Resumão EXATAS-17

TABELA PERIÓDICA

www.resumao.com.br

PRINCIPAIS ISÓTOPOS NATURAIS COM % DE OCORRÊNCIA

H	1 - 99,98%; 2 - 0,12%
He	4 - ~100%
Li	6 - 7,59%; 7 - 92,41%
Be	9 - 100%
B	10 - 19,9%; 11 - 80,1%
C	12 - 98,9%; 13 - 1,1%
N	14 - 99,63%; 15 - 0,37%
O	16 - 99,8%; 18 - 0,2%
F	19 - 100%
Ne	20 - 90,5%; 21 - 0,3%; 22 - 9,3%
Na	23 - 100%
Mg	24 - 79,0%; 25 - 10,0%; 26 - 11,0%
Al	27 - 100%
Si	28 - 92,2%; 29 - 4,7%; 30 - 3,1%
P	31 - 100%
S	32 - 95,0%; 33 - 0,8%; 34 - 4,2%
Cl	35 - 75,8%; 37 - 24,2%
Ar	36 - 0,3%; 40 - 99,6%
K	39 - 93,3%; 41 - 6,7%
Ca	40 - 96,9%; 42 - 0,64%; 44 - 2,1%
Sc	45 - 100%
Ti	46 - 8,25%; 47 - 7,44%; 48 - 73,72%; 49 - 5,41%; 50 - 5,18%
V	50 - 0,3%; 51 - 99,7%
Cr	50 - 4,34%; 52 - 83,8%; 53 - 9,5%; 54 - 2,4%
Mn	55 - 100%
Fe	54 - 5,84%; 56 - 91,7%; 57 - 2,1%
Co	59 - 100%
Ni	58 - 68,07%; 60 - 26,2%; 61 - 1,14%; 62 - 3,6%; 64 - 0,9%
Cu	63 - 69,2%; 65 - 30,8%
Zn	64 - 48,27%; 66 - 27,9%; 67 - 4,1%; 68 - 19,02%
Ga	69 - 60,1%; 71 - 39,9%
Ge	70 - 20,38%; 72 - 27,31%; 73 - 7,76%; 74 - 36,72%; 76 - 7,83%
As	75 - 100%
Se	74 - 0,9%; 76 - 9,4%; 77 - 7,6%; 78 - 23,8%; 80 - 49,6%; 82 - 8,7%
Br	79 - 50,7%; 81 - 49,3%
Kr	80 - 2,3%; 82 - 11,6%; 83 - 11,5%; 84 - 57,0%; 86 - 17,3%
Rb	85 - 72,2%; 87 - 27,8%
Sr	86 - 9,9%; 87 - 7,0%; 88 - 82,6%
Y	89 - 100%
Zr	90 - 51,5%; 91 - 11,2%; 92 - 17,2%; 94 - 17,4%; 96 - 2,8%
Nb	93 - 100%
Mo	92 - 14,77%; 94 - 9,23%; 95 - 15,9%; 96 - 16,7%; 97 - 9,6%; 98 - 24,19%; 100 - 9,67%
Tc	93 - sintético
Ru	96 - 5,5%; 98 - 1,9%; 99 - 12,7%; 100 - 12,6%; 101 - 17,1%; 102 - 31,6%; 104 - 18,6%
Rh	103 - 100%
Pd	102 - 1,02%; 104 - 11,1%; 105 - 22,3%; 106 - 27,3%; 108 - 26,5%; 110 - 11,7%
Ag	107 - 51,8%; 109 - 48,2%
Cd	106 - 1,25%; 108 - 0,9%; 110 - 12,5%; 111 - 12,8%; 112 - 24,1%; 113 - 12,2%; 114 - 28,7%; 116 - 7,5%
In	113 - 4,3%; 115 - 95,7%
Sn	112 - 0,97%; 116 - 14,5%; 117 - 7,7%; 118 - 24,2%; 119 - 8,6%; 120 - 32,6%; 122 - 4,6%; 124 - 5,8%
Sb	121 - 57,21%; 123 - 42,79%
Te	122 - 2,6%; 123 - 0,9%; 124 - 4,74%; 125 - 7,1%; 126 - 18,84%; 128 - 31,7%; 130 - 34,08%
I	127 - 100%
Xe	128 - 1,9%; 129 - 26,4%; 130 - 4,1%; 131 - 21,2%; 132 - 26,9%; 134 - 10,4%; 136 - 8,9%
Cs	133 - 100%
Ba	134 - 2,4%; 135 - 6,6%; 136 - 7,9%; 137 - 11,2%; 138 - 71,7%
La	138 - 0,1%; 139 - 99,9%
Ce	140 - 88,4%; 142 - 11,1%
Pr	141 - 100%
Nd	142 - 27,2%; 143 - 12,2%; 144 - 23,8%; 145 - 8,3%; 146 - 17,2%; 148 - 5,7%; 150 - 5,6%
Pm	145 - sintético
Sm	144 - 3,1%; 147 - 15,0%; 148 - 11,24%; 149 - 13,8%; 150 - 7,4%; 152 - 26,7%; 154 - 22,7%
Eu	151 - 47,8%; 153 - 52,2%
Gd	154 - 2,2%; 155 - 14,8%; 156 - 20,5%; 157 - 15,7%; 158 - 24,8%; 160 - 21,9%
Tb	159 - 100%
Dy	160 - 2,3%; 161 - 18,9%; 162 - 25,5%; 163 - 24,9%; 164 - 28,2%
Ho	165 - 100%
Er	164 - 1,6%; 166 - 33,50%; 167 - 22,87%; 168 - 26,97%; 170 - 14,9%
Tm	169 - 100%
Yb	170 - 3,04%; 171 - 14,3%; 172 - 21,9%; 173 - 16,1%; 174 - 31,8%; 176 - 12,7%
Lu	175 - 97,4%; 176 - 2,6%
Hf	176 - 5,2%; 177 - 18,6%; 178 - 27,3%; 179 - 13,6%; 180 - 35,1%
Ta	180 - 0,01%; 181 - 99,99%
W	182 - 26,50%; 183 - 14,3%; 184 - 30,64%; 186 - 28,43%
Re	185 - 37,4%; 187 - 62,6%
Os	186 - 1,6%; 187 - 1,96%; 188 - 13,24%; 189 - 16,1%; 190 - 26,26%; 192 - 41,0%
Ir	191 - 37,3%; 193 - 62,7%
Pt	194 - 32,9%; 195 - 33,8%; 196 - 25,24%; 198 - 7,2%
Au	197 - 100%
Hg	198 - 10,0%; 199 - 16,9%; 200 - 23,1%; 201 - 13,2%; 202 - 29,9%; 204 - 6,9%
Tl	203 - 29,5%; 205 - 70,5%
Pb	204 - 1,4%; 206 - 24,1%; 207 - 22,1%; 208 - 52,4%
Bi	209 - 100%
Po	209 - ☢
At	210 - ☢
Rn	222 - ☢
Fr	223 - ☢
Ra	226 - ☢
Ac	227 - ☢
Th	232 - 100%
Pa	231 - 100%
U	235 - 0,7%; 238 - 99,3%

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
	1 - 1,008 - H - 1 - 13,60 - 1s - Hidrogênio																	2 - 4,003 - He - – - 24,59 - $1s^2$ - Hélio
	3 - 6,94 - Li - 1 - 5,39 - $1s^22s$ - Lítio	4 - 9,01 - Be - 2 - 9,32 - $1s^22s^2$ - Berílio											5 - 10,81 - B - 3 - 8,30 - $1s^22s^22p$ - Boro	6 - 12,01 - C - 4,2 - 11,26 - $1s^22s^22p^2$ - Carbono	7 - 14,01 - N - ±3,5,4,2 - 14,53 - $1s^22s^22p^3$ - Nitrogênio	8 - 16,00 - O - -2 - 13,62 - $1s^22s^22p^4$ - Oxigênio	9 - 19,00 - F - -1 - 17,42 - $1s^22s^22p^5$ - Flúor	10 - 20,18 - Ne - – - 21,57 - $1s^22s^22p^6$ - Neônio
	11 - 22,99 - Na - 1 - 5,14 - [Ne]3s - Sódio	12 - 24,31 - Mg - 2 - 7,65 - $[Ne]3s^2$ - Magnésio											13 - 26,98 - Al - 3 - 5,99 - [Ne]$3s^23p$ - Alumínio	14 - 28,09 - Si - 4 - 8,15 - $[Ne]3s^23p^2$ - Silício	15 - 30,97 - P - ±3,5,4 - 10,49 - $[Ne]3s^23p^3$ - Fósforo	16 - 32,07 - S - ±2,4,6 - 10,36 - $[Ne]3s^23p^4$ - Enxofre	17 - 35,45 - Cl - ±1,3,5,7 - 12,97 - $[Ne]3s^23p^5$ - Cloro	18 - 39,95 - Ar - – - 15,76 - $[Ne]3s^23p^6$ - Argônio
	19 - 39,10 - K - 1 - 4,34 - [Ar]4s - Potássio	20 - 40,08 - Ca - 2 - 6,11 - $[Ar]4s^2$ - Cálcio	21 - 44,96 - Sc - 3 - 6,56 - $[Ar]3d4s^2$ - Escândio	22 - 47,87 - Ti - 4 - 6,83 - $[Ar]3d^24s^2$ - Titânio	23 - 50,94 - V - 5,3 - 6,75 - $[Ar]3d^34s^2$ - Vanádio	24 - 52,00 - Cr - 6,3,2 - 6,77 - $[Ar]3d^54s$ - Cromo	25 - 54,94 - Mn - 7,6,4,2,3 - 7,43 - $[Ar]3d^54s^2$ - Manganês	26 - 55,85 - Fe - 2,3 - 7,90 - $[Ar]3d^64s^2$ - Ferro	27 - 58,93 - Co - 2,3 - 7,88 - $[Ar]3d^74s^2$ - Cobalto	28 - 58,69 - Ni - 2,3 - 7,64 - $[Ar]3d^84s^2$ - Níquel	29 - 63,55 - Cu - 2,1 - 7,73 - $[Ar]3d^{10}4s$ - Cobre	30 - 65,41 - Zn - 2 - 9,39 - $[Ar]3d^{10}4s^2$ - Zinco	31 - 69,72 - Ga - 3 - 5,10 - $[Ar]3d^{10}4s^24p$ - Gálio	32 - 72,64 - Ge - 4 - 7,90 - $[Ar]3d^{10}4s^24p^2$ - Germânio	33 - 74,92 - As - ±3,5 - 9,788 - $[Ar]3d^{10}4s^24p^3$ - Arsênio	34 - 78,96 - Se - ±2,4,6 - 9,75 - $[Ar]3d^{10}4s^24p^4$ - Selênio	35 - 79,90 - Br - ±1,5 - 11,81 - $[Ar]3d^{10}4s^24p^5$ - Bromo	36 - 83,80 - Kr - – - 14,00 - $[Ar]3d^{10}4s^24p^6$ - Criptônio
	37 - 85,47 - Rb - 1 - 4,18 - [Kr]5s - Rubídio	38 - 87,62 - Sr - 2 - 5,70 - $[Kr]5s^2$ - Estrôncio	39 - 88,91 - Y - 3 - 6,22 - $[Kr]4d5s^2$ - Ítrio	40 - 91,22 - Zr - 4 - 6,63 - $[Kr]4d^25s^2$ - Zircônio	41 - 92,91 - Nb - 5,3 - 6,76 - $[Kr]4d^45s$ - Nióbio	42 - 95,94 - Mo - 6,5,4,3,2 - 7,09 - $[Kr]4d^55s$ - Molibdênio	43 - 98 ☢ - Tc - 7 - 7,28 - $[Kr]4d^55s^2$ - Tecnécio	44 - 101,1 - Ru - 2,3,4,6,8 - 7,36 - $[Kr]4d^75s$ - Rutênio	45 - 102,9 - Rh - 2,3,4 - 7,46 - $[Kr]4d^85s$ - Ródio	46 - 106,4 - Pd - 2,4 - 8,34 - $[Kr]4d^{10}$ - Paládio	47 - 107,9 - Ag - 1 - 7,58 - $[Kr]4d^{10}5s$ - Prata	48 - 112,4 - Cd - 2 - 8,99 - $[Kr]4d^{10}5s^2$ - Cádmio	49 - 114,8 - In - 3 - 5,79 - $[Kr]4d^{10}5s^25p$ - Índio	50 - 118,7 - Sn - 4,2 - 7,34 - $[Kr]4d^{10}5s^25p^2$ - Estanho	51 - 121,8 - Sb - ±3,5 - 8,608 - $[Kr]4d^{10}5s^25p^3$ - Antimônio	52 - 127,6 - Te - ±2,4,6 - 9,01 - $[Kr]4d^{10}5s^25p^4$ - Telúrio	53 - 126,9 - I - ±1,5,7 - 10,45 - $[Kr]4d^{10}5s^25p^5$ - Iodo	54 - 131,3 - Xe - – - 12,13 - $[Kr]4d^{10}5s^25p^6$ - Xenônio
	55 - 132,9 - Cs - 1 - 3,89 - [Xe]6s - Césio	56 - 137,3 - Ba - 2 - 5,21 - $[Xe]6s^2$ - Bário	57 - 138,9 - La - 3 - 5,576 - $[Xe]5d6s^2$ - Lantânio	72 - 178,5 - Hf - 4 - 6,83 - $[Xe]4f^{14}5d^26s^2$ - Háfnio	73 - 180,9 - Ta - 5 - 7,55 - $[Xe]4f^{14}5d^36s^2$ - Tântalo	74 - 183,8 - W - 6,5,4,3,2 - 7,864 - $[Xe]4f^{14}5d^46s^2$ - Tungstênio	75 - 186,2 - Re - 7,6,4,2,-1 - 7,83 - $[Xe]4f^{14}5d^56s^2$ - Rênio	76 - 190,2 - Os - 2,3,4,6,8 - 8,44 - $[Xe]4f^{14}5d^66s^2$ - Ósmio	77 - 192,2 - Ir - 2,3,4,6 - 8,97 - $[Xe]4f^{14}5d^76s^2$ - Irídio	78 - 195,1 - Pt - 2,4 - 8,96 - $[Xe]4f^{14}5d^96s$ - Platina	79 - 197,0 - Au - 3,1 - 9,23 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s$ - Ouro	80 - 200,6 - Hg - 2,1 - 10,44 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^2$ - Mercúrio	81 - 204,4 - Tl - 3,1 - 6,11 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^26p$ - Tálio	82 - 207,2 - Pb - 4,2 - 7,42 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^26p^2$ - Chumbo	83 - 209,0 - Bi - 3,5 - 7,29 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^26p^3$ - Bismuto	84 - 209 ☢ - Po - 4,2 - 8,41 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^26p^4$ - Polônio	85 - 210 ☢ - At - ±1,3,5,7 - - - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^26p^5$ - Astatínio	86 - 222 ☢ - Rn - - - 10,75 - $[Xe]4f^{14}5d^{10}6s^26p^6$ - Radônio
	87 - 223 ☢ - Fr - 1 - 4,07 - [Rn]7s - Frâncio	88 - 226 ☢ - Ra - 2 - 5,28 - $[Rn]7s^2$ - Rádio	89 - 227 ☢ - Ac - 3 - 5,17 - $[Rn]6d7s^2$ - Actínio	104 - 261 ☢ - Rf - desc.1964 - $[Rn]5f^{14}6d^27s^2$? - Rutherfórdio	105 - 262 ☢ - Db - desc.1967 - $[Rn]5f^{14}6d^37s^2$ - Dúbnio	106 - 266 ☢ - Sg - desc.1974 - $[Rn]5f^{14}6d^47s^2$ - Seabórgio	107 - 272 ☢ - Bh - desc.1981 - $[Rn]5f^{14}6d^57s^2$ - Bóhrio	108 - 277 ☢ - Hs - desc.1964 - $[Rn]5f^{14}6d^67s^2$ - Hássio	109 - 276 ☢ - Mt - desc.1982 - $[Rn]5f^{14}6d^77s^2$ - Meitnério	110 - 281 ☢ - Ds - Darmstats, Alemanha - $[Rn]5f^{14}6d^97s$ - Darmastádtio	111 - 280 ☢ - Rg - - - - Roentgênio	112 - 285 - Cn - - - - Copernício	113 - 284 ☢ - Uut - desc.2004 - Dubna, Rússia - Unúntrio	114 - 289 ☢ - Fl - desc.1999 - Dubna, Rússia - Flerióvio	115 - 288 ☢ - Uup - desc.2004 - Dubna, Rússia - Ununpêntio	116 - 292 ☢ - Lv - - - - Livermório	117 - - ☢ - ? - - - - Não desc.	118 - 294 ☢ - Uuo - - - - Ununóctio

58 - 140,1 - Ce - 3,4 - 5,54 - $[Xe]4f5d6s^2$ - Cério	59 - 140,9 - Pr - 3,4 - 5,473 - $[Xe]4f^36s^2$ - Praseodímio	60 - 144,2 - Nd - 3 - 5,53 - $[Xe]4f^46s^2$ - Neodímio	61 - 145 ☢ - Pm - 3 - 5,582 - $[Xe]4f^56s^2$ - Promécio	62 - 150,4 - Sm - 3,2 - 5,64 - $[Xe]4f^66s^2$ - Samário	63 - 152,0 - Eu - 3,2 - 5,67 - $[Xe]4f^76s^2$ - Európio	64 - 157,3 - Gd - 3 - 6,15 - $[Xe]4f^75d6s^2$ - Gadolínio	65 - 158,9 - Tb - 3,4 - 5,86 - $[Xe]4f^96s^2$ - Térbio	66 - 162,5 - Dy - 3 - 5,94 - $[Xe]4f^{10}6s^2$ - Disprósio	67 - 164,9 - Ho - 3 - 6,02 - $[Xe]4f^{11}6s^2$ - Hólmio	68 - 167,3 - Er - 3 - 6,11 - $[Xe]4f^{12}6s^2$ - Érbio	69 - 168,9 - Tm - 3,2 - 6,18 - $[Xe]4f^{13}6s^2$ - Túlio	70 - 173,0 - Yb - 3,2 - 6,25 - $[Xe]4f^{14}6s^2$ - Itérbio	71 - 175,0 - Lu - 3 - 5,43 - $[Xe]4f^{14}5d6s^2$ - Lutécio
90 - 232,0 ☢ - Th - 4 - 6,306 - $[Rn]6d^27s^2$ - Tório	91 - 231,0 ☢ - Pa - 5,4 - 5,89 - $[Rn]5f^2(^3H_4)6d7s^2$ - Protactínio	92 - 238,0 ☢ - U - 6,5,4,3 - 6,19 - $[Rn]5f^3(^4I^0_{9/2})6d7s^2$ - Urânio	93 - 237 ☢ - Np - 6,5,4,3 - 6,27 - $[Rn]5f^4(^5I_4)6d7s^2$ - Netúnio	94 - 244 ☢ - Pu - 6,5,4,3 - 6,026 - $[Rn]5f^67s^2$ - Plutônio	95 - 243 ☢ - Am - 6,5,4,3 - 5,974 - $[Rn]5f^77s^2$ - Amerício	96 - 247 ☢ - Cm - 3 - 5,991 - $[Rn]5f^76d7s^2$ - Cúrio	97 - 247 ☢ - Bk - 4,3 - 6,197 - $[Rn]5f^97s^2$ - Berkélio	98 - 251 ☢ - Cf - 3 - 6,281 - $[Rn]5f^{10}7s^2$ - Califórnio	99 - 252 ☢ - Es - 3 - 6,42 - $[Rn]5f^{11}7s^2$ - Einstênio	100 - 257 ☢ - Fm - 3 - 6,50 - $[Rn]5f^{12}7s^2$ - Férmio	101 - 258 ☢ - Md - 3,2 - 6,58 - $[Rn]5f^{13}7s^2$ - Mendelévio	102 - 259 ☢ - No - 3,2 - 6,65 - $[Rn]5f^{14}7s^2$ - Nobélio	103 - 262 ☢ - Lr - 3 - 4,9? - $[Rn]5f^{14}7s^27p$? - Laurêncio

sólido | gás | líquido | preparados artificialmente

Número atômico — 90 — Massa atômica — 232,0 — Elemento radioativo ☢

Símbolo — Th

Estado de oxidação — 4 — 1.º potencial de ionização — 6,306

Configuração eletrônica — $[Rn]6d^27s^2$

Nome — Tório

Resumo de Tabela Periódica

Classificação periódica dos elementos em formato prático e compacto, com as seguintes informações para cada elemento: símbolo, nome, número atômico, massa atômica, elemento radioativo, estado de oxidação e potencial de ionização.

Este título publica tabelas com: os principais isótopos naturais com porcentagem de ocorrência; as constantes fundamentais; e, as propriedades físicas dos elementos (medidas e unidades, tipos de matéria, prefixos).

Acesse aqui a versão completa deste livro