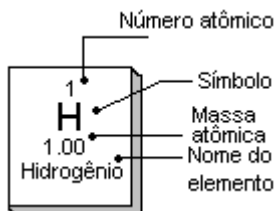


# Grupo Tchê Química - Tabela Periódica - 2008

www.tchequimica.com

1 <b>H</b> 1,00 Hidrogênio	<b>Grupo Tchê Química - Tabela Periódica - 2008</b>																2 <b>He</b> 4,00 Hélio
3 <b>Li</b> 6,94 Lítio	4 <b>Be</b> 9,01 Berílio	<b>Sólidos</b>					<b>Artificiais</b>					5 <b>B</b> 10,81 Boro	6 <b>C</b> 12,01 Carbono	7 <b>N</b> 14,00 Nitrogênio	8 <b>O</b> 15,99 Oxigênio	9 <b>F</b> 18,99 Flúor	10 <b>Ne</b> 20,18 Neônio
11 <b>Na</b> 22,99 Sódio	12 <b>Mg</b> 24,30 Magnésio	<b>Gases</b> O símbolo em <b>vermelho</b> marca todos os elementos não metálicos.					<b>Líquidos</b>					13 <b>Al</b> 26,98 Alumínio	14 <b>Si</b> 28,08 Silício	15 <b>P</b> 30,97 Fósforo	16 <b>S</b> 32,06 Enxofre	17 <b>Cl</b> 35,45 Cloro	18 <b>Ar</b> 39,95 Argônio
19 <b>K</b> 39,09 Potássio	20 <b>Ca</b> 40,08 Cálcio	21 <b>Sc</b> 44,95 Escândio	22 <b>Ti</b> 47,88 Titânio	23 <b>V</b> 50,94 Vanádio	24 <b>Cr</b> 51,99 Cromo	25 <b>Mn</b> 54,94 Manganês	26 <b>Fe</b> 55,85 Ferro	27 <b>Co</b> 58,93 Cobalto	28 <b>Ni</b> 58,69 Níquel	29 <b>Cu</b> 63,54 Cobre	30 <b>Zn</b> 65,39 Zinco	31 <b>Ga</b> 69,72 Gálio	32 <b>Ge</b> 72,61 Germânio	33 <b>As</b> 74,61 Arsênio	34 <b>Se</b> 78,96 Selênio	35 <b>Br</b> 79,90 Bromo	36 <b>Kr</b> 83,80 Criptônio
37 <b>Rb</b> 85,46 Rubídio	38 <b>Sr</b> 87,62 Estrôncio	39 <b>Y</b> 88,90 Ítrio	40 <b>Zr</b> 91,22 Zircônio	41 <b>Nb</b> 92,30 Nióbio	42 <b>Mo</b> 95,94 Molibdênio	43 <b>Tc</b> (98) Tecnécio	44 <b>Ru</b> 101,07 Rutênio	45 <b>Rh</b> 102,90 Ródio	46 <b>Pd</b> 106,42 Paládio	47 <b>Ag</b> 107,87 Prata	48 <b>Cd</b> 112,41 Cádmio	49 <b>In</b> 114,82 Índio	50 <b>Sn</b> 118,71 Estanho	51 <b>Sb</b> 121,75 Antimônio	52 <b>Te</b> 127,60 Telúrio	53 <b>I</b> 126,90 Iodo	54 <b>Xe</b> 131,29 Xenônio
55 <b>Cs</b> 132,90 Césio	56 <b>Ba</b> 137,32 Bário	<b>La</b>	72 <b>Hf</b> 178,49 Háfnio	73 <b>Ta</b> 180,94 Tântalo	74 <b>W</b> 183,94 Tungstênio	75 <b>Re</b> 186,20 Rênio	76 <b>Os</b> 190,23 Ósmio	77 <b>Ir</b> 192,22 Íridio	78 <b>Pt</b> 195,08 Platina	79 <b>Au</b> 196,96 Ouro	80 <b>Hg</b> 200,59 Mercúrio	81 <b>Tl</b> 204,38 Tálio	82 <b>Pb</b> 207,21 Chumbo	83 <b>Bi</b> 208,98 Bismuto	84 <b>Po</b> (209) Polônio	85 <b>At</b> (210) Astató	86 <b>Rn</b> (222) Radônio
87 <b>Fr</b> (223) Frâncio	88 <b>Ra</b> (226) Rádio	<b>Ac</b>	104 <b>Rf</b> (263,1) Rutherfordório	105 <b>Db</b> (262,1) Dúbnio	106 <b>Sg</b> (263,1) Seaborgio	107 <b>Bh</b> (262,1) Bóhrio	108 <b>Hs</b> (262) Hássio	109 <b>Mt</b> (268) Meitnério	110 <b>Ds</b> (281) Darmstadtium	111 <b>Rg</b> (272) Roentgenium	112 <b>Uub*</b> (285) Ununbium		114 <b>Uuq*</b> (289) Ununquadium				

<b>Lantanídios</b>	57 <b>La</b> 138,90 Lantânio	58 <b>Ce</b> 140,12 Cério	59 <b>Pr</b> 140,90 Praseodímio	60 <b>Nd</b> 144,24 Neodímio	61 <b>Pm</b> (145) Promécio	62 <b>Sm</b> 150,4 Samário	63 <b>Eu</b> 151,96 Európio	64 <b>Gd</b> 157,25 Gadolinio	65 <b>Tb</b> 158,92 Térbio	66 <b>Dy</b> 162,50 Disprósio	67 <b>Ho</b> 164,93 Hólmio	68 <b>Er</b> 167,26 Érbio	69 <b>Tm</b> 168,93 Túlio	70 <b>Yb</b> 173,04 Ítérbio	71 <b>Lu</b> 174,96 Lutécio
	<b>Actinídios</b>	89 <b>Ac</b> (227) Actínio	90 <b>Th</b> 232,03 Tório	91 <b>Pa</b> 231,03 Protactínio	92 <b>U</b> 238,02 Urânio	93 <b>Np</b> 237,04 Netúnio	94 <b>Pu</b> (244) Plutônio	95 <b>Am</b> (243) Americio	96 <b>Cm</b> (247) Cúrio	97 <b>Bk</b> (247) Berquélío	98 <b>Cf</b> (251) Califórnio	99 <b>Es</b> (254) Einstênio	100 <b>Fm</b> (257) Férmio	101 <b>Md</b> (258) Mendelévio	102 <b>No</b> (259) Nobélio



O nome do elemento 111 foi aceito em 1 de Novembro de 2004.

Os nomes dos elementos 104-109 foram aceitos em 1997 (veja mais em Pure Appl. Chem., 1997, 69, 2471-2473).

O elemento 110 recebeu o nome de Darmstadtium na 42ª Assembléia Geral realizada em Ottawa, Canada.

Os nomes dos elementos 112-114 são temporários baseados nas recomendações de 1978 (veja mais em Pure Appl. Chem., 1979, 51, 381-384). O símbolo proposto para o elemento 110 esta incluído.

Para mais informações visite [www.tchequimica.com](http://www.tchequimica.com) ou <http://www.iupac.org>

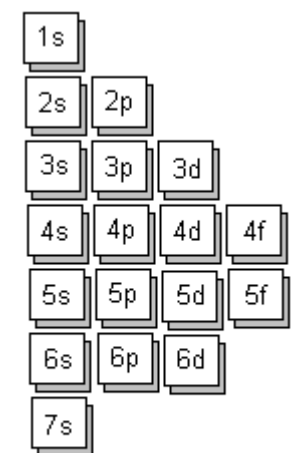
Grupo Tchê Química. Luis A. B. De Boni, Eduardo Goldani.

Porto Alegre – RS - Brasil



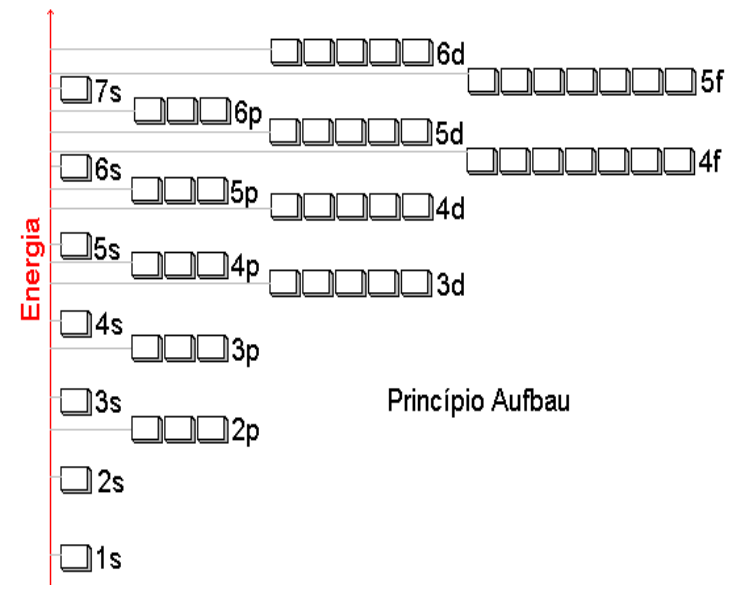


CÁTIONS		ÂNIONS		
H <sup>+</sup> Hidrogênio	Zn <sup>2+</sup> Zinco	F <sup>-</sup> Fluoreto	(BrO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup> Bromato	(SnO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Estanato
(H <sub>3</sub> O) <sup>+</sup> Hidrônio	Cu <sup>2+</sup> Cobre(II)	Cl <sup>-</sup> Cloreto	(IO) <sup>-</sup> Hipoiodito	(SiO) <sup>2-</sup> Metassilicato
(NH <sub>4</sub> ) <sup>+</sup> Amônio	Hg <sup>2+</sup> Mercúrio(II)	Br <sup>-</sup> Brometo	(IO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup> Iodato	(SiF <sub>6</sub> ) <sup>2-</sup> Fluorsilicato
Li <sup>+</sup> Lítio	Fe <sup>2+</sup> Ferro(II)	I <sup>-</sup> Iodeto	(IO <sub>4</sub> ) <sup>-</sup> Periodato	(CrO <sub>4</sub> ) <sup>2-</sup> Cromato
Na <sup>+</sup> Sódio	Ni <sup>2+</sup> Níquel (II)	H <sup>-</sup> Hidreto	(AlO <sub>2</sub> ) <sup>-</sup> Alumiato	(Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ) <sup>2-</sup> Dicromato
K <sup>+</sup> Potássio	Cr <sup>2+</sup> Cromo(II)	(HCO <sub>2</sub> ) <sup>-</sup> Formiato	(HCO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup> Bicarbonato	(PbO <sub>2</sub> ) <sup>2-</sup> Plumbito
Rb <sup>+</sup> Rubídio	Pb <sup>2+</sup> Chumbo(II)	(NO <sub>2</sub> ) <sup>-</sup> Nitrito	O <sup>2-</sup> Óxido	(PbO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Plumbato
Cs <sup>+</sup> Césio	Mn <sup>2+</sup> Manganês (II)	(NO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup> Nitrato	S <sup>2-</sup> Sulfeto	N <sup>3-</sup> Nitreto
Fr <sup>+</sup> Frâncio	Pt <sup>2+</sup> Platina (II)	(PO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup> Metafosfato	Se <sup>2-</sup> Seleneto	P <sup>3-</sup> Fosfeto
Ag <sup>+</sup> Prata	Al <sup>3+</sup> Alumínio	(H <sub>2</sub> PO <sub>2</sub> ) <sup>-</sup> Hipofosfito	(HPO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Fosfito	(PO <sub>4</sub> ) <sup>3-</sup> Fosfato
Cu <sup>+</sup> Cobre(I)	Bi <sup>3+</sup> Bismuto	(OH) <sup>-</sup> Hidreto	(SO <sub>4</sub> ) <sup>2-</sup> Sulfato	(AsO <sub>3</sub> ) <sup>3-</sup> Arsenito
Au <sup>+</sup> Ouro(I)	Au <sup>3+</sup> Ouro(III)	(CN) <sup>-</sup> Cianeto	(SO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Sulfito	(AsO <sub>4</sub> ) <sup>3-</sup> Arseniato
Hg <sup>2+</sup> Mercúrio(II)	Fe <sup>3+</sup> Ferro(III)	(CNO) <sup>-</sup> Cianato	(S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Tisulfato	(SbO <sub>3</sub> ) <sup>3-</sup> Antimonito
Be <sup>2+</sup> Berílio	Co <sup>3+</sup> Cobalto(III)	(CNS) <sup>-</sup> Tiocianato	(S <sub>2</sub> O <sub>4</sub> ) <sup>2-</sup> Hipossulfato	(SbO <sub>4</sub> ) <sup>3-</sup> Antimoniato
Mg <sup>2+</sup> Magnésio	Ni <sup>3+</sup> Níquel(III)	(CH <sub>3</sub> COO) <sup>-</sup> Acetato	(S <sub>2</sub> O <sub>8</sub> ) <sup>2-</sup> Persulfato	(BO <sub>3</sub> ) <sup>3-</sup> Borato
Ca <sup>2+</sup> Cálcio	Cr <sup>3+</sup> Cromo(III)	(MnO <sub>4</sub> ) <sup>-</sup> Permanganato	(MnO <sub>4</sub> ) <sup>2-</sup> Manganato	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup> Ferrocianeto
Sr <sup>2+</sup> Estrôncio	Sn <sup>4+</sup> Estanho(IV)	(ClO) <sup>-</sup> Hipoclorito	(CO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Carbonato	(P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ) <sup>4-</sup> Pirofosfato
Ba <sup>2+</sup> Bário	Pb <sup>4+</sup> Chumbo(IV)	(ClO <sub>2</sub> ) <sup>-</sup> Clorato	(MnO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup> Manganito	(P <sub>2</sub> O <sub>6</sub> ) <sup>4-</sup> Hipofosfato
Ra <sup>2+</sup> Rádío	Mn <sup>4+</sup> Manganês(IV)	(ClO <sub>4</sub> ) <sup>-</sup> Perclorato	(SnO <sub>2</sub> ) <sup>2-</sup> Estanito	(SiO <sub>4</sub> ) <sup>4-</sup> Ortossilicato
	Pt <sup>4+</sup> Platina(IV)	(BrO) <sup>-</sup> Hipobromito		



Regra mnemônica para o Princípio AufBau

Número Quântico	Valores válidos	Nome e significado
n	n = 1, 2, 3, .....	Número Quântico principal: tamanho e energia do orbital
l	l = (n-1), (n-2), ....., 0	Número Quântico Azimutal: forma do orbital, subnível (s, p, d, f)
ml	ml = l, (l - 1), ..., 0, ..., (-l + 1), -l	Número Quântico Magnetico: orientação do orbital
ms	ms = 1/2, -1/2	Spin: sentido de rotação do elétron Spin up (+1/2) ou Spin down (-1/2).



Princípio Aufbau

**A**

[Actínio](#)  
[Alumínio](#)  
[Amerício](#)  
[Antimônio](#)  
[Argônio](#)  
[Arsênio](#)  
[Astato](#)

**B**

[Berquílio](#)  
[Berílio](#)  
[Bismuto](#)  
[Boro](#)  
[Bromo](#)  
[Bário](#)  
[Bóhrio](#)

**C**

[Califórnio](#)  
[Carbono](#)  
[Chumbo](#)  
[Cloro](#)  
[Cobalto](#)  
[Cobre](#)  
[Criptônio](#)  
[Cromo](#)  
[Cádmio](#)  
[Cálcio](#)  
[Cério](#)  
[Césio](#)  
[Cúrio](#)

**D**

[Darmstádio](#)  
[Disprósio](#)  
[Dúbnio](#)

**E**

[Einstênio](#)  
[Enxofre](#)  
[Érbio](#)  
[Escândio](#)  
[Estanho](#)  
[Estrôncio](#)  
[Európio](#)

**F**

[Ferro](#)  
[Flúor](#)  
[Frâncio](#)  
[Férmio](#)  
[Fósforo](#)

**G**

[Gadolínio](#)  
[Germânio](#)  
[Gálio](#)

**H**

[Hidrogênio](#)  
[Háfnio](#)  
[Hássio](#)  
[Hélio](#)  
[Hólmio](#)

**I**

[Índio](#)  
[Iodo](#)  
[Iródio](#)  
[Ítrio](#)  
[Itérbio](#)

**L**

[Lantânio](#)  
[Laurêncio](#)

[Lutécio](#)  
[Lítio](#)

**M**

[Magnésio](#)  
[Manganês](#)  
[Meitnério](#)  
[Mendelévio](#)  
[Mercúrio](#)  
[Molibdênio](#)

**N**

[Neodímio](#)  
[Neptúnio](#)  
[Nitrogênio](#)  
[Nióbio](#)  
[Nobélio](#)  
[Neônio](#)  
[Níquel](#)

**O**

[Ósmio](#)  
[Ouro](#)  
[Oxigênio](#)

**P**

[Paládio](#)  
[Platina](#)  
[Plutônio](#)  
[Polônio](#)  
[Potássio](#)  
[Praseodímio](#)  
[Prata](#)  
[Promécio](#)  
[Protactínio](#)

**R**

[Roentgenium](#)

[Rubídio](#)  
[Rutherfordórdio](#)  
[Rutênio](#)  
[Rádio](#)  
[Radônio](#)  
[Rênio](#)  
[Ródio](#)

**S**

[Samário](#)  
[Seabórgio](#)  
[Selênio](#)  
[Silício](#)  
[Sódio](#)

**T**

[Tecnécio](#)  
[Telúrio](#)  
[Titânio](#)  
[Tungstênio](#)  
[Tálio](#)  
[Tântalo](#)  
[Térbio](#)  
[Tório](#)  
[Túlio](#)

**U**

[Urânio](#)

**V**

[Vanádio](#)

**X**

[Xenônio](#)

**Z**

[Zinco](#)  
[Zircônio](#)