

قوانين الوحدة السادسة فيزياء 12

أ. محمد الشكيلي

وحدة القياس		العلاقة الرياضية		رمز الكمية	الكمية الفيزيائية
الدرجات الراديان	θ° أو R	المسافة الفاصلة بين الموجتين الطول الموجي	$\phi = \frac{x}{\lambda} \times 360^\circ$	ϕ	فرق الطور
وات متر ⁻²	Wm^{-2}	القدرة شدة الموجة = المساحة	$I = \frac{P}{A}$	I	شدة الموجة
-	-	$\frac{I_1}{I_2} = \frac{A_1^2}{A_2^2}$	$I \propto A^2$		التناسب بين شدة الموجة وسعة الموجة
متر. ثانية ⁻¹	ms^{-1}	$v = \frac{\lambda}{T}$ $v = \lambda f$		v	سرعة الموجة
ثانية ⁻¹ هيرتز	S^{-1} Hz	+ عند الابتعاد من المراقب (أدنى تردد) - عند الاقتراب من المراقب (أقصى تردد)	$f_0 = \left(\frac{v}{v \pm v_s} \right) f_s$	f_0	معادلة دوبلر لحساب تردد المراقب
متر. ثانية ⁻¹	ms^{-1}	عند الابتعاد من المراقب عند الاقتراب من المراقب عند الابتعاد من المراقب عند الاقتراب من المراقب	$v_s = \left(\frac{f_s}{f_0} - 1 \right) v$ $v_s = \left(1 - \frac{f_s}{f_0} \right) v$ $v_s = \left(\frac{\lambda_0}{\lambda_s} - 1 \right) v$ $v_s = \left(1 - \frac{\lambda_0}{\lambda_s} \right) v$	v_s	معادلة دوبلر لحساب سرعة المصدر

وحدة القياس		العلاقة الرياضية		رمز الكمية	الكمية الفيزيائية
المتر	m	المسافة بين الأهداب x المسافة الفاصلة بين الشقين = $\frac{\text{المسافة بين الشقين والشاشة}}{\text{الطول الموجي}}$	$\lambda = \frac{ax}{D}$	λ	الطول الموجي لمعادلة الشق المزدوج
المتر	m	زاوية التداخل الأقصى ذي الرتبة (n) المسافة الفاصلة بين الشقوق = $\frac{\text{الطول الموجي}}{\text{الرتبة}}$	$\lambda = \frac{d \sin \theta}{n}$	λ	الطول الموجي لمعادلة الشق المزدوج
متر. ثانية ^{-١}	ms^{-1}	$v = \lambda f$		v	سرعة الموجة
--	--	$n\lambda = \text{فرق المسار}$		التداخل البناء	فرق المسار
--	--	$(n + \frac{1}{2})\lambda = \text{فرق المسار}$		التداخل الهدام	
المتر ^٢	m^2	قوة الشد في السلك = $\frac{\text{مربع التردد } x \text{ كتلة وحدة الطول من السلك}}{\text{مربع الطول الموجي}}$	$\lambda^2 = \frac{mg}{\mu f^2}$	--	علاقة الطول الموجي والتردد بقوة الشد للخيوط في الموجات المستقرة

وحدة القياس	العلاقة الرياضية	رمز الكمية	الكمية الفيزيائية
الجول	$E = \frac{hc}{\lambda}$	$E = hf$	طاقة الفوتون
ثانية ^{-١}	s^{-1}	$\frac{N}{t} = \frac{P}{E}$	معدل الفوتونات المنبعثة
متر. ثانية ^{-١}	ms^{-1}	$v = \sqrt{\frac{2eV}{m}}$	سرعة الإلكترون
الجول	J	$E = \phi + kE$	معادلة أنشتاين للكهروضوئية
نيوتن. ثانية	Ns	$p = \frac{h}{\lambda}$	كمية حركة الفوتون
كيلوجرام. متر. ثانية ^{-١}	$kgms^{-1}$	$p = \frac{hf}{c}$	
الجول	J	$E = E_1 - E_2$	طاقة الفوتون الممتص أو المنبعث
متر	m	$\lambda = \frac{h}{p}$	طول موجة دي بروي

قوانين الوحدة التاسعة فيزياء ١٢

أ. محمد الشكيلي

الكمية الفيزيائية	رمز الكمية	العلاقة الرياضية	وحدة القياس
معادلة الكتلة والطاقة	E	$E = mc^2$	الجول
النشاط الإشعاعي	A	$A = \lambda N$ $A = -\frac{\Delta N}{\Delta t}$	البكريل
معدل العد	R	$A = \frac{R}{\text{كفاءة عمل نظام الكشف}}$	ثانية ^{-١}
معدل العد المصحح	R	معدل العد المصحح = معدل العد - معدل عد الخلفية	ثانية ^{-١}
معادلات الانحلال العشوائي	--	$N = N_0 e^{-\lambda t}$ $R = R_0 e^{-\lambda t}$ $A = A_0 e^{-\lambda t}$	--
ثابت الانحلال	λ	$\lambda = \frac{\ln 2}{t_{\frac{1}{2}}}$	ثانية ^{-١}

معلومات اثرائية

عدد الجسيمات في مول واحد من المادة = 6.02×10^{23} = عدد أفوجادرو (N_A)

عدد المولات = $\frac{\text{عدد الجسيمات}}{\text{عدد أفوجادرو}}$

عدد المولات = $\frac{\text{كتلة المادة}}{\text{الكتلة المولية}}$

كتلة ذرة من العنصر = العدد الكتلي بوحدة الكتل الذرية u

كتلة المول من العنصر = العدد الكتلي بوحدة الجرامات g

بسم الله الرحمن الرحيم
الحمد لله الذي هدانا لهذا
ما كنا لنهتدي لولا أن هدانا الله