

المفردات :

المادة : كل شيء له كتلة ويشغل حيزاً من الفراغ

الكتلة : هي كمية المادة في جسم ما

الوزن: هو مدى قوة شد الجاذبية لجسم ما

الحجم: هو قياس كمية الفراغ الذي تشغله المادة

الكثافة: هي كمية المادة في حجم معين ونحصل عليها بقسمة كتلة الجسم على حجمه

قابلية الطفو: هو دفع السائل أو الغاز للجسم الموضوع بداخله إلى الأعلى

التوتر السطحي: هي خاصية السوائل عند انتشار الجسيمات على سطح السائل




ما هي خصائص المادة :

قابلية الطفو	الكثافة	الوزن	الحجم	الكتلة	الأداة المستخدمة
الماء أو الغاز	$\frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}}$	الميزان الزنبركي	المخبار المدرج: السائل المسطرة : الصلب	الميزان ذو الكفتين	
تعتمد على الكثافة والشكل تساعدنا في بناء السفن	Kg / cm^3 .	نيوتن (N)	Cm^3 mL $1\text{cm}^3 = 1\text{mL}$	الكيلوجرام (kg) الجرام (g) $1 \text{ Kg} = 1000\text{g}$	الوحدة الدولية

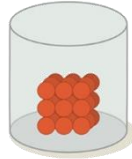
* **الكتلة والوزن** : يصفان كمية المادة بينما **الحجم** : يصف كمية الفراغ الذي يشغله الجسم

* كلما كانت **كثافة** الجسم **أقل** من **الماء** فإن الجسم **يطفو**

* لماذا زورق الألمنيوم يطفو؟  لأن شكل الزورق **يحفظ الهواء** فسيصبح **كثافتها أقل** من كثافة الماء

* لماذا كثافة الكرة الزجاجية أكبر من كثافة الكرة المطاطية بالرغم من أن الحجم نفسه؟
لأنها تحتوي على جسيمات أكثر أي كتله أكبر بينما الكرة المطاطية تحتوي على الهواء وهي أقل كثافة

ما هي حالات المادة :

حالة المادة	الصلبة	السائلة	الغازية
المسافة بين الجسيمات	متراصة ومتقاربة	متباعدة قليلاً	بعيدة جداً عن بعضها البعض
حركة الجسيمات	اهتزازية	انزلاقية	انتشارية وتتحرك بحرية
الشكل	ثابت	متغير	متغير
الحجم	ثابت	ثابت	متغير
الكثافة	عالية	متوسطة	قليلة
مثال	الكتاب	العصير	غاز الهيليوم
رسم شكل الجسيمات			
	SOLID	LIQUID	GAS

- معلومة مهمة جداً: الماء في الحالة السائلة أكثر كثافة من حالته الصلبة

المفردات:

العنصر: مادة نقية لا يمكن تكسيرها إلى مواد أبسط منها

الذرة: هي أصغر وحدة من العنصر ولها خواص العنصر نفسه

النواة: هي مركز الذرة ومكونة من بروتون ونيوترون

البروتون: جسيم له شحنة كهربائية موجبة

النيوترون: جسيم ليس له شحنة كهربائية

الإلكترون: جسيم له شحنة كهربائية سالبة

الجزئيات: جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معاً

مما تتكون المادة:

* اعتقد العالم **أرسطو** أن كل المواد المصنوعة من أربع عناصر هي: الأرض - الهواء - الماء - النار

* اقترح العالم **جون دالتون** أن العناصر مكونة من جسيمات صغيرة وهي الذرة

* معظم العناصر مواد **صلبة** وبعضها **غازية** والقليل منها **سائلة** في درجة حرارة الغرفة

* العنصر النشط جداً ويستخدم في الألعاب النارية هو **المغنيسيوم**

* تنقسم **العناصر** إلى ثلاث مجموعات وهي: **الفلز** - شبه فلز - اللافلز

مما تتكون الذرة:

* **تتكون الذرة من**: بروتون (P) - نيوترون (n) - إلكترون (e)

* تتحرك **الإلكترونات** داخل الفراغ **وخارج النواة**

* عادة يكون **عدد البروتونات والإلكترونات متساوية**

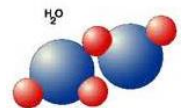
* تحتوي **نواة** الذرة على البروتونات والنيوترونات

* البروتونات والنيوترونات لها نفس **الكتلة**

ما هي الجزيئات:

* جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معاً

* **الصيغة الكيميائية** تخبرنا: (1) العناصر التي يتكون منها - (2) عدد ذرات مثال: (H₂O)



الجدول الدوري (جدول مندليف):

الجدول الدوري للعناصر

المجموعة

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

1 H هيدروجين 1.00794

2 He هيليوم 4.002602

3 Li ليثيوم 6.941

4 Be بيريلايم 9.012182

5 B بورون 10.811

6 C كربون 12.0107

7 N نيتروجين 14.0067

8 O أكسجين 15.9994

9 F فلور 18.9984032

10 Ne نون 20.1797

11 Na صوديوم 22.989770

12 Mg مغنيسيوم 24.3050

13 Al آلومنيوم 26.981538

14 Si سيليكون 28.0855

15 P فوسفور 30.973761

16 S كبريت 32.065

17 Cl كلور 35.453

18 Ar أرجون 39.948

19 K بوتاسيوم 39.0983

20 Ca كالسيوم 40.078

21 Sc سكالسيوم

22 Ti تيتانيوم 47.867

23 V فاناديوم 50.9415

24 Cr كروم 51.9961

25 Mn مanganيز 54.938049

26 Fe حديد 55.845

27 Co كوبالت 58.933200

28 Ni نيكيل 58.6934

29 Cu نحاس 63.546

30 Zn زنك 65.409

31 Ga جاليوم 69.723

32 Ge جيرمانيوم 72.64

33 As آنتيمون 74.92160

34 Se سيلينيوم 78.96

35 Br بروم 79.904

36 Kr كrypton 83.798

37 Rb روبidium 85.4678

38 Sr سترنتيوم 87.62

39 Y يتربيوم

40 Zr زركونيوم 91.224

41 Nb نيوبيوم 92.90638

42 Mo موليبدوم 95.94

43 Tc تكنيتيوم (98)

44 Ru روديوم 101.07

45 Rh روديوم 102.90550

46 Pd بلاديوم 106.42

47 Ag فضة 107.8682

48 Cd كاديوم 112.411

49 In إنديوم 114.818

50 Sn القصدير 118.710

51 Sb السنتيمون 121.760

52 Te تيلوريوم 127.60

53 I يود 126.90447

54 Xe زينون 131.293

55 Cs سيزيوم 132.90545

56 Ba باريم 137.327

57 La لاانثيم

58 Ce سيريوم 140.116

59 Pr بزمبيوم 140.90765

60 Nd نيوديميوم 144.24

61 Pm بروميثيوم (145)

62 Sm ساماريوم 150.36

63 Eu يوروبيوم 151.964

64 Gd جادولينيوم 157.25

65 Tb تربيوم 158.92534

66 Dy ديسبروم 162.500

67 Ho هولميوم 164.93032

68 Er إيريديوم 167.259

69 Tm ثولميوم 168.93421

70 Yb يوبيوم 173.04

71 Lu لوتشيوم 174.967

72 Hf هافنيوم 178.49

73 Ta تانغستوم 180.9479

74 W تنغستوم 183.84

75 Re رينيوم 186.207

76 Os أوزميوم 190.23

77 Ir إيرنيوم 192.217

78 Pt بلاتين 195.078

79 Au ذهب 196.96655

80 Hg زئبق 200.59

81 Tl ثاليوم 204.3833

82 Pb رصاص 207.2

83 Bi بيزموت 208.98038

84 Po بولونيوم (209)

85 At أستاتين (210)

86 Rn رادون (222)

87 Fr فرانسيم (223)

88 Ra راديوم (226)

89 Ac اكتينيوم (227)

90 Th ثوريوم 232.0381

91 Pa بروتكتينيوم 231.036881

92 U يورانيوم 238.02891

93 Np نبتونيوم (237)

94 Pu بليوتيوم (244)

95 Am أميريكيوم (243)

96 Cm كوريوم (247)

97 Bk بركليوم (247)

98 Cf كاليفورنيوم (251)

99 Es أينشتاينيوم (252)

100 Fm فيرميوم (257)

101 Md ميثالنيوم (258)

102 No نوبليوم (259)

103 Lr لورنتسيوم (262)

104 Rf ريفرديوم (261)

105 Db ديبنيوم (262)

106 Sg سيغورديوم (266)

107 Bh بوريوم (264)

108 Hs هاسيميوم (277)

109 Mt ميتريوم (268)

110 Ds دارمستاديوم (271)

111 Rg روجينيوم (272)

112 Cn كورنيشيم (285)

113 Nh نيهونيوم (286)

114 Fl فلوريوم (289)

115 Mc ميريتم (288)

116 Lv ليفورميوم (293)

117 Ts تشينغ (294)

118 Og أوغانيسون (294)

الفلزات الإنتقالية

العناصر الملونة باللون الأزرق صائبة ، الأزرق سائلة والأحمر غازية ، الأخضر المحضرة صناعيا (صلبة).

الفلزات

أشباه فلزات

فلزات

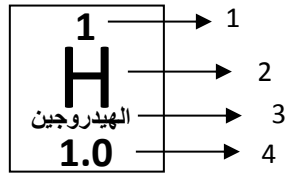
الفلزات القلوية

الفلزات القلوية الترابية

الفلزات الانتقالية

الفلزات القلوية الأرضية

www.chemistrysources.com



* المربع في الجدول الدوري يتكون من:

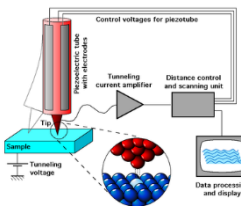
- (1) العدد الذري (عدد البروتونات) ، (2) رمز العنصر ، (3) اسم العنصر ،
- (4) الكتلة الذرية

* تقع الفلزات في يسار الجدول الدوري - وتقع اللافلزات في يمين الجدول الدوري - شبه فلزية بينهما

العناصر الأكثر شيوعا:

- * في الفضاء : الهيدروجين (H) - الهيليوم (He)
- * في الغلاف الجوي : النيتروجين (N) - الأكسجين (O)
- * في المحيط : الأكسجين (O) - الهيدروجين (H)
- * في الكائنات الحية : الأكسجين (O) - الكربون (C) - الهيدروجين (H)
- * في القشرة الأرضية : الأكسجين (O) - السيليكون (Si)
- * في باطن الأرض : الحديد (Fe)
- * العناصر الثقيلة تتجمع في باطن الأرض أما العناصر الخفيفة تتجمع في المحيط والغلاف الجوي

* كيف نفحص العناصر؟ باستخدام المجهر الإلكتروني والمجهر النفقي الماسح



* لماذا نجد الأكسجين والهيدروجين شائعين جداً في الحيوانات وعلى الأرض؟

لأنهما متواجدان في الماء ، ويعتبر الماء الجزء الأكبر في الأرض

المفردات :

قابلية الطرق : هي القدرة على الطرق والانثناء والتسطح دون أن تتكسر

قابلية السحب : هي القدرة على أن يتم سحبها إلى أسلاك رفيعة دون أن تتكسر

التآكل : الاستهلاك التدريجي لأي فلز عن طريق اتحاده مع اللافلزات

شبه موصل: هي مواد تقوم بتوصيل الكهرباء أفضل من اللافلزات ولكن ليس بكفاءة الفلزات

الفلزات:



* **موقعها في الجدول الدوري** : تقع في **يسار** الجدول الدوري

* أكثر الفلزات **نشاطاً** في العمود الأول وأسرعها **تآكلاً**

* **حالتها** : معظمها صلبة ماعدا **الزئبق** سائل

* **خصائصها** : * قابلة للطرق * قابلة للسحب * موصلة جيدة للكهرباء والحرارة
* لها بريق (لمعان)

* **مثال** : * النحاس * الألمنيوم * الذهب * الفضة * الحديد

* **الاستخدامات** : * صناعة أدوات الطبخ * بناء الجسور والمباني * صناعة أسلاك الكهرباء
* صناعة رقائق الألمنيوم * صناعة الأسنان ومسمار فلزي للعظام المكسورة

* **لماذا يغطي الألمنيوم بطبقة من الأكسجين؟**

لأن الأكسجين يحمي الألمنيوم من التآكل

أشباه الفلزات:

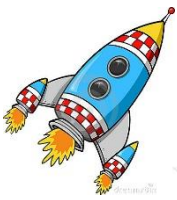
* **موقعها في الجدول الدوري** : تقع بين العناصر الفلزية واللافلزية في الجدول الدوري

* **خصائصها** : لها خواص بين الفلزات واللافلزات * شبه موصل للكهرباء والحرارة

* **مثال** : * البورون * السيليكون (ثاني أكثر العناصر في القشرة الأرضية)

* **الاستخدامات** : * يستخدم **السيليكون** في صناعة رقائق الكمبيوتر

* يستخدم **البورون** لتقوية الهياكل الفضائية



اللافلزات:

* موقعها في الجدول الدوري : تقع في يمين الجدول الدوري

* أكثر اللافلزات نشاطاً في العمود 17

* اللافلزات الخاملة تسمى (بالغازات النبيلة أو الخاملة) في العمود 18 مثل الهيليوم

* حالتها : معظمها غازية ماعدا البروم سائل

* خصائصها : * غير قابلة للطرق * غير قابلة للسحب * رديئة التوصيل للكهرباء والحرارة * ليس لها بريق (باهت اللون)

* مثال : * الكربون * البروم * الأكسجين * النيتروجين * الكلور



* الاستخدامات : * إضافة الكلور للماء لقتل الكثيريا

* لماذا معظم الهواء يتكون من عنصرين الأكسجين والنيتروجين؟

لأنهما رديئة التوصيل للحرارة فتحفظ الحرارة فتجعل الهواء دافئاً في فصل الشتاء

المفردات :

الخليط : هو مزيج من المواد يتم خلطها دون تكون مادة جديدة

الخليط الغروي : هو خليط لا تترسب مكوناته في القاع تبقى عالقة

المحلول: هو خليط من المواد تمتزج معاً

المذاب: هي المادة الصغيرة التي تذوب في المحلول

المذيب : هي المادة الكبيرة التي تذيب مادة أخرى في المحلول

السيبكية : هو محلول من فلزين أو أكثر

الذائبية: هو الحد الأقصى من كمية المذاب التي يمكن أن تذوب في المذيب

التقطير: هي عملية فصل السوائل عن بعضها البعض



أنواع الخليط

خليط غير متجانس

(يمكن فصل المواد عن بعضها)

مثل:

المياه الموحلة

خليط متجانس

(لا يمكن فصل المواد عن بعضها

وتحتوي على المذيب والمذاب)

مثل:

مواد التنظيف

خليط غروي

مثل:

القشطة - الحليب

الرغوة - المايونيز

الدخان - الجبن

خليط معلق

مثل :

عصير البرتقال

أنواع المحاليل



محاليل سائلة

(تتكون من مواد سائلة وصلبة وغازية)

مثل:

مواد التنظيف — المياه الغازية - الخل



محاليل صلبة

(تتكون من مواد صلبة فقط)

مثل:

السبائك

تذكر الذائبية : المحلول المخفف : تكون كمية المذاب قليلة مثل (قليل من السكر في الماء)
المحلول المركز: تكون كمية المذاب كبيرة مثل (كثير من السكر في الماء)

طرق فصل المخاليل

التقطير	الترشيح	درجة الغليان والانصهار	المغناطيسية	حجم الجسيم	قابلية الذوبان	الكثافة

استخدامات الخليط:

- نستخدمه في الأكل والمشروبات مثل : المشروبات الغازية – القشطة – الحليب
- نستخدمه في التنظيف مثل : المبيض – منظف الزجاج
- نستخدمه في صناعة الأدوات الموسيقية والسيارات وأواني الطبخ

المفردات:

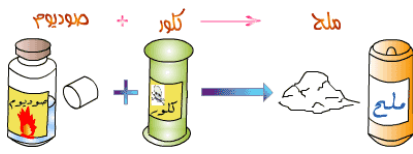
المركب: مادة تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر

التغير الكيميائي: تغير المادة تحدث عندما ترتبط الذرات معاً وتكون مادة جديدة

المتفاعلات: المواد الموجودة على يسار المعادلة

النواتج: المواد الموجودة على يمين المعادلة

المركبات والصيغة الكيميائية:



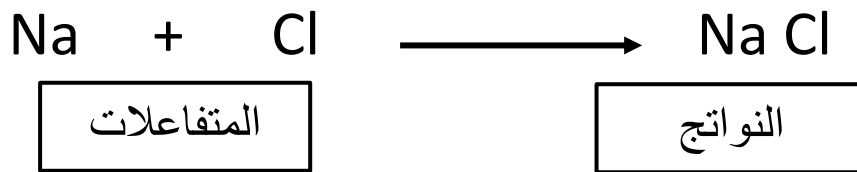
ملح الطعام (كلوريد الصوديوم): يتكون من كلور وصوديوم (Na Cl)

الصدأ (أكسيد الحديد): يتكون من أكسجين و حديد (Fe₂ O₃)

السكر (الفركتوز): يتكون من هيدروجين و كربون و أكسجين (C₆ H₁₂ O₆)

H ₂ O	C ₆ H ₁₂ O ₆	Fe ₂ O ₃	Na Cl	الصيغة الكيميائية
H = 2 O = 1	C = 6 H = 12 O = 6	Fe = 2 O = 3	Na = 1 Cl = 1	عدد الذرات

المعادلة الكيميائية:



الكتلة الكلية للنواتج = الكتلة الكلية للمتفاعلات



وهذا يسمى قانون حفظ الكتلة

التغير الكيميائي:

تنتج التغيرات الكيميائية مواد جديدة تتميز بخصائص مختلفة تمام عن المواد الأصلية

مؤشرات التغيرات الكيميائية				
انطلاق طاقة (حرارة وضوء وصوت)	تكون راسب	تصاعد الغاز (فقاقيع)	فقدان البريق (اللمعان)	تغير اللون
				

استخدامات التغيرات الكيميائية:

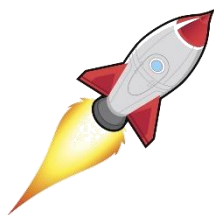
تحدث التفاعلات الكيميائية طوال الوقت ، حيث تسمح للكائنات الحية أداء وظائفها الحيوية مثل:



- عملية البناء الضوئي
- التنفس الخلوي

يمكن للآلات أن تحدث التفاعلات الكيميائية لإنتاج الطاقة مثل:

- المكوك الفضائي يحتاج إلى الأكسجين والهيدروجين ليطير إلى الفضاء



المفردات :

الحمضية : هي قوة الحمض

القاعدية: هي قوة القاعدة

الأيون: هي ذرة أو جزيء مشحون كهربائياً

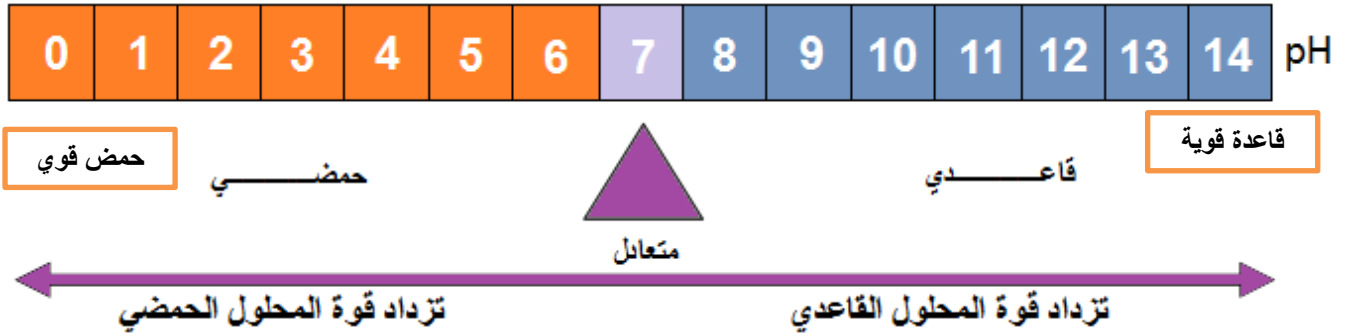
إكتروليت : مادة الأيونات في الماء

التعادل : تحدث عند اتحاد الحمض والقاعدة لتشكل الملح والماء

القواعد	الأحماض	
مر وملمس صابوني	حامض	الطعم
لا يتفاعل مع الفلزات	يتفاعل مع الفلزات	التفاعل مع الفلزات
يعطي اللون الأزرق	يعطي اللون الأحمر	التأثير على ورقة تباع الشمس
الهيدروجين - الأكسجين	الهيدروجين	مما تتكون
أيون الهيدروكسيد (HO ⁻)	أيون الهيدرونيوم (H ₃ O ⁺)	الأيونات التي تحتوي عليها
شحنة سالبة (اكتساب إلكترون)	شحنة موجبة (فقد إلكترون)	الشحنة الكهربائية
أكبر من 7	أقل من 7	الرقم الهيدروجيني pH
* القهوة * المنظفات * الصابون	* عصير الليمون * البيبيسي * الخل * الزيت	الأمثلة
* الأمونيا يستخدم في صناعة الأسمدة * يستخدم في إذابة الشعر والأطعمة والزيوت * يستخدم في تنظيف أنابيب الصرف الصحي * صناعة الأقمشة والصابون والبلاستيك	* حمض <u>الهيدروكلوريك</u> يستخدم في هضم الطعام في المعدة ويدخل في صناعة البلاستيك وتنظيف الصلب 	الاستخدامات

الأحماض والقواعد:

* نستخدم مقياس الرقم الهيدروجيني (pH) لمعرفة قوة الأحماض والقواعد



* نستخدم الكاشف (ورقة تباع الشمس) لمعرفة المركبات إذا كانت حامضية أو قاعدية



* لون الزهور الكوبية تعتمد على نوع التربة التي تزرع فيها:

- الزهور الوردية: تزرع في التربة القاعدية

- الزهور الزرقاء: تزرع في التربة الحامضية

عند تفاعل: حمض + قاعدة = ملح + ماء

الرقم الهيدروجيني (pH) للماء: 7 متعادل

خصائص الملح: * صلب وهش

* يذوب بسهولة في الماء

* درجة انصهاره عالية

* مكون من أيونات موجبة وسالبة

المفردات:

الموقع: مكان جسم ما

الحركة: تغير الموقع بمرور الزمن

مناط الإسناد: مجموعة من الأجسام يمكنك من خلالها تحديد موقع أو قياس الحركة

السرعة: مقدار سرعة تغير موقع الجسم بمرور الزمن

السرعة المتجهة: القياس الذي يجمع بين كل من سرعة الجسم المتحرك واتجاهه

التسارع: تغير السرعة المتجهة للجسم بمرور الزمن

كمية الحركة (الزخم): ناتج الكتلة مضروبة في السرعة المتجهة

القصور: ميل الجسم لمقاومة التغيير في حركته أو بقاء الجسم في خط مستقيم

ما هي الحركة:

* عندما تغير موقعك بمرور الزمن فإنك تتحرك

* لتحديد موقعك في مكان معين فأنت تستخدم مناط الإسناد

خصائص الحركة

القصور	كمية الحركة الزخم	التسارع	السرعة المتجهة	السرعة
ميل الجسم في مقاومة تغيير حركة الجسم أو بقاءه في خط مستقيم	ضرب كتلة الجسم في السرعة المتجهة كمية الحركة = (الزخم) السرعة المتجهة X الكتلة	تغير السرعة المتجهة للجسم بمرور الزمن التسارع = السرعة ÷ الزمن نستخدم لفظ (التسارع - التباطؤ)	مقدار سرعة تغير موقع الجسم بمرور الزمن مع تحديد الاتجاه السرعة المتجهة = المسافة ÷ الزمن مع ذكر الاتجاه (شمال - جنوب - يمين - يسار)	مقدار سرعة تغير موقع الجسم بمرور الزمن السرعة = المسافة ÷ الزمن
	الوحدة الدولية: kg (m/s) kg (km/h)	الوحدة الدولية: (m/s) / s (km/h) / h	الوحدة الدولية: m/s شمالاً km/h يميناً	الوحدة الدولية: m/s km/h

وقفه مع الرياضيات

1- يجري شخص مسافة (60 m) حول الملعب في زمن يبلغ (5 s). ما سرعة الشخص ؟

.....
.....
.....

2- تسير سيارة مسافة (80 m) باتجاه الشمال إلى المدرسة في زمن يبلغ (5 s). ما السرعة المتجهة ؟

.....
.....
.....

3- احسب كمية حركة كرة البولينغ إذا كانت كتلتها (4kg) والسرعة المتجهة (5 m/s) ؟

.....
.....
.....



المفردات :

القوة : هي أي تأثير على الجسم بسحب أو دفع وتقاس بنيوتن (N)

الاحتكاك : قوة معاكسة لحركة جسم فوق جسم آخر

قوى متوازنة : هي القوى التي تؤثر على الجسم دون تغيير حركته

قوى غير متوازنة : هي القوى التي تؤثر على الجسم مع تغيير حركته



ما هي الجاذبية:

* العالم الذي اكتشف قوة الجاذبية هو إسحاق نيوتن

* تعتمد قوة الجاذبية على المسافة والكتلة

1- تأثير الكتلة على قوة الجاذبية:

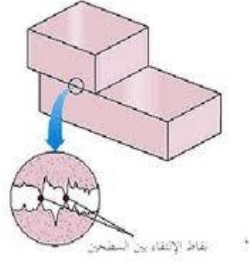
مقدار القوة	مقدار القوة	
صغيرة	كبيرة	كتلة الجسم بالنسبة للأرض
صغيرة	كبيرة	قوة الجاذبية

* تزداد قوة الجاذبية بين الجسمين عندما (تزداد) كتلة الجسم

2- تأثير المسافة على قوة الجاذبية:

مقدار القوة	مقدار القوة	
صغيرة	كبيرة	المسافة بين الجسمين
كبيرة	صغيرة	قوة الجاذبية

* تزداد قوة الجاذبية بين الجسمين عندما (تقل) المسافة بين الجسمين



ما هو الاحتكاك:

- * تعتمد قوة الاحتكاك على: نوع السطح و وزن الجسم و قوة السحب او الشد
- * قوة الاحتكاك هي: قوة تعاكس حركة جسم على سطح ما

1- تأثير القوة المطبقة على قوة الاحتكاك:

ثقيل	خفيف	وزن الكتاب (ثقيل - خفيف)
أكبر	أقل	قوة الدفع (أكبر-أقل)
تزداد	تقل	قوة الاحتكاك (تزداد - تقل)

- * تطبق الأجسام خفيفة الوزن قوة احتكاك (أقل أو أكثر) مما تطبقه الأجسام ثقيلة الوزن

2- تأثير خشونة السطح على قوة الاحتكاك:

تقل	تزداد	قوة الاحتكاك (تزداد - تقل)

- * قوة الاحتكاك (تزداد أو تقل) بزيادة خشونة السطح

ما هي مقاومة الهواء:

- * عندما يتحرك الجسم عبر الهواء ، فإن الهواء يصطدم بالجسم ويبطئ حركته
- * لماذا تسقط الريشة بشكل أبطأ من قلم الرصاص في الهواء ؟
- وذلك لأنها تصطدم بجزئيات الهواء فتبطأ من حركتها
- * بينما تسقط الريشة وقلم الرصاص معاً بدون الهواء
- * التجديف عكس اتجاه التيار في قارب أو الطيران في عكس اتجاه الريح في طائرة يكون أصعب

Newton's Laws



ما هي قوانين نيوتن :

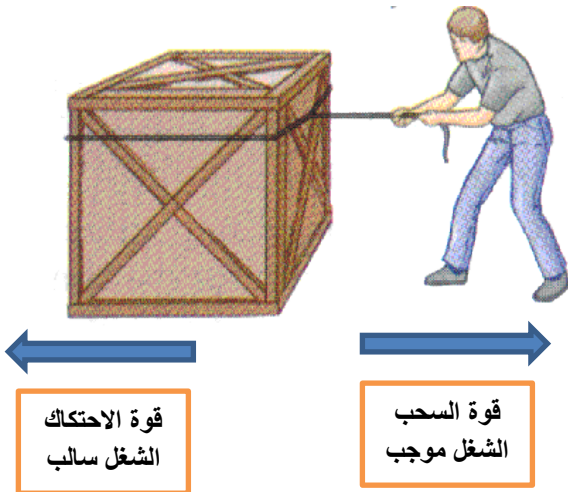


المفردات :

- الشغل : استخدام قوة لتحريك جسم مسافة معينة
- الطاقة : القدرة على انجاز شغل أو اجراء تغيير على جسم
- طاقة الوضع : طاقة مخزنة في الجسم بسبب موقعه
- الطاقة الحركية : الطاقة التي يكتسبها الجسم أثناء حركته

ما طبيعة الشغل :

- * الشغل عبارة عن قياس للطاقة المستخدمة لتنفيذ المهمة
- * يعتمد الشغل على: القوة والمسافة
- * إذا كانت القوة والمسافة في نفس الاتجاه فإن الشغل موجب مثلاً (رفع الصندوق >> شغل موجب)
- * إذا كانت القوة والمسافة عكس الاتجاه فإن الشغل سالب مثلاً (خفض الصندوق >> شغل سالب)
- * وحدة الشغل : جول (J)
- * الشغل يتطلب قوى غير متوازنة



ما هي الطاقة وأشكالها:

* الطاقة هي القدرة على تنفيذ الشغل أو تغيير شيء

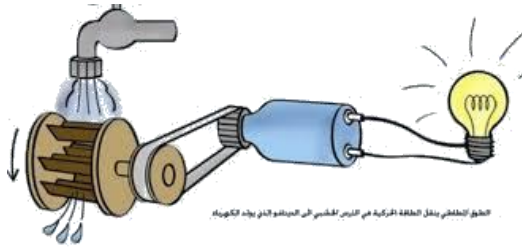
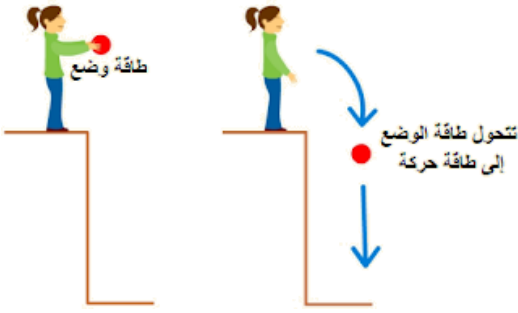
* وحدة الطاقة : جول (J)

* الطاقة نوعان: طاقة الوضع - طاقة الحركة

* الطاقة لا تبنى ولا تستحدث (قانون حفظ الطاقة)

* الطاقة ممكن أن تتحول من شكل إلى شكل

مثلاً (تتحول الطاقة الحركية للماء عند السد إلى طاقة كهربائية)



طاقة الحركة	طاقة الوضع	
الطاقة التي يكتسبها الجسم أثناء حركته	طاقة مخزنة في الجسم بسبب موقعه	التعريف
الحرارة - الكهرباء - الصوت - الضوء	الكيميائية (الطعام) - النووية - المغناطيسية	أشكال الطاقة

