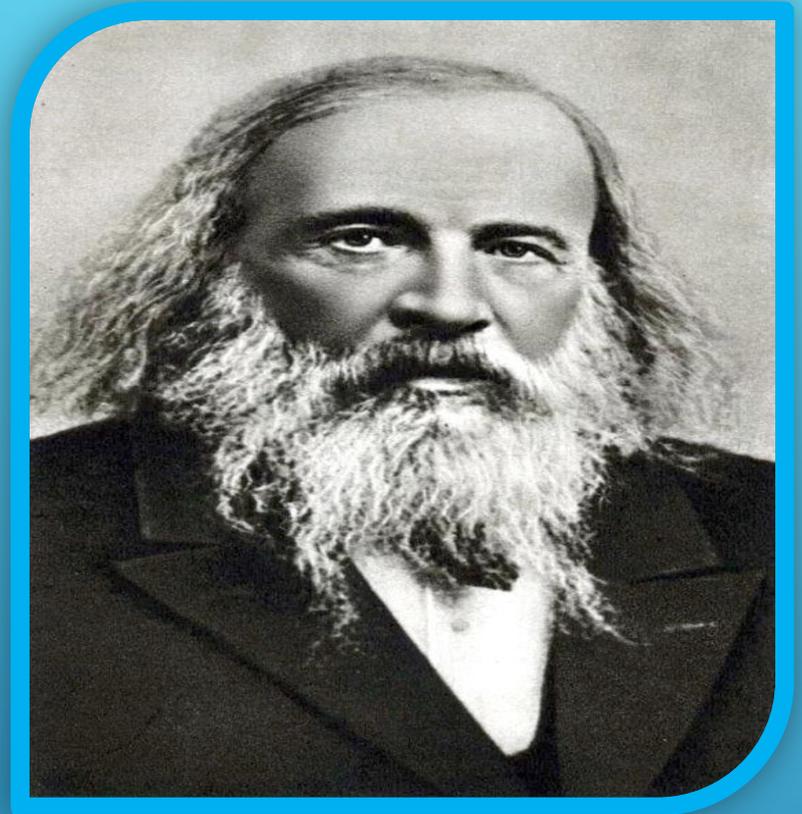
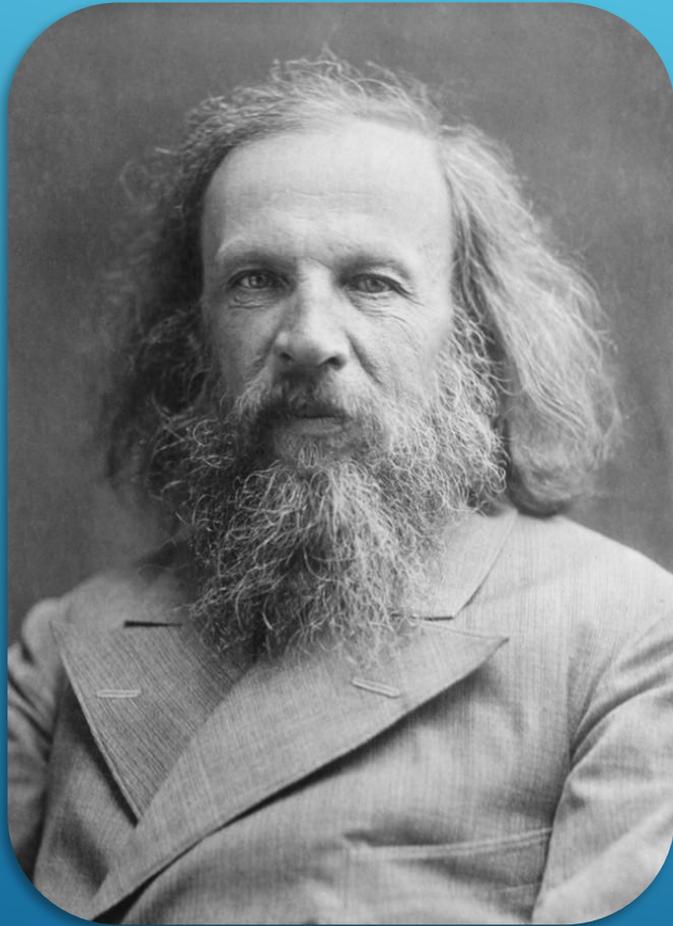


БИОГРАФИЯ
ДМИТРИЯ ИВАНОВИЧА
МЕНДЕЛЕЕВА
(1834-1907)



ВЫПОЛНИЛ
УЧАЩИЙСЯ ГРУППЫ ПН-11 МОРОЗ
СЕРГЕЙ



Д. И. Менделеев родился
8 февраля 1834 года в
городе Тобольске и был
последним,
семнадцатым по счету
ребенком в семье
директора Тобольской
гимназии Ивана
Павловича Менделеева и
его жены Марии
Дмитриевны.

Родина Менделеева



Вид Тобольска.

Тобольск

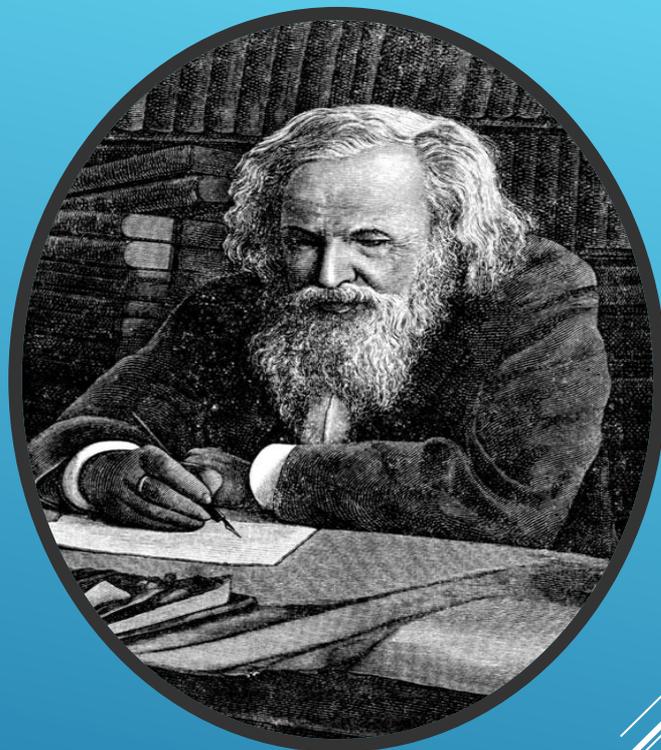
Здесь учился Д.И. Менделеев в студенческие годы



Педагогический институт, место учебы и работы Д.И. Менделеева.
Теперь здесь расположены Факультеты СпГУ

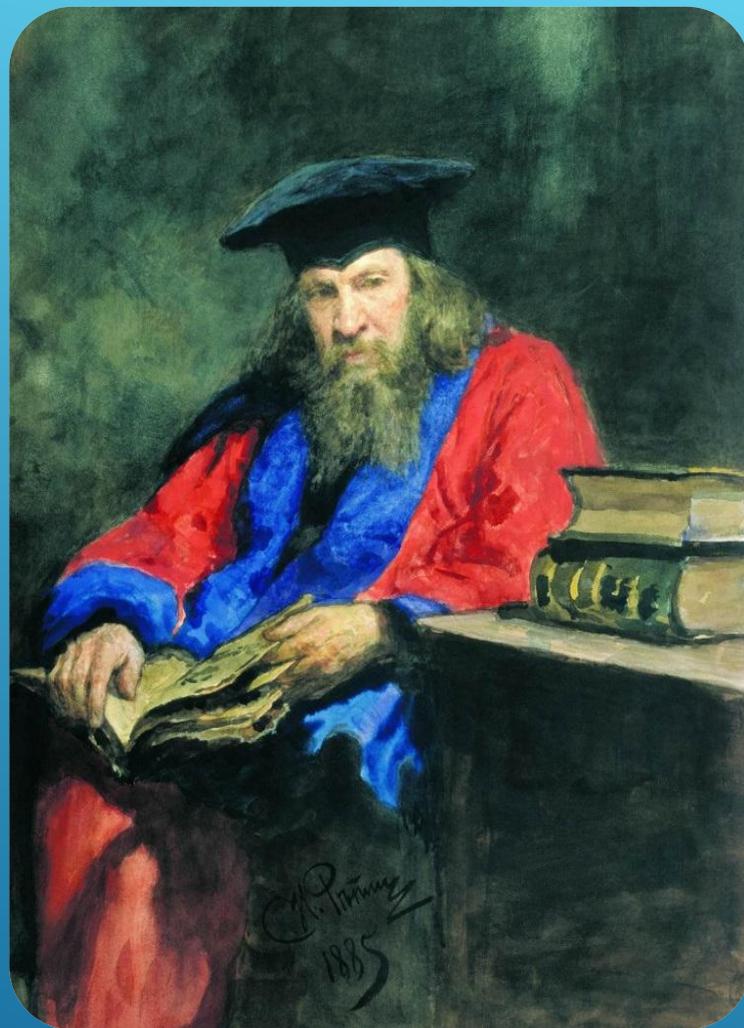
Научная биография Д.И. Менделеева

"Ближайший предмет химии составляет изучение однородных веществ, из сложения которых составлены все тела мира, превращений их друг в друга и явлений, сопровождающих такие превращения". Д.И. Менделеев



Менделеев – ученый и преподаватель

С 1857 по 1890 гг. преподавал химию в Петербургском университете. В 1856 защитил в Петербургском университете магистерскую диссертацию; тема диссертации называлась тема С 1857 в качестве доцента читал там же курс органической химии. В 1890 г. вынужден был покинуть университет из-за конфликта с тогдашним министром просвещения.



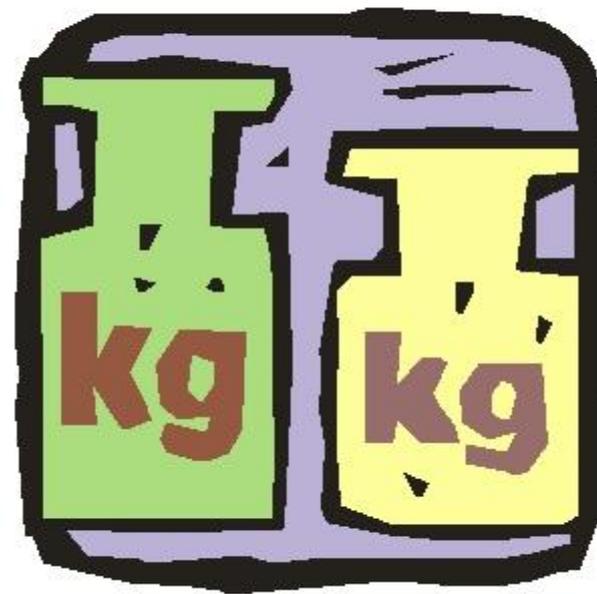
Менделеев - воздухоплаватель

В 1887 Менделеев должен был совершить подъем на воздушном шаре для наблюдения солнечного затмения, а также изучения верхних слоев атмосферы. Однако перед стартом начался дождь, намокший шар не мог подняться с двумя пассажирами. Тогда Менделеев высадил летчика и полетел один.



Теория весов

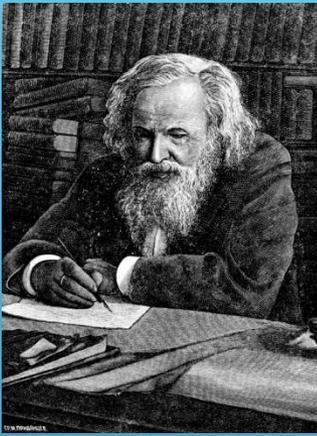
- Менделеев создал точную теорию весов, предложил точнейшие приемы взвешивания.
- При участии и под руководством Менделеева в Главной палате мер и весов были возобновлены прототипы фунта и аршина, произведено сравнение русских эталонов мер с английскими и метрическими.
- Менделеев считал необходимым введение в России метрической системы мер.



ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д.И. МЕНДЕЛЕЕВА																																											
										VII (H)		VIII																															
1	1	H 1,01 ВОДОРОД											7	9	F 19,00 ФТОР	8	10	Ne 20,18 НЕОН																									
2	2	Li 6,94 ЛИТИЙ	Be 9,01 БЕРИЛЛИЙ	3	5	B 10,81 БОР	4	6	C 12,01 УГЛЕРОД	7	8	N 14,01 АЗОТ	9	10	O 16,00 КИСЛОРОД	11	12	Na 22,99 НАТРИЙ	13	14	Mg 24,31 МАГНИЙ	15	16	Al 26,98 АЛЮМИНИЙ	17	18	Si 28,09 КРЕМНИЙ	19	20	P 30,97 ФОСФОР	21	22	S 32,06 СЕРА	23	24	Cl 35,45 ХЛОР	25	26	Ar 39,95 АРГОН				
3	3	Na 22,99 НАТРИЙ	Mg 24,31 МАГНИЙ	4	5	Ca 40,08 КАЛЬЦИЙ	6	7	Sc 44,96 СКАНДИЙ	8	9	Ti 47,88 ТИТАН	10	11	V 50,94 ВАНАДИЙ	12	13	Cr 52,00 ХРОМ	14	15	Mn 54,94 МАРГАНЕЦ	16	17	Fe 55,85 ЖЕЛЕЗО	18	19	Co 58,93 КОБАЛЬТ	20	21	Ni 58,70 НИКЕЛЬ													
4	4	K 39,10 КАЛИЙ	Ca 40,08 КАЛЬЦИЙ	5	6	Zn 65,38 ЦИНК	7	8	Ga 69,72 ГАЛЛИЙ	9	10	Ge 72,59 ГЕРМАНИЙ	11	12	As 74,92 АРСЕН	13	14	Se 78,96 СЕЛЕН	15	16	Br 79,90 БРОМ	17	18	Kr 83,80 КРИПТОН																			
5	5	Rb 85,47 РУБИДИЙ	Sr 87,62 СТРОНЦИЙ	6	7	Y 88,91 ИТТРИЙ	8	9	Zr 91,22 ЦИРКОНИЙ	10	11	Nb 92,91 НИОБИЙ	12	13	Mo 95,94 МОЛИБДЕН	14	15	Tc 98,91 ТЕХНЕЦИЙ	16	17	Ru 101,07 РУТЕНИЙ	18	19	Rh 102,91 РОДИЙ	20	21	Pd 106,42 ПАЛЛАДИЙ																
6	6	Ag 107,87 СЕРЕБРО	Cd 112,41 КАДМИЙ	7	8	In 114,82 ИНДИЙ	9	10	Sn 118,69 ОЛОВО	11	12	Sb 121,75 СУРЬМА	13	14	Te 127,60 ТЕЛЛУР	15	16	I 126,90 ИОД	17	18	Xe 131,30 КСЕНОН																						
7	7	Cs 132,91 ЦЕЗИЙ	Ba 137,33 БАРИЙ	8	9	La 138,91 ЛАНТАН	10	11	Hf 178,49 ГАФНИЙ	12	13	Ta 180,95 ТАНТАЛ	14	15	W 183,85 ВОЛЬФРАМ	16	17	Re 186,21 РЕНИЙ	18	19	Os 190,20 ОСМИЙ	20	21	Ir 192,22 ИРИДИЙ	22	23	Pt 195,09 ПЛАТИНА																
8	8	Ce 140,12 ЦЕРИЙ	Pr 140,91 ПРОМЕТИЙ	9	10	Nd 144,24 НЕОДИМ	11	12	Pm [145] ПРОМЕТИЙ	13	14	Sm 150,40 САМАРИЙ	15	16	Eu 151,96 ЕВРОПИЙ	17	18	Gd 157,25 ГАДОЛИНИЙ	19	20	Tb 158,93 ТЕРБИЙ	21	22	Dy 162,50 ДИСПРОЗИЙ	23	24	Ho 164,93 ГОЛЬМИЙ	25	26	Er 167,26 ЭРБИЙ	27	28	Tm 168,93 ТУЛИЙ	29	30	Yb 173,04 ИТТЕРБИЙ	31	32	Lu 174,97 ЛУЦЕТИЙ				
9	9	Au 196,97 ЗОЛОТО	Hg 200,59 РУТУТЬ	10	11	Tl 204,37 ТАЛЛИЙ	12	13	Pb 207,20 СВИНЕЦ	14	15	Bi 208,98 ВИСМУТ	16	17	Po [209] ПОЛОНИЙ	18	19	At [210] АСТАТ	20	21	Rn [222] РАДОН																						
10	10	Fr [223] ФРАНЦИЙ	Ra [226] РАДИЙ	11	12	Ac [227] АКТИНИЙ	13	14	Ku [261] КУРЧАТОВИЙ	15	16	Ns [261] НИЛЬСБОРИЙ	17	18	Sg [263] СГБОРИЙ	19	20	Bh [262] БОРИЙ	21	22	Hs [265] ХАССИЙ	23	24	Hs [268] МЕЙТНЕРИЙ																			
* ЛАНТАНОИДЫ																																											
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71																														
Ce 140,12 ЦЕРИЙ	Pr 140,91 ПРОМЕТИЙ	Nd 144,24 НЕОДИМ	Pm [145] ПРОМЕТИЙ	Sm 150,40 САМАРИЙ	Eu 151,96 ЕВРОПИЙ	Gd 157,25 ГАДОЛИНИЙ	Tb 158,93 ТЕРБИЙ	Dy 162,50 ДИСПРОЗИЙ	Ho 164,93 ГОЛЬМИЙ	Er 167,26 ЭРБИЙ	Tm 168,93 ТУЛИЙ	Yb 173,04 ИТТЕРБИЙ	Lu 174,97 ЛУЦЕТИЙ																														
** АКТИНОИДЫ																																											
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103																														
Th 232,04 ТОРИЙ	Pa 231,04 ПРОТАКТИНИЙ	U 238,03 УРАН	Np 237,05 НЕПТУНИЙ	Pu [244] ПЛУТОНИЙ	Am [243] АМЕРИЦИЙ	Cm [247] КЮРИЙ	Bk [247] БЕРКЛИЙ	Cf [251] КАЛИФОРНИЙ	Es [254] ЭЙНШТЕЙНИЙ	Fm [257] ФЕРМИЙ	Md [258] МЕНДЕЛЕВИЙ	(No) [255] НОБЕЛИЙ	(Lr) [256] ЛОУРЕНСИЙ																														

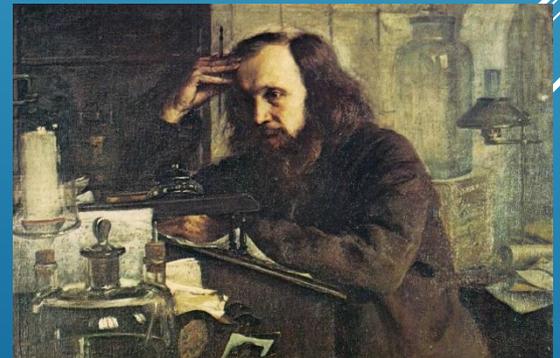
Периодическая таблица Менделеева

Только через несколько лет, когда были открыты предсказанные Менделеевым ранее неизвестные элементы, весь мир взорвался рукоплесканиями, и русского химика стали выбирать почетным членом различных мировых академий и научных обществ.



Вклад Д.И. Менделеева в мировую науку

Периодический закон был открыт Д. И. Менделеевым в 1869 г. Дмитрий Иванович Менделеев разработал основные положения учения о периодичности, сформулировал Периодический закон и предложил короткую форму Периодической системы элементов.



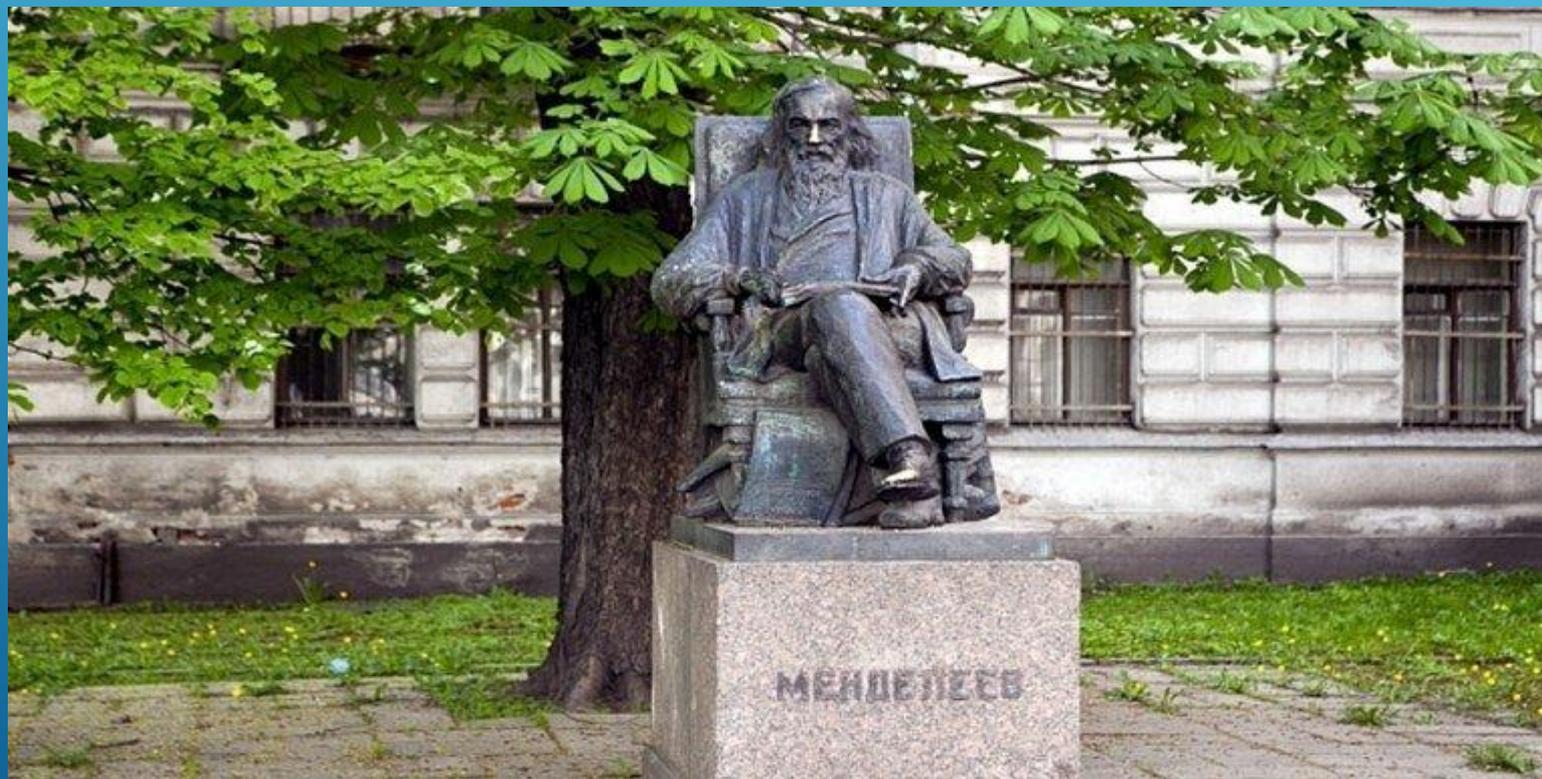
Менделеев - изобретатель

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

Ему же принадлежит и конструкция барометра.



2 февраля 1907 года
Дмитрий Иванович Менделеев
СКОНЧАЛСЯ



▶ Спасибо за
внимание

