

# \* 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**

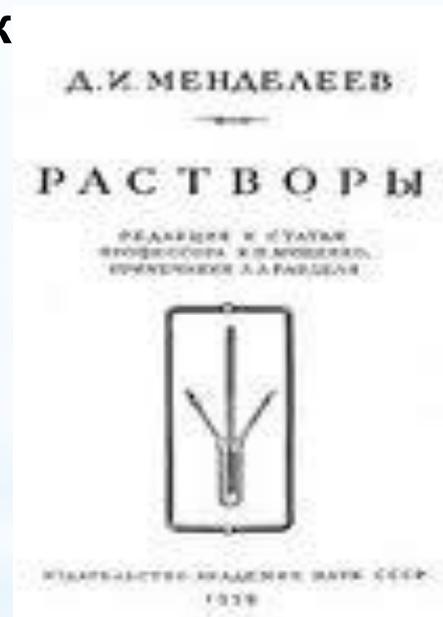


\* 27 января 1834 года в семье директора гимназии И.П. Менделеева и его жены М.Д. Менделеевой родился 17-ый ребёнок-сын Дмитрий.

\* 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	
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б
1	1	<b>H</b> водород 1.008															<b>He</b> гелий 4.003
2	2	<b>Li</b> литий 6.941	<b>Be</b> бериллий 9.0122			<b>B</b> бор 10.811	<b>C</b> углерод 12.011	<b>N</b> азот 14.007	<b>O</b> кислород 15.999	<b>F</b> фтор 18.998							<b>Ne</b> неон 20.179
3	3	<b>Na</b> натрий 22.99	<b>Mg</b> магний 24.312			<b>Al</b> алюминий 26.982	<b>Si</b> кремний 28.086	<b>P</b> фосфор 30.974	<b>S</b> сера 32.064	<b>Cl</b> хлор 35.453							<b>Ar</b> аргон 39.948
4	4	<b>K</b> калий 39.102	<b>Ca</b> кальций 40.08			<b>Sc</b> скандий 44.956	<b>Ti</b> титан 47.88	<b>V</b> ванадий 50.941	<b>Cr</b> хром 51.996	<b>Mn</b> марганец 54.938	<b>26 Fe</b> железо 55.849	<b>27 Co</b> кобальт 58.933	<b>28 Ni</b> никель 58.7				
	5	<b>29 Cu</b> медь 63.546	<b>30 Zn</b> цинк 65.37	<b>Ga</b> галлий 69.72	<b>Ge</b> германий 72.59	<b>As</b> мышьяк 74.922	<b>Se</b> селен 78.96	<b>Br</b> бром 79.904									<b>Kr</b> криптон 83.8
5	6	<b>Rb</b> рубидий 85.468	<b>Sr</b> стронций 87.62			<b>39 Y</b> иттрий 88.906	<b>40 Zr</b> цирконий 91.22	<b>41 Nb</b> ниобий 92.906	<b>42 Mo</b> молибден 95.94	<b>43 Tc</b> технеций [99]	<b>44 Ru</b> рутений 101.07	<b>45 Rh</b> родий 102.905	<b>46 Pd</b> палладий 106.4				<b>Xe</b> ксенон 131.2
6	7	<b>47 Ag</b> серебро 107.868	<b>48 Cd</b> кадмий 112.412	<b>In</b> индий 114.82	<b>Sn</b> олово 118.69	<b>Sb</b> сурьма 121.76	<b>Te</b> теллур 127.6	<b>I</b> йод 126.905									<b>54 Xe</b> ксенон 131.2
6	8	<b>Cs</b> цезий 132.905	<b>Ba</b> барий 137.34			<b>57-71</b> лантаноиды	<b>72 Hf</b> гафний 178.49	<b>73 Ta</b> тантал 180.948	<b>74 W</b> вольфрам 183.85	<b>75 Re</b> рений 186.207	<b>76 Os</b> осмий 190.2	<b>77 Ir</b> иридий 192.22	<b>78 Pt</b> платина 195.08				<b>Rn</b> радон [222]
7	9	<b>79 Au</b> золото 196.967	<b>80 Hg</b> ртуть 200.59	<b>Tl</b> таллий 204.37	<b>Pb</b> свинец 207.19	<b>Bi</b> висмут 208.98	<b>Po</b> полоний [209]	<b>At</b> астат [210]									<b>86 Rn</b> радон [222]
7	10	<b>Fr</b> франций [223]	<b>Ra</b> радий [226]			<b>89-103</b> актиноиды	<b>104 Rf</b> резерфордий [261]	<b>105 Db</b> дубний [262]	<b>106 Sg</b> сиворгий [263]	<b>107 Bh</b> борий [264]	<b>108 Hn</b> ханний [265]	<b>109 Mt</b> мейтнерий [266]	<b>110</b>				
		ВЫСШИЕ ОКСИДЫ	$R_2O$	$RO$	$R_2O_3$	$RO_2$	$R_2O_5$	$RO_3$	$R_2O_7$	$RO_4$							
		ЛЕТУЧИЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ				$RH_4$	$RH_3$	$H_2R$	$HR$								
<b>Л А Н Т А Н О И Д Ы</b>																	
		<b>57 La</b> лантан 138.905	<b>58 Ce</b> церий 140.12	<b>59 Pr</b> празеодим 140.908	<b>60 Nd</b> неодим 144.24	<b>61 Pm</b> прометий [145]	<b>62 Sm</b> самарий 150.4	<b>63 Eu</b> европий 151.96	<b>64 Gd</b> гадолий 157.25	<b>65 Tb</b> тербий 158.925	<b>66 Dy</b> диспрозий 162.5	<b>67 Ho</b> гольмий 164.93	<b>68 Er</b> эрбий 167.26	<b>69 Tm</b> иттербий 168.934	<b>70 Yb</b> ytterбий 173.04	<b>71 Lu</b> лютеций 174.967	
<b>А К Т И Н О И Д Ы</b>																	
		<b>89 Ac</b> актиний [227]	<b>90 Th</b> торий 232.038	<b>91 Pa</b> протактиний [231]	<b>92 U</b> уран 238.029	<b>93 Np</b> нептуний [237]	<b>94 Pu</b> плутоний [244]	<b>95 Am</b> амерций [243]	<b>96 Cm</b> куриум [247]	<b>97 Bk</b> берклий [247]	<b>98 Cf</b> калорфорий [251]	<b>99 Es</b> эйзенштейний [254]	<b>100 Fm</b> фермий [257]	<b>101 Md</b> менделеевий [258]	<b>102 No</b> нобелий [259]	<b>103 Lr</b> 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



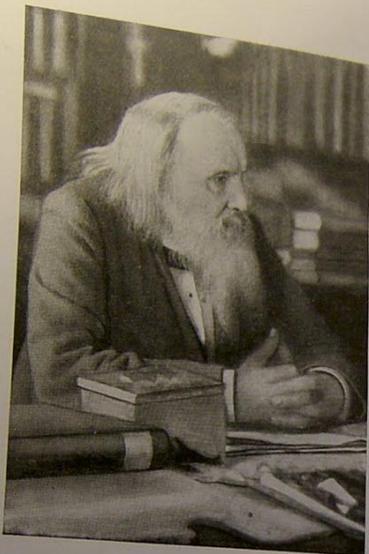
А. Блок и дочь Менделеева Любовь



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

## Семья Дмитрия Ивановича Менделеева





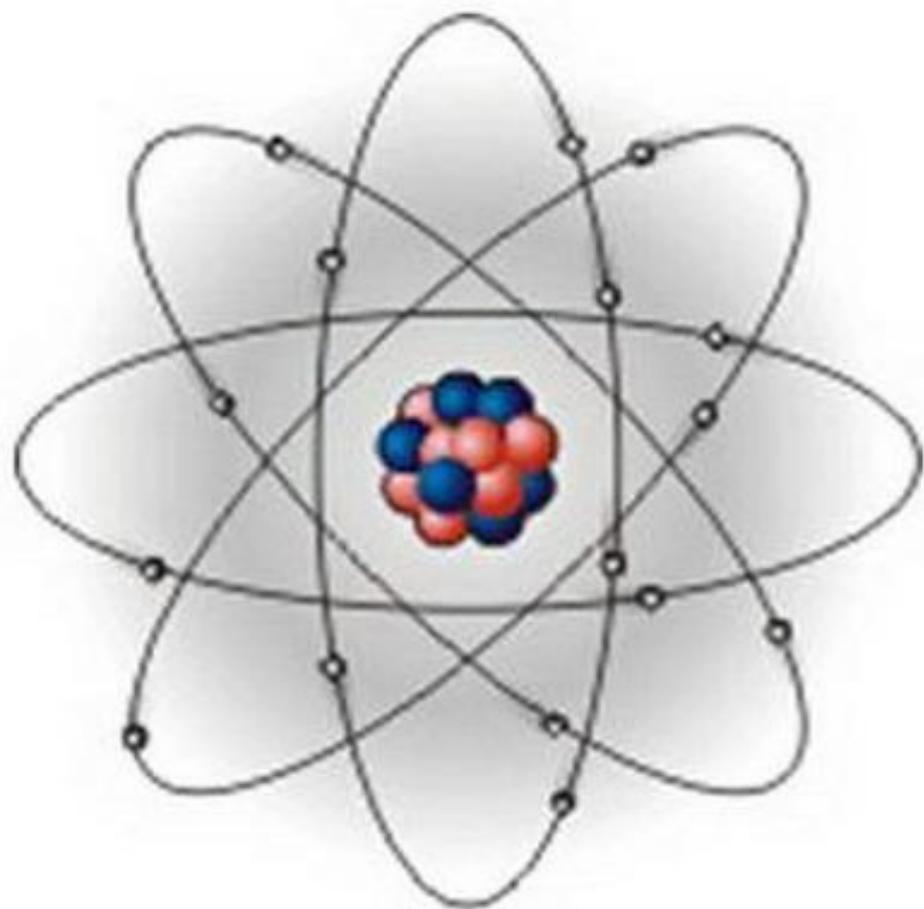
Д. И. МЕНДЕЛЕЕВ  
**ОСНОВЫ ХИМИИ**

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	$10^{-38}$	$\infty$
Электромагнитное	Электрически заряженные частицы	$10^{-2}$	$\infty$
Сильное	Частицы, входящие в состав ядер (протоны, нейтроны)	1	$10^{-15}$
Слабое	Элементарные частицы	$10^{-14}$	$10^{-18}$

