

* Презентация на тему «Биография Д.И. Менделеева»

Работа

Ученицы 9 – «А» класса

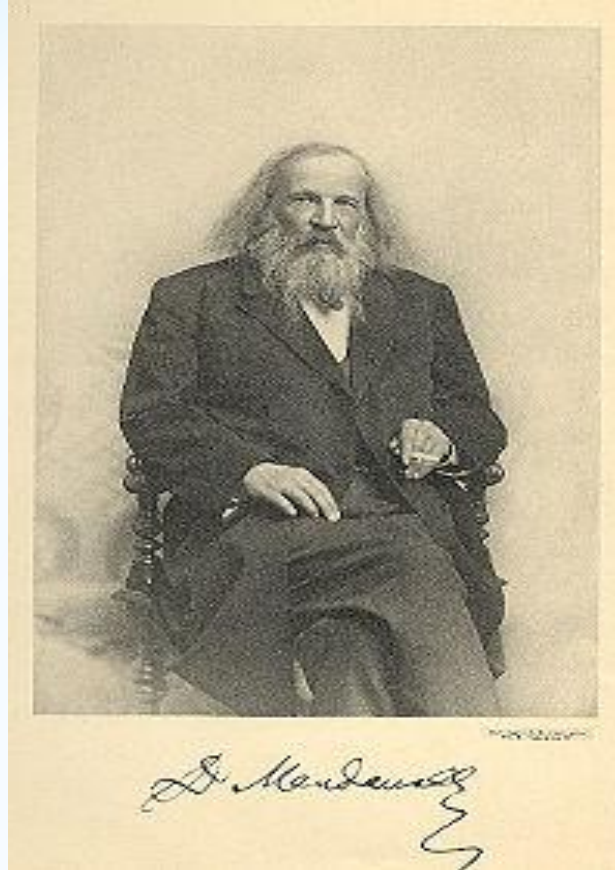
СОШ № 1

Давыдовой Полины

Под руководством

Кондаковой Елены Александровны



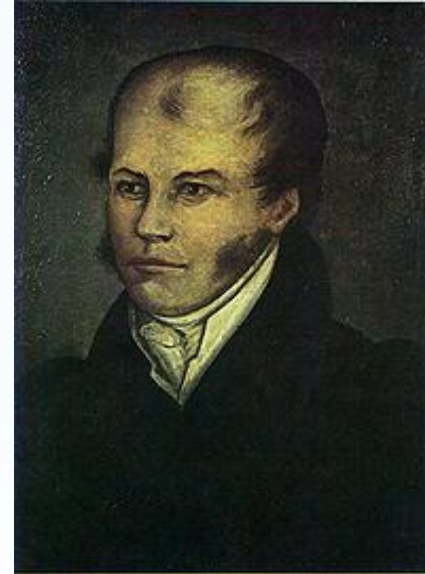


- * Дмíтрий Ивáнович Менделéев (27 января (8 февраля) 1834, Тобольск — 20 января (2 февраля) 1907, Санкт-Петербург) — русский учёный-энциклопедист, общественный деятель. Химик, физикохимик, физик, метролог, экономист, технолог, геолог, метеоролог, педагог, воздухоплаватель, приборостроитель. Профессор Санкт-Петербургского университета; член-корреспондент по разряду «физический» Императорской Санкт-Петербургской Академии наук.

**Мария Дмитриевна
Менделеева**



**Иван Павлович
Менделеев**

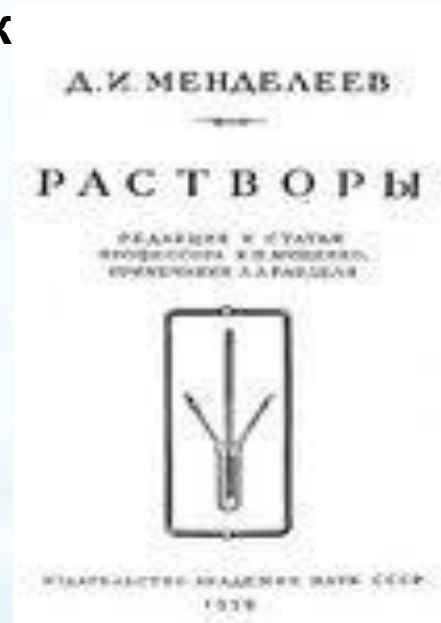


* 27 января 1834 года в семье директора гимназии И.П. Менделеева и его жены М.Д. Менделеевой родился 17-ый ребёнок-сын Дмитрий.

* В 15 лет Дмитрий Иванович Менделеев закончил Тобольскую гимназию



- * **В одном из вариантов посвящения матери первого своего крупного труда «Исследования водных растворов по удельному весу» Дмитрий Иванович ск**



«...Вашего последыша семнадцатого из рождённых Вами Вы подняли на ноги, вскормили своим трудом после смерти батюшки, ведя заводское дело, Вы научили любить природу с её правдою, науку с её истиной..., родину со всеми её нераздельнейшими богатствами, дарами..., больше всего труд со всеми его горестями и радостями..., Вы заставили научиться труду и видеть в нём одном всему опору, Вы вывезли с этими внушениями и доверчиво отдали в науку, сознательно чувствуя, что это будет последнее Ваше дело. Вы, умирая, внушали любовь, труд и настойчивость. Приняв от Вас... так много, хоть малым, быть может последним, Вашу память почитаю.»



*** Также большое влияние на мировоззрение будущего учёного оказал его дядюшка В. Д. Корнильев, у него неоднократно и подолгу во время своего пребывания в Москве жили Менделеевы. Василий Дмитриевич был управляющим у князей Трубецких, и его дом часто посещали многие представители культурной среды, в числе которых на литературных вечерах или вовсе без всякого повода, запросто бывали литераторы: Ф. Н. Глинка, С. П. Шевырёв, И. И. Дмитриев, М. П. Погодин, Е. А. Баратынский, Н. В. Гоголь, гостем случался и Сергей Львович Пушкин, отец поэта; художники П. А. Федотов, Н. А. Рамазанов; учёные: Н. Ф. Павлов, И. М. Снегирёв**



* В 1850 году он поступает в Главный педагогический институт в Москве, где когда-то учился его отец. В возрасте 21 года Менделеев блестяще выдержал выпускные экзамены, а его дипломная работа о явлении изоморфизма была признана кандидатской диссертацией.

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Периоды	Ряды	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В															
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII	
		a	б	a	б	a	б	a	б	a	б	a	б	a	б	а	
1	1	Н водород 1,008														He гелий 4,003	
2	2	Li литий 6,941	Be бериллий 9,0122			B бор 10,811	C углерод 12,011	N азот 14,007	O кислород 15,999	F фтор 18,998						Ne неон 20,179	
3	3	Na натрий 22,99	Mg магний 24,312			Al алюминий 26,982	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,064	Cl хлор 35,453						Ar аргон 39,948	
4	4	K калий 39,102	Ca кальций 40,08			Sc скандий 44,956	Ti титан 47,867	V ванадий 50,941	Cr хром 51,996	Mn марганец 54,938	26 Fe железо 55,849	27 Co кобальт 58,933	28 Ni никель 58,69				
5	5	29 Cu медь 63,546	30 Zn цинк 65,37	31 Ga галлий 69,72	32 Ge германий 72,59	33 As мышьяк 74,922	34 Se селен 78,96	35 Br бром 79,904								36 Kr криптон 83,8	
6	6	37 Rb рубидий 85,468	38 Sr стронций 87,62	39 Y итрий 88,906	40 Zr цирконий 91,22	41 Nb ниобий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Tc технеций [99]	44 Ru рутений 101,07	45 Rh родий 102,905	46 Pd палладий 106,4					54 Xe ксенон 131,2	
7	7	47 Ag серебро 107,868	48 Cd кадмий 112,412	49 In индий 114,818	50 Sn олово 118,710	51 Sb сурьма 121,76	52 Te теллур 127,6	53 I йод 126,905								54 Xe ксенон 131,2	
8	8	55 Cs цезий 132,905	56 Ba барий 137,34	57-71 лантаноиды	72 Hf гафний 178,49	73 Ta тантал 180,948	74 W вольфрам 183,85	75 Re рений 186,207	76 Os осмий 190,2	77 Ir ирридий 192,22	78 Pt платина 195,08					86 Rn радон [222]	
9	9	79 Au золото 196,967	80 Hg ртуть 200,59	81 Tl таллий 204,37	82 Pb свинец 207,19	83 Bi висмут 208,98	84 Po полоний [209]	85 At астат [210]									
10	10	87 Fr франций [223]	88 Ra радий [226]	89-103 актиноиды	104 Rf резерфордий [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сивергий [263]	107 Bh борий [264]	108 Hn ханний [265]	109 Mt меттнерий [266]	110						
		ВЫСШИЕ ОКСИДЫ	R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄							
		ЛЕТУЧЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ				RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR								
Л А Н Т А Н О И Д Ы																	
57 La лантан 138,905	58 Ce церий 140,12	59 Pr празеодим 140,908	60 Nd неодим 144,24	61 Pm прометий [145]	62 Sm самарий 150,4	63 Eu европий 151,96	64 Gd гадолий 157,25	65 Tb тербий 158,925	66 Dy диспрозий 162,5	67 Ho гольмий 164,93	68 Er эрбий 167,26	69 Tm иттербий 168,934	70 Yb ytterбий 173,04	71 Lu лютеций 174,967			
А К Т И Н О И Д Ы																	
89 Ac актиний [227]	90 Th торий 232,038	91 Pa протактиний [231]	92 U уран 238,029	93 Np нептуний [237]	94 Pu плутоний [244]	95 Am амерций [243]	96 Cm курий [247]	97 Bk берклий [247]	98 Cf калорфорий [251]	99 Es эйзенштейний [254]	100 Fm фермий [257]	101 Md менделеевий [258]	102 No нобелий [259]	103 Lr лоуренсий [260]			



Д.И. Менделеев
1834–1907



poiskN1.RU

А. А. ПЕРМИНОВ

МИРОЗДАНИЕ

ДЕЙСТВИТЕЛЬНОЕ
МИРОПОНИМАНИЕ
НА ОСНОВЕ
МАТЕРИАЛЬНОГО
ЭФИРА

ЗАКОНЧЕН ПОИСК
ФУНДАМЕНТАЛЬНЫХ
ЗАКОНОВ ПРИРОДЫ

* Среди наиболее известных открытий — периодический закон химических элементов, один из фундаментальных законов мироздания

Учитель Менделеева и
родственник
Ершов



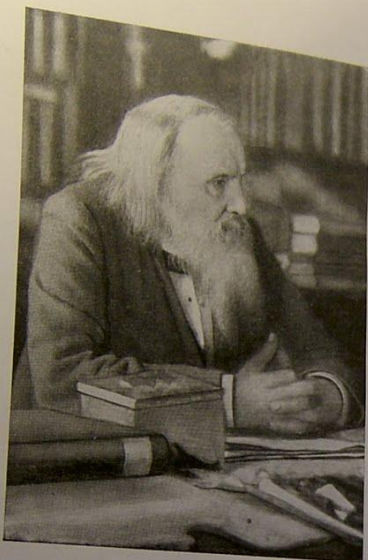
А. Блок и дочь Менделеева Любовь



- * Менделеев был родственником таких знаменитых писателей как Ершов , который и приходился ему тестем и Блоку , который приходился ему зятем.

Семья Дмитрия Ивановича Менделеева





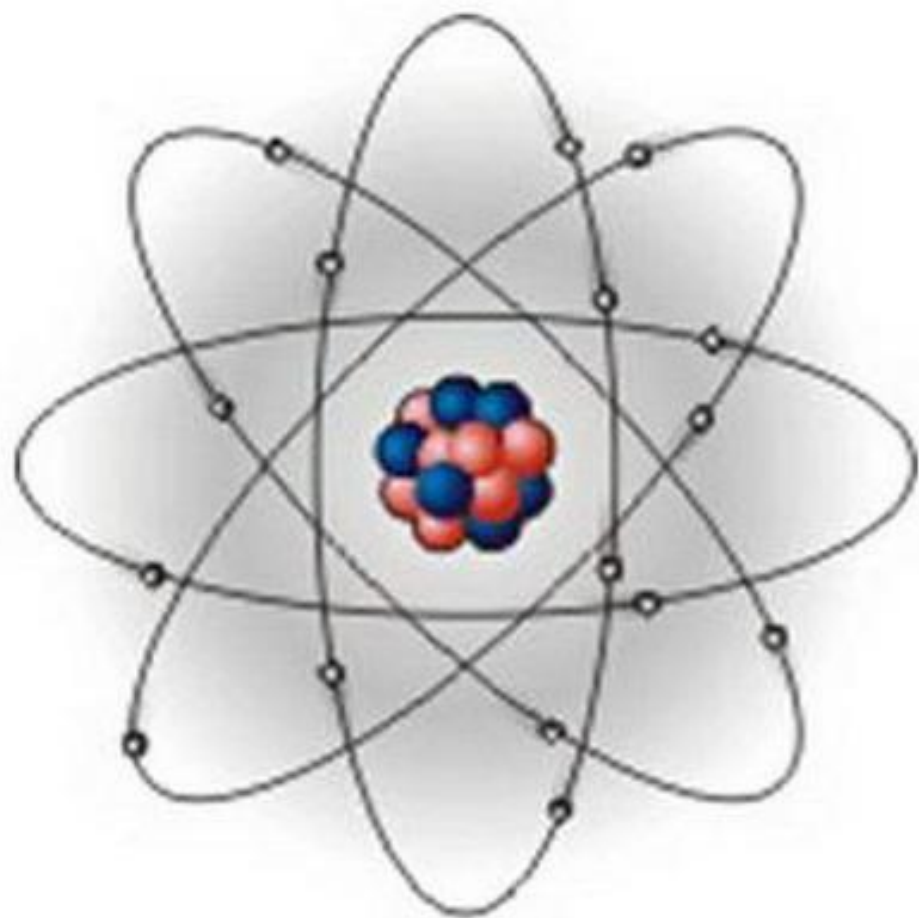
Д. И. МЕНДЕЛЕЕВ
ОСНОВЫ ХИМИИ

ТОМ ВТОРОЙ

ТРИНАДЦАТОЕ ИЗДАНИЕ
(ПЯТОЕ ПОСМЕРТНОЕ)



ГОСУДАРСТВЕННОЕ НАУЧНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО
ХИМИЧЕСКОЙ ЛИТЕРАТУРЫ
МОСКВА 1943 ЛЕНИНГРАД



Д. Менделѣевъ.

ТОЛКОВЫЙ ТАРИФЪ

или

изслѣдованіе о развитіи промышленности Россіи въ связи
съ ея общимъ таможеннымъ тарифомъ 1891 года.

ВЫПУСКИ 2 и 3 (последній).

(Главы 5—12 и заключеніе).

Соль. Продукты животнаго царства. Лѣсъ и растительные товары. Ка-
менный уголь и другіе виды топлива. Будущая сила, покоящаяся на
берегахъ Дона. Нефть, лѣсотехническіе продукты и разныя смолы. Хи-
мическіе товары. Сѣра и колчеданъ. Руды, металлы и издѣлія изъ нихъ.
Судостроеніе и мореходство. Волокнистыя вещества и мануфактурные
товары. Міровое и русское значеніе таможенныхъ пошлинъ.



С.-ПЕТЕРБУРГЪ.
Тип. В. Демакова, Новый пер., д. № 7.
1892.



Тип взаимодействия	Источник	Константа взаимодействия	Радиус действия (м)
Гравитационное	Масса	10^{-38}	∞
Электромагнитное	Электрически заряженные частицы	10^{-2}	∞
Сильное	Частицы, входящие в состав ядер (протоны, нейтроны)	1	10^{-15}
Слабое	Элементарные частицы	10^{-14}	10^{-18}

