

# CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

(Adaptado da Sociedade Brasileira de Química - 2004)

|                   |                   |                     |                |                    |                  |                    |                    |                    |                    |                    |                     |                     |                     |                     |                     |                   |                   |                   |
|-------------------|-------------------|---------------------|----------------|--------------------|------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|---------------------|-------------------|-------------------|-------------------|
| 1                 | 2                 | 3                   | 4              | 5                  | 6                | 7                  | 8                  | 9                  | 10                 | 11                 | 12                  | 13                  | 14                  | 15                  | 16                  | 17                | 18                |                   |
| IA                |                   |                     |                |                    |                  |                    |                    |                    |                    |                    |                     |                     |                     |                     |                     |                   | VIII A            |                   |
| 1<br>H<br>1       |                   |                     |                |                    |                  |                    |                    |                    |                    |                    |                     |                     |                     |                     |                     |                   | 2<br>He<br>4      |                   |
| 3<br>Li<br>7      | 4<br>Be<br>9      |                     |                |                    |                  |                    |                    |                    |                    |                    |                     | 5<br>B<br>11        | 6<br>C<br>12        | 7<br>N<br>14        | 8<br>O<br>16        | 9<br>F<br>19      | 10<br>Ne<br>20    |                   |
| 11<br>Na<br>23    | 12<br>Mg<br>24    | III B               | IV B           | V B                | VIB              | VII B              | VIII B             |                    |                    | IB                 | II B                | 13<br>Al<br>27      | 14<br>Si<br>28      | 15<br>P<br>31       | 16<br>S<br>32       | 17<br>Cl<br>35,5  | 18<br>Ar<br>40    |                   |
| 19<br>K<br>39     | 20<br>Ca<br>40    | 21<br>Sc<br>45      | 22<br>Ti<br>48 | 23<br>V<br>51      | 24<br>Cr<br>52   | 25<br>Mn<br>55     | 26<br>Fe<br>56     | 27<br>Co<br>59     | 28<br>Ni<br>58,5   | 29<br>Cu<br>63,5   | 30<br>Zn<br>65,5    | 31<br>Ga<br>70      | 32<br>Ge<br>72,5    | 33<br>As<br>75      | 34<br>Se<br>79      | 35<br>Br<br>80    | 36<br>Kr<br>84    |                   |
| 37<br>Rb<br>85,5  | 38<br>Sr<br>87,5  | 39<br>Y<br>89       | 40<br>Zr<br>91 | 41<br>Nb<br>93     | 42<br>Mo<br>96   | 43<br>Tc<br>(98)   | 44<br>Ru<br>101    | 45<br>Rh<br>103    | 46<br>Pd<br>106,5  | 47<br>Ag<br>108    | 48<br>Cd<br>112,5   | 49<br>In<br>115     | 50<br>Sn<br>119     | 51<br>Sb<br>122     | 52<br>Te<br>127,5   | 53<br>I<br>127    | 54<br>Xe<br>131   |                   |
| 55<br>Cs<br>133   | 56<br>Ba<br>137   | 57-71<br>Lantanidos |                | 72<br>Hf<br>178,5  | 73<br>Ta<br>181  | 74<br>W<br>184     | 75<br>Re<br>186    | 76<br>Os<br>190    | 77<br>Ir<br>192    | 78<br>Pt<br>195    | 79<br>Au<br>197     | 80<br>Hg<br>200,5   | 81<br>Tl<br>204     | 82<br>Pb<br>207     | 83<br>Bi<br>209     | 84<br>Po<br>(209) | 85<br>At<br>(210) | 86<br>Rn<br>(222) |
| 87<br>Fr<br>(223) | 88<br>Ra<br>(226) | 89-103<br>actinidos |                | 104<br>Rf<br>(261) | 105<br>Db<br>262 | 106<br>Sg<br>(263) | 107<br>Bh<br>(262) | 108<br>Hs<br>(265) | 109<br>Mt<br>(268) | 110<br>Ds<br>(281) | 111<br>Uuu<br>(280) | 112<br>Uub<br>(285) | 113<br>Uut<br>(284) | 114<br>Uuq<br>(289) | 115<br>Uup<br>(288) |                   |                   |                   |

| NÚMERO ATÔMICO           | ELETRONEGATIVIDADE |
|--------------------------|--------------------|
| SÍMBOLO                  |                    |
| MASSA ATÔMICA APROXIMADA |                    |

|                 |                 |                 |                 |                   |                   |                   |                   |                   |                   |                   |                    |                    |                    |                    |
|-----------------|-----------------|-----------------|-----------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| 57<br>La<br>139 | 58<br>Ce<br>140 | 59<br>Pr<br>141 | 60<br>Nd<br>144 | 61<br>Pm<br>(145) | 62<br>Sm<br>150   | 63<br>Eu<br>152   | 64<br>Gd<br>157   | 65<br>Tb<br>159   | 66<br>Dy<br>162,5 | 67<br>Ho<br>165   | 68<br>Er<br>167    | 69<br>Tm<br>169    | 70<br>Yb<br>173    | 71<br>Lu<br>175    |
| 89<br>Ac<br>227 | 90<br>Th<br>232 | 91<br>Pa<br>231 | 92<br>U<br>238  | 93<br>Np<br>237   | 94<br>Pu<br>(244) | 95<br>Am<br>(243) | 96<br>Cm<br>(247) | 97<br>Bk<br>(247) | 98<br>Cf<br>(251) | 99<br>Es<br>(252) | 100<br>Fm<br>(257) | 101<br>Md<br>(258) | 102<br>No<br>(259) | 103<br>Lr<br>(262) |

Ordem crescente de energia dos subníveis: 1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f 5d 6p 7s 5f 6d 7p

Volume molar dos gases ideais nas CNTP = 22,4 L . mol<sup>-1</sup>

## Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



### Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



### Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



### Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

