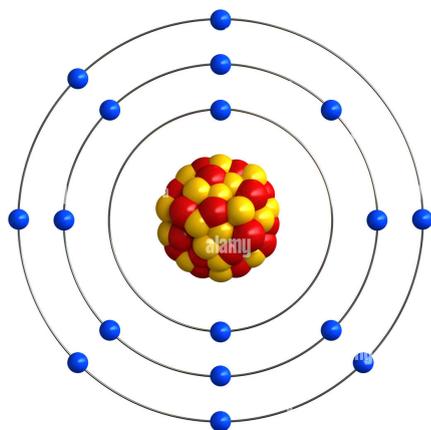


Tabela Periódica II

Prof Natália - 21/03/23

Parte I - Tabela Periódica na Prática

Relação entre a tabela e o átomo



● 17 Prótons ● 18 Nêutrons ● 17 Elétrons

Fonte das imagens: <https://www.alamy.es/imagenes/estructura-at%C3%B3mica-de-cloro.html?sortBy=relevant>

Tabela Periódica

GRUPO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H hidrogênio 1,008																	2 He hélio 4,0026
2	3 Li lítio 6,94 (6,938 - 6,997)	4 Be berílio 9,0122																10 Ne neônio 20,180
3	11 Na sódio 22,990	12 Mg magnésio 24,305																18 Ar argônio 39,948
4	19 K potássio 39,098	20 Ca cálcio 40,078(4)	21 Sc escândio 44,956	22 Ti titânio 47,867	23 V vanádio 50,942	24 Cr cromio 51,996	25 Mn manganês 54,938	26 Fe ferro 55,845(2)	27 Co cobalto 58,933	28 Ni níquel 58,693	29 Cu cobre 63,546(3)	30 Zn zinco 65,38(2)	31 Ga gálio 69,723	32 Ge germânio 72,630(8)	33 As arsênio 74,922	34 Se selênio 78,971(8)	35 Br bromo 79,904	36 Kr criptônio 83,798(2)
5	37 Rb rubídio 85,468	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y ítrio 88,906	40 Zr zircônio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	42 Mo molibdênio 95,95	43 Tc tecnécio [98]	44 Ru rútenio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,91	46 Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,87	48 Cd cádmio 112,41	49 In índio 114,82	50 Sn estanho 118,71	51 Sb antimônio 121,76	52 Te telúrio 127,60(3)	53 I iodo 126,90	54 Xe xenônio 131,29
6	55 Cs césio 132,91	56 Ba bário 137,33	57-71 La lantânio 138,91	72 Hf hafnício 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,95	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,21	76 Os ósmio 190,23(3)	77 Ir irídio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl tálio 204,38	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polônio [209]	85 At astato [210]	86 Rn radônio [222]
7	87 Fr frâncio [223]	88 Ra rádio [226]	89-103 Ac actínio [227]	104 Rf rutherfordio [267]	105 Db dúbnio [268]	106 Sg seabórgio [269]	107 Bh bóhrrio [270]	108 Hs hássio [269]	109 Mt meitnério [278]	110 Ds darmstádio [281]	111 Rg roentgênio [281]	112 Cn copernício [285]	113 Nh nihônio [286]	114 Fl fleróvio [289]	115 Mc moscóvio [288]	116 Lv livermório [293]	117 Ts tenessino [294]	118 Og oganessônio [294]
				57 La lantânio 138,91	58 Ce cério 140,12	59 Pr praseodímio 140,91	60 Nd neodímio 144,24	61 Pm promécio [145]	62 Sm samário 150,36(2)	63 Eu europóio 151,96	64 Gd gadolínio 157,25(3)	65 Tb térbio 158,93	66 Dy disprósio 162,50	67 Ho hólmio 164,93	68 Er érbio 167,26	69 Tm tulio 168,93	70 Yb itérbio 173,05	71 Lu lutécio 174,97
			89 Ac actínio [227]	90 Th tório 232,04	91 Pa protactínio 231,04	92 U urânio 238,03	93 Np netúnio [237]	94 Pu plutônio [244]	95 Am amerício [243]	96 Cm cúrio [247]	97 Bk berquílio [247]	98 Cf califórnio [251]	99 Es einstênio [252]	100 Fm fêrmio [257]	101 Md mendelévio [258]	102 No nobélio [259]	103 Lr laurêncio [262]	

número atômico
 símbolo químico
 nome
 peso atômico
 (ou número de massa do isótopo mais estável)

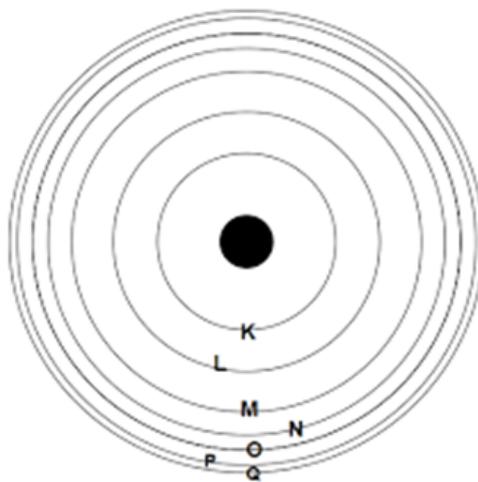
3 — Li — lítio — [6,938 - 6,997]

- Não metais
- Metais alcalinos
- Semimetais
- Outros metais
- Lantanídeos
- Gases nobres
- Metais alcalino-terrosos
- Halogênios
- Metais de transição
- Actínidos

Fonte da imagem: <https://www.todamateria.com.br/tabela-periodica/>

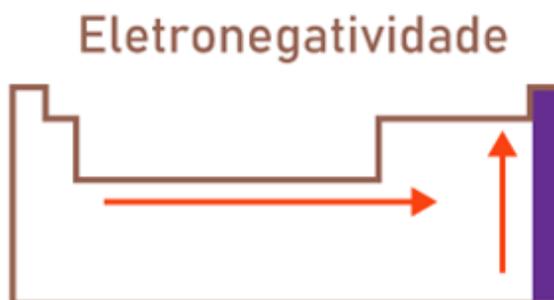
→ Distribuição eletrônica

Nível	Camada	Nº máximo de elétrons	Subníveis conhecidos
1º	K	2	1s ²
2º	L	8	2s ² e 2p ⁶
3º	M	18	3s ² , 3p ⁶ e 3d ¹⁰
4º	N	32	4s ² , 4p ⁶ , 4d ¹⁰ e 4f ¹⁴
5º	O	32	5s ² , 5p ⁶ , 5d ¹⁰ e 5f ¹⁴
6º	P	18	6s ² , 6p ⁶ e 6d ¹⁰
7º	Q	2	7s ²



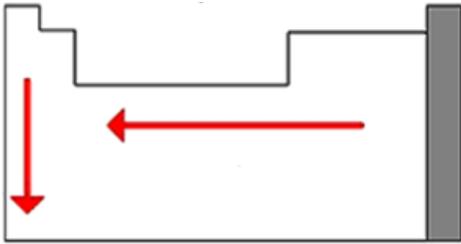
→ SIMULADOR

Parte II - Propriedades Periódicas

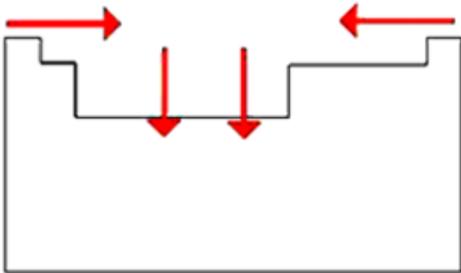


Fonte: <https://www.manualdaquimica.com/quimica-geral/elementos-quimicos-tabela-periodica.htm>

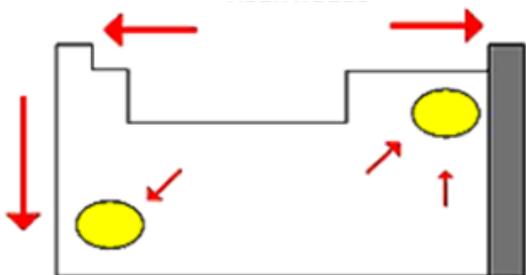
Eletropositividade



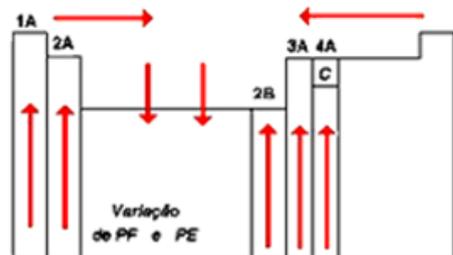
Densidade



Reatividade



Ponto de fusão e ebulição



Fonte: <https://quizlet.com/br/216675174/3-propriedades-periodicas-diagram/>