

ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																													
Периоды	Ряды	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII																				
1	1	H ВОДРОД		B БЕТИЛ	C БИСИЛ	N БИКСИЛ	O БИКОСИЛ	F БИФЛЮСИЛ																					
2	2	Li НЕРТИЧИ	Be БЕТИЛ	B БИСИЛ	C БИСИЛ	N БИКСИЛ	O БИКОСИЛ	F БИФЛЮСИЛ																					
3	3	Na НАТИЙ	Mg МАГНИЙ	Al АЛЮМИНИЙ	Si СИЛИЦИЙ	P ФОСФОР	S СЕРА	Cl ХЛОРИД																					
4	4	K КАЛЬЦИЙ	Ca КАЛЬЦИЙ	Sc СКАНДИЙ	Ti ТИТАН	V ВАНДИЙ	Cr ХРОМ	Mn МАРГАНЕЦ																					
5	5	Cu МЕДЬ	Zn ЦИНК	Ge ГЕЛИЙ	As АСЕМУЛ	Se СЕРЕН	Br БРОМ	Ru РУДИЙ																					
6	6	Rb ТРИДИЙ	Sr СТРОНИЙ	Y ИТРИЙ	Zr ИЧИРИОН	Nb НИБИУС	Mo МОРИБИУС	Tc ТЕХНЕЦИЙ	Ru РУДИЙ	Rh РУДИЙ	Pd ПАЛАДИЙ																		
7	7	Ag СЕРЕБРО	Cd КАДМИЙ	In ИНДИЙ	Sn ОЛОВО	Sb СУРЬМА	Te ТЕЛУР	I ІОД	Ru РУДИЙ	Rh РУДИЙ	Pd ПАЛАДИЙ	Xe КОСЕНКОН																	
8	8	Cs ЦЕЗИЙ	Ba БАРИЙ	La ЛАНТАНОИДЫ	Hf ГАФИНИУМ	Ta ТАНТАЛ	W ВОЛЬФРАМ	Re РЕНІЙ	Os ОСМІЙ	Ir ІРІДІЙ	Pt ПЛАТИНА																		
9	9	Au ЗОЛОТО	Hg ЭРГІДІЙ	Tl СІРІЙ	Pb СІРІЙ	Bi ВІРСУМІТ	Po ПОТОНІЙ	At АСТАТ																					
7	10	Fr ФРАНЦІЯ	Ra РАДІЙ	89-103 АКТИНОИДЫ	104-105 РЕЗЕРОВІ	105-108 ДІБІІ	106-107 СІВОРІІ	107-108 БОРІІ	108 КАСІІ	109 МЕЙТЕРІІ	110 ДАРМШТАДІІ																		
Высшие оксиды		R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄																				
Летучие водородные соединения					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	RH																					
ЛАНТАНОИДЫ																													
57	La ЛАНТАН	58	Ce ЦЕРІУМ	59	Pr ПРАЗІДІЙ	60	Nd НІДІЙ	61	Pm ПРОМЕСІЙ	62	Sm САМАРІЙ	63	Eu ЕУРОПІЙ	64	Gd ГІДІЙ	65	Tb ТІБІЙ	66	Dy ДІІІ	67	Ho ГОНІЙ	68	Er ЕРІІЙ	69	Tm ТІМІЙ	70	Yb ІТЕРІЙ	71	Lu ЛЮІДІЙ
89	Ac АКТИНІЙ	90	Tb ТОРІІЙ	91	Pa ПРАЗІДІЙ	92	U УРАНІЙ	93	Np НЕПІАНІЙ	94	Np НЕПІАНІЙ	95	Am АМЕРІКАНІЙ	96	Cm КАМІАНІЙ	97	Bk БІКІАНІЙ	98	Cf КАФІАНІЙ	99	Es ЕІІІАНІЙ	100	Fm ФІІІАНІЙ	101	Md МІІІАНІЙ	102	No НОІІАНІЙ	103	Rs РІІІАНІЙ

Составитель: гл. библиограф Н. Б. Богатырева

Оформление: библиотекарь

Отдела методической и инновационной работы

О. М. Мингаева

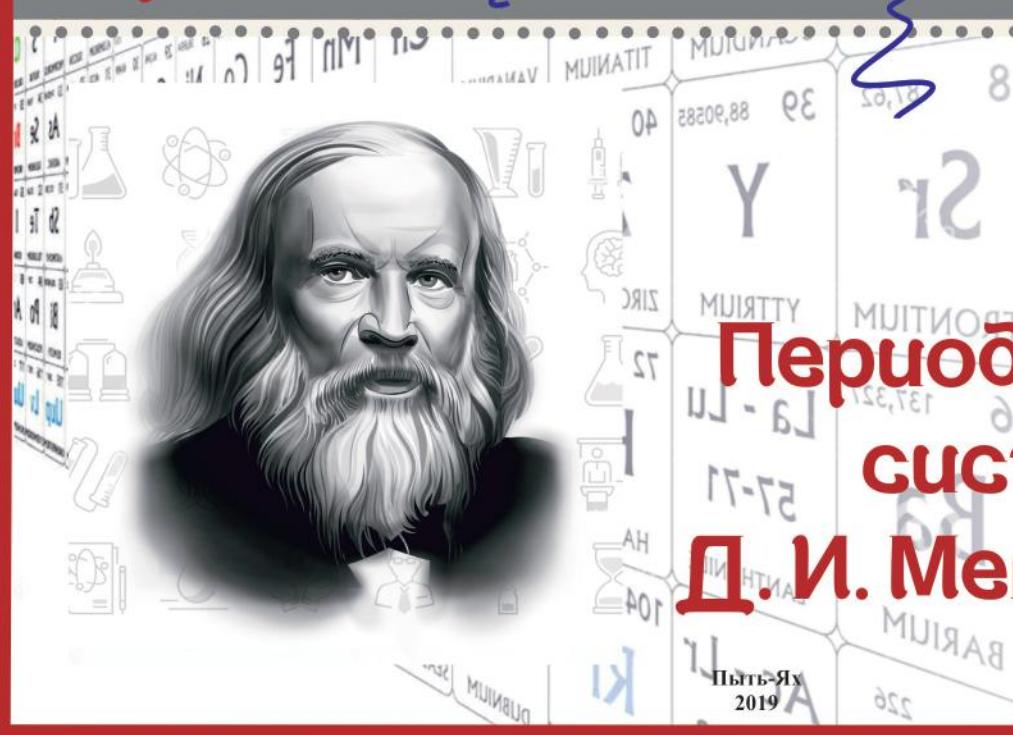
O. M. МИНАЕВА
Library_pyti-yah-muzej@mail.ru

www.pytvahlib.ru



Муниципальное автономное учреждение культуры
«Культурный центр: библиотека-музей»
Центральная городская библиотека
Отдел обслуживания

Буклет



Периодическая система Д.И. Менделеева

Пыть-Ях
2019

Дорогой читатель!

Наступивший год провозглашен Генеральной ассамблей ООН Международным годом Периодической таблицы химических элементов. И это неспроста: ведь открытию Периодического закона химических элементов исполняется 150 лет.

Открытие Д.И. Менделеевым в 1869 году Периодического закона и создание периодической системы химических элементов принесло ему всемирную славу и признание многих ученых мира; это явилось величайшим достижением его творческой деятельности. Политический деятель XIX в. Ф. Энгельс назвал открытие Д. И. Менделеевым периодического закона и предсказание на его основе неизвестных элементов - «научным подвигом».

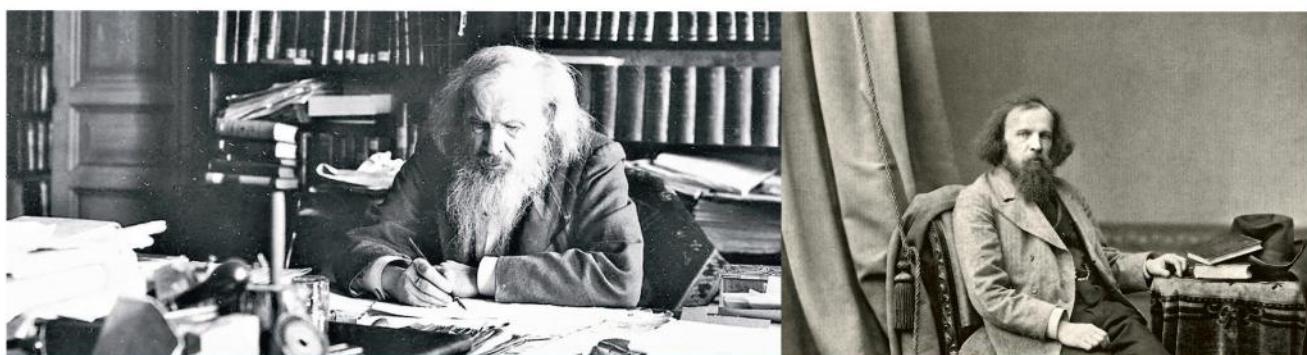
На основе периодического закона Д.И. Менделеева стало возможным:

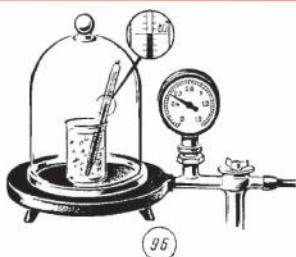
- уточнить относительную атомную массу некоторых элементов, например бериллия, осмия, урана (впоследствии экспериментальные исследования подтвердили правильность мнения ученого);
- при построении периодической таблицы Д. И. Менделеев оставил многие клетки свободными для элементов, которые пока неизвестны; а для некоторых из них подробно описал свойства (германий, скандий, галлий);
- изучать строения атома;
- получать вещества с заданными свойствами, открывать ранее неизвестные и синтезировать новые химические элементы;
- строить гипотезы о рождении и превращении химических элементов во вселенной, в недрах Солнца и звезд.

Книги о Д. И. Менделееве из фонда библиотеки:

1. Дмитрий Иванович Менделеев [Текст] : 27 января 1834 [Тобольск] - 20 января 1907 [Санкт - Петербург] : [фотоальбом] / составитель Г. Смирнов. - Тобольск : Б. и., 2003. - 32 с. : ил.
2. Летопись жизни и деятельности Д.И. Менделеева [Текст] . - Ленинград : Наука, 1984. - 540 с.
3. Стариakov, В.И. Д. И. Менделеев [Текст] / В. И. Стариakov. - Свердловск : Средне-Уральское книжное издательство, 1984. - 256 с. : ил., [8] л. фот. - (Наши земляки).

Идеи Д. И. Менделеева перекликаются как живые через многие десятилетия, через величайшие события и перевороты в жизни нашей страны и всего человечества с современной действительностью. В области науки такое созвучие кажется удивительным, но понятным - как ученый Менделеев проникал далеко вперед своим «химическим зрением». Но в области общественно - экономической жизни созвучие идей Менделеева с нашим временем не может поражать нас сегодня: настолько современны, настолько злободневны многие его мысли, предложения и проекты.



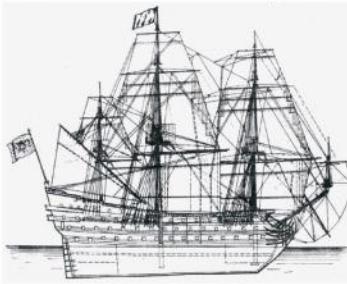


Открытие «температуры абсолютного кипения жидкостей».

Критическую температуру Менделеев открыл в 1860 году, устроив в своем доме лаборатории, где он исследовал поверхностное натяжение жидкостей при различных температурах.

Полет на воздушном шаре.

Дмитрий Менделеев также работал над конструкцией летательных аппаратов, с помощью которых он планировал исследовать температуру, давление и влажность в верхних слоях атмосферы. В 1875 году он представил проект стратостата, объемом 3600 м³, для полётов в стратосферу, но ученые сочли такой полёт невозможным. Денег на осуществление проекта Менделееву найти не удалось. Им же был разработан проект управляемого аэростата с двигателями. В 1878 году ученый совершил полет на привязном аэростате Анри Жиффара на Всемирной выставке в Париже. Через 9 лет он опять поднялся в воздух. В этот раз местом для эксперимента был выбран пустынь на северо-западе города Клин.



Вклад в кораблестроение.

Интересно, что из всего количества трудов ученый посвятил химии около 10%. Менделеев уделял внимание кораблестроению и освоению арктического мореплавания, о чем написал около 40 работ. Он принимал непосредственное участие в проекте строительства первого в мире арктического ледокола «Ермак», который был впервые спущен на воду 29 октября 1898 года. За большой вклад в освоение Арктики именем ученого был назван подводный хребет в Северном Ледовитом океане, открытый в 1949 году.

Интересные факты из жизни великого учёного Л. И. Менделеева:

Дмитрий Менделеев был семнадцатым ребёнком в семье Ивана Павловича Менделеева. Родители Менделеева русского происхождения.

Отец Иван Павлович Менделеев занимал должность директора Тобольской гимназии и училищ Тобольского округа. Мать Менделеева - Мария Дмитриевна, женщина выдающегося ума и энергии. Она могла управлять небольшим стеклянным заводом, и заботиться о детях, которым дала прекрасное образование. Много внимания уделяла младшему сыну, в котором смогла разглядеть его необыкновенные способности.

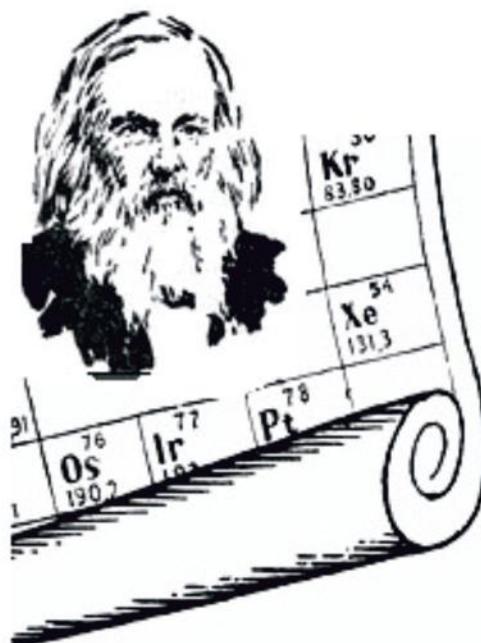
О сне, которого не было.

«Д. И. Менделееву принадлежит заслуга открытия одного из основных законов естествознания - периодического закона химических элементов... Периодический закон был и продолжает оставаться исходной точкой для тысяч и тысяч новых химических и физических исследований во всей современной химии». (С. И. Волькович)

Это произошло в феврале 1869 года. Собираясь в дорогу, Дмитрий Менделеев, начертил набросок таблицы на обратной стороне неприметного письма. Написал на отдельных карточках названия всех известных элементов, их атомный вес и свойства, а потом расположил их по порядку. Ученый с головой погрузился в работу, в результате которой был открыт периодический закон химических элементов. В то время около 60 химических элементов было изучено, остальные ожидали своего времени.

В 1870 году Менделеев вычислил атомные массы элементов, которые в его таблице оставались «пустыми» неизученными местами. Так ученым было предсказано существование «экаалюминия» (галлий), «экaborа» (скандий), «экасилиция» (германий) и других элементов. Менделееву тогда было всего 35 лет.

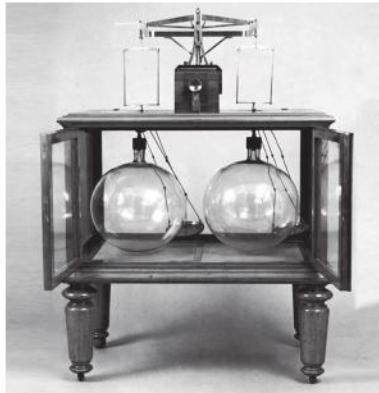
1 марта 1869 года считается днем рождения Периодической таблицы Менделеева.



Д. И. Менделеев организатор и первый директор Главной палаты мер и весов.

Главная палата мер и весов представляла собой один из лучших метрологических институтов Европы с прекрасно оснащенными лабораториями, среди которых лаборатория массы являлась лучшей в мире.

Сегодня Всероссийский научно-исследовательский институт метрологии имени Д. И. Менделеева является одним из крупнейших мировых центров научной и практической метрологии, головной организацией страны по фундаментальным исследованиям в метрологии, главным центром государственных эталонов России. Она имеет в своем составе 114 государственных эталонов, более 70 установок высшей точности и 250 вторичных эталонов. Эта Эталонная база признана входящей в тройку самых совершенных, наряду с базами США и Японии.



Признанный мастер чемоданных дел.

Менделеев любил переплетать книги, клеить рамки для портретов и изготавливать чемоданы. Особенно ему нравилось возиться с дорожными сумками. Изготовление чемоданов он довел до совершенства. Учёный изучил все известные в то время рецепты клея и придумал свою особую kleевую смесь. Способ её приготовления Менделеев держал в секрете. Даже когда учёный ослеп в 1895 году, он продолжал клеить чемоданы на ощупь.

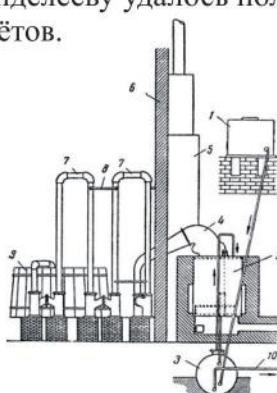


Любовь к детям.

Менделеев говорил, что «много испытал в жизни, но не знает ничего лучше детей». Люди рассказывали, что он часто угождал сладостями детей сторожей в Палате мер и весов, где он работал, а также устраивал для них новогоднюю елку за свой счет.

Учёный-разведчик.

Знаменитому учёному приходилось участвовать и в промышленном шпионаже. В 1890 году к Дмитрию Менделееву обратился морской министр Николай Чихачёв с просьбой помочь добыть секрет изготовления бездымного пороха, так как покупать такой порох было дорого. Приняв просьбу, Менделеев заказал в библиотеке отчёты железных дорог Британии, Франции и Германии за 10 лет. По ним он составил пропорцию привезенного угля, селитры и других компонентов к пороховым заводам. Через неделю после опытов и расчетов, он изготовил два бездымных пороха для России. Таким образом, Дмитрию Менделееву удалось получить секретные данные, которые он добыл из открытых отчётов.



Трубопровод для перекачки нефти.

Дмитрием Менделеевым была создана схема дробной перегонки нефти и сформулирована теория неорганического происхождения нефти. Он первым заявил о том, что сжигать нефть в топках - преступление, поскольку из неё можно получить множество химических продуктов. Он также предложил нефтяным предприятиям перевозить нефть не в бочках и бурдюках (кожаный мешок) на арбах (двухколесная телега), а в цистернах, и чтобы перекачивалась она по трубам. Учёный на цифрах доказал, насколько целесообразнее перевозить нефть наливом, а заводы для переработки нефти строить в местах потребления нефтепродуктов.

Трижды номинант на Нобелевскую премию.

Дмитрий Менделеев номинировался на Нобелевскую премию, присуждаемую с 1901 года, трижды - в 1905, 1906 и 1907 годах. Члены Императорской академии наук при тайном голосовании неоднократно отвергали его кандидатуру. Менделеев был членом многих зарубежных академий и учёных обществ, но так и не стал членом родной Российской академии.

