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

- 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.**

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

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

Ольга

Мария

Любовь

Иван

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.

«Отец тонко чувствовал поэзию и музыку»
Любовь.

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

«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

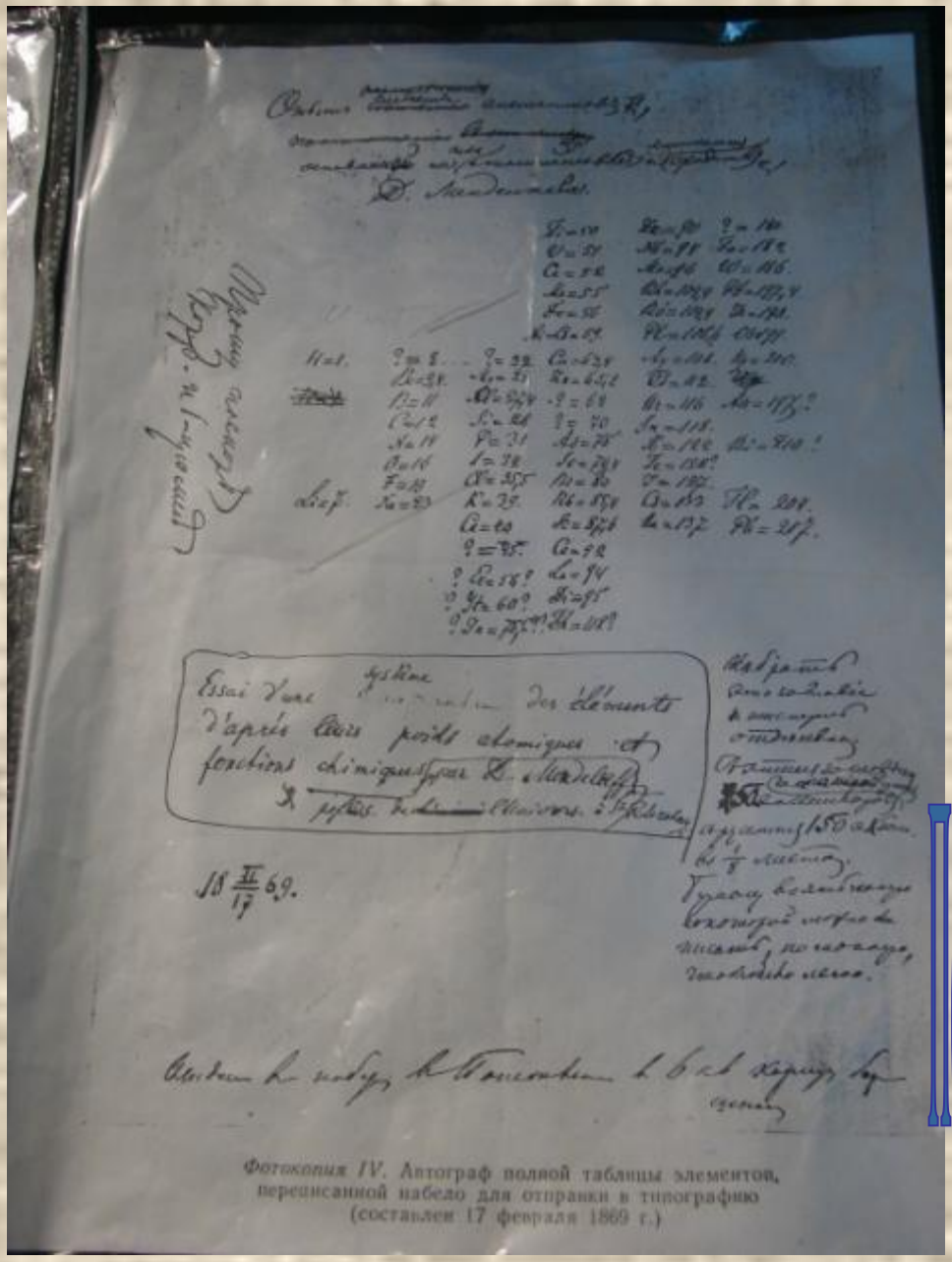
Д.И. Менделев и А.И. Куинджи играют в шахматы

А.И. Куинджи "Лунная ночь на Днепре"

Директор Тобольской гимназии П.П. Ершов

Многогранный талант

Рабочий стол Д.И. Менделеева

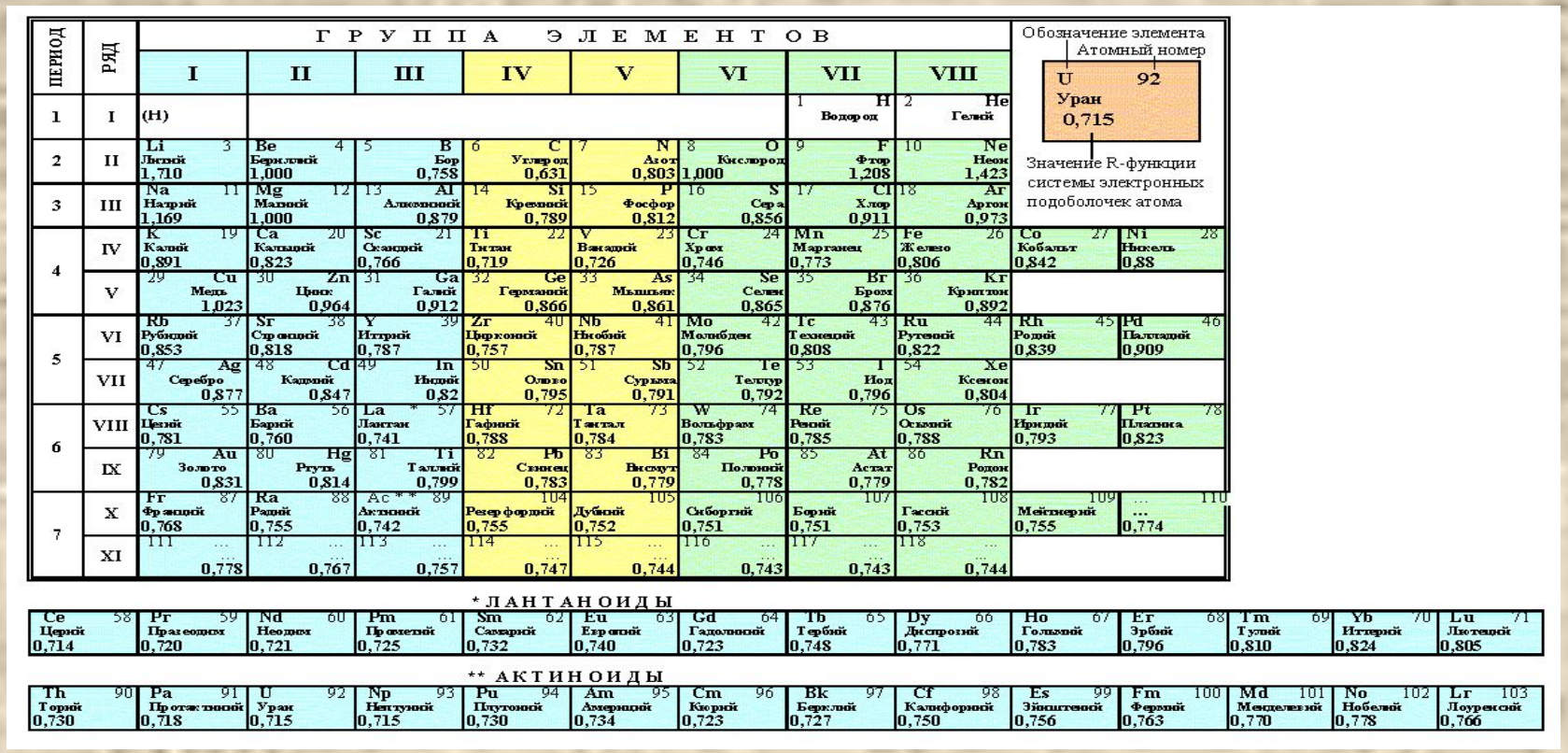


Фотокопия IV. Автограф полной таблицы элементов, переписанной набело для отправки в типографию (составлен 17 февраля 1869 г.)

Периодическая таблица, написанная рукой Д.И. Менделеева

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

Д.И. Менделеев



ПЕРИОД	РЯД	ГРУППА ЭЛЕМЕНТОВ I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	I	(H)						1 H Водород	2 He Гелий
2	II	3 Li Литий 1,710	4 Be Бериллий 1,000	5 B Бор 0,758	6 C Углерод 0,631	7 N Азот 0,803	8 O Кислород 1,000	9 F Фтор 1,208	10 Ne Неон 1,423
3	III	11 Na Натрий 1,169	12 Mg Магний 1,000	13 Al Алюминий 0,879	14 Si Кремний 0,789	15 P Фосфор 0,812	16 S Сера 0,856	17 Cl Хлор 0,911	18 Ar Аргон 0,973
4	IV	19 K Калий 0,891	20 Ca Кальций 0,823	21 Sc Скандий 0,766	22 Ti Титан 0,719	23 V Ванадий 0,726	24 Cr Хром 0,746	25 Mn Марганец 0,773	26 Fe Железо 0,806
	V	29 Cu Медь 1,023	30 Zn Цинк 0,964	31 Ga Галлий 0,912	32 Ge Германий 0,866	33 As Мышьяк 0,861	34 Se Селен 0,865	35 Br Бром 0,876	36 Kr Криптон 0,892
5	VI	37 Rb Рубидий 0,853	38 Sr Стронций 0,818	39 Y Иттрий 0,787	40 Zr Цирконий 0,757	41 Nb Ниобий 0,787	42 Mo Молибден 0,796	43 Tc Технеций 0,808	44 Ru Рутений 0,822
	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 Иод 0,796	54 Xe Ксенон 0,804
6	VIII	55 Cs Цезий 0,781	56 Ba Барий 0,760	* 57 La Лантан 0,741	72 Hf Гафний 0,788	73 Ta Тантал 0,784	74 W Вольфрам 0,783	75 Re Рений 0,785	76 Os Осмий 0,788
	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 0,778	85 At Астат 0,779	86 Rn Радон 0,782
7	X	87 Fr Франций 0,768	88 Ra Радий 0,755	** 89 Ac Актиний 0,742	104 Резерфордий 0,755	105 Дубний 0,752	106 Сиборгий 0,751	107 Борий 0,751	108 Гассий 0,753
	XI	111 … … 0,778	112 … … 0,767	113 … … 0,757	114 … … 0,747	115 … … 0,744	116 … … 0,743	117 … … 0,743	118 … … 0,744

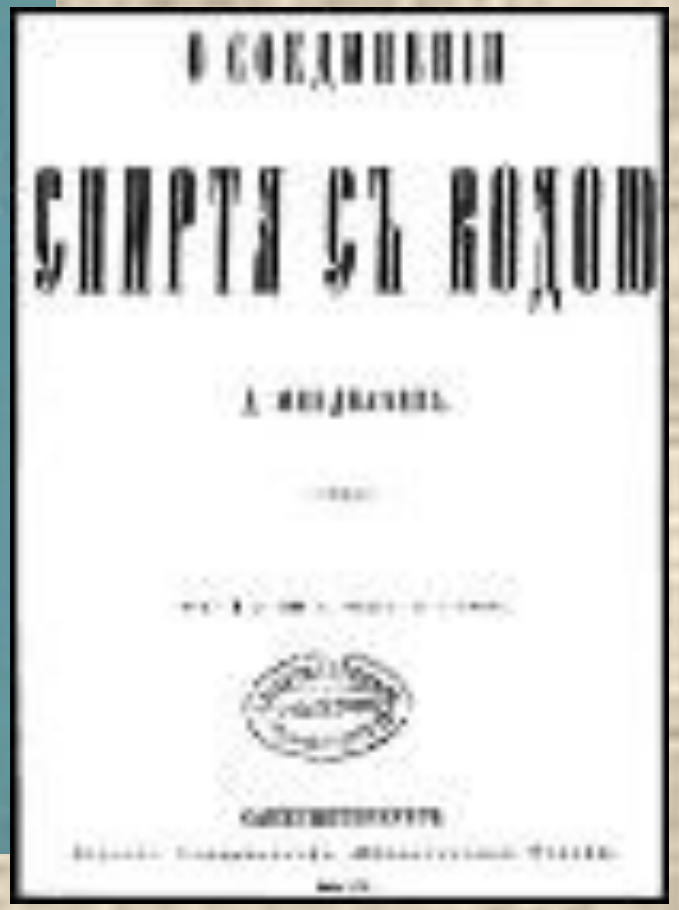
Обозначение элемента: Атомный номер — U 92 — Уран 0,715 — Значение R-функции системы электронных подоболочек атома

* ЛАНТАНОИДЫ													
58 Ce Церий 0,714	59 Pr Празеодим 0,720	60 Nd Неодим 0,721	61 Pm Прометий 0,725	62 Sm Самарий 0,732	63 Eu Европий 0,740	64 Gd Гадолиний 0,723	65 Tb Тербий 0,748	66 Dy Диспрозий 0,771	67 Ho Гольмий 0,783	68 Er Эрбий 0,796	69 Tm Тулий 0,810	70 Yb Иттербий 0,824	71 Lu Лютеций 0,805

** АКТИНОИДЫ													
90 Th Торий 0,730	91 Pa Протактиний 0,718	92 U Уран 0,715	93 Np Нептуний 0,715	94 Pu Плутоний 0,730	95 Am Америций 0,734	96 Cm Кюрий 0,723	97 Bk Берклий 0,727	98 Cf Калифорний 0,750	99 Es Эйнштейний 0,756	100 Fm Фермий 0,763	101 Md Менделевий 0,770	102 No Нобелий 0,778	103 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