

Carbono enxofre em materiais Inorganicos

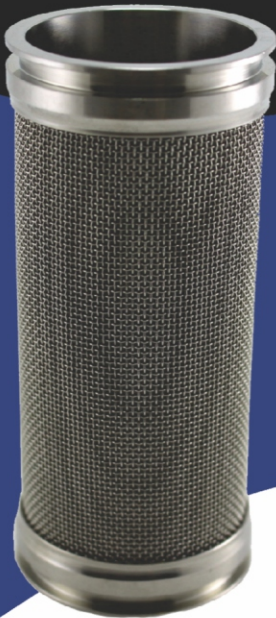


Tabela Periódica dos Elementos

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|------------------------|----------------------|---------------------|------------------------|------------------------|------------------------|-------------------------|----------------------|-------------------------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|----------------------|------------------------|-------------------------|-------------------------|---------------------------|--------------------------|---------------|--------------|----------------|---------------|--------------|-------------|----------------|-------------|---------------|--------------|-------------|-------------|-------------|---------------|---------------|---------------|-------------|-----------------|---------------|-----------------|------------|----------------|-------------|------------------|----------------|-------------|-------------|---------------|-------------|--------------|-------------|---------------|-----------------|---------------|-----------|---------------|-------------|-------------|---------------|--------------|---------------|-----------------|-------------|-------------|--------------|---------------|------------|----------------|---------------|--------------|---------------|---------------|--------------|---------------|---------------|-------------|----------------|--------------|-----------------|--------------|--------------|----------------|------------------|----------------|------------------|-----------------|-------------------|-------------------|------------------|-------------------|------------------|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1.00794 1312.0 1 | 2.016 15.999 2 | 6.941 520.2 3 | 9.012182 899.5 4 | 23.00417 7.016 5 | 24.30509 7.923 6 | 26.981538 7.923 7 | 55.845 762.5 8 | 58.933197 762.5 9 | 58.933197 762.5 10 | 58.933197 762.5 11 | 58.933197 762.5 12 | 10.811 80.6 13 | 12.0107 108.6 14 | 14.0067 1402.3 15 | 15.9994 1313.9 16 | 18.998403 1681.0 17 | 4.002602 2372.3 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| H Hidrogênio | He Hélio | Li Lítio | Be Berílio | B Boro | C Carbono | N Nitrogênio | O Oxigênio | F Fluor | Ne Neônio | Na Sódio | Mg Magnésio | Al Alumínio | Si Silício | P Fósforo | S Enxofre | Cl Cloro | Ar Argônio | K Potássio | Ca Cálcio | Sc Escândio | Ti Titânio | V Vanádio | Cr Cromo | Mn Manganês | Fe Ferro | Co Cobalto | Ni Níquel | Cu Cobre | Zn Zinco | Ga Gálio | Ge Germano | As Arsênio | Se Selênio | Br Bromo | Kr Kriptônio | Rb Rubídio | Sr Estrôncio | Y Ítrio | Zr Zircônio | Nb Níbio | Mo Molibdênio | Tc Técnetio | Ru Ródio | Rh Ródio | Pd Paládio | Ag Prata | Cd Cádmio | In Índio | Sn Estanho | Sb Antimônio | Te Telúrio | I Iodo | Xe Xenônio | Cs Césio | Ba Bário | Lu Lutécio | Hf Háfnio | Ta Tântalo | W Tungstênio | Re Rênio | Os Osmio | Ir Írídio | Pt Platina | Au Ouro | Hg Mercúrio | Tl Telúrio | Pb Chumbo | Bi Bismuto | Po Polônio | At Astato | Rn Radônio | Fr Francio | Ra Rádio | Lr Lorencio | Du Dubnio | Sg Seabúrgio | Bh Bohrío | Hs Háscio | Mt Mentério | Ds Darmstádio | Rg Roegênio | Cn Copernício | Uut Ununtrio | Uuq Ununquádio | Uup Ununpêntio | Uuh Ununhexio | Uus Ununseptio | Uuo Ununoctio |

Fe
Ferro

massa atômica: 55.845
ou valor de massa mais estável

1ª energia de ionização: 762.5 kJ/mol

número atômico: 26

eletronegatividade: 1.83

símbolo químico: Fe

nome: Ferro

configuração eletrônica: [Ar] 3d⁶ 4s²

estados de oxidação mais comuns em negrito: +2, +3, +6

estados de oxidação em negrito: -1, -2

elementos radioativos têm suas massas em parênteses

La
Lantânio

massa atômica: 138.90547

1ª energia de ionização: 538.1 kJ/mol

número atômico: 57

eletronegatividade: 1.10

símbolo químico: La

nome: Lantânio

configuração eletrônica: [Xe] 5d¹ 6s²

estados de oxidação mais comuns em negrito: +3

estados de oxidação em negrito: +2, +4

La
Lantânio

massa atômica: 138.90547

1ª energia de ionização: 538.1 kJ/mol

número atômico: 57

eletronegatividade: 1.10

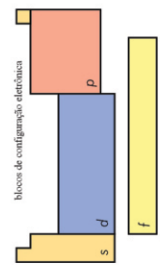
símbolo químico: La

nome: Lantânio

configuração eletrônica: [Xe] 5d¹ 6s²

estados de oxidação mais comuns em negrito: +3

estados de oxidação em negrito: +2, +4



notas

- até o momento, os elementos 113-118 não têm nome oficial designado pela IUPAC.
- 1 kJ/mol ≈ 96.485 eV
- considere-se que todos os elementos têm um estado de oxidação 0.

| | | | | | | | | | | |
|--------------------------|--------------------------|--------------------------|-----------------------|-----------------------|--------------------------|------------------------|--------------------------|------------------------|-------------------------|------------------------|
| 138.90547 538.1 57 | 140.116 534.4 58 | 144.242 533.1 59 | 150.36 544.5 61 | 157.25 593.4 63 | 158.92535 565.8 64 | 162.500 573.0 66 | 164.93033 581.0 67 | 167.259 589.3 68 | 168.9342 603.4 69 | 173.054 603.4 70 |
| La Lantânio | Ce Cério | Nd Néodímio | Pm Promécio | Sm Samarco | Gd Gadolínio | Dy Disprósio | Ho Hólmio | Er Érbio | Tm Tulio | Yb Íterbio |
| (227) 497.0 89 | 232.03809 587.0 90 | 238.02891 597.6 92 | (237) 604.5 93 | (244) 584.7 94 | (247) 581.0 95 | (251) 608.0 96 | (252) 619.0 98 | (257) 627.0 99 | (258) 635.0 100 | (259) 642.0 102 |
| Ac Actínio | Th Tório | U Urânio | Np Neptúlio | Pu Plutônio | Am Americo | Cm Cúrio | Es Einsteinio | Fm Fermio | Md Mendelevio | No Nobelio |

www.jcsindustrial.com.br

E-mail: contato@jcsindustrial.com.br



Tel.: +55 21 3620.4695