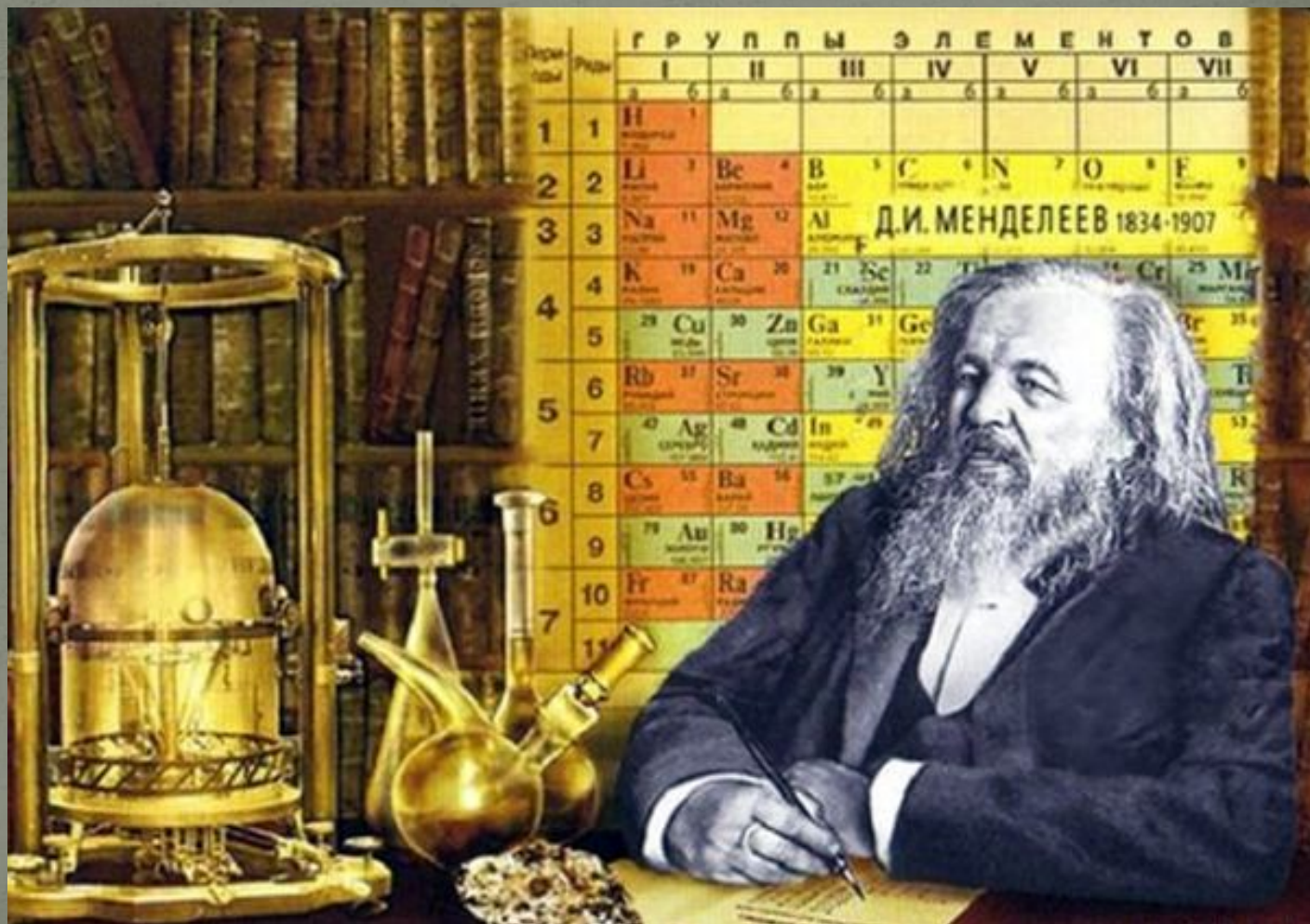


Dmitri Ivanovich Mendeleev



Dmitry Ivanovich Mendeleev was born on 27 January 1834 in Tobolsk. Mendeleev's parents were Maria Mendeleeva (Kornilieva) and Ivan Mendeleev.



*Мария Дмитриевна Менделеева
(урожденная Корнильева)
(1793-1850) –
мать Д.И.Менделеева*

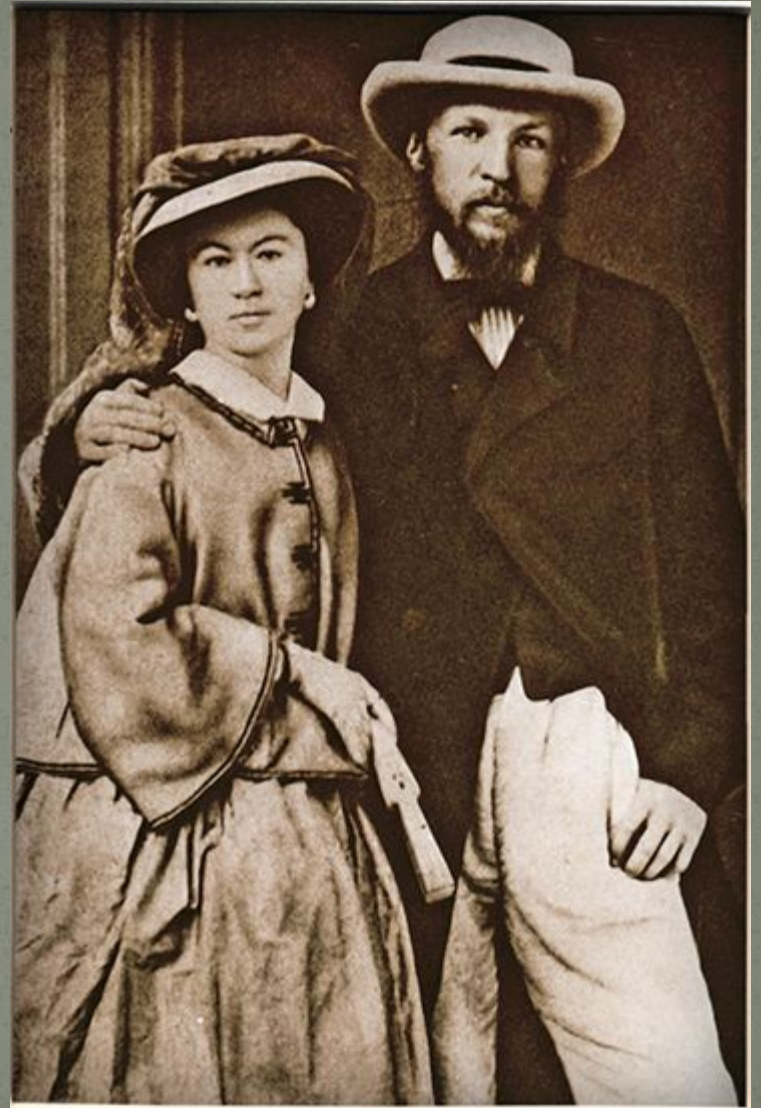


*Иван Павлович Менделеев
(1783 – 1847)
отец Д.И. Менделеева*



In 1849 his family moved to Saint Petersburg. In 1850 Mendeleev joined The Main Pedagogical Institute. Following the graduation he developed tuberculosis and was forced to relocate to the Crimean Peninsula. Living there, Mendeleev became a science master of the Simferopol gymnasium. In 1857 after recovery he arrived in Saint Petersburg.

From 1859 to 1861 Mendeleev worked in Heidelberg. In April 1862 he married Feozva Nikitichna Leshcheva. Mendeleev obtained a lot of awards from different scientific organizations but he resigned from Saint Petersburg University in 1890.



Periodic Law was opened by Mendeleev in 1869.

~~Tableau périodique des éléments~~
 Table des éléments
 par D. Mendeleev

			Li=38	Be=40	B=42
			V=51	Cr=52	Mn=55
			Ca=58	Sc=70	Ti=72
			K=85	Rb=88	Cs=132
			Na=23	Mg=24	Al=27
			Si=35	P=31	S=32
			Cl=35.5	Ar=36	Kr=84
			Br=80	I=127	Xe=136
			H=1	He=4	
			Li=7	Be=9	B=11
			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	Cobalt=59
			Ni=59	Cu=63.5	Zn=65
			Ga=70	Ge=72	As=75
			Se=78	Br=80	Kr=84
			Rb=85	Sr=88	Yttrium=90
			Zr=90	Niobium=92	Molybdenum=96
			Ru=101	Rh=103	Pd=106
			Silver=108	Cadmium=112	Indium=113
			Tin=118	Antimony=120	Tellurium=128
			Bismuth=128	Polonium=142	
			Uranium=238		

Tableau périodique
 des éléments
 par D. Mendeleev


Essai d'une *systeme* des éléments
 d'après leurs poids atomiques et
 fonctions chimiques par D. Mendeleev
 & publié à l'Université de Kazan

18 II 69.

Ceci est un
 essai de système
 des éléments
 d'après leurs poids atomiques et
 fonctions chimiques par D. Mendeleev
 & publié à l'Université de Kazan

Annoté par le professeur de Kazan...

In 1906 the Nobel Committee for Chemistry suggested to the Swedish Academy to award the Nobel Prize in Chemistry for 1906 to Mendeleev for his discovery of the periodic system. But Mendeleev's candidacy was rejected.

		Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева										VII		VIII					
		I										(H)		He					
1	1	H		II		III		IV		V		VI		2	He				
		1,00794 водород												4,002602 гелий	 Периодический закон открыт Д.И. Менделеевым в 1869 г.				
2	2	Li 3 6,941 литий	Be 4 9,01218 бериллий	5 B 10,811 бор	6 C 12,011 углерод	7 N 14,0067 азот	8 O 15,9994 кислород	9 F 18,998403 фтор	10 Ne 20,179 неон										
3	3	Na 11 22,98977 натрий	Mg 12 24,305 магний	13 Al 26,98154 алюминий	14 Si 28,0855 кремний	15 P 30,97376 фосфор	16 S 32,066 сера	17 Cl 35,453 хлор	18 Ar 39,948 аргон										
4	4	K 19 39,0983 калий	Ca 20 40,078 кальций	Sc 21 44,95591 скандий	Ti 22 47,88 титан	V 23 50,9415 ванадий	Cr 24 51,9961 хром	Mn 25 54,9380 марганец	Fe 26 55,847 железо	Co 27 58,9332 кобальт	Ni 28 58,69 никель								
	5	29 Cu 63,546 медь	30 Zn 65,39 цинк	31 Ga 69,723 галлий	32 Ge 72,59 германий	33 As 74,9216 мышьяк	34 Se 78,96 селен	35 Br 79,904 бром	36 Kr 83,80 криптон										
	6	Rb 37 85,4678 рубидий	Sr 38 87,62 стронций	Y 39 88,9059 иттрий	Zr 40 91,224 цирконий	Nb 41 92,9064 ниобий	Mo 42 95,94 молибден	Tc 43 [98] технеций	Ru 44 101,07 рутений	Rh 45 102,9055 родий	Pd 46 106,42 палладий								
	7	47 Ag 107,8682 серебро	48 Cd 112,41 кадмий	49 In 114,82 индий	50 Sn 118,710 олово	51 Sb 121,75 сурьма	52 Te 127,60 теллур	53 I 126,9045 йод	54 Xe 131,29 ксенон										
	8	Cs 55 132,9054 цезий	Ba 56 137,33 барий	La* 57 138,9055 лантан	Hf 72 178,49 гафний	Ta 73 180,9479 тантал	W 74 183,85 вольфрам	Re 75 186,207 рений	Os 76 190,2 осмий	Ir 77 192,22 иридий	Pt 78 195,08 платина								
	9	79 Au 196,9665 золото	80 Hg 200,59 ртуть	81 Tl 204,383 таллий	82 Pb 207,2 свинец	83 Bi 208,9804 висмут	84 Po [209] полоний	85 At [210] астат	86 Rn [222] радон										
	10	Fr 87 [223] франций	Ra 88 [226] радий	Ac** 89 [227] актиний	Rf 104 [261] резерфордий	Db 105 [262] дубний	Sg 106 [263] сигборгий	Bh 107 [262] борий	Hs 108 [265] гасий	Mt 109 [266] майтнерий	Ds 110 [271] дармштадтий								
	11	111 Rg [272] рентгений	112 Uub [285] унубий	113 (Uut) [] унунтрий	114 Uuq [287] унунквадий	115 (Uup) [] унунпентий	116 Uuh [292] унунгексий	117 (Uus) [] унунсептий	118 Uuo [293] унуноктний										

* Лантаноиды

Ce 58 140,12 церий	Pr 59 140,9077 празеодим	Nd 60 144,24 неодим	Pm 61 [145] прометий	Sm 62 150,36 самарий	Eu 63 151,96 европий	Gd 64 157,25 гадолиний	Tb 65 158,9254 тербий	Dy 66 162,50 диспрозий	Ho 67 164,9304 гольмий	Er 68 167,26 эрбий	Tm 69 168,9342 тулий	Yb 70 173,04 иттербий	Lu 71 174,967 лютеций
--------------------------	--------------------------------	---------------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	------------------------------	-----------------------------	------------------------------	------------------------------	--------------------------	----------------------------	-----------------------------	-----------------------------

** Актиноиды

Th 90 232,0381 торий	Pa 91 [231] протактиний	U 92 238,0289 уран	Np 93 [237] нептуний	Pu 94 [244] плутоний	Am 95 [243] амерций	Cm 96 [247] курий	Bk 97 [247] берклий	Cf 98 [251] калифорний	Es 99 [252] эйнштейний	Fm 100 [257] фермий	Md 101 [258] менделеевий	No 102 [259] нобелий	Lr 103 [260] лоренсий
----------------------------	-------------------------------	--------------------------	----------------------------	----------------------------	---------------------------	-------------------------	---------------------------	------------------------------	------------------------------	---------------------------	--------------------------------	----------------------------	-----------------------------

Целое число в скобках – массовое число наиболее устойчивого изотопа

Dmitri Mendeleev died of influenza in Saint Petersburg in 1907.



ИСТОЧНИКИ

https://www.google.ru/search?q=менделеев&newwindow=1&biw=1368&bih=632&source=lnms&tbm=isch&sa=X&ved=oahUKEwikipuOVrtXPAhVIESwKHeLzDrwQ_AUIBigB&dpr=1

https://www.google.ru/search?q=менделеев&newwindow=1&biw=1368&bih=632&source=lnms&tbm=isch&sa=X&ved=oahUKEwikipuOVrtXPAhVIESwKHeLzDrwQ_AUIBigB&dpr=1#newwindow=1&tbm=isch&q=%D0%BC%D0%B5%D0%BD%D0%B4%D0%B5%D0%BB%D0%B5%D0%B5%D0%B2+%D0%B2+%D0%BC%D0%BE%D0%BB%D0%BE%D0%B4%D0%BE%D1%81%D1%82%D0%B8&imgsrc=VoBI8wFpITg-4M%3A

https://www.google.ru/search?q=менделеев+с+первой+женой&newwindow=1&biw=1368&bih=632&source=lnms&tbm=isch&sa=X&ved=oahUKEwiQ5PX12NXPAhXG2SwKHbQPBCwQ_AUIBigB#imgsrc=j4dgTkXoc4_YrM%3A

https://www.google.ru/search?q=самая+первая+таблица+менделеева&newwindow=1&biw=1368&bih=632&tbm=isch&imgil=gs72tcWR7M5cJM%253A%253B8u4QtRu83xsn_M%253Bhttp%25253A%25252F%25252Fmetkere.com%25252F2009%25252F08%25252Ftable.html&source=iu&pf=m&fir=gs72tcWR7M5cJM%253A%252C8u4QtRu83xsn_M%252C_&usg=__69GAWqTMNo7As1fyxUIUt4Qqd5k%3D&ved=oahUKEwii8Kvc2tXPAhVFYJoKHegtCu4QyjcIKQ&ei=z2f-V-LMMsXA6QTo26jwDg#imgdii=gs72tcWR7M5cJM%3A%3Bgs72tcWR7M5cJM%3A%3BSOZgnkpMBhVIIM%3A&imgsrc=gs72tcWR7M5cJM%3A