

Recuerda:

Ley de los gases ideales:  $PV = nRT$

Constante de los gases:  $0.082 \text{ L atm mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$

Constante de Avogadro =  $6.023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

1 atm = 760 mm Hg

1 m<sup>3</sup> = 1000 L

°C = K - 273.15



Tabla Periódica de los Elementos de la IUPAC

1																	18		
1 <b>H</b> Hidrógeno 1.008																	2 <b>He</b> Helio 4.003		
3 <b>Li</b> Litio 6.941	4 <b>Be</b> Berilio 9.012													5 <b>B</b> Boro 10.81	6 <b>C</b> Carbono 12.01	7 <b>N</b> Nitrógeno 14.01	8 <b>O</b> Oxígeno 16.00	9 <b>F</b> Flúor 19.00	10 <b>Ne</b> Neón 20.18
11 <b>Na</b> Sodio 22.99	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.31													13 <b>Al</b> Aluminio 26.98	14 <b>Si</b> Silicio 28.09	15 <b>P</b> Fósforo 30.97	16 <b>S</b> Azufre 32.07	17 <b>Cl</b> Cloro 35.45	18 <b>Ar</b> Argón 39.95
19 <b>K</b> Potasio 39.10	20 <b>Ca</b> Calcio 40.08	21 <b>Sc</b> Escandio 44.96	22 <b>Ti</b> Titanio 47.87	23 <b>V</b> Vanadio 50.94	24 <b>Cr</b> Cromo 52.00	25 <b>Mn</b> Manganeso 54.94	26 <b>Fe</b> Hierro 55.85	27 <b>Co</b> Cobalto 58.93	28 <b>Ni</b> Níquel 58.69	29 <b>Cu</b> Cobre 63.55	30 <b>Zn</b> Zinc 65.41	31 <b>Ga</b> Gallo 69.72	32 <b>Ge</b> Germanio 72.64	33 <b>As</b> Arsénico 74.92	34 <b>Se</b> Selenio 78.96	35 <b>Br</b> Bromo 79.90	36 <b>Kr</b> Kriptón 83.80		
37 <b>Rb</b> Rubidio 85.47	38 <b>Sr</b> Estroncio 87.62	39 <b>Y</b> Itrio 88.91	40 <b>Zr</b> Zirconio 91.22	41 <b>Nb</b> Niobio 92.91	42 <b>Mo</b> Molibdeno 95.94	43 <b>Tc</b> Tecnecio [98]	44 <b>Ru</b> Rutenio 101.1	45 <b>Rh</b> Rodio 102.9	46 <b>Pd</b> Paladio 106.4	47 <b>Ag</b> Plata 107.9	48 <b>Cd</b> Cadmio 112.4	49 <b>In</b> Indio 114.8	50 <b>Sn</b> Estaño 118.7	51 <b>Sb</b> Antimonio 121.8	52 <b>Te</b> Telurio 127.6	53 <b>I</b> Yodo 126.9	54 <b>Xe</b> Xenón 131.3		
55 <b>Cs</b> Cesio 132.9	56 <b>Ba</b> Bario 137.3	57-71 <b>Lantánidos</b>	72 <b>Hf</b> Hafnio 178.5	73 <b>Ta</b> Tantalio 180.9	74 <b>W</b> Tungsteno 183.8	75 <b>Re</b> Renio 186.2	76 <b>Os</b> Osmio 190.2	77 <b>Ir</b> Iridio 192.2	78 <b>Pt</b> Platino 195.1	79 <b>Au</b> Oro 197.0	80 <b>Hg</b> Mercurio 200.6	81 <b>Tl</b> Talio 204.4	82 <b>Pb</b> Plomo 207.2	83 <b>Bi</b> Bismuto 209.0	84 <b>Po</b> Polonio [209]	85 <b>At</b> Astatino [210]	86 <b>Rn</b> Radón [222]		
87 <b>Fr</b> Francio [223]	88 <b>Ra</b> Radio [226]	89-103 <b>Actínidos</b>	104 <b>Rf</b> Rutherfordio [261]	105 <b>Db</b> Dubnio [262]	106 <b>Sg</b> Seaborgio [266]	107 <b>Bh</b> Bohrio [264]	108 <b>Hs</b> Hassio [277]	109 <b>Mt</b> Meitnerio [268]	110 <b>Ds</b> Darmstadtio [271]	111 <b>Rg</b> Roentgenio [272]									
			57 <b>La</b> Lantano 138.9	58 <b>Ce</b> Cerio 140.1	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140.9	60 <b>Nd</b> Neodimio 144.2	61 <b>Pm</b> Prometio [145]	62 <b>Sm</b> Samario 150.4	63 <b>Eu</b> Europio 152.0	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157.3	65 <b>Tb</b> Terbio 158.9	66 <b>Dy</b> Disprobio 162.5	67 <b>Ho</b> Holmio 164.9	68 <b>Er</b> Erbio 167.3	69 <b>Tm</b> Tulio 168.9	70 <b>Yb</b> Iterbio 173.0	71 <b>Lu</b> Lutecio 175.0		
			89 <b>Ac</b> Actinio [227]	90 <b>Th</b> Torio 232.0	91 <b>Pa</b> Protactinio 231.0	92 <b>U</b> Uranio 238.0	93 <b>Np</b> Neptunio [237]	94 <b>Pu</b> Plutonio [244]	95 <b>Am</b> Americio [243]	96 <b>Cm</b> Curio [247]	97 <b>Bk</b> Berkelio [247]	98 <b>Cf</b> Californio [251]	99 <b>Es</b> Einstenio [252]	100 <b>Fm</b> Fermio [257]	101 <b>Md</b> Mendelevio [258]	102 <b>No</b> Nobelio [259]	103 <b>Lr</b> Lawrencio [262]		

