

Основные этапы биографии Дмитрия Ивановича Менделеева



1834 - 1907 гг.

Детство



**8 февраля 1834 года
в Тобольске родился
Дмитрий Иванович
Менделеев**



Мария Дмитриевна Менделеева

Иван Павлович Менделеев



Дмитрий был семнадцатым ребенком в семье

Братья и сестры

Ольга Ивановна Менделеева (1814-1866)

Елизавета Ивановна Менделеева (1823-1900)

Иван Иванович Менделеев (1824-1862)

Мария Ивановна Менделеева (1827-1911)

Павел Иванович Менделеев (1832-1902)

Екатерина Ивановна Менделеева (1876-1901)

Екатерина Ивановна Капустина



И.П.Менделеев



М.Д.Менделеева



«А может быть
это
просто было
заложено моим
воспитанием в
нашей семье».
Д.И.
Менделеев.

- В семье Менделеевых было два культа: **книги и труд**
- Каждый имел свои **обязанности**
- В семье, где воспитывался Д. И. Менделеев, царили **любовь, взаимопонимание и уважение друг к другу.**

1855 год

*Дмитрий Менделеев
закончил **физико-
математический**
факультет
Главного
педагогического
института
в Петербурге
с **золотой медалью***





Николай Иванович Пирогов

Семья и дети

ФЕОЗВА НИКИТИЧНА
ЛЕЩЕВА
первая жена
Д.И. Менделеева

Жены

АННА ИВАНОВНА
ПОПОВА
вторая жена
Д.И. Менделеева



Дети

Владимир

Любовь

Ольга

Иван

Мария

Василий

Мария





Люба Менделеева



Л.Д. Менделеева и А.А. Блок

**«Много я испытал в жизни, но не знаю ничего лучше детей»
Д.И.Менделеев.**



**«С детских лет я
чувствовала,
что отец мой
справедлив,
требователен,
добр, добр без конца»
Ольга.**

**«Отец тонко
чувствовал
поэзию и музыку»
Любовь.**



**«Отец наш лжи и
обмана
не выносил»
Мария.**

«Дети – это наше все, наше будущее и наша надежда»
Д.И.Менделеев.



*Владимир Дмитриевич
Менделеев
(1865-1898)*



*Василий
Дмитриевич
Менделеев
(1886-1922)*



*Иван Дмитриевич
Менделеев
(1883-1936)*

«Отец сочувствовал
нашим переживаниям,
страдал
за нас, жил нами –
и это так пробуждало
совесть,
что ни в какой прописной
морали нужды
не было»



Макет усадьбы Д.И. Менделеева "Боблово"

Ох уж этот характер



1861 год
вышел учебник
«Основы химии»

1868 год
создание
Русского
химического
общества

**Д.И. Менделеев
избран членом
90 академий,
университетов,
научных
обществ и
организаций**



Д.И. Менделеев и студенты



1865 год
профессор
*читает лекции в
Петербургском
технологическом
институте, 2-м
кадетском корпусе,
Институте инженеров
путей сообщения, на
Высших женских курсах*



И. М. Сеченов

«Быть учеником такого учителя, как Менделеев, было, конечно, и приятно, и полезно, но я уж слишком много вкусил от физиологии, чтобы изменить ей, и химиком не сделался»

Хобби



Чемодан, изготовленный Д.И. Менделеевым



Аэростат, на котором в 1887 году Д.И. Менделеев совершил полет



Корзина, в которой Д.И. Менделеев совершил полет

Менделеевские «среды»



И.Е. Репин



И.Н. Крамской



Д.И. Менделев и А.И. Куинджи играют в шахматы



А.И. Куинджи "Лунная ночь на Днепре"



Директор Тобольской гимназии П.П. Ершов

Многогранный талант



Рабочий стол Д.И. Менделеева

Опубликовано в журнале "Известия Академии Наук", 1869 г.
 Составлено по рукописи академика Д. Менделѣва.

Мысль Менделѣва
 о периодичности
 элементов

		Li=7	Be=9	B=10			
		Ca=40	K=39	Ar=36			
		Na=23	Mg=24	Al=13			
		Si=28	P=31	S=16			
		Fe=56	Co=59	Ni=58			
		K=39	Cr=52	Mn=55			
		Ca=40	V=51	Cr=52			
		Sc=45	Ti=48	V=51			
		Y=88	Zr=91	Nb=93			
		Rb=85	Mo=96	Tc=98			
		Sr=88	Ru=101	Rh=103			
		Ba=137	Pd=106	Au=197			
		La=138	Cu=63	Hg=200			
		Ce=140	Zn=65	Pb=207			
		Pr=141	Ga=70	Bi=208			
		Nd=144	Ge=72	Po=210			
		Pm=145	As=75	At=210			
		Sm=150	Se=78				
		Eu=152	Br=80				
		Gd=157	Kr=84				
		Tb=159	Xe=136				
		Dy=163	I=127				
		Ho=165	Te=128				
		Er=167	Sb=122				
		Tm=169	Sn=119				
		Yb=173	Pb=207				
		Lu=175	Bi=208				
			Po=210				
			At=210				

Essai sur les propriétés chimiques des éléments
 d'après leurs poids atomiques et
 fonctions chimiques par D. Mendelѣev
 & après les découvertes de M. M. Meyer & Newlands

18 $\frac{II}{17}$ 69.

Менделѣев
 периодическая
 таблица элементов
 (1869 г.)
 (перевод с русского)
 (1870 г.)
 (перевод с русского)
 (1871 г.)
 (перевод с русского)
 (1872 г.)
 (перевод с русского)
 (1873 г.)
 (перевод с русского)
 (1874 г.)
 (перевод с русского)
 (1875 г.)
 (перевод с русского)
 (1876 г.)
 (перевод с русского)
 (1877 г.)
 (перевод с русского)
 (1878 г.)
 (перевод с русского)
 (1879 г.)
 (перевод с русского)
 (1880 г.)
 (перевод с русского)
 (1881 г.)
 (перевод с русского)
 (1882 г.)
 (перевод с русского)
 (1883 г.)
 (перевод с русского)
 (1884 г.)
 (перевод с русского)
 (1885 г.)
 (перевод с русского)
 (1886 г.)
 (перевод с русского)
 (1887 г.)
 (перевод с русского)
 (1888 г.)
 (перевод с русского)
 (1889 г.)
 (перевод с русского)
 (1890 г.)
 (перевод с русского)
 (1891 г.)
 (перевод с русского)
 (1892 г.)
 (перевод с русского)
 (1893 г.)
 (перевод с русского)
 (1894 г.)
 (перевод с русского)
 (1895 г.)
 (перевод с русского)
 (1896 г.)
 (перевод с русского)
 (1897 г.)
 (перевод с русского)
 (1898 г.)
 (перевод с русского)
 (1899 г.)
 (перевод с русского)
 (1900 г.)
 (перевод с русского)

Второй раз издан в Санкт-Петербурге в 1869 г.

Фотокопия IV. Автограф полной таблицы элементов, переписанной набело для отправки в типографию (составлен 17 февраля 1869 г.)



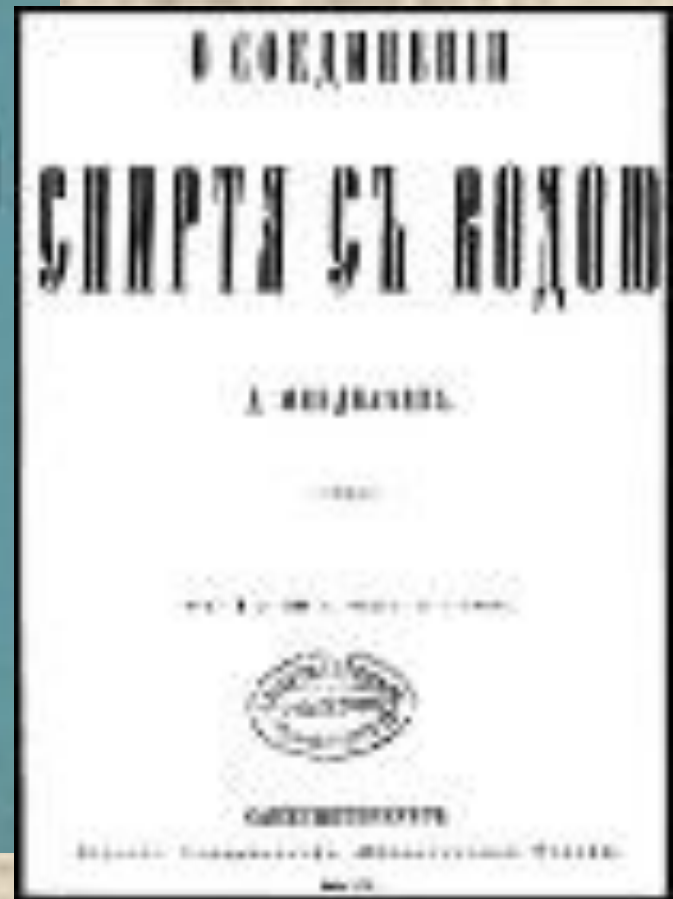
«По-видимости, периодическому закону будущее не грозит разрушением, а только надстройки и развитие обещает...»

Д.И. Менделеев

ПЕРИОД	РЯД	Г Р У П П А Э Л Е М Е Н Т О В																Обозначение элемента																																																																																																																																																																																																																								
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	Атомный номер		Значение R-функции системы электронных подоболочек атома																																																																																																																																																																																																																														
1	I	(H)																1	H	2	He	U	92	Uран	0,715																																																																																																																																																																																																																	
2	II	Li Литий 1,710	3	Be Бериллий 1,000	4	B Бор 0,758	5	C Углерод 0,631	6	N Азот 0,803	7	O Кислород 1,000	8	F Фтор 1,208	9	Ne Неон 1,423	10	Na Натрий 1,169	11	Mg Магний 1,000	12	Al Алюминий 0,879	13	Si Кремний 0,789	14	P Фосфор 0,812	15	S Сера 0,856	16	Cl Хлор 0,911	17	Ar Аргон 0,973	18	K Калий 0,891	19	Ca Кальций 0,823	20	Sc Скандий 0,766	21	Ti Титан 0,719	22	V Ванадий 0,726	23	Cr Хром 0,746	24	Mn Марганец 0,773	25	Fe Железо 0,806	26	Cu Кобальт 0,842	27	Zn Цинк 0,964	28	Ga Галлий 0,912	29	Ge Германий 0,866	30	As Мышьяк 0,861	31	Se Селен 0,865	32	Br Бром 0,876	33	Kr Криpton 0,892	34	Rb Рубидий 0,853	35	Sr Стронций 0,818	36	Y Иттрий 0,787	37	Zr Цирконий 0,757	38	Nb Нйббий 0,787	39	Mo Молибден 0,796	40	Tc Технеций 0,808	41	Ru Рутений 0,822	42	Rh Родий 0,839	43	Pd Палладий 0,909	44	Ag Серебро 0,877	45	Cd Кадмий 0,847	46	In Индий 0,82	47	Sn Олово 0,795	48	Sb Сурьма 0,791	49	Te Теллур 0,792	50	I Иод 0,796	51	Xe Ксенон 0,804	52	Cs Цезий 0,781	53	Ba Барий 0,760	54	La Лантан 0,741	55	Hf Гафний 0,788	56	Ta Тантал 0,784	57	W Вольфрам 0,783	58	Re Рений 0,785	59	Os Осний 0,788	60	Ir Иридий 0,793	61	Pt Платина 0,823	62	Au Золото 0,831	63	Hg Ртуть 0,814	64	Tl Таллий 0,799	65	Pb Свинец 0,783	66	Bi Висмут 0,779	67	Po Полоний 0,778	68	At Астат 0,779	69	Rn Радон 0,782	70	Fr Франций 0,768	71	Ra Радий 0,755	72	Ac Актиний 0,742	73	Rf Резерфордий 0,755	74	Dubnium Дубний 0,752	75	Sg Сгангбий 0,751	76	Bh Борий 0,751	77	Hs Гассий 0,753	78	Mt Мейтнерий 0,755	79	U Уран 0,715	80	Np Нептуний 0,715	81	Pu Плутоний 0,730	82	Am Америций 0,734	83	Cm Кюрий 0,723	84	Bk Берклий 0,727	85	Cf Калифорний 0,750	86	Es Эйнштейний 0,756	87	Fm Фермий 0,763	88	Md Менделеев 0,770	89	No Нобелий 0,778	90	Lr Лоуренсий 0,766	91	Ce Церий 0,714	92	Pr Прометий 0,720	93	Nd Неодим 0,721	94	Pm Прометий 0,725	95	Sm Самарий 0,732	96	Eu Европий 0,740	97	Gd Гадолиний 0,723	98	Tb Тербий 0,748	99	Dy Диспрозий 0,771	100	Ho Гольмий 0,783	101	Er Эрбий 0,796	102	Tm Туллий 0,810	103	Yb Иттербий 0,824	104	Lu Лютеций 0,805	105	Th Торий 0,730	106	Pa Протактиний 0,718	107	U Уран 0,715	108	Np Нептуний 0,715	109	Pu Плутоний 0,730	110	Am Америций 0,734	111	Cm Кюрий 0,723	112	Bk Берклий 0,727	113	Cf Калифорний 0,750	114	Es Эйнштейний 0,756	115	Fm Фермий 0,763	116	Md Менделеев 0,770	117	No Нобелий 0,778	118	Lr Лоуренсий 0,766

1 марта 1869 года

открытие периодического закона
химических элементов



*Труды Д.И. Менделеева:
«Основы химии», «К познанию России»,
«О соединении спирта с водой»*



**Д.И. Менделеев
в рабочем кабинете
рядом со своими лучшими друзьями -
книгами**

1893-1907



**Д.И. Менделеев среди членов
Главной палаты мер и весов**



**2 февраля 1907 года
умер Дмитрий Иванович
Менделеев**

