

# **8 февраля – День российской науки**

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

Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ															
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII			IX					
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б
1	1	1															2
		Н 1,008															He 4,003
2	2	Li 6,941	Be 9,012	B 10,811	C 12,011	N 14,007	O 15,999	F 18,998									Ne 20,179
3	3	Na 22,990	Mg 24,305	Al 26,982	Si 28,086	P 30,974	S 32,06	Cl 35,453									Ar 39,948
4	4	K 39,098	Ca 40,078	Sc 44,956	Ti 47,88	V 50,942	Cr 51,996	Mn 54,938	Fe 55,845	Co 58,933	Ni 58,69						Cu 63,546
5	5	Rb 85,468	Sr 87,62	Y 88,906	Zr 91,224	Nb 92,906	Mo 95,94	Tc 98	Ru 101,07	Rh 102,905	Pd 106,42						Kr 83,8
6	6	Cs 132,905	Ba 137,327	La 138,905	Ce 140,12	Pr 140,908	Nd 144,24	Pm 145	Sm 150,36	Eu 151,964	Gd 157,25	Tb 158,925	Dy 162,50	Ho 164,930	Er 167,259	Tm 168,930	Yb 173,054
7	7	Fr 223	Ra 226	Ac 227	Th 232,038	Pa 231	U 238,029	Np 237	Pu 244	Am 243	Cm 247	Bk 247	Cf 251	Es 252	Fm 257	Md 258	No 259
8	8																
9	9																
10	10																
		Высшие оксиды	RO	RO <sub>2</sub>	RO <sub>3</sub>	RO <sub>4</sub>	RO <sub>5</sub>	RO <sub>6</sub>	RO <sub>7</sub>								RO <sub>4</sub>
		Летучие водородные соединения			RH <sub>4</sub>	RH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> R	HR									
ЛАНТАНОИДЫ																	
		57 La лантан	58 Ce церий	59 Pr протактиний	60 Nd неодим	61 Pm прометий	62 Sm самарий	63 Eu европий	64 Gd гадолиний	65 Tb тербий	66 Dy диurioбий	67 Ho гольмий	68 Er эрбий	69 Tm тульмий	70 Yb ytterбий	71 Lu лютеций	
АКТИНОИДЫ																	
		89 Ac актиний	90 Th торий	91 Pa протактиний	92 U уран	93 Np нептуний	94 Pu плутоний	95 Am амерсий	96 Cm курий	97 Bk беркелий	98 Cf калорний	99 Es езерий	100 Fm фермий	101 Md мendelevий	102 No нобелий	103 Lr лоуренсий	



Д.И. Менделеев  
1834–1907

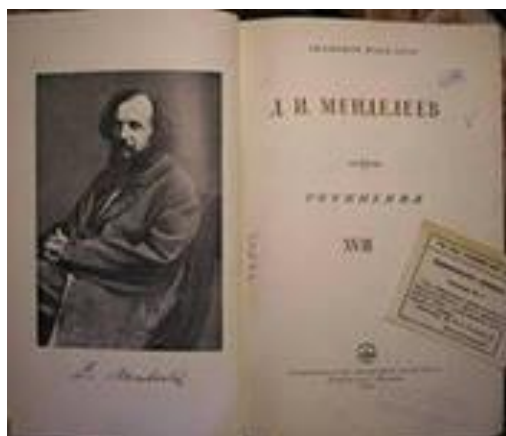
Символ элемента: **Rb**  
Порядковый номер: **37**  
Название элемента: **РУБИДИЙ**  
Относительная атомная масса: **85,468**

Распределение электронов по слоям:  
■ s-элементы  
■ p-элементы  
■ d-элементы  
■ f-элементы

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...*

