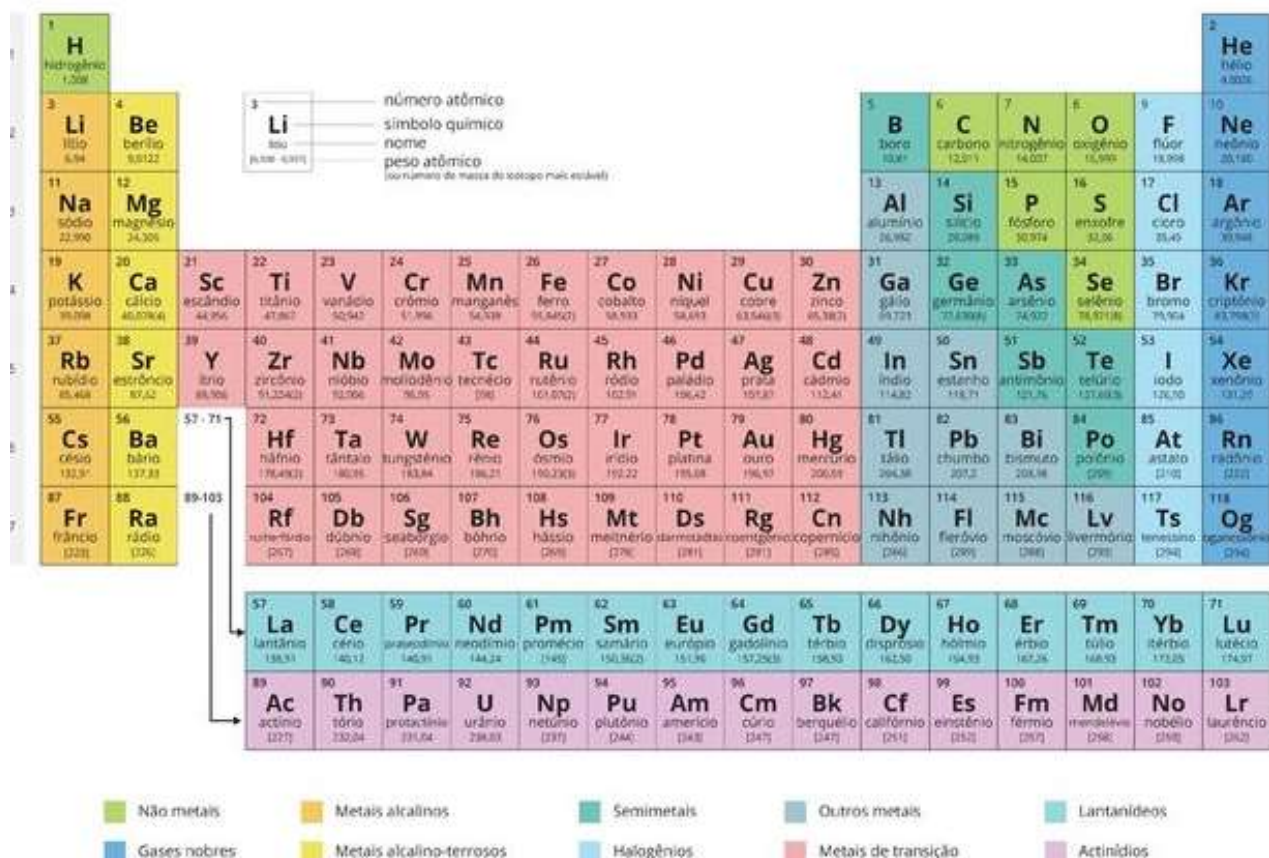


CIÊNCIAS DA NATUREZA

NOME: _____ 9º ANO

ORIENTAÇÃO PARA REALIZAÇÃO DA ATIVIDADE: Leia, pesquise e responder os exercícios no caderno.



3 **Li** — número atômico
— símbolo químico
— nome
— peso atômico
(ou número de massa do isótopo mais estável)

1 H hidrogênio 1,008																	2 He hélio 4,003
3 Li lítio 6,94	4 Be berílio 9,012											5 B boro 10,81	6 C carbono 12,01	7 N nitrogênio 14,007	8 O oxigênio 15,999	9 F flúor 18,998	10 Ne neônio 20,180
11 Na sódio 22,990	12 Mg magnésio 24,304											13 Al alumínio 26,982	14 Si silício 28,086	15 P fósforo 30,974	16 S enxofre 32,06	17 Cl cloro 35,45	18 Ar argônio 39,948
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 cromo 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 74,9216	34 Se selênio 78,9718(8)	35 Br bromo 79,904	36 Kr criptônio 83,798(2)
37 Rb rubídio 85,468	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y itrio 88,906	40 Zr zircônio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	42 Mo molibdênio 95,94	43 Tc tecnécio [98]	44 Ru rútenio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,905	46 Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,8682	48 Cd cádmio 112,411	49 In índio 114,818	50 Sn estanho 118,710	51 Sb antimônio 121,757	52 Te telúrio 127,603(2)	53 I iodo 126,905	54 Xe xenônio 131,29
55 Cs césio 132,905	56 Ba bário 137,327	57-71	72 Hf hafnício 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,9479	74 W tungstênio 183,84	75 Re rênio 186,207	76 Os ósio 190,23(2)	77 Ir irídio 192,222	78 Pt platina 195,084	79 Au ouro 196,96657	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl talho 204,3833	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,9804	84 Po polônio [209]	85 At ástato [210]	86 Rn radônio [222]
87 Fr frâncio [223]	88 Ra rádio [226]	89-103	104 Rf rutherfordio [261]	105 Db dubnio [262]	106 Sg seabórgio [263]	107 Bh bohrio [264]	108 Hs hássio [265]	109 Mt meitnério [266]	110 Ds darmstadtio [268]	111 Rg roentgenio [269]	112 Cn copernício [277]	113 Nh nihônio [278]	114 Fl fleróvio [285]	115 Mc moscóvio [286]	116 Lv livermório [287]	117 Ts tenessino [288]	118 Og oganessônio [289]
			57 La lântânio 138,905	58 Ce cério 140,12	59 Pr praseodímio 140,9076	60 Nd neodímio 144,24	61 Pm promécio [145]	62 Sm samário 150,36(2)	63 Eu europio 151,964	64 Gd gadolínio 157,25(3)	65 Tb térbio 158,925	66 Dy disprósio 162,50	67 Ho hólmio 164,9303	68 Er érbio 167,255	69 Tm tulio 168,9326	70 Yb itérbio 173,054	71 Lu lutécio 174,967
			89 Ac actínio [227]	90 Th tório 232,0377	91 Pa protactínio [231]	92 U urânio 238,02891	93 Np netúnio [237]	94 Pu plutônio [244]	95 Am améριο [243]	96 Cm cúrio [247]	97 Bk berquélio [247]	98 Cf califórnio [251]	99 Es einsteinio [252]	100 Fm férmio [257]	101 Md mendelívio [288]	102 No nobélio [289]	103 Lr lawrêncio [262]

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

Pesquise seis elementos químicos da tabela periódica utilizados pelo corpo humano, onde são encontrados, suas funções e problemas relacionados a sua carência.