

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											
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б			
1	1	1															2			
		Н водород 1,008															Не гелий 4,003			
2	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12						10			
		Li литий 6,941	Be бериллий 9,012	B бор 10,811	C углерод 12,011	N азот 14,007	O кислород 15,999	F фтор 18,998	Ne неон 20,179								Ar аргон 39,948			
3	3	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20						36			
		Na натрий 22,990	Mg магний 24,305	Al алюминий 26,982	Si кремний 28,086	P фосфор 30,974	S сера 32,06	Cl хлор 35,453	Ar аргон 39,948	K калий 39,098	Ca кальций 40,078						Kr криптон 83,8			
4	4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
		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 58,71	Cu медь 63,546	Zn цинк 65,38	Ga галлий 69,723	Ge германий 72,63	As мышьяк 74,922	Se селен 78,96	Br бром 79,904	Kr криптон 83,8	
5	5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	
		Rb рубидий 85,468	Sr стронций 87,62	Y итрий 88,906	Zr цирконий 91,224	Nb ниобий 92,906	Mo молибден 95,94	Tc технеций 98	Ru рутений 101,07	Rh родий 102,905	Pd палладий 106,42	Ag серебро 107,868	Cd кадмий 112,411	In индий 114,818	Sn олово 118,710	Sb сурьма 121,757	Te теллур 127,6	I йод 126,905	Xe ксенон 131,29	
6	6	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	
		Cs цезий 132,905	Ba барий 137,327	Лантаноиды				Hf гафний 178,49	Ta тантал 180,948	W вольфрам 183,85	Re рений 186,207	Os осмий 190,23	Ir иридий 192,225	Pt платина 195,084	Au золото 196,967	Hg ртуть 200,59	Pb свинец 207,2	Bi висмут 208,98	Po полоний 209	At астат 210
7	7	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	
		Fr франций 223	Ra радий 226	Актинοиды				Rf рифмий 261	Db дубний 262	Sg сеговий 263	Bh борнвий 264	Hn хазенштейний 265	Mt мюллерий 266	Lr лоуренсий 267						
		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, HR																		
ЛАНТАНОИДЫ																				
		57 La лантан 138,905	58 Ce церий 140,12	59 Pr прасодим 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 диurioбий 162,50	67 Ho гольмий 164,930	68 Er эрбий 167,259	69 Tm тулий 168,930	70 Yb ytterбий 173,054	71 Lu лютеций 174,967				
АКТИНОИДЫ																				
		88 Ac актиний 227	90 Th торий 232,038	91 Pa протактиний 231	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 калфорний 251	99 Es эйзенштейний 252	100 Fm фермий 257	101 Md мendelevий 258	102 No нобелий 259	103 Lr лоуренсий 260				



Д.И. Менделеев
1834-1907

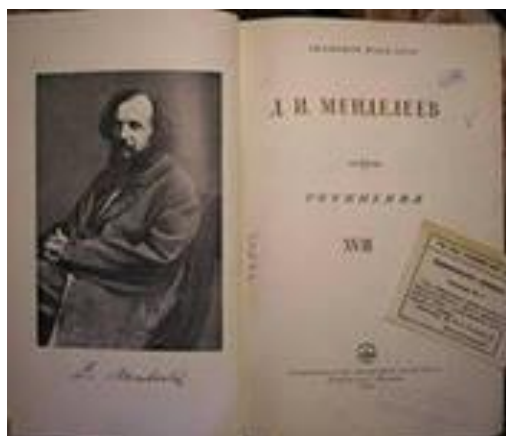
Символ элемента: **Rb**
Порядковый номер: **37**
Название элемента: **Рубидий**
Относительная атомная масса: **85,468**

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. Несчастным 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...

