

8 февраля – День российской науки

Тайны создания, загадки
природы
Людей волновали, манили
всегда.
Разум и воля сподвигли
народы
Исследовать космос,
ваять города.





**Менделеев
Дмитрий Иванович
(1834 – 1907)**

**«Его знание самое полное. Оно
происходит
от гениальности, у простых
людей такого
не бывает».**

А.Блок



Д.И.Менделеев – создатель периодического закона

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

		Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В																Ряды	Периоды		
Периоды	Ряды	I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII					
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	б					
1	1	Н водород 1,007																He гелий 4,003	1		
2	2	Li литий 6,941	Be бериллий 9,012	B бор 10,81	C углерод 12,011	N азот 14,007	O кислород 15,999	F фтор 18,998										Ne неон 20,179	2		
3	3	Na натрий 22,99	Mg магний 24,312	Al алюминий 26,981	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,064	Cl хлор 35,453										Ar аргон 39,948	3		
4	4	K калий 39,098	Ca кальций 40,078	Sc скандий 44,956	Ti титан 47,88	V ванадий 50,942	Cr хром 51,996	Mn марганец 54,938	Fe железо 55,845	Co кобальт 58,933	Ni никель 58,69								4		
5	5	Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y иттрий 88,906	Zr цирконий 91,224	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 98	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,906	Pd палладий 106,42							Kr криpton 83,8	5		
6	6	Cs цезий 132,905	Ba барий 137,33	La лантаны 138,905	Ce церий 140,12	Pr прометий 140,908	Nd неодим 144,24	Pm прометий 145	Sm самарий 150,36	Eu европий 151,964	Gd гадолиний 157,25							Xe ксенон 131,29	6		
7	7	Fr франций 223	Ra радий 226	Ac актиноиды 227-238	Th торий 232,038	Pa пакетий 231,036	U уран 238,029	Np нептуний 237	Pu плутоний 244	Am амерций 243	Cm курий 247	Bk берклий 247	Cf кальфурий 251	Es эйзенштейний 252	Fm фермий 257	Mn мэнделевий 288	Lr лоуренсий 262		7		
Высшие окислы		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	HR													

Д.И. Менделеев
1834–1907

ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР

СИМВОЛ ЭЛЕМЕНТА

НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

- s-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

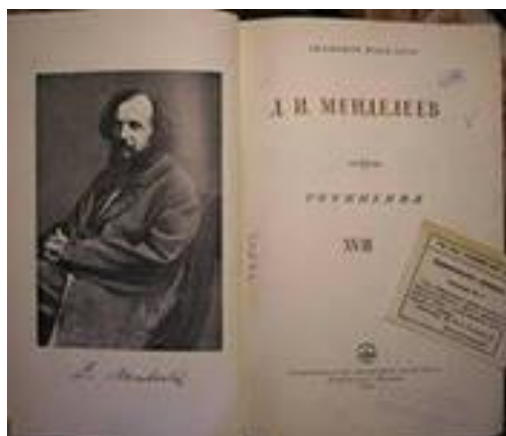
57 La лантан 138,905	58 Ce церий 140,12	59 Pr прометий 140,908	60 Nd неодим 144,24	61 Pm прометий 145	62 Sm самарий 150,36	63 Eu европий 151,964	64 Gd гадолиний 157,25	65 Tb тербий 158,925	66 Dy диисмий 162,5	67 Ho гольмий 164,930	68 Er эрбий 167,259	69 Tm тульмий 168,930	70 Yb ytterbium 173,045	71 Lu лютеций 174,967
----------------------------	--------------------------	------------------------------	---------------------------	--------------------------	----------------------------	-----------------------------	------------------------------	----------------------------	---------------------------	-----------------------------	---------------------------	-----------------------------	-------------------------------	-----------------------------

89 Ac актиноиды	90 Th торий 232,038	91 Pa пакетий 231,036	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 кальфурий 251	99 Es эйзенштейний 252	100 Fm фермий 257	101 Md мэнделевий 288	102 No нобелий 289	103 Lr лоуренсий 262
--------------------	---------------------------	-----------------------------	-------------------------	--------------------------	--------------------------	-------------------------	-----------------------	-------------------------	---------------------------	------------------------------	-------------------------	-----------------------------	--------------------------	----------------------------

poiskN

1 марта 1869 года – День рождения периодического закона

Д.И.Менделеев – автор 500 научных работ по химии, физике, технике и промышленности, экономике.



Памятники Д.И.Менделееву



г. Тобольск



г. Санкт-Петербург



г. Санкт-Петербург



г. Москва

**«Трудился. Вот и стал
гением»**

Д.И.

Менделеев

Пётр Леонидович Капица
(1894-1984)



Великий физик и инженер



- Лауреат Нобелевской премии
- Дважды лауреат Сталинской премии
- Дважды Герой Социалистического труда
- Действительный член Лондонского Королевского общества
- Награжден большой золотой медалью имени М. В. Ломоносова



**Памятник П.Л.Капице
в Кронштадте**



**Школа 425
Здесь учился П.Л. Капица**



Мудрые ВЫСКАЗЫВАНИЯ П.Л. Капицы

- ❖ **Наука должна быть веселая, увлекательная и простая.
Таковыми же должны быть и ученые.**
- ❖ **Счастливым можно научиться быть в любых обстоятельствах.
Несчастный только тот, кто вступает в сделку со своей совестью.**
- ❖ **Не горюй и не печалься. Жизнь разрешает самые сложные проблемы,
если ей дать достаточно времени.**

Загадки...загадки...загадки...

