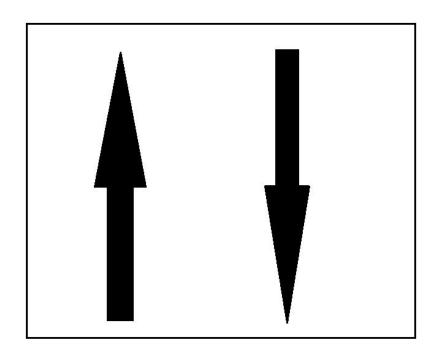
### Магний (лат. Magnesium)

```
MAГНИЙ 24.305 2 8 2
```

Пе- ри- од п	Un- cao ase- nea- tos ∆Z	CHO DAMOSHER PA								ИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ И. МЕНДЕЛЕЕВА								P 0-5 Ge-10 p <sup>0</sup>				
1	2	100			1927	1	1,00797 <b>H</b>	<u>1</u> 2	A 3 <sup>2</sup>	II b	å s² pi	III b s²di	1 1 2 P P P	IV b s² d²	8 88 p3	V b smidan	a 52 p4	/I b s2(0)d4(8)	a VI	22 dh	<sup>2</sup> <sub>s<sup>2</sup></sub> Не	3.4 1
2	8	L.	1 s <sup>2</sup> 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		25° 2p°	2	3 5,1 6,939 Li	6, <u>7</u>	4 <b>В</b> еридлий <b>В</b> еридл	8, <u>9</u>	5 50 B	10, 11	6 s <sup>2</sup> p <sup>2</sup> 12,01115	<u>12,</u> 13	7 s*p³ 14,0067	<u>14.</u> 15	8 5 <sup>2</sup> р <sup>4</sup> 15,9994	<u>16</u> -18	9 9 9 18,9984 <b>F</b>	19	10 нефн 20,183 <b>Ne</b>	20-22
3	8	L M	1 s <sup>2</sup> 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		332 366	3	11 st 22,9898	23	12 MAEHHA 12 24,312 Mg	<u>24</u> -26	алкоминий 1 p <sup>1</sup> A	27	14 s <sup>2</sup> p <sup>2</sup> 28,086	<u>28</u> -30	15 s² p³ 30,9738 P	31	16 SEPA S 32,064	32-34 36	17 s <sup>2</sup> p <sup>5</sup> 35,453	<u>35,</u> 37	18 s² p² 39,948 <b>År</b>	36 38, <u>40</u>
4	18	$\rightarrow$	1 5 <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 2 5 <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 3 5 <sup>2</sup> p <sup>6</sup>	u	3d**	4	19 KAMHÑ 39,102 K	39, 41	20 s <sup>2</sup> 40,08 Ca	42-44 46 45	45	SC 5°d1 44,950		Ti 22 \$2 d <sup>2</sup> 47,90	<u>51</u>	ВАНАДИЙ 23 V s² d³ 50,942	50 <u>52</u> -54	Cr 51,996		MAPFAHEU 25 s <sup>2</sup> d <sup>5</sup> 54,9381		26 Fe* 27 Co 28 Ni
	0.	N	4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>		432 4pa	5	<u>63</u> , 65	Сц э <sup>1 dio</sup> 63,54		Zn 30 65,37	31 32 р <sup>1</sup> <b>G</b> 2 69,72 <b>G</b> 2		72,59 <b>Се</b>		33 <sub>5<sup>2</sup> p<sup>5</sup> 74,9216 <b>А</b>S</sub>	75	34 5°p1 78,96 <b>Se</b>		35 52 p3 79,909 Br	79, 81	36 52p6 83,80 <b>Kr</b>	80, 82- <u>84</u> 86
5	I +	L M	1 s <sup>2</sup> 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 3 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>	06 dt0		6	<sup>37</sup> <b>Rb</b>	85 112	38 38 87,62 <b>St</b>	86- <u>88</u>	89	Y 35 5° d <sup>1</sup> 88,905	90-92 94 95	<b>Zr</b> <sup>40</sup> <sup>40</sup> 91,22		Мb 92,906	92 94-96 97. <u>98</u> 100	Моливден 42 VO 95,94	97,° 98, <sup>6</sup> , 99, <sup>6</sup>	ТЕХНЕЦИЙ 43 С 8 <sup>2</sup> 4 <sup>0</sup> 97		44 Ru* 45 Rh 46 Pd
		0		(I)O	502 500	7		Ag 107,870		Кадмий 48 s <sup>z</sup> d <sup>10</sup> 112,40	49 <sup>58 р1</sup> 114,82	-	50 0AC80 52 p2 118,69 ST	112 114- <u>120</u> 122 124	51 s <sup>2</sup> p <sup>3</sup> 121,75 Sb		52 TEARYP 127,60 Te		53 <sub>5<sup>2</sup> р<sup>5</sup> 126,9044 <b>Ј</b></sub>	127	54 s <sup>2</sup> p <sup>8</sup> Xe	124 126 128- <u>132</u> 134 136
6	32	K L M	1 5 <sup>2</sup> 2 5 <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 3 5 <sup>2</sup> p <sup>6</sup>	dio		8	55 LE3WA 132,905	133	56 54 PHR 137,34 Ba	130 132 134- <u>138</u>	139 139	La 138,9	7 176- <u>180</u>	Гафиий 72 Н 5° 2° 2° 178,49	180 181	Tantan 73 180,948	182- <u>184</u> 186	80льфРАМ 74 183,85	185 187#	РЕНИЙ 75 Се <sup>52 д 5</sup> 186,2		76 Os' 77 Ir 78 Pt
		N O P	4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 5 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 6 s <sup>2</sup> p <sup>5</sup>	q10 [14	5d1 5d10	9	197	30,00T0 79 31,d10 196,967	196 198- <u>202</u> 204	Hg sed to 200,59	81 TANNHR 81 s <sup>2</sup> p <sup>1</sup> 204,37	203,205	82 35 p2 207,19 Pb	204, 206- <u>208</u>	83 <sub>5<sup>2</sup> р<sup>3</sup> 208,980 <b>Ві</b></sub>	209	полоний 84 3 <sup>2</sup> р <sup>4</sup> 208,982*	200° 4.0°, 100° 6.0° 210° -214	85 52 p5 209,9872	216**** 215	3MAHAUER 86 E 32 p# 222,017 E	212 (2)4) 216-218 220 222
7	32	K L M N	1 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 2 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 3 s <sup>3</sup> p <sup>6</sup> 4 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>	d <sup>10</sup>		10	87 51 223,0202		88 PAJMR 88 226,0252			AC 5241 AC 227,028	9	экагафний 104 E-Hf <sup>sede</sup>	271, 273	3KATAHTAN 105 E-Ta 1001d(00)	270 272-276	3кавольфрам 106 E-W <sup>(12 d*)</sup>	277 E	акарений 107 E- <b>R</b> e <sup>s² d°</sup>		108 E-Os' 109 E-Ir 110 E-Pt
		O P Q	5 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 6 s <sup>2</sup> p <sup>6</sup> 7 s <sup>2</sup> (p <sup>6</sup>	d <sup>10</sup> f <sup>14</sup>	75° (76°)	11	287	SKASORGTO 111 E-Au st dio	286 288-292 294	SKAPTYTЬ 112 E-Hg sedice	экаталлий 118 <sup>5°р¹</sup> Е-Т	293	114 s <sup>2</sup> p <sup>2</sup> E-Pt	292 294-298 300	экависмут 115 s <sup>e</sup> p <sup>a</sup> <b>E-Bi</b>		3каполоний 116 5 <sup>2</sup> р* Е-Ро	300-304 306	экаастатин 117 5 <sup>2</sup> р <sup>8</sup> E-At	305	эказманация 118 <sup>5<sup>2</sup>p<sup>6</sup>E-Ет</sup>	306-310 312
7	56	54 6-58		26 26 55,84	59	(	058,9332	0-62, 64	28 28 2 28 2 2 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	136, 138 140 142	церий 68 58 58 58 140,12	141	ПРАЗЕОДИМ 59 59 140,907	142-146 148 150	НЕОДИМ 60 5 <sup>2</sup> [4 144,24		5215 147,14	o sto	АРИЙ 62 150,35	EBPON	NA 150 152	Гадолиний 64 5 <sup>2</sup> d <sup>1</sup> 1 <sup>7</sup> 157,25
3JEMEHT	98-	96 - <u>102</u>	Py	ТЕНИЙ 44 1 s <sup>1</sup> d <sup>7</sup> 101,07	_	R	Родия 45 102,905	04-106,108	папладий Е		ТЕРБИЙ 65 (62d <sup>1</sup> 1 <sup>8</sup> ) 158,824	156 158 160- <u>164</u>	Диспрозий 66 12110 162.50	165	Больмий 67 16 67 16 164,930 17	101	68 52 12 167,26	TY	700,65 700,65 69 69 170-17: 168,934	MITTEPS	MÅ .	лютеций 71 LU <sub>s²d¹[14</sub> 174,97
• пкреходные эле	86-1	18 90, <u>19</u>	92 0	76 5 1 d 7 190,2		2	иридий 77 1 2 d <sup>7</sup> 192,2 п	190 192 14, 195, 196	78 10° 195.09	224 226-230	ТОРИЙ 90 5 <sup>2</sup> d <sup>2</sup> 232,038	231	91 231,036	230 2- <u>235,</u> 236	уран 92 3° d'1° 238,03	187 NET	93 5°d'14 238-2	nev	оний 94 1 5210 244* 241, <u>243</u>	America	95 240 242 32 17 244-246 3,061 247,248 250	Ст <sup>82d1 [7</sup>
*118		8-280	76" 3KA	108 \$0400 \$	281	E	400	280 2 282-286 288 E	AIIAATURA 110 swigss	247	BK(42419)	200	КАЛИФОРНИЙ 98 (3 <sup>8</sup> 17 <sup>0</sup> ) 251°	38		ФЕ	PMMR	MEHAR	101 (101) (260-26 (266)	IN - CHAPTER	-0.7	лоуренсий 103 (s²d¹[ <sup>8</sup> )

## 1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup>

2)8)2)



3 s<sup>2</sup>

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

 $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ .

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

Сэр Хемфри Дэви в 1808 году.



## MgCl<sub>2</sub> (Элекуролиз) = Mg + Cl<sub>2</sub>

MgO + C = Mg + CO термический

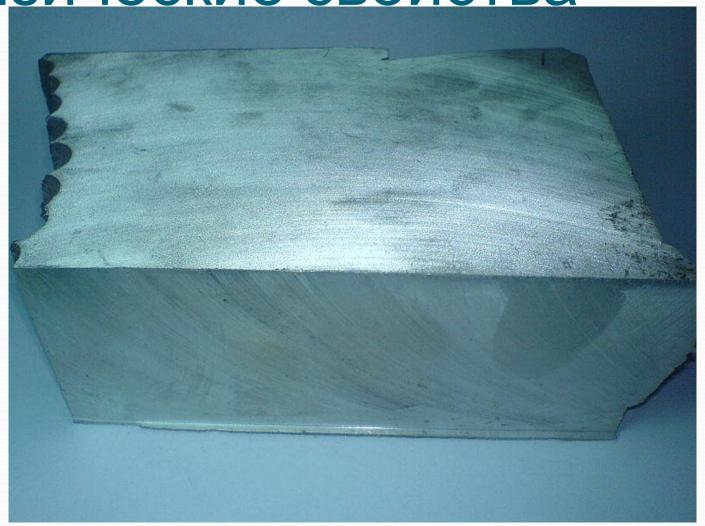
#### доломит

$$CaCO_3 \cdot MgCO_3 =$$
 $CaO + MgO + 2CO_2$ 

 $2MgO + CaO + Si = CaSiO_3 + 2Mg$ 



Физические свойства



### Химические свойства

$$Mg$$
 (раск.) +  $H_2O = MgO + H_2\uparrow$ 

$$Mg + 2HCl = MgCl_2 + H_2$$

$$2Mg + O_2 = 2MgO;$$

$$3Mg + N_2 = Mg_3N_2$$
  
нитрид



# 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.

