

الملاحق
Appendices

الملاحق (أ) : الثوابت الفيزيائية *Physical Constants*

الملاحق (ب) :

• الإشارات الرياضية *Mathematical Signs*

• حساب قوى الأساس 10 *Arithmetic Power of 10*

• الجبر *Algebra*

• المثلثات *Trigonometry*

الملاحق (ج) : الجدول الدوري للعناصر *Periodic Table of Elements*

الملاحق (أ) Appendix

الثوابت الفيزيائية Physical Constants

المقدار	الرمز	الثابت
$-273.15\text{ }^{\circ}\text{C}$	0 K	درجة حرارة الصفر المطلق absolute zero temperature
9.801 m/s^2	g	ثابت تسارع الجاذبية الأرضية عند مستوى سطح البحر لمدينة واشنطن acceleration due to gravity at sea level (Washington d. c.)
$6.022 \times 10^{23}\text{ particles/mole}$	N_0	عدد أفوغادرو Avogadro's number
$-1.6022 \times 10^{-19}\text{ C}$	e	شحنة الإلكترون charge of an electron
$8.988 \times 10^9\text{ N.m}^2/\text{kg}^2$	K	ثابت كولوم constant in Coulomb's
$6.673 \times 10^{-11}\text{ N.m}^2/\text{kg}^2$	G	ثابت الجذب العام gravitational constant
$9.109 \times 10^{-31}\text{ kg}$	m_e	كتلة الإلكترون mass of an electron
$1.673 \times 10^{-27}\text{ kg}$	m_p	كتلة البروتون mass of a proton
$6.626 \times 10^{-34}\text{ J/Hz}$ $4.136 \times 10^{-15}\text{ eV.s}$	h	ثابت بلانك Planck's constant
$2.99792458 \times 10^8\text{ m/s (exact)}$	c	سرعة الضوء speed of light in a vacuum
$1.67492 \times 10^{-27}\text{ kg}$	m_n	كتلة النيوترون mass of neutron
$8.85 \times 10^{-12}\text{ F/m}$	ϵ_0	معامل سماحية الفراغ permittivity of space
$4\pi \times 10^{-7}\text{ T.m/A}$	μ_0	معامل نفاذية الفراغ permeability constant

عوامل تحويل Conversion Factors :

$1.661 \times 10^{-27}\text{ kg} = 931.5\text{ MeV}/c^2$	-	وحدة الكتلة الذرية atomic mass unit
$1.602 \times 10^{-19}\text{ J}$	=	إلكترون فولت electronvolt
1 N.m	-	جول Joule
1 V.C	=	جول Joule
$6.242 \times 10^{18} \times (\text{elementary charge units})$	=	كولوم coulomb

الملحق (ب) Appendix

الإشارات الرياضية *Mathematical Signs*:

ك أصغر من أو يساوي	> أكبر من	= يساوي
<< أصغر بكثير من	≥ أكبر من أو يساوي	≠ لا يساوي
≈ متناسب مع	>> أكبر بكثير من	≅ يساوي تقريباً
	< أصغر من	≡ متطابق مع؛ يعرف بأنه

حساب قوى الأساس *Arithmetic Power of 10*:

$$10^a 10^b = 10^{a+b}$$

$$10^a / 10^b = 10^{a-b}$$

$$(10^a)^b = 10^{ab}$$

الجبر *Algebra*:الكسور *Fractions* •

$$a \left(\frac{b}{c} \right) = \frac{ab}{c}$$

$$\left(\frac{b}{c} \right) \frac{d}{d} = \frac{bd}{cd}$$

$$\left(\frac{a}{b} \right) \left(\frac{c}{d} \right) = \frac{ac}{bd}$$

$$\left(\frac{a}{b} \right) \left(\frac{c}{d} \right) = \frac{ad}{bc}$$

$$\frac{a}{b} + \frac{c}{d} = \frac{ad + bc}{bd}$$

• جذرا المعادلة التربيعية:

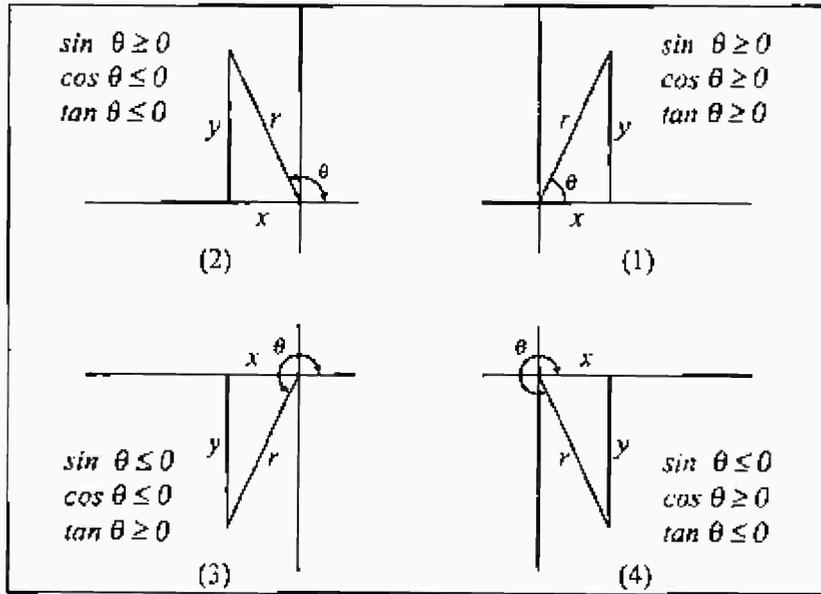
$$. x = \frac{-b \pm \sqrt{b^2 - 4ac}}{2a} \text{ فإن } ax^2 + bx + c = 0 \text{ إذا كانت}$$

$$. x = -\beta \pm \sqrt{\beta^2 - \gamma} \text{ فإن } x^2 + 2\beta x + \gamma = 0 \text{ وإذا كانت}$$

المثلثات Trigonometry :

• تعريف الدوال المثلثية Definitions of trigonometric Functions :

الدوال العكسية inverse functions : إذا كانت (جا θ) $u = \sin \theta$ فإن (قوجا u)
 $\theta = \arcsin u$ ، وتكتب أحياناً (جا) $\theta = \sin^{-1} u$. ويُرمز بالمثل إلى الدوال العكسية الأخرى :
 $\theta = \arccos u$ ، $\theta = \arctan u$ وهلم جراً .



$$\sin \theta = \frac{y}{r}$$

$$\cos \theta = \frac{x}{r}$$

$$\tan \theta = \frac{\sin \theta}{\cos \theta} = \frac{y}{x}$$

$$\csc \theta = \frac{1}{\sin \theta} = \frac{r}{y}$$

$$\sec \theta = \frac{1}{\cos \theta} = \frac{r}{x}$$

$$\cot \theta = \frac{1}{\tan \theta} = \frac{x}{y}$$

• خواص بسيطة Simple Properties :

$$\sin(-\theta) = -\sin \theta$$

$$\sin\left(\theta \pm \frac{\pi}{2}\right) = \pm \cos \theta$$

$$\sin(\theta \pm \pi) = -\sin \theta$$

$$\cos(-\theta) = \cos \theta$$

$$\cos\left(\theta \pm \frac{\pi}{2}\right) = \mp \sin \theta$$

$$\cos(\theta \pm \pi) = -\cos \theta$$

$$\tan(-\theta) = -\tan \theta$$

$$\tan\left(\theta \pm \frac{\pi}{2}\right) = -\frac{1}{\tan \theta} = -\cot \theta$$

$$\tan(\theta \pm \pi) = \tan \theta$$

• خواص مثلث *Properties of a triangle*

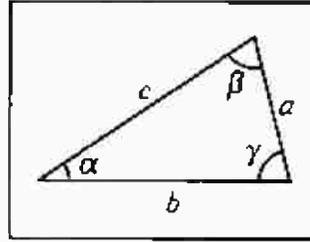
$$\alpha + \beta + \gamma = \pi$$

$$a^2 = b^2 + c^2 - 2bc \cos \alpha$$

$$b^2 = c^2 + a^2 - 2ca \cos \beta$$

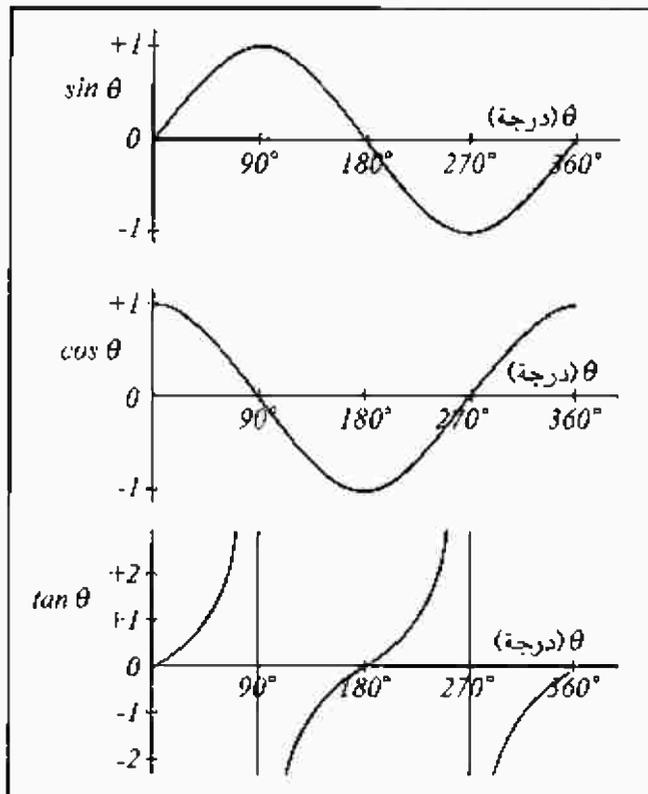
$$c^2 = a^2 + b^2 - 2ab \cos \gamma$$

$$\frac{a}{\sin \alpha} = \frac{b}{\sin \beta} = \frac{c}{\sin \gamma}$$



لمثلث قائم $\left(\gamma = \frac{\pi}{2} \right) : a^2 + b^2 = c^2$

• الدوال المثلثية *Trigonometric functions*



وقد أصبح من السهل على الطالب حساب هذه النسب المثلثية باستخدام الحاسبة اليدوية

البسيطة.

وترتبط النسب المثلثية بالربع الثاني بالعلاقات الآتية:

$$\sin (\pi - \theta) = \sin \theta$$

$$\cos (\pi - \theta) = -\cos \theta$$

$$\tan (\pi - \theta) = -\tan \theta$$

أما بالنسبة للربع الثالث فترتبط بالعلاقات الآتية:

$$\sin(\pi + \theta) = -\sin \theta$$

$$\cos(\pi + \theta) = -\cos \theta$$

$$\tan(\pi + \theta) = \tan \theta$$

وأخيراً في الربع الرابع فإنها ترتبط بالعلاقات الآتية:

$$\sin(-\theta) = -\sin \theta$$

$$\cos(-\theta) = \cos \theta$$

$$\tan(-\theta) = -\tan \theta$$

هذا، وتُعرف دوالٌ مثلثية أخرى بالعلاقات الآتية:

$$\csc \theta = \frac{1}{\sin \theta}$$

$$\sec \theta = \frac{1}{\cos \theta}$$

$$\cot \theta = \frac{1}{\tan \theta}$$

الملحق (ج) Appendix

الملحق (ج) Appendix

الجدول الدوري للعناصر

Periodic Table Of Elements

1 هيدروجين Hydrogen H 1.008	2 هيليوم Helium He 4.004	3 ليثيوم Lithium Li 6.94	4 بريليوم Beryllium Be 9.01	5 بورون Boron B 10.81	6 كربون Carbon C 12.01	7 نيتروجين Nitrogen N 14.01	8 أكسجين Oxygen O 16.0	9 فلور Fluorine F 19.0	10 نيون Neon Ne 20.18
11 صوديوم Sodium Na 23.0	12 مغنيسيوم Magnesium Mg 24.3	13 ألومنيوم Aluminum Al 27.0	14 سيليكون Silicon Si 28.1	15 فوسفور Phosphorus P 31.0	16 كبريت Sulfur S 32.1	17 كلور Chlorine Cl 35.5	18 أرجون Argon Ar 39.9	19 بوتاسيوم Potassium K 39.1	20 كالكسيوم Calcium Ca 40.1
19 بوتاسيوم Potassium K 39.1	20 كالكسيوم Calcium Ca 40.1	21 سكندنيوم Scandium Sc 45.0	22 تيتانيوم Titanium Ti 47.9	23 فاناديوم Vanadium V 50.9	24 كروم Chromium Cr 52.0	25 منجنيز Manganese Mn 54.9	26 حديد Iron Fe 55.8	27 كوبالت Cobalt Co 58.9	28 نكل Nickel Ni 58.7
37 روبيديوم Rubidium Rb 85.5	38 سترونتيوم Strontium Sr 87.6	39 يتربيوم Yttrium Y 88.9	40 زركونيوم Zirconium Zr 91.2	41 نيوبيم Niobium Nb 92.9	42 موليبدنيم Molybdenum Mo 95.91	43 تكنيشيوم Technetium Tc (98)	44 روينيوم Rhenium Re 186.2	45 راديوم Radium Ra 226	46 رادون Radon Rn 222
55 سيزيوم Cesium Cs 132.9	56 باريوم Barium Ba 137	57 لانثانوم Lanthanum La 138.9	72 هافنيوم Hafnium Hf 178.5	73 تان탈وم Tantalum Ta 180.9	74 ولفرام Tungsten W 183.9	75 ريثينيوم Rhenium Rh 186.2	76 أوزونيوم Osmium Os 190.2	77 إيريديوم Iridium Ir 192.2	78 بلاتين Platinum Pt 195.1
87 فرانسيوم Francium Fr 223	88 راديوم Radium Ra 226	89 أكتينيوم Actinium Ac 227	104 رذرفورديوم Rutherfordium Rf (261)	105 دوبنيوم Dubnium Db (262)	106 سهرتريوم Seaborgium Sg (263)	107 بوهريريم Bohrium Bh (264)	108 هاسيوم Hassium Hs (265)	109 ميتريوم Meitnerium Mt (266)	110 داينميوم Darmstadtium Ds (268)
58 سيريوم Cerium Ce 140.1	59 براسميوم Praseodymium Pr 140.9	60 نيوديميوم Neodymium Nd 144.2	61 بروميثيوم Promethium Pm (145)	62 سماريوم Samarium Sm 150.4	63 يوروبيوم Europium Eu 152.0	64 جانوليبيوم Gadolinium Gd 157.3	65 تربيوم Terbium Tb 158.9	66 ديسوروبيوم Dysprosium Dy 162.5	67 هولميوم Holmium Ho 164.9
90 ثوريوم Thorium Th 232.0	91 بروتكتينيوم Protactinium Pa 231	92 يورانيوم Uranium U 238.0	93 نبتاليوم Neptunium Np (237)	94 بلوتونيوم Plutonium Pu (244)	95 أمريكيوم Americium Am (243)	96 كيريوم Curium Cm (247)	97 بركليوم Berkelium Bk (247)	98 كاليفورنيوم Californium Cf (251)	99 إينشتاينيوم Einsteinium Es (254)
91 ثوريوم Thorium Th 232.0	92 يورانيوم Uranium U 238.0	93 نبتاليوم Neptunium Np (237)	94 بلوتونيوم Plutonium Pu (244)	95 أمريكيوم Americium Am (243)	96 كيريوم Curium Cm (247)	97 بركليوم Berkelium Bk (247)	98 كاليفورنيوم Californium Cf (251)	99 إينشتاينيوم Einsteinium Es (254)	100 فيرميوم Fermium Fm (257)
101 مendelevium Mendelevium Md (288)	102 Nobelium Nobelium No (289)	103 لورنسيميوم Lawrencium Lr (260)	104 Rutherfordium Rutherfordium Rf (261)	105 Dubnium Dubnium Db (262)	106 Seaborgium Seaborgium Sg (263)	107 Bohrium Bohrium Bh (264)	108 Hassium Hassium Hs (265)	109 Meitnerium Meitnerium Mt (266)	110 Darmstadtium Darmstadtium Ds (268)
101 مendelevium Mendelevium Md (288)	102 Nobelium Nobelium No (289)	103 لورنسيميوم Lawrencium Lr (260)	104 Rutherfordium Rutherfordium Rf (261)	105 Dubnium Dubnium Db (262)	106 Seaborgium Seaborgium Sg (263)	107 Bohrium Bohrium Bh (264)	108 Hassium Hassium Hs (265)	109 Meitnerium Meitnerium Mt (266)	110 Darmstadtium Darmstadtium Ds (268)

■ صلب
■ سائل
■ غاز

المراجع

المراجع العربية *The Arabic References*:

- 1- "أساسيات الفيزياء"
دار ماجروهيل، ف. بوش، 1977م.
- 2- الفيزياء الكلاسيكية والحديثة
كينيث وفورد، ج 1-2-3، المطبعة الوطنية، عمان - الأردن، 1981م.
- 3- "أسس الهندسة الإلكترونية"
جامعة الموصل - د. عادل خضر حسين، 1981م.
- 4- "مبدئ الفيزياء"
للكتليات والمعاهد التربوية والهندسية، ج 1-2، دار الراتب، 1991م.
- 5- "الليزرات"
جامعة الموصل، فاروق عبودي قصير، 1984م.
- 6- "دراسات في تاريخ العلوم عند العرب"
جامعة الموصل، حكمت نجيب عبدا لرحمن، 1977م.
- 7- "تطبيقات عملية في الإلكترونيات والكهرباء"
جامعة الموصل - كرجية، الراوي، عبدا لحميد، 1985م.
- 8- "المعجم الموحد"
للمصطلحات العلمية في مراحل التعليم العام - معجم مصطلحات الفيزياء، المنظمة العربية
للتربية والثقافة والعلوم، المملكة العربية السعودية، وزارة المعارف، 1983م.
- 9- "معجم المصطلحات العلمية والفنية والهندسية"
أحمد شفيق الخطيب، مؤسسة جواد للطباعة، بيروت - لبنان، 1982م.

المراجع الإنكليزية *The English References*

- 1- "Fundamentals of physics"
Haliday, Resnick, Walker. Fourth Edition John Willey & sons. 2011
- 2- "College Physics"
Francis Weston Sears. Addison - Wesley. 1984.
- 3- "Electric Devices and Circuits"
Millman & Halkias. Mc Graw - Hill. 1967.
- 4- "Electronics"
Millman & Seely. Mc Graw - Hill. 1951.
- 5- "Menill Physics Principles and Problems"
Third Edition, Mc Graw-Hill, 1995.
- 6- "Electronic Devices and Circuits"
Millman & Halkias, Mc Graw-Hill, 1997.