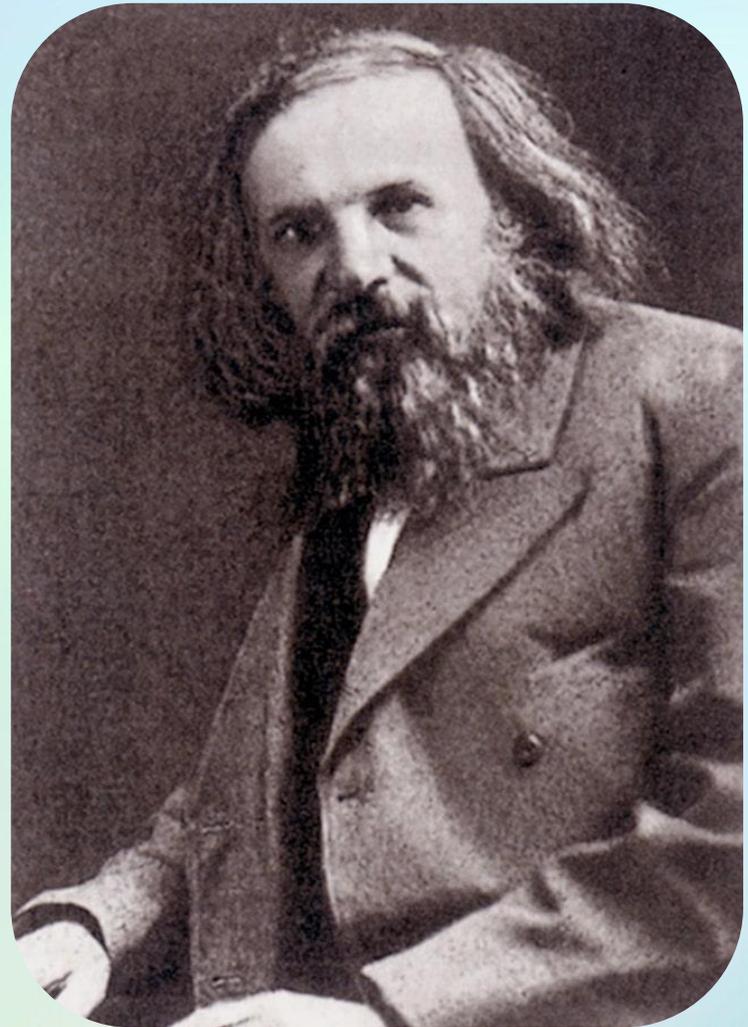




В 1871-1875 годах Менделеев занимался исследованием упругости и расширения газов и опубликовал свое сочинение "Об упругости газов".

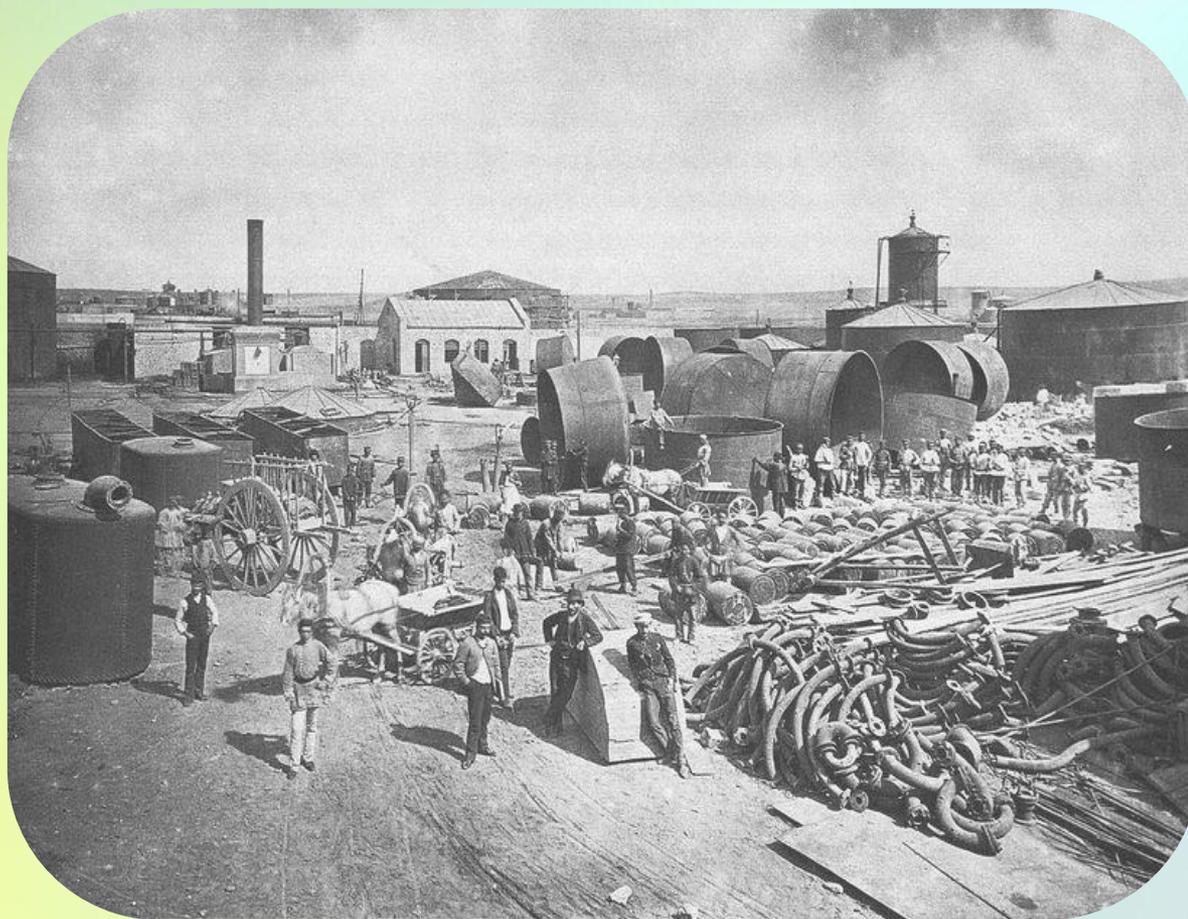
В 1876 году он был избран членом-корреспондентом Петербургской Академии Наук. В 1880 году виднейшие русские ученые выдвинули Менделеева в члены Петербургской АН, но его кандидатура была отвергнута, что вызвало резкий протест общественности в России и за рубежом

В конце 1870-х — первой половине 1880-х годов Менделеев занимался исследованием растворов, их результаты сведены в обширном сочинении "Исследования растворов по удельному весу" (1887).



Менделеев уделял много внимания нефтяной промышленности.

Результаты этих работ изложены учёным в ряде статей и монографий.



**Д. И. Менделеев первым предложил перевести на
нефтяное
топливо морской флот.**

**В 1887 г. на Черном море были проведены испытания
на
миноносцах «Сова»
и «Лука».**

Они да

таты.



В 1876-1880 годах Д. И. Менделеев провел исследования в области метеорологии и воздухоплавания, создал чувствительный дифференциальный барометр.

В августе 1887 года он

без пилота совершил полет на воздушном шаре для наблюдения солнечного затмения и изучения высоких слоев атмосферы.



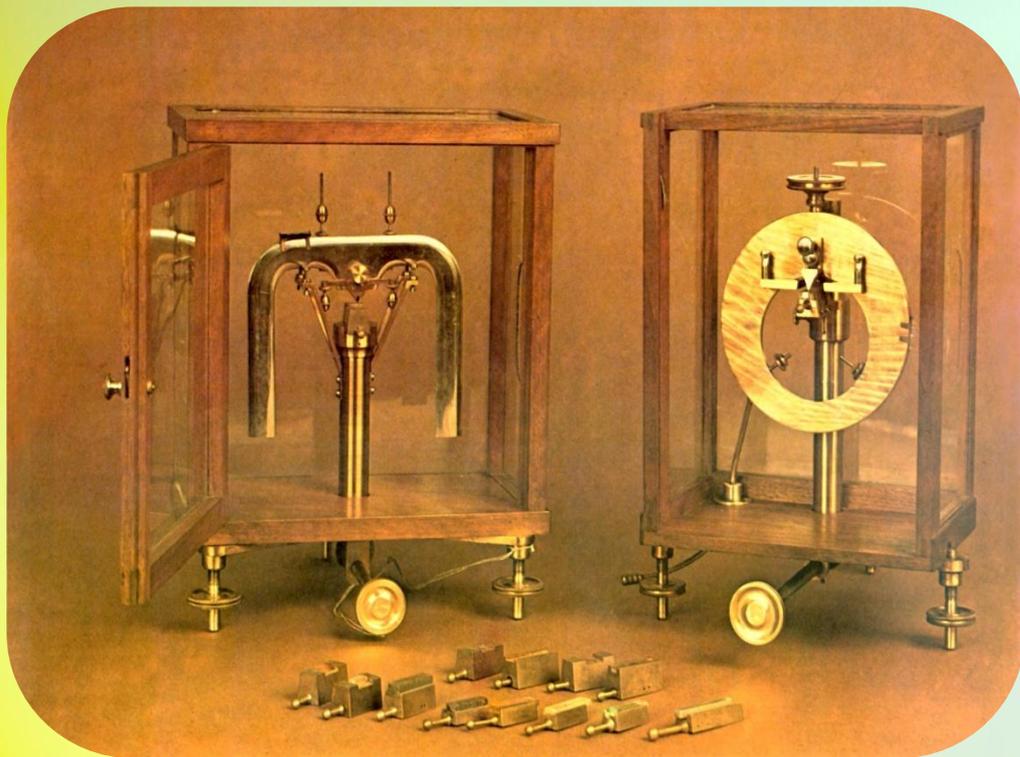
В 1890 году Менделеев покинул Петербургский университет вследствие конфликта с министром народного просвещения Иваном Деляновым, отказавшимся во время студенческих волнений принять переданную Менделеевым петицию студентов.





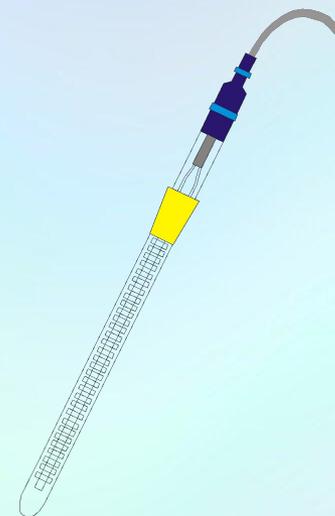
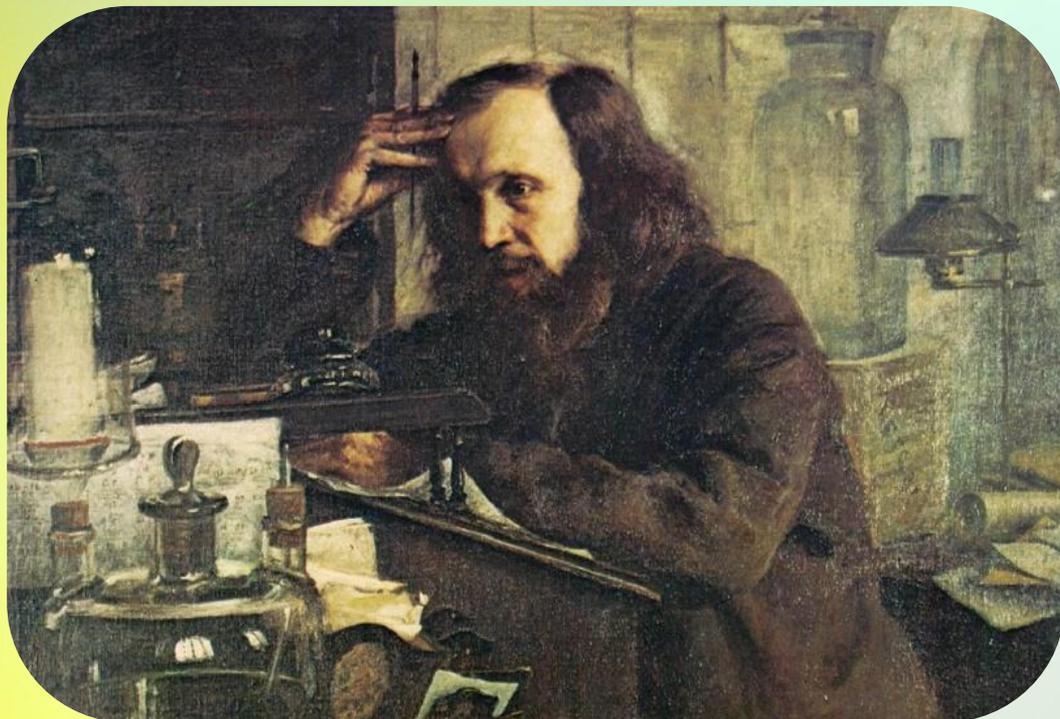
В 1890-1895 годах Д. И. Менделеев состоял консультантом Научно-технической лаборатории Морского министерства. В 1890 году изобрел новый вид бездымного пороха ("пироколлодий") и в 1892 году организовал его производство.

В 1892 году Дмитрий Менделеев был назначен ученым хранителем Депо образцовых гирь и весов, в 1883 году преобразованного по его инициативе в Главную палату мер и весов. Её управляющим (директором) он и оставался до конца жизни.

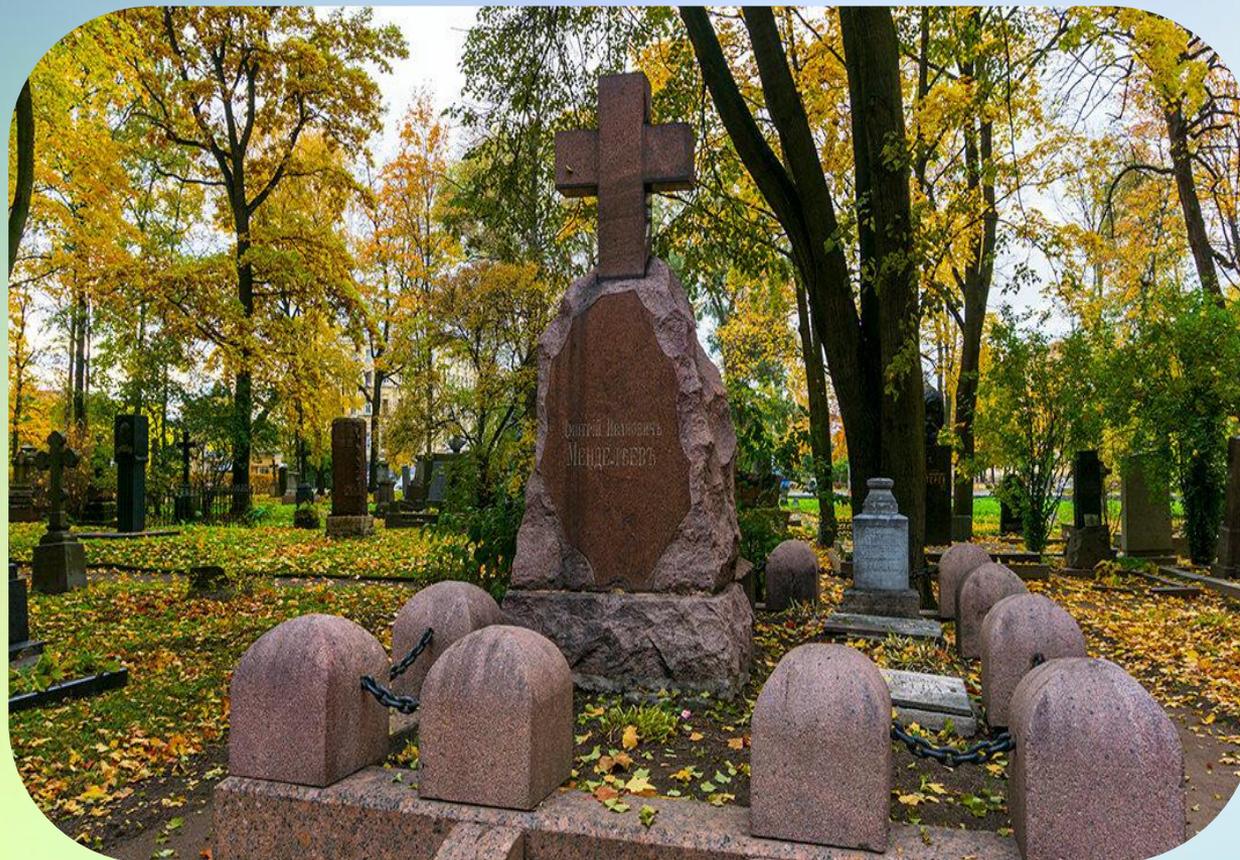


Маятник-диск и маятник-подкова, сконструированные Д. И. Менделеевым

В 1859 г. Д.И. Менделеев сконструировал пикнометр — прибор для определения плотности жидкости.



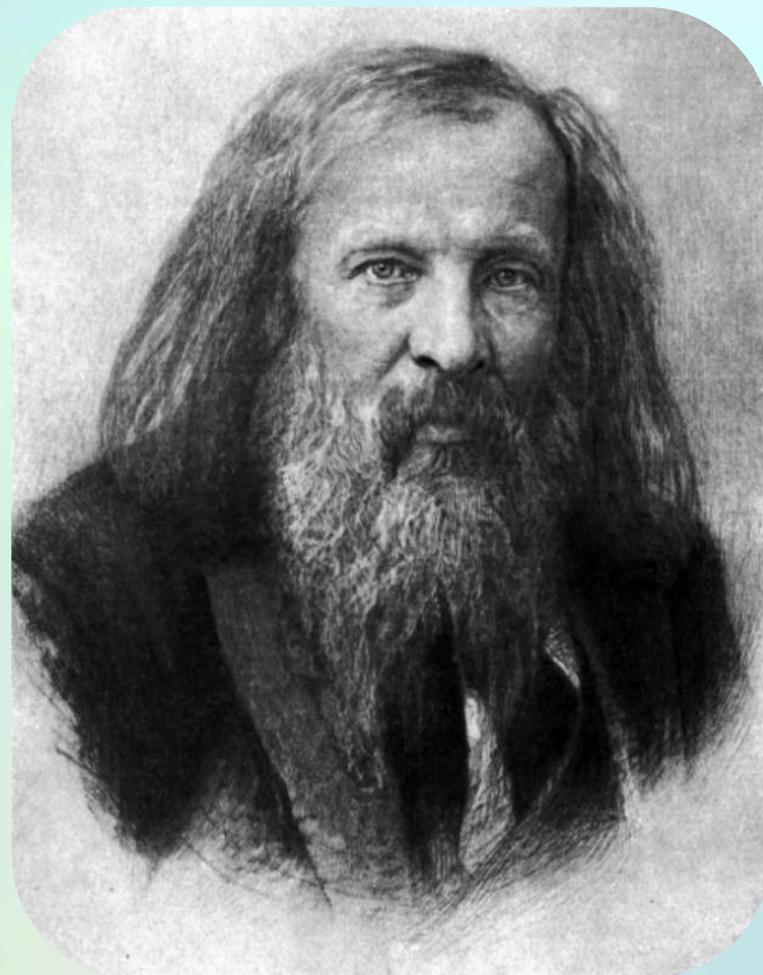
«...Основы химии» – любимое дитя моё. В них образ мой, мой опыт педагога и мои задушевные мысли».



**Дмитрий Менделеев умер
2 февраля 1907 года в Петербурге
от воспаления лёгких.
Похоронен на Волковском кладбище.**

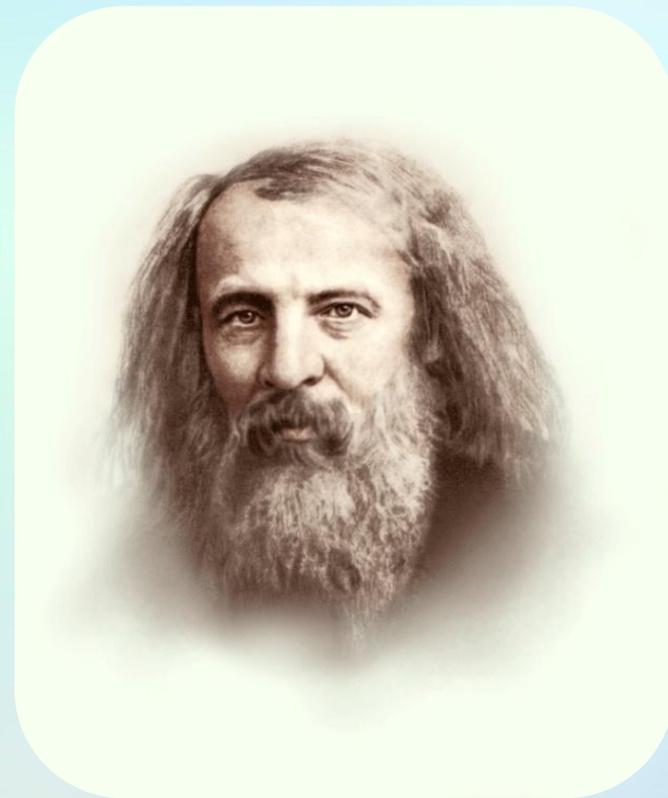
***Наука и промышленность – вот мои мечты!
Д. И. Менделеев***

Научная деятельность Менделеева чрезвычайно обширна и многогранна. Среди его печатных трудов (более 500) — фундаментальные работы по химии, химической технологии, физике, метрологии, воздухоплаванию, метеорологии, сельскому хозяйству, по вопросам экономики, народного просвещения и многим другим.



Д. И. Менделеев являлся почетным доктором многих университетов. Почти все крупные учреждения — академии, университеты, научные общества — как в России, так и за рубежом, избрали Менделеева своим почетным членом.

Ученый был удостоен многих наград, среди которых Ордена Святого Владимира I и II степеней, Орден Святого Александра Невского, Орден Белого орла, Ордена Святой Анны I и II степеней, Орден Святого Станислава I



Д.И. Менделеев - это "воплощение глубокого Ума и тонкого Восприятия всей действительности".

А.

Блок

Дмитрий Менделеев был инициатором создания Русского химического общества (1868) и Русского физического общества (1872).



Гениальное наследие Творца Периодической системы элементов составляет фундамент многих современных научных направлений.

Ю. А.

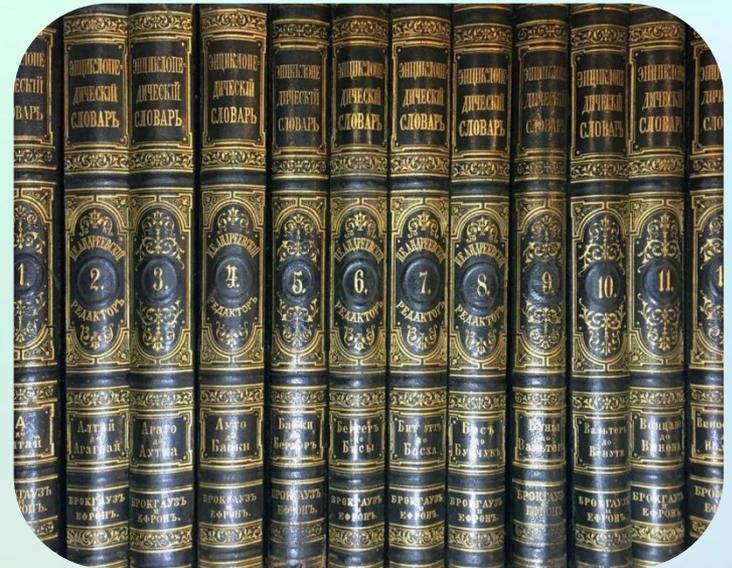
Овчинников

**В честь ученого были названы:
химический элемент № 101 **менделевий**,
подводный хребет в Северном Ледовитом
океане, действующий вулкан
на о. Кунашир (Курильские острова),
кратер на Луне,
минерал **менделеевит**.**

В 1964 году имя Менделеева занесено на Доску почета науки Бриджпортского университета (США) в числе имен величайших учёных мира.

**"Опережать время" - ЭТОТ ДЕВИЗ
БЫЛ ЛЕЙТМОТИВОМ ТВОРЧЕСТВА
Д. И. Менделеева.**

**Менделеев был редактором
нескольких энциклопедий
(технической, библиотеки
промышленных знаний,
энциклопедии Брокгауза
и Эфрона).**



Д. И. Менделеев – гордость русской и мировой науки.

Ю. А. Овчинников

С художником
А. И. Куинджи
Дмитрий Иванович
работал над
созданием
долговечных красок.



Дмитрий Иванович приготовил пигменты красок для картины А. Куинджи «Лунная ночь на Днепре».



**Золотая медаль им. Д. И. Менделеева присуждается
Президиумом Академии
наук России
за выдающиеся работы в области химической
науки и технологии, имеющие важное практическое
значение.**



**Мы находимся по адресу:
г. Брянск, ул. Никитина, д. 12.**

Телефон: 26-11-16.

Время работы библиотеки:

ежедневно с 10.00 до 18.00 (без перерыва).

**Выходной день: суббота, в летний период: суббота,
воскресенье.**

Электронная почта: mbuk.detskayabiblioteka@yandex.ru

Группа в контакте: https://vk.com/db1_bryansk

Адрес сайта Детские библиотеки города Брянска :

<http://bibliogorod32.ru>

Составитель: Савочкина Т. П.

Монтаж видео: Крестенкова А. В.

*Использованы ресурсы свободного доступа сети
Интернет*