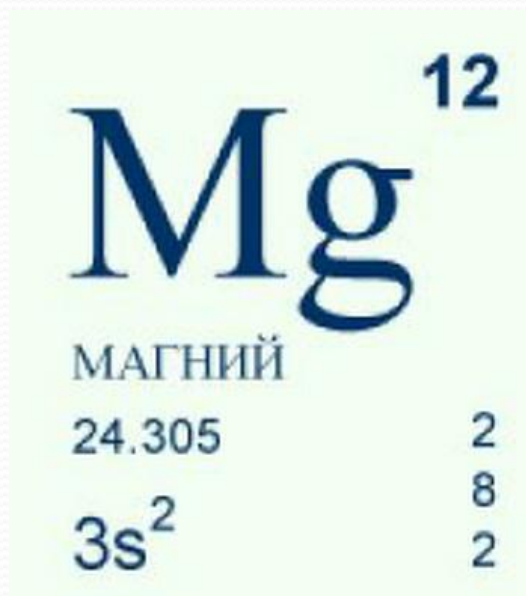


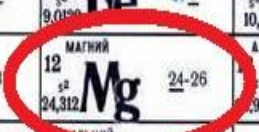
# Магний

(лат. Magnesium)



# ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

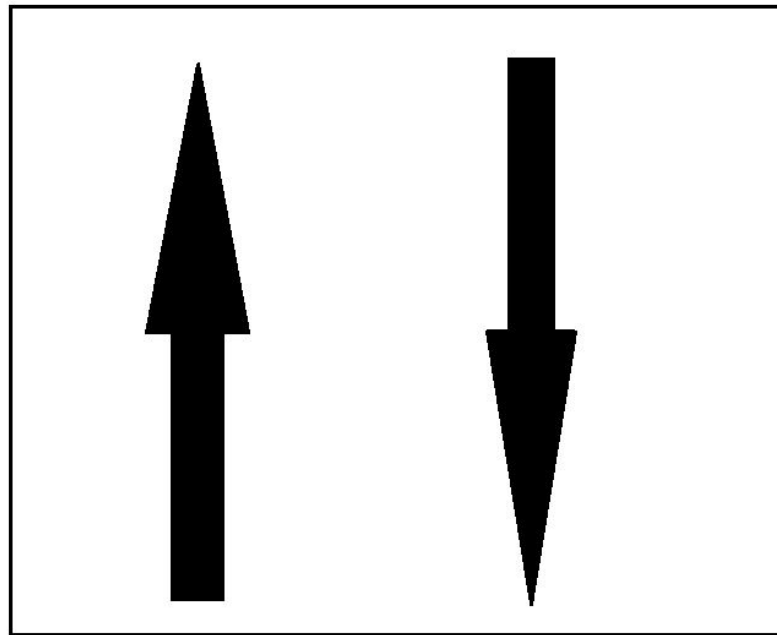
Период	Группа	Слово	Оболочки	Последовательность заполнения оболочек	Ряд	I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII		
						a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a	b	a
1	2	К I	s <sup>2</sup>		1	1	2												2	3, 4	1	
						1	2												2	3, 4	1	
2	8	К I s <sup>2</sup> L 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>	2	3	6, 7	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
						3	6, 7	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
3	8	К I s <sup>2</sup> L 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> M 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>	3	11	23	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
						11	23	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26
4	18	К I s <sup>2</sup> L 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> M 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> N 4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		3d <sup>10</sup> 4p <sup>6</sup>	4	19	41	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34
						19	41	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34
5	18	К I s <sup>2</sup> L 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> M 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> N 4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> O 5 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		4d <sup>10</sup> 5p <sup>6</sup>	5	37	85	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52
						37	85	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52
6	32	К I s <sup>2</sup> L 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> M 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> N 4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> O 5 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> P 6 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		4d <sup>10</sup> 5p <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>	6	55	133	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
						55	133	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70
7	32	К I s <sup>2</sup> L 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> M 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> N 4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> O 5 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> P 6 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> d <sup>10</sup> Q 7 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		4d <sup>10</sup> 5p <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>6</sup>	7	87	219	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102
						87	219	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102



ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ	
54	ЖЕЛЕЗО Fe 26 55,847	59	КОБАЛЬТ Co 27 58,9332	58	НИКЕЛЬ Ni 28 58,71	136, 138	ЦЕРИЙ Ce 58 140,12	141	ПРАЗЕОДИМ Pr 59 140,907	142-146	НЕОДИМ Nd 60 144,24	145, 147	ПРОМЕТИЙ Pm 61	144 146	САМАРИЙ Sm 62 150,35	151, 153	ЕВРОПИЙ Eu 63 151,96	150 152	ГАДОЛИНИЙ Gd 64 157,25
96	РУТЕНИЙ Ru 44 101,07	103	РОДИЙ Rh 45 102,905	102	ПАЛАДИЙ Pd 46 106,4	159	ТЕРБИЙ Tb 65 158,924	160-164	ДИСПРОЗИЙ Dy 66 162,50	165	ГОЛЬМИЙ Ho 67 164,930	162 164	ЭРБИЙ Er 68 167,26	169	ТУЛИЙ Tm 69 168,934	170-174	ИТТЕРБИЙ Yb 70 173,04	175	ЛУЦИЙ Lu 71 174,97
184	ОСМИЙ Os 76 190,2	191, 193	ИРИДИЙ Ir 77 192,2	190 192	ПЛАТИНА Pt 78 195,09	224	ТОРИЙ Th 90 232,038	231	ПРОТАКТИНИЙ Pa 91 231,036	232-235, 238	УРАН U 92 238,03	237	НЕПУТНИЙ Np 93 237,048	236	ПЛУТОНИЙ Pu 94 244	241, 243	АМЕРИЦИЙ Am 95 243,061	240 242	КЮРИЙ Cm 96 247,045
276	ЭКАОСМИЙ E-Os 108	281	ЭКАИРИДИЙ E-Ir 109	280	ЭКАПЛАТИНА E-Pt 110	247	БЕРКЕЛИЙ Bk 97 247,07	246	КАЛИФОРНИЙ Cf 98 251	253	ЭЙНШТЕЙНИЙ Es 99 254,088	250, 252	ФЕРМИЙ Fm 100 254	256	МЕНДЕЛЕВИЙ Md 101 260	254(260-264)	(НОБЕЛИЙ) (No) 102	257(261)	ЛОУРЕНСИЙ Lw 103

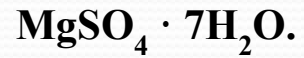


2)8)2)



3 s<sup>2</sup>

В 1695 году из минеральной воды Эпсомского источника в Англии выделил соль  
Неемия Грю ,

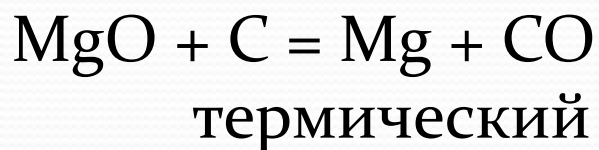


Латинское название элемента происходит от названия древнего города Магнезия в Малой Азии

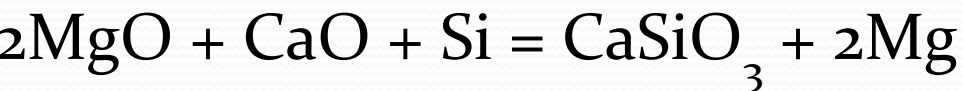
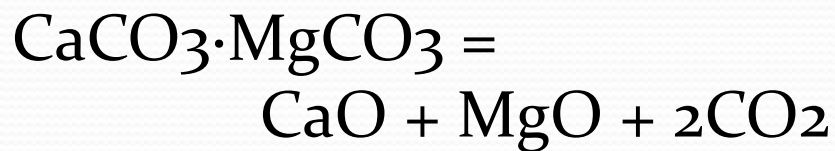
Сэр Хемфри Дэви в 1808 году.



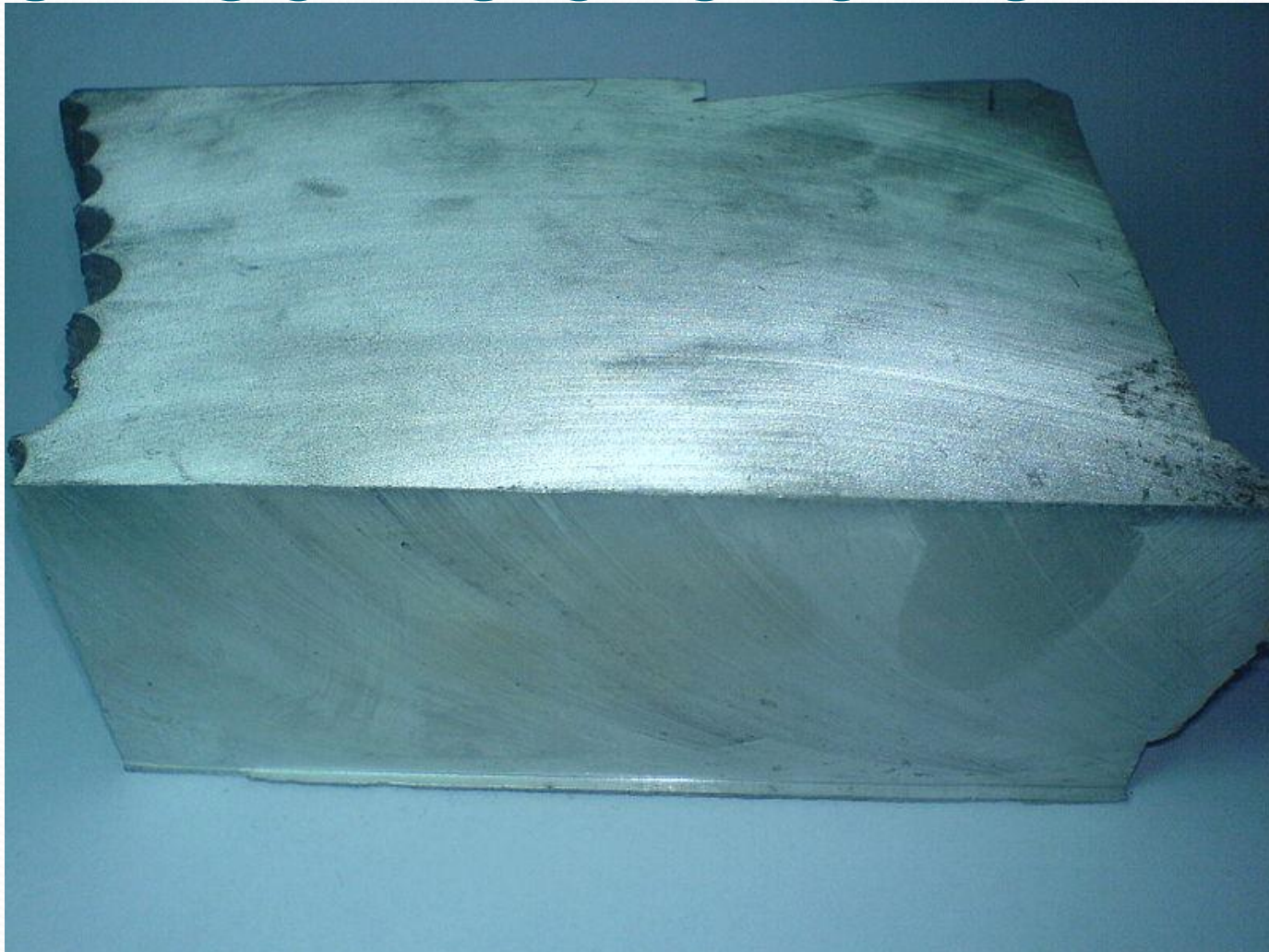
# Получение



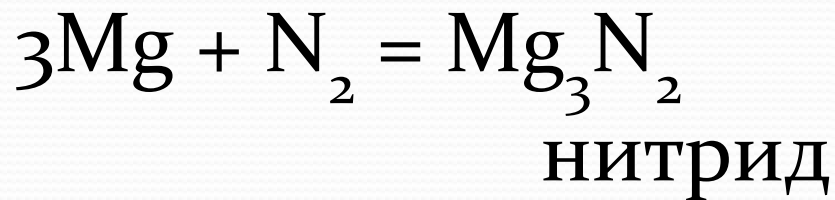
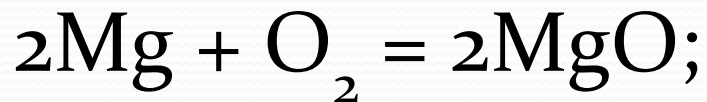
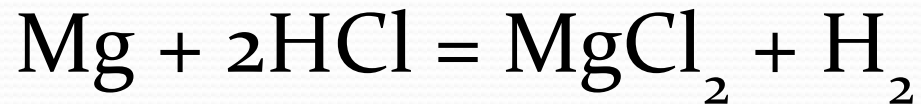
## ДОЛОМИТ



# Физические свойства



# Химические свойства



# Применение

Химические источники тока

Сплавы

Водород

Военное дело

Медицина

Фотография





# Биологическая роль

80—90 % современных людей страдают от дефицита магния

кунжут, отруби, орехи

чтобы усвоить кальций, организму необходим магний.

