

وحدات النظام الدولي الأساسية

رمز الوحدة symbol	اسم الوحدة Name of unit	الرمز	الكمية الفيزيائية Physical quantity
m	Meter	متر L	المسافة
Kg	Kilogram	كيلو غرام m	الكتلة
s	Secoond	ثانية t	الزمن
K	Kelvin	كالفن T	درجة الحرارة الترموديناميكية
mol	Mole	مول n	كمية المادة
A	ampere	امبير I	التيار الكهربائي
Cd	Candela	كانديلا I _v	شدة الاستضاءة

الوحدات المشتقة من الوحدات الأساسية

التعريف Definition	رمز الوحدة symbol	اسم الوحدة و تعريفها Definition and Name of unit	الكمية الفيزيائية Physical quantity
m^2	m^2	متر مربع	المساحة
m^3	m^3	متر مكعب	الحجم
Kg/m^3	Kg/m^3	كيلو غرام لكل متر مكعب	الكثافة
m/s	m/s	متر لكل ثانية	السرعة
m/s^2	m/s^2	متر لكل ثانية تربيع	الجاذبية
$N=Kg.m.s^{-1}=j.m^{-1}$	N	نيوتن	القوة
$N.m^{-2}= Kg.m.s^{-2}$	Nm^{-2}	نيوتن/متر مربع	الضغط
$J=N.m$	j	جول	الطاقة
$W=j/s$	W	واط	القدرة (القدرة الكهربائية)
$C=A.s$	C	كولوم	الشحنة الكهربائية
$V=j/s=(A.s)$	v	فولط	فرق الجهد الكهربائي
v/m	v/m	فولط/متر	شدة المجال الكهربائي
$\Omega=Kg.m^2.s^{-3}.A^{-2}=V.A^{-1}$		فولط/امبير	المقاومة الكهربائية
$F=A^2.s^4.Kg.m^{-2}=C.V^{-1}=A.s.V^{-1}$	F	فاراد	السعة الكهربائية
$Hz=s^{-1}$	Hz	هرتز	التردد

وحدات لا تدخل ضمن وحدات النظام الدولي

الكمية المكافئة في وحدات النظام الدولي	رمز الوحدة	اسم الوحدة		الكمية
$1\text{A}^\circ = (\text{Angstrom}) = 10^{-10}\text{m}(\text{meter})$	A°	Angstrom	انجستروم	البعد
$1\text{in}(\text{inch}) = 0.0254\text{m}$	in	inch	انش	
$1\text{ft}(\text{foot}) = 0.3048\text{m}$	ft	foot	قدم	
$1\text{mi}(\text{mile}) = 1.609\text{km}$	mil	mile	ميل	
$1\text{L} = 10^{-3}\text{m}^3$	L	Litre	لتر	الحجم
$1\text{b} = (\text{pound}) = 0.45359\text{kg}(\text{kilogramm})$	Ib	pound	الباوند	الكتلة
$1\text{dyne} = 10^{-5}\text{N}(\text{newton})$	dyne	dyne	الداين	القوة
$1\text{atm}(\text{atmosphere}) = 101325\text{N.m}^{-2}$	atm	atmosphere	الجو	الضغط
$1\text{torr} = 133.322\text{N.m}^{-2}$	torr	torr	تور	
$1\text{bar} = 10^5\text{N.m}^{-2}$	bar	bar	بار	
$1\text{erg} = 10^{-7}\text{j}(\text{joule})$	erg	erg	ارج	الطاقة
$1\text{cal} = 4.184\text{j}$	cal	calorie	السعر	
$1\text{eV} = 1.6021 \times 10^{-19}\text{J}$	eV	Electron volt	الالكترونون فولت	
$1\text{hp}(\text{Horse power}) = 745.700\text{W}(\text{watt})$	hp	Horse power	قوة الحصان	القدرة
$\text{Poise} = 10^{-1}\text{kg.m}^{-1}.s^{-1}$	poise	poise	بواز	اللزوجة

معاملات التحويل و عبارات هامة للطاقة

Energy SI unit : joule(J)	
$1\text{J}(\text{joule}) = 1\text{N.m}$	$1\text{erg} = 6.2415 \times 10^{11}\text{eV}$
$1\text{J} = 1\text{kg.m}^2/\text{s}^2$	$1\text{eV} = 1.6021892 \times 10^{-19}\text{J}$
$1\text{J} = 10^7\text{erg}$	$1\text{eV} = 96.485\text{Kj/mol}$
$1\text{J} = 0.23901\text{cal}$	$1\text{eV} = 23.06\text{Kcal/mol}$
$1\text{J} = 1\text{C.V}$	$1\text{MeV} = 1.602 \times 10^{-13}\text{J}$
$1\text{cal} = 4.129 \times 10^{-2}\text{L.at}$	$1\text{L.atm} = 24.217\text{cal}$
$1\text{cal} = 4.184\text{J}$	$1\text{L.atm} = 101.325\text{J}$
$1\text{cal} = 1\text{dyne.cm}$	$1\text{kWh}(\text{kilowatt hour}) = 3.6 \times 10^6\text{J}$

الحروف الاغريقية

A	α	alfa	الفا
B	β	Beta	بيتا
Γ	Υ	gamma	جاما
Δ	δ	delta	دالتا
E	ϵ	epsilon	ايبسلون
Z	ζ	zeta	زيتا
H	η	eta	ايتا
θ	Θ	theta	ثيتا
i	I	iota	ايوتا
K	K	kappa	كابا
Λ	λ	lambda	لامبدا
M	μ	Mu	ميو
N	μ	Nu	نيو
Ξ	ξ	Xi	زاي
O	o	Omicron	اوميكرون
π	Π	Pi	باي
P		Rho	رو
Σ	σ	sigma	سيجما
T	τ	tau	تاو
	υ	upsilon	اوبسيلون
Φ	\emptyset	phi	فاي
X	χ	chi	كاي
Ψ	ψ	psi	بساي
Ω	ω	omega	اوميغا

قيم بعض الثوابت الفيزيائية و الكيميائية

القيمة		الرمز	الكمية	
Traditinal Units	SI units			
1uma= 1.660538782.10 ⁻²⁴ g 1g=6.02214179× 10 ²³ uma	1uma= 1.660538782×10 ⁻²⁷ kg	uma or u	Atomic mass unit (uma) $m_a = \left(\frac{m^{12}C}{12}\right)$ (($\frac{1}{12}$) the mass of ¹² C atom)	وحدة الكتلة الذرية
$N_a = 6.02214179 \times 10^{23}$ particles/mol		N_a		عدد افوغادروا
$a_0 = 5.2918 \times 10^{-9}$ cm	$a_0 = 5.2918 \times 10^{-11}$ m			نصف قطر بوهر
$e = 4.8033 \times 10^{-10}$ esu	$e = 1.602176487 \times 10^{-19}$ C	e		الشحنة الالكترونية
		e		نسبه الشحنة الي كتلة الالكترون
$h = 6.62620 \times 10^{-27}$ erg .s	$h = 6.62606896 \times 10^{-34}$ j.s	h	Planck's constant	ثابت بلانك
$m_e = 9.10938215 \times 10^{-28}$ g $m_e = 5.48579909 \times 10^{-4}$ uma	$m_e = 9.10938215 \times 10^{-31}$ Kg	m_e		كتلة الالكترون عند السكون
$m_p = 1.67261621637 \times 10^{-24}$ g $m_p = 1.007276467$ uma	$m_p = 1.67261621637 \times 10^{-27}$ Kg	m_p		كتلة البروتون
$m_n = 1.008664916$ uma $m_p = 1.674927211 \times 10^{-24}$ g	$m_p = 1.674927211 \times 10^{-27}$ Kg	m_n		كتلة النوترون
$F = 96485.3399$ C/ equivalent $F = 23.06$ kcal/volt.eq	$F = 96485.3399$ C/mol é $F = 96485.3399$ J/V.mol é	F		ثابت فاراداي
$R_\chi = 3.289 \times 10^{15}$ cycle/s $R_\chi = 1.09737318 \times 10^{-2}$ nm ⁻¹ $R_\chi = 2.1799 \times 10^{-11}$ erg	$R_\chi = 1.09737318 \times 10^7$ m ⁻¹ $R_\chi = 2.1799 \times 10^{-18}$ J			ثابت ريديبرغ
$R = 8.31451 \times 10^7$ erg/mol.K $R = 82.055$ cm ³ V atm/mol.K $R = 0.082058205$ L.atm/mol.K $R = 1.9872$ cal/mol.K	$R = 8.314472$ kPa.dm ³ /mol.K $R = 8.314472$ J/K mol	R		ثابت الغاز المثالي
	$V_m = 22.414$ dm ³ /mol $V_m = 22.414 \times 10^{-3}$ m ³ /mol			الحجم الغازي المولاري
$k = 1.3806504 \times 10^{-16}$ erg/K	$k = 1.3806504 \times 10^{-23}$ J/K	k		ثابت بولتزمان
$C = 2.99792458 \times 10^{10}$ cm/s	$C = 2.99792458 \times 10^8$ m/s	c		سرعة الضوء في الفراغ
$g = 9.8066$ m/s ²	$g = 9.8066$ m/s ²	g		عجلة التسارع
$E_0 = 8.8542 \times 10^{-12}$ C ² J ⁻¹ m ⁻¹		E_0		نفاذية الفراغ
$C = 75.376$ J/mol K		C		السعة الحرارية للماء
1 atm = 101325 N.m ⁻²		1atm		الضغط الجوي
1eV = 23.06 Kcal/mol	1eV = 96485 j/mol	eV		الالكترون فولط
	π			باي
1A = 1C/s		A		وحدة التيار: الامبير
1N = 1kg m/s ²		N		وحدة القوة: النيوتن
1W = 1J/s		W		وحدة الطاقة: الواط
1h = 60min = 3600s		h		وحدة الزمن: الساعة
1V = 1J/C		V		وحدة الجهد: الفولط

العبارات الرياضية الأساسية لحساب التركيز

Concentrations	Formules ou Equations	Observations
Concentration Molaire ou Molarité Unité : mol /L ou M (mmol/ml=mol/L)	$CM = n \text{ (mol)}/V \text{ (L)}$ $n = m/M$	
Concentration Molale ou Molalité Unité : molale ou mol/Kg	$C_m = n \text{ soluté } / m \text{ solvant}$	
Concentration Normale ou Normalité Unité : éq.g/L ou N	$N = \text{éq.g soluté } / V_{\text{solution}}$ $1 \text{ éq.g} = M / v$	v : La valence ou le nombre d'électrons de valence mis en jeu
Concentration Massique Unité : g/L	$C = m/v = (n \times M)/v = C_m \times M$	
Masse Volumique (ρ) Unité : g/ml ou g/cm ³ Densité (d)	$\rho = m_{\text{soluté}} / V_{\text{soluté}}$ $\rho_{\text{eau}} = 1000 \text{g/L}$ ou $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{g/cm}^3$ ou $\rho_{\text{eau}} = 1000 \text{kg/m}^3$ $d_{\text{liquide}} = \rho_{\text{liquide}} / \rho_{\text{eau}}$	La densité n'a pas d'unité
Fraction Molaire	$X_i = n_i / \sum n_i$	
Fraction Massique = Pourcentage massique	$m/m\% = (m_{\text{soluté}} / m_{\text{solution}}) \times 100$	Lorsqu'on dispose du volume de la solution, on peut le transformer en masse à l'aide de la densité de la solution
Fraction Volumique	$v/v\% = (V_{\text{soluté}} / V_{\text{solant}}) \times 100$	

الجدول الدوري

TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS
http://www.ktf-split.hr/periodni/fr/

NUMÉRO DU GROUPE RECOMMANDATIONS DE L'IUPAC (1985) NUMÉRO DU GROUPE CHEMICAL ABSTRACT SERVICE (1986)

NOMBRE ATOMIQUE MASSE ATOMIQUE RELATIVE (1)

SYMBOLE NOM DE L'ÉLÉMENT

1 IA												18 VIIIA						
1	H HYDROGÈNE											2	He HELIUM					
2	Li LITHIUM											10	Ne NÉON					
3	Na SODIUM											18	Ar AROGON					
4	K POTASSIUM	Ca CALCIUM	Sc SCANDIUM	Ti TITANE	V VANADIUM	Cr CHROME	Mn MANGANÈSE	Fe FER	Co COBALT	Ni NICKEL	Cu CUIVRE	Zn ZINC	Ga GALLIUM	Ge GERMANIUM	As ARSENIC	Se SÉLÉNIUM	Br BROME	Kr KRYPTON
5	Rb RUBIDIUM	Sr STRONTIUM	Y YTRITIUM	Zr ZIRCONIUM	Nb NIObIUM	Mo MOLYBDÈNE	Tc TECHNETIUM	Ru RUTHÉNIUM	Rh RHODIUM	Pd PALLADIUM	Ag ARGENT	Cd CADMIUM	In INDIUM	Sn ÉTAIN	Sb ANTIMOINE	Te TELLURE	I IODE	Xe XÉNON
6	Cs CÉSILIUM	Ba BARYUM	La-Lu Lanthanides	Hf HAFNIUM	Ta TANTALE	W TUNGSTÈNE	Re RHÉNIUM	Os OSMIUM	Ir IRIDIUM	Pt PLATINE	Au OR	Hg MERCURE	Tl THALLIUM	Pb PLOMB	Bi BISMUTH	Po POLONIUM	At ASTATE	Rn RADON
7	Fr FRANCIUM	Ra RADIUM	Ac-Lr Actinides	Rf RUFERFORDIUM	Db DUBNIUM	Sg SEABORGIUM	Bh BOHRILIUM	Hs HASSIUM	Mt MEITNERIUM	Uun UNUNUNIUM	Uuu UNUNUNIUM	Uub UNUNBIVIUM	Uuq UNUNQUADIUM					

Lanthanides

57 138.91	58 140.12	59 140.91	60 144.24	61 (145)	62 150.36	63 151.96	64 157.25	65 158.93	66 162.50	67 164.93	68 167.26	69 168.93	70 173.04	71 174.97
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
LANTHANE	CÉRIUM	PRASÉODYME	NÉODYME	PROMÉTHIUM	SAMARIUM	EUROPIUM	GADOLINIUM	TERBIUM	DYSPROSIUM	HOLMIUM	ERBIUM	THULIUM	YTTÉRIUM	LUTÉTIUM

Actinides

89 (227)	90 232.04	91 231.04	92 238.03	93 (237)	94 (244)	95 (243)	96 (247)	97 (247)	98 (251)	99 (252)	100 (257)	101 (258)	102 (259)	103 (262)
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
ACTINIUM	THORIUM	PROCTINIUM	URANIUM	NEPTUNIUM	PLUTONIUM	AMÉRICIUM	CURLIUM	BERKÉLIUM	CALIFORIUM	EINSTEINIUM	FERMIUM	MENDELÉVIUM	NOBELIUM	LAWRENCIUM

(1) Pure Appl. Chem., 73, No. 4, 667-683 (2001)
La masse atomique relative est donnée avec 6 chiffres significatifs. Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèses indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.
Toutes les, pour les trois éléments Th, Pa et U qui ont une composition isotopique presque connue, une masse atomique est indiquée.

Éditeur: Michel Dole

