

CONVOCATÒRIA: EXTRAORDINÀRIA 2026

CONVOCATORIA: EXTRAORDINÀRIA 2026

ASSIGNATURA: QUÍMICA

ASIGNATURA: QUÍMICA

Taula periòdica dels elements químics																		Tabla periódica de los elementos químicos																	
1 H1.01																		2 He4.00																	
3 Li6.94 4 Be9.01																		13 B10.81 14 C12.01 15 N14.01 16 O16.00 17 F19.00 18 Ne20.18																	
11 Na22.99 12 Mg24.31																		13 Al26.98 14 Si28.09 15 P30.97 16 S32.07 17 Cl35.45 18 Ar39.95																	
19 K39.10 20 Ca40.08 21 Sc44.96 22 Ti47.87 23 V50.94 24 Cr51.99 25 Mn54.94 26 Fe55.85 27 Co58.93 28 Ni58.69 29 Cu63.55 30 Zn65.38 31 Ga69.72 32 Ge72.63 33 As74.92 34 Se78.97 35 Br79.90 36 Kr83.80																		37 Rb85.47 38 Sr87.62 39 Y88.91 40 Zr91.22 41 Nb92.91 42 Mo95.95 43 Tc98.91 44 Ru101.07 45 Rh102.91 46 Pd106.42 47 Ag107.87 48 Cd112.41 49 In114.82 50 Sn118.71 51 Sb121.76 52 Te127.6 53 I126.90 54 Xe131.29																	
55 Cs132.91 56 Ba137.33 57-71 72 Hf178.49 73 Ta180.95 74 W183.84 75 Re186.21 76 Os190.23 77 Ir192.22 78 Pt195.09 79 Au196.97 80 Hg200.59 81 Tl204.38 82 Pb207.2 83 Bi208.98 84 Po[208.98] 85 At209.99 86 Rn222.02																		87 Fr223.02 88 Ra226.03 89-103 104 Rf[261] 105 Db[262] 106 Sg[266] 107 Bh[264] 108 Hs[269] 109 Mt[278] 110 Ds[281] 111 Rg[280] 112 Cn[285] 113 Nh[286] 114 Fl[289] 115 Mc[289] 116 Lv[293] 117 Ts[294] 118 Og[294]																	
57 La138.91 58 Ce140.12 59 Pr140.91 60 Nd144.24 61 Pm144.91 62 Sm150.36 63 Eu151.96 64 Gd157.25 65 Tb158.93 66 Dy162.50 67 Ho164.93 68 Er167.26 69 Tm168.93 70 Yb173.06 71 Lu174.97																		89 Ac227.03 90 Th232.04 91 Pa231.04 92 U238.03 93 Np237.05 94 Pu244.06 95 Am243.06 96 Cm247.07 97 Bk247.07 98 Cf251.08 99 Es[254] 100 Fm257.10 101 Md258.1 102 No259.10 103 Lr[262]																	

CONSTANTS I FACTORS DE CONVERSIÓ/ CONSTANTES Y FACTORES DE CONVERSIÓN

$N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$; $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$; $R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$; $c = 3,0 \cdot 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$; $h = 6,626 \cdot 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$;
 $F = 96485 \text{ C} \cdot \text{mol}^{-1}$; $K_w (298 \text{ K}) = 10^{-14}$; $1 \text{ atm} = 1,013 \text{ bar} = 760 \text{ mmHg} = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$; $1 \text{ J} = 0,24 \text{ cal}$.

FÓRMULES/ FÓRMULAS

Equació d'estat dels gasos ideals/Ecuación de estado de los gases ideales: $PV = nRT$	Equació d'Arrhenius/Ecuación de Arrhenius: $k = Ae^{-E_a/RT}$	Energia d'un fotó/Energía de un fotón: $E = \frac{hc}{\lambda}$
Equació de Dalton/Ecuación de Dalton: $p_i = x_i P$	2a llei de Faraday/2ª ley de Faraday: $m(g) = \frac{M(g \cdot \text{mol}^{-1}) \cdot Q(C)}{n_e \cdot F(C \cdot \text{mol}^{-1})}$	Relació entre K_p i K_c/Relación entre K_p y K_c: $K_p = K_c(RT)^{\Delta n}$