

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.



«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

Общая таблица элементов

Составленная по данным Лавуазье и Берцелиуса
Д. Менделѣевъ

Менделѣевъ
1869 г. 17 февраля

	Li=7	Be=9	B=10	C=12	N=14	O=16	F=19	Ne=20
	Na=23	Mg=24	Al=27	Si=28	P=31	S=32	Cl=35.5	Ar=36
	K=39	Ca=40	Sc=45	Ti=48	V=51	Cr=52	Mn=55	Fe=56
	Ni=59	Cu=63.5	Zn=65	Ga=70	Ge=72	As=75	Se=78	Br=80
	Rb=85	Sr=87	Y=88	Zr=90	Nb=92	Mo=96	Ru=101	Rh=104
	Cs=133	Ba=137	La=139	Hf=178	Ta=182	Pb=207	Bi=210	Po=210

Essai d'une table des éléments
d'après leurs poids atomiques et
fonctions chimiques. D. Mendelѣeff
& après les données de Lavoisier & Berzelius

18 17/69.

Менделѣевъ
Составленная по данным
Лавуазье и Берцелиуса
1869 г. 17 февраля

Общая таблица элементов
Составленная по данным Лавуазье и Берцелиуса
Д. Менделѣевъ

Фотокопия IV. Автограф полной таблицы элементов,
перечисленной на белом для отправки в типографию
(составлен 17 февраля 1869 г.)

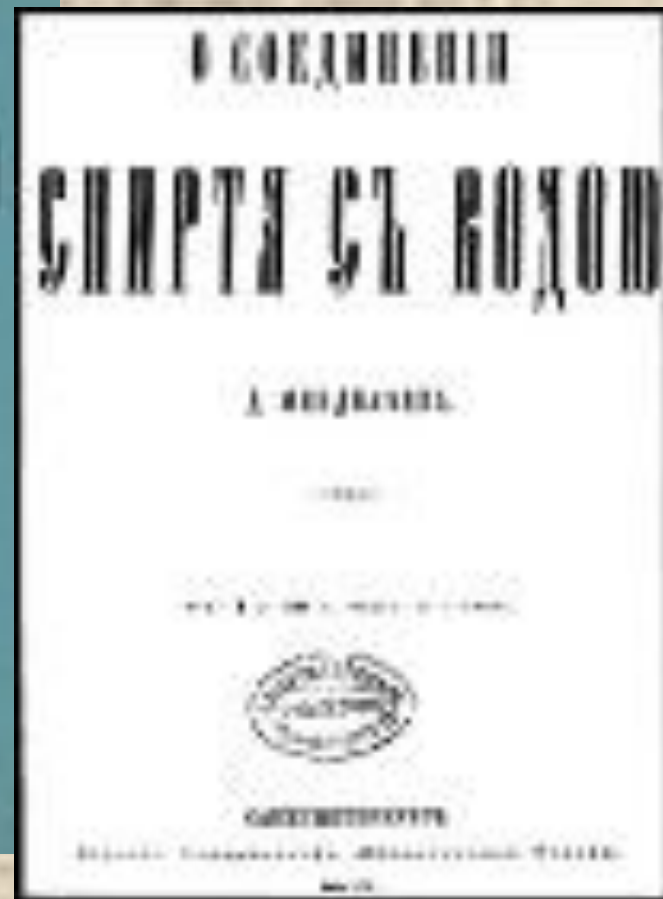


«По-видимости, периодическому закону будущее не грозит разрушением, а только надстройки и развитие обещает...»

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	IX	X	XI	1	2	Атомный номер	Значение R-функции системы электронных подоболочек атома											
1	I	(H)																1	H	1	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	He Гелий	2	He Неон 1,423							
3	III	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	Ag Серебро	19	Kr Криптон	20	Xe Ксенон					
4	IV	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 Медь	27	Zn Цинк	28	Ga Галлий	29	Ge Германий			
	V		29	Cu Медь 1,023	30	Zn Цинк 0,964	31	Ga Галлий 0,912	32	Ge Германий 0,866	33	As Мышь 0,861	34	Se Селен	35	Br Бром	36	Kr Криптон	37	Rb Рубидий	38	Sr Стронций	39	Y Иттрий			
5	VI	Rb Рубидий 0,853	37	Sr Стронций 0,818	38	Y Иттрий 0,787	39	Zr Цирконий 0,757	40	Nb Ниобий 0,787	41	Mo Молибден 0,796	42	Tc Технеций	43	Ru Рутений 0,822	44	Rh Родий	45	Pd Палладий	46	Ag Серебро	47	Cd Кадмий			
	VII		47	Ag Серебро 0,877	48	Cd Кадмий 0,847	49	In Индий 0,82	50	Sn Олово 0,795	51	Sb Сурьма 0,791	52	Te Теллур 0,792	53	I Йод	54	Xe Ксенон	55	Ba Барий	56	La Лантан	57	Ce Церий			
6	VIII	Cs Цезий 0,781	55	Ba Барий 0,760	56	La Лантан 0,741	57	Hf Гафний 0,788	72	Ta Тантал 0,784	73	W Вольфрам 0,783	74	Re Рений 0,785	75	Os Осмий 0,788	76	Ir Иридий	77	Pt Платина	78	Au Золото	79	Hg Ртуть			
	IX		79	Au Золото 0,831	80	Hg Ртуть 0,814	81	Tl Таллий 0,799	82	Pb Свинец 0,783	83	Bi Висмут 0,779	84	Po Полоний	85	At Астат	86	Rn Радон	87	Ra Радий	88	Ac Актиний	89	Th Торий			
7	X	Fr Франций 0,768	87	Ra Радий 0,755	88	Ac Актиний 0,742	89	Rf Резерфордий	104	Dub Дубний	105	Sg Сегбергий	106	Bh Борий	107	Hs Гассий	108	Mt Мейтнерий	109	Ds Дарвиль	110	U Уран	92	Np Нептуний			
	XI		111	...	112	...	113	...	114	...	115	...	116	...	117	...	118	...	119	...	120	U Уран	92	Np Нептуний			
* ЛАНТАНОИДЫ																											
Ce Церий	58	Pr Прометий	59	Nd Неодим	60	Pm Прометий	61	Sm Самарий	62	Eu Европий	63	Gd Гадолиний	64	Tb Тербий	65	Dy Диспрозий	66	Ho Гольмий	67	Er Эрбий	68	Tm Туллий	69	Yb Иттербий	70	Lu Лютеций	71
** АКТИНОИДЫ																											
Th Торий	90	Pa Протактиний	91	U Уран	92	Np Нептуний	93	Pu Плутоний	94	Am Америций	95	Cm Кюрий	96	Bk Берклий	97	Cf Калифорний	98	Es Эйнштейний	99	Fm Фермий	100	Md Менделеев	101	No Нобелий	102	Lr Лоуренсий	103

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**



Конкурс исследовательских работ учащихся, посвященный 175-летию Д.И. Менделеева



2008 год



2009 год

Участники конкурса – Калужская делегация



**Среди них – ученики нашей школы:
Баранов Семен и Максимова Елена**