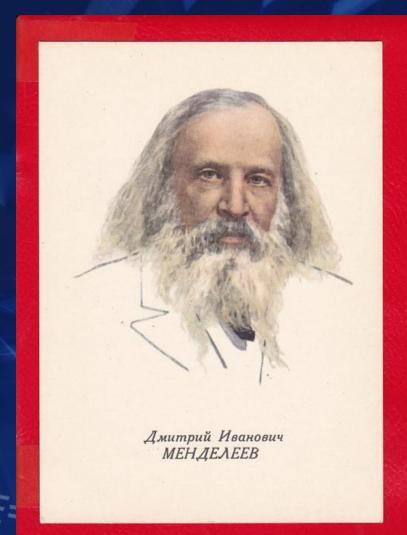


e = mc'

Мы выбрали Дмитрия Ивановича Менделеева, потому что это великий человек. Который может служить примером для подражания, и поэтому нам интересна не только физика, но и мы с нетерпением ждём новой науки – химии.

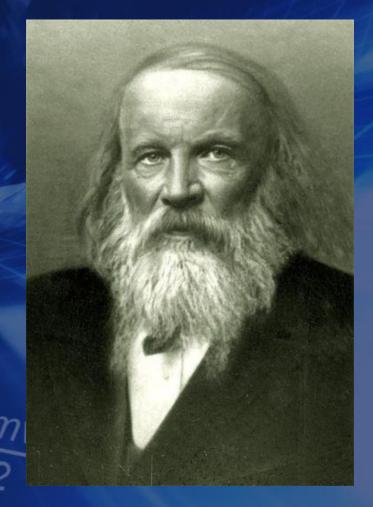


О том, что такое таблица химических элементов знает сегодня каждый.

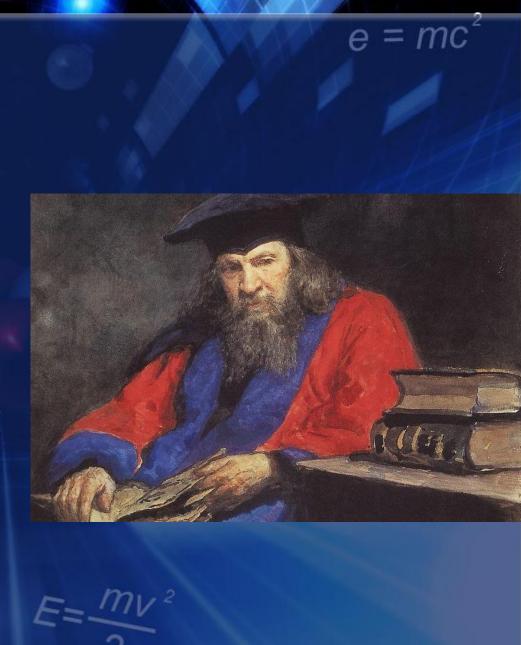
Это изобретение нашего соотечественника Дмитрия Ивановича Менделеева.

Дмитрий Менделеев родился 8 февраля 1834 в г. Тобольск.

Русский ученый, гениальный химик, первоклассный физик, исследователь в области метрологии, гидродинамики, геологии, глубокий знаток промышленности, приборостроитель, экономист, воздухоплаватель, педагог, общественный деятель и оригинальный мыслитель.

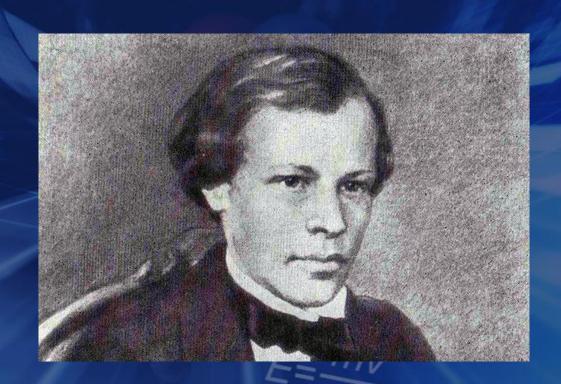


Русский ученый Дмитрий Иванович Менделеев (1834-1907) больше всего известен благодаря его периодическому закону химических элементов, на основе которого им была построена таблица, знакомая каждому человеку еще со школьной скамьи. Однако на самом деле великий ученый интересовался самыми разными областями знаний. Открытия Менделеева связаны с химией, физикой, метрологией, экономикой, геологией, педагогикой, воздухоплаванием и т. д



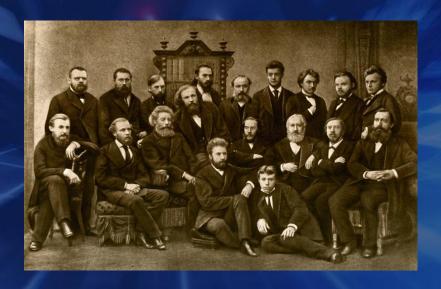
Отец Иван Павлович был директором окружных училищ и Тобольской гимназии.

Мать Мария Дмитриевна занималась воспитанием детей и домашним хозяйством, имела репутацию интеллигентной и умной женщины. Дмитрий был в семье самым младшим, последним из четырнадцати детей. В 10-летнем возрасте он лишился отца, который ослеп и вскоре умер.



g≈9,8 m/s

В 1850 году в Петербурге юноша поступает в Главный пединститут на отделение естественных наук физмата. Его преподавателями были выдающиеся профессора Э. Х. Ленц, А. А. Воскресенский и Н. В. Остроградский.

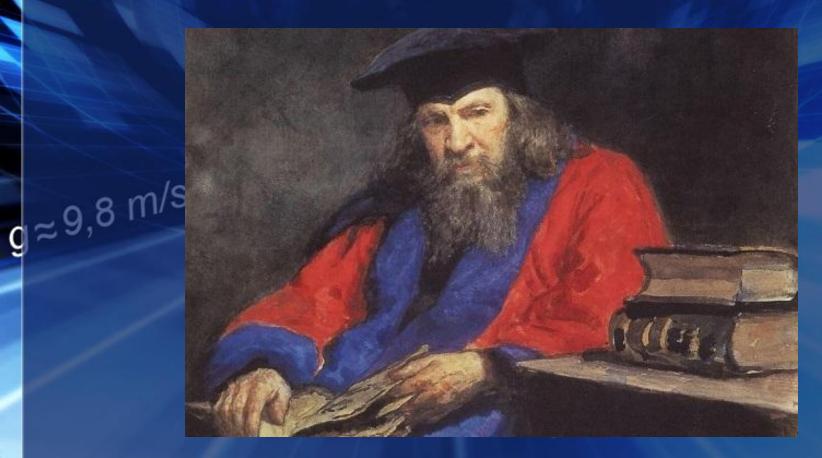


g ≈ 9,8 m/s

Дмитрий Менделеев в молодости. Во время учебы в институте (1850 – 1855 гг), Менделеев демонстрирует незаурядные способности. Будучи студентом, от публикует статью «Об изоморфизме» и ряд химических анализов.

e = mc²

Менделеев, являющийся автором более чем полутора тысяч трудов, имел огромный научный авторитет в мире. Ученый был удостоен многочисленных научных званий, множества российских и зарубежных наград, был почетным членом ряда научных обществ в своей стране и за рубежом.



Открытия в физике

В 1859-60 годах, во время заграничной поездки в Гейдельберг, учёный интенсивно занимался физическими лабораторными исследованиями: изучал явления вязкости, теплового расширения и капиллярности жидкостей, а также сконструировал прибор для определения плотности жидкости — пикнометр. Главным научным событием этого периода является открытие Менделеевым "абсолютной температуры кипения жидкости" - критической температуры, при которой исчезают различия в физических свойствах между жидкостью и паром, находящимися в равновесии.

В 1874 году учёный совершил ещё одно важнейшее открытие в области физики. Проводя эксперименты по изучению сжимаемости газов, Дмитрий Иванович получил числовое значение константы — универсальной газовой постоянной и вывел общее уравнение состояния (ныне известное, как уравнение Менделеева-Клапейрона) для 1 моля идеального газа.

e = mc²

Открытия в химии

Одним из главных достижений Дмитрия Ивановича Менделеева было создание периодической таблицы химических элементов.

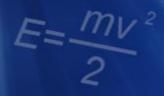
Эта таблица — классификация химических элементов, устанавливающая зависимость различных свойств элементов от заряда атомного ядра. Таблица — это графическое выражение периодического закона, который установил сам Менделеев. Также известно, что периодическая таблица, разработанная Менделеевым больше в рамках химии, явилась готовой систематизацией типов атомов для новых разделов физики.

_	_											
ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА												
Пер	4-		ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ Www.calc.ru									
одь		_	l	a f	a f	a f	V	a f	a 6	VIII	a legul	
1	1			a 6	a 0	аб	а б	а б	a 0	O	Не ²	
2	2	II e,s	ј 3 птий м1 ј	Ве 4 БЕРИЛЛИЙ 9,0122	B 5	С 6 углерод 12.011	N 7	О 8 кислород 15,999 §	F 9 9 18,998 2		Ne 10	
3	3	H/	Та 11 Стеня :	Mg 12	Al 13 алюминий а 26.092	Si 14 кремний 28.086	Р 15 фосфор 30,974	S 16 CEPA 32,064	Cl 17 xлор 35,463		Ar 18	Д.И. Менделеев
4	4	I.		Са 20 кальций 8	21 Sc 6 скандий 44.958	22 Ti	23 V	24 Cr xPOM 51,996	25 Mn	26 Fe 27 Co 28 Ni железо ковальт 58,933	25.4	1834–1907 порядковый
	5		²⁹ Си медь 63,546	30 Zn цинк 65,37	Ga 31	Ge 32	АS 33 мышьяк 74,922	Se 34 селен 78,96	Br 35 5POM 18 79,904 2		Кг 36 криптон 18 8	ЭЛЕМЕНТА НОМЕР
5	6	P	В 37 , 18 , 468	Sr 38 стронций 18 87,62	39 Y иттрий 88,906	40 Zr 10 цирконий 91,22	41 Nb ниовий 92,906	42 Mo молибден 95,94	43 Тс технеций [99]	44 Ru 45 Rh 26 Pd Родий 101.07 106.4	0.25.0	Rb 37 1 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18 1
	7	188	47 Ag CEPEBPO 107,868	48 Сd кадмий 112,41	In 49 индий 114,82	Sn олово 118,69	Sb 51 сурьма 121,75	Те 52 теллур 127.6	Т 53 иод 126,905		Хе ксенон 131,3	85,468 ₹ 2
6	8		S 55 1	Ва 56 г БАРИЙ 137,34	57-71 лантаноиды	72 Нf 18 гафний 178,49	73 Ta	74 W вольфрам 183.85	75 Re РЕНИЙ 186,207	76 Os 77 Ir 78 Pt 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,2 190,0	40z3-x	ЭЛЕМЕНТА ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА
	9	70100	79 Au 30лото 196,967	80 Hg	ТАЛЛИЙ 18 204,37	Рb 82 4 207,19	Ві 83 дя висмут 208,98	Ро 84 18 полоний 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18 18	At 85 %		Rn 86 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ
7	10		РАНЦИЙ 1873	Ra 88 1	89-103 актиноиды	104 Rf РЕЗЕРФОРДИЙ [261]	105 Db дубний [262]	106 Sg сиборгий (263)	107 Bh Борий [262]	13 108 Hn 15 109 Mt 15 110 жаний 1265) 1 мейтнерий 1 10	XTEEON	s-элементы
	ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R_2O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O ₇	RO ₄		р-элементы
летучие водородные соединения						RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR			d-элементы
						ЛАН	I T A	нои	1 ды			f-элементы
57 La 58 Cc 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 55 Tb 66 Dy 67 Ho 668 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 8 Annual Current Control Co												
[\$ 136,906]\$ 140,12[\$ 140,906]\$ 144,24[\$ (149)[\$ 190.4]\$ 151,96[\$ 151,926]\$ 159,926[\$ 159,926]\$ 169,93[\$ 167,26[\$ 166,934]\$ 173,04[\$ 174,97]\$.] A K T И H O И Д Ы												
89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 No 103 Lr 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 NO 103 LR 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 NO 103 LR 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 NO 103 LR 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 NO 103 LR 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 Md 102 NO 103 LR 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM 101 MG 102 NO 103 LR 8 ACTHANNE TO PAGE 100 FM												

 $g \approx 9.8$

Пять самых главных открытий Д.И. Менделеева

- 1. СОЗДАНИЕ УПРАВЛЯЕМОГО АЭРОСТАТА
- 2. СОЗДАНИЕ ПЕРИОДИЧЕСКОЙ ТАБЛИЦЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ
- 3. ОТКРЫТИЕ КРИТИЧЕСКОЙ ТЕМПЕРАТУРЫ
- 4. ОТКРЫТИЕ ОБЩЕГО УРАВНЕНИЯ СОСТОЯНИЯ идеального газа 9 - 9 .8 ^{м/5} . ОТКРЫТИЕ ГЛАВНОЙ ПАЛАТЫ МЕР И ВЕСОВ



e = mc'

Интересные факты:

- У Менделеева было хобби изготавливать чемоданы.
 - Ученому приписывают изобретение водки.
- Менделеев придумал герметические отсеки для пассажиров и пилотов.
- Существует легенда, что периодическая система Менделееву приснилась, но это миф, созданный самим ученым.
 - Ученый шил себе одежду.
 - Дмитрий Иванович сам скручивал папиросы, используя дорогой табак говорил, что никогда не бросит курить



