



وزارة التعليم
Ministry of Education



العلوم

6

الاجابات



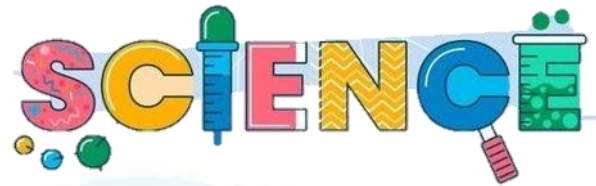
أوراق عمل مادة العلوم الصف السادس ابتدائي

الفصل الدراسي الثالث ١٤٤٥هـ



"لانشيء يعلمنا أفضل من تجاربنا"

المعلمة: أمل الزهراني

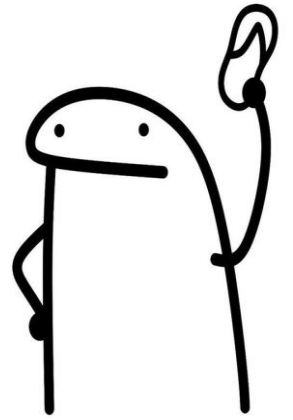
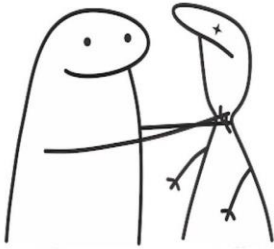


واخيبييراًاً
تم بحمد الله ورعايته



كل اعمالى هي ملك لك اخى المعلمة واخى المعلم
ولطلابكم

ممنووووع استخدام أي عمل لي لغرض التجارة
واللي اصيده ياويله



اذا استفدتو من أي عمل لي اذكروني بدعوة

اختكم

أمله الزهرانيه

اسم الطالبة:



اَضَع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

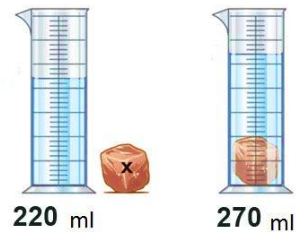
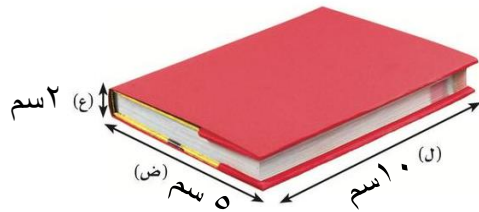
(المادة - الموصلات - الكثافة - الكتلة - الحجم - العوازل - الوزن)

- ١-..... الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة.
- ٢-..... الوزن هو قياس مقدار جذب الأرض للجسم.
- ٣-..... الحجم هو الحيز الذي يشغله الجسم.
- ٤-..... الكثافة هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين.
- ٥-..... الموصلات فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهولة.
- ٦-..... العوازل لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
- ٧-..... المادة كل شي له كتلة وحجم.

اكمل الجدول التالي بما يناسبه:

غازية	سائلة	صلبة	حالة المادة
حجم وشكل غير ثابت	حجم ثابت وشكل غير ثابت	حجم وشكل ثابت	الشكل والحجم
حركة سريعة	حركة متوسطة	تهتز مكانها	حركة جزيئاتها
متباعدة جداً	متوسطة	قريبة جداً	المسافة بين الجزيئات
الاكسجين - الهيليوم	الماء - العصير	الكتاب - القلم	أمثلة

احسب حجم كلاً مما يلي :



220 ml

270 ml

حجم الكتاب = الطول × العرض × الارتفاع

$$10 \text{ سم} \times 5 \text{ سم} \times 2 \text{ سم}$$

$$= 100 \text{ سم}^3$$

حجم الحجرة = 270 - 220 = 50 سم³

ما رأيك في العبارة التالية:



وزني على القمر اقل من وزني على الارض (✓)

اسم الطالبة:

أكمل الجدول التالي بما يناسبه:

	الكتلة الحجم			
الحجم	الكثافة	الوزن	الكتلة	يستخدم لقياس
سم^٣	جم/سم^٣	نيوتن	جم - كجم	وحدة القياس

اختر الإجابة الصحيحة:

	يطفو الجسم اذا كان من السائل او الغاز الذي يوضع فيه.				
متساوي الكثافة	اقل كثافة	أكبر كثافة			
تعد الحالة الأكثر كثافة للمادة.					
الصلبة	السائلة	الغازية			
من الموصلات التي تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة:					
	خشب		ذهب		زجاج
من العوازل التي تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها:					
	حديد		زجاج		المونيوم

أكمل الفراغات التالية:

الخصائص الفيزيائية للمادة هي صفات يمكن ملاحظتها دون تغير في طبيعة المادة ومن الخصائص الفيزيائية

الكثافة و اللون و القساوة

المغناطيسية درجة الغليان الملمس الموصلية

قابلية الطرق



اسم الطالبة:



ضع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

(المحلول – السبيكة – المخلوط – المذيب – قانون حفظ الكتلة - الذائبية)

- ١-.....المخلوط..... مادتان مختلفتان او اكثر تختلطان مع بعض مع احتفاظ كل مادة بخواصها الاصلية.
- ٢-.....قانون حفظ الكتلة..... أي ان الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
- ٣-.....المحلول..... مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى.
- ٤-.....المذيب..... هو المادة التي يذوب فيها المذاب.
- ٥-.....الذائبية..... اكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.
- ٦-.....السبيكة..... مخلوط مكون من فلز او اكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى.

أنواع المخاليط




أكمل الفراغات التالية:

مخاليط متجانسة

مخاليط غير متجانسة

الغروي

المعلق

	محلول العصير		محلول الشاي	
العصير	الماء	الماء	المذيب هو	المذيب هو
الثلج	السكر	السكر	المذاب هو	المذاب هو

احدد ايهما محلول مشبع ومحلول غير مشبع:



محلول غير مشبع



محلول مشبع

العوامل التي تزيد من الذائبية وتسرع في عملية الذوبان:

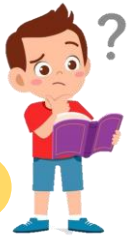
تحريك المحلول – تفتيت دقائق المذاب – زيادة درجة الحرارة

اسم الطالبة:



اختار الإجابة الصحيحة:

مخلوط يمكن التمييز بين مكوناته:		
المحلول	مخلوط غير متجانس	مخلوط متجانس
لفصل الملح عن الماء يستخدم:		
الترشيح	التبخير	الطفو
مخلوط الزيت والماء من أمثلة المخاليط:		
المتجانسة	المعلقة	الغروية
		يمثل المخلوط المجاور:
السبيكة (محلول صلب)	مخلوط غير متجانس	مخلوط معلق
يستخدم لفصل برادة الحديد عن الرمل:		
يستخدم لفصل الرمل عن الحجر:		
يستخدم لفصل الرمل عن الماء:		



تمثل طريقة الفصل المجاورة التقطير

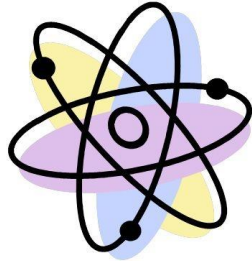


اسم الطالبة:



اضع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

(الماصة للطاقة - التغيرات الفيزيائية - الطاردة للطاقة - الرابطة الكيميائية - التغير الكيميائي - ذرات)

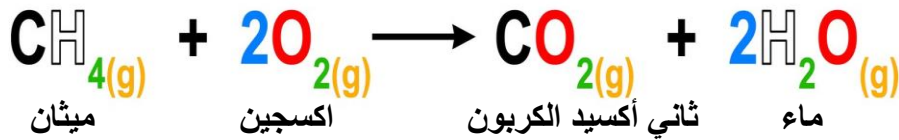


- ١-.....التغيرات الفيزيائية..... لا تنتج مواد جديدة.
- ٢- تتكون المواد منذرات.... مرتبطة معاً.
- ٣-.....الرابطة الكيميائية..... قوة تجعل الذرات تترابط معاً.
- ٤-...التغير الكيميائي... ينتج عنه مواد جديدة.
- ٥-..الطاردة للطاقة... تفاعلات تطلق الطاقة.
- ٦-..الماصة للطاقة... تفاعلات تحتاج لمصدر الطاقة.



اصل العمود بما يناسبه بالعمود الاخر:

$\text{Na} + \text{Cl} \rightarrow \text{NaCl}$ <p>صوديوم كلور كلوريد الصوديوم</p>	٢	تفاعل ماص للطاقة	١-
<p>احتراق الشمعة</p>	٣	معادلة كيميائية	٢-
<p>عملية البناء الضوئي</p>	١	تفاعل طارد للطاقة	٣-



ماء + ثاني أكسيد الكربون	المواد الناتجة هي:	ميثان + اكسجين	المواد المتفاعلة هي:
--------------------------	--------------------	----------------	----------------------



احدد نوع التفاعل في كل مما يلي:



اسم الطالبة:



ضع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

(الاحماض - الملح - الجدول الدوري - القواعد - الكواشف)

- ١- تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد العدد الذري.
- ٢- الكواشف ... مواد يتغير لونها عند وجود الحمض او القاعدة.
- ٣- الملح مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة.
- ٤- الاحماض مواد حارقة عند لمسها.
- ٥- القواعد ذات طعم مر وملمس صابوني.

IA		Minals										VIIA										VIIIA	
Li		Na										K										Rb	
H		B										Al										Ga	
2		Mg										Ca										Sr	
3		Al										Ga										In	
4		Si										Ge										Sn	
5		P										As										Sb	
6		S										Se										Te	
7		Cl										Br										I	
8		Ar										Kr										Xe	
9		K										Rb										Cs	
10		Ca										Sr										Ba	
11		Sc										Y										La	
12		Ti										Zr										Hf	
13		V										Nb										Ta	
14		Cr										Mo										W	
15		Mn										Tc										Re	
16		Fe										Ru										Rh	
17		Co										Rh										Ir	
18		Ni										Pd										Pt	
19		Cu										Ag										Au	
20		Zn										Cd										Hg	
21		Ga										In										Tl	
22		Ge										Sn										Pb	
23		As										Sb										Bi	
24		Se										Te										Po	
25		Br										I										At	
26		Kr										Xe										Og	
27		Rb										Cs											
28		Sr										Ba											
29		Y																					
30		Zr																					
31		Nb																					
32		Mo																					
33		Tc																					
34		Ru																					
35		Rh																					
36		Pd																					
37		Ag																					
38		Cd																					
39		In																					
40		Sn																					
41		Sb																					
42		Te																					
43		I																					
44		Xe																					
45		Cs																					
46		Ba																					
47																							
48																							
49																							
50																							
51																							
52																							
53																							
54																							
55																							
56																							
57																							
58																							
59																							
60																							
61																							
62																							
63																							
64																							
65																							
66																							
67																							
68																							
69																							
70																							
71																							
72																							
73																							
74																							
75																							
76																							
77																							
78																							
79																							
80																							
81																							
82																							
83																							
84																							
85																							
86																							
87																							
88																							
89																							
90																							
91																							
92																							
93																							
94																							
95																							
96																							
97																							
98																							
99																							
100																							
101																							
102																							
103																							
104																							
105																							
106																							
107																							
108																							
109																							
110																							
111																							
112																							
113																							
114																							
115																							
116																							
117																							
118																							
119																							
120																							

اختار الإجابة الصحيحة:

..... من خصائصها انها لامعة وقابلة للثني بسهولة وتوصل الحرارة والكهرباء.

اشباه فلزات

اللافلزات

الفلزات

عناصر لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية:

الغازات النبيلة

الهالوجينات

الفلزات القلوية

تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء الى اللون الأحمر:

الاملاح

القواعد

الاحماض

المواد التي لها رقم هيدروجيني اقل من ٧ تكون:

متعادلة

قواعد

احماض

تحول ورقة تباع الشمس الحمراء الى اللون الأزرق:

الاملاح

القواعد

الاحماض

صنف العلماء عناصر
الجدول الدوري الى

أكمل خريطة المفاهيم التالية:

اشباه فلزات

لا فلزات

فلزات

فلزات انتقالية

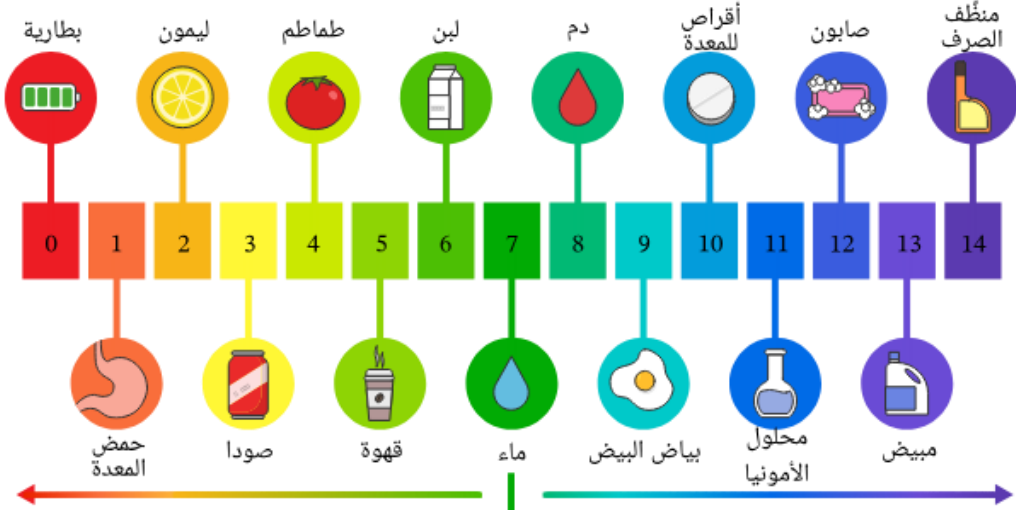
فلزات قلوية
ارضية

فلزات قلوية.

اسم الطالبة:

من خلال الصورة التالية نكمل الفراغات بما يناسبها:

مقياس الأس الهيدروجيني



- ١- من الاحماض البطارية و ليمون و طماطم
- ٢- من القواعد بياض البيض و محلول الامونيا و صابون
- ٣- مادة متعادلة ماء

أرتب المعادلة التالية:



قاعدة

ماء

حمض

ملح

ماء

+

ملح

←

قاعدة

+

حمض

اضع علامة (✓) أو (✗) أمام العبارة التالية:

تقع الفلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري.



تستعمل القواعد القوية في المنظفات المنزلية.



اسم الطالبة:

ضع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

(السرعة المتجهة - السرعة - الموقع - التسارع - الحركة)

- ١-.....الموقع..... هو المكان الذي يوجد فيه الجسم.
- ٢-.....الحركة..... تغير في موقع الجسم بمرور الزمن.
- ٣-.....السرعة..... مقدار التغير في موقع الجسم (المسافة) مقسوماً على الزمن.
- ٤-.....السرعة المتجهة..... تقيس سرعة الجسم واتجاه حركته.
- ٥-.....التسارع..... التغير في سرعة الجسم او اتجاه حركته او كليهما في وحدة الزمن.

اختر الإجابة الصحيحة:

أي الصور التالية يكون التسارع فيها أكبر ما يكون؟



يحتاج قائد الطائرة معرفة للطائرة في رحلته.

الكتلة

السرعة المتجهة

السرعة

وحدة قياس السرعة:

م/ث

م

كم

..... هو مجموعة اجسام تمكيني من قياس الحركة او تحديد الموقع بالنسبة اليها.

التسارع

الاطار المرجعي

السرعة

أي العربتان في حالة حركة:



احسب سرعة السيارة التالية اذا علمت انها:

قطعت السيارة مسافة ١٠٠ متر خلال ٥٠ ثانية

$$\text{السرعة} = \frac{\text{المسافة}}{\text{الزمن}}$$

$$= \frac{100}{50}$$

$$= 2 \text{ م/ث}$$



اسم الطالبة:



اختر الإجابة الصحيحة:

تزداد قوة الجاذبية كلما		
قلت الكتلة	زادت الكتلة	زادت المسافة
قوة تعيق حركة الاجسام.		
القصور الذاتي	الاحتكاك	التسارع
قوة تؤثر على الاجسام وتعمل على سحب بعضها نحو بعض.		
الجاذبية	التسارع	السرعة
ايهما له قوة جذب أكبر:		
		
		تسمى هاتان القوتان ب.....
الدفع	القوى الغير متزنة	القوى المتزنة
		تسمى هاتان القوتان ب.....
الدفع	القوى الغير متزنة	القوى المتزنة
تقاس القوة بوحدة		
النيوتن	الكيلوجرام	المتر

اسم الطالبة:



اختار الإجابة الصحيحة:

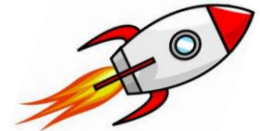
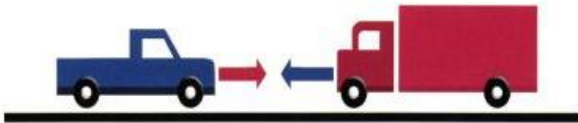
عندما يكون الجسم ساكناً فإن جميع القوى المؤثرة عليه تكون		
قوى متزنة	قوى غير متزنة	قوة دفع
يقبل الاحتكاك على		
الاسطح الخشنة	الاسطح الملساء	لا يتغير الاحتكاك
..... تسبب تغيير حركة الجسم ويكون اتجاه الحركة في اتجاه القوة الأكبر.		
قوى متزنة	قوى غير متزنة	قوة دفع
لكل قوة فعل قوة ردة فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه.		
قانون نيوتن الاول	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الثالث
إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فإنها تكسبه تسارعاً في اتجاهها ويزداد بزيادة القوة الغير متزنة.		
قانون نيوتن الاول	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الثالث
الجسم الساكن يبقى ساكن والمتحرك يبقى متحرك ما لم تؤثر فيه قوة غير متزنة.		
قانون نيوتن الاول	قانون نيوتن الثاني	قانون نيوتن الثالث

احدد قوانين نيوتن التي تمثلها الصور التالية:



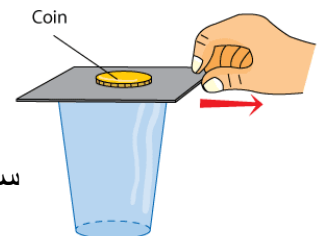
حركة العربة تمثل قانون نيوتن الثاني

حركة الكور بعد التصادم تمثل قانون نيوتن الثالث



حركة السيارات بعد التصادم تمثل قانون نيوتن الثالث

حركة الصاروخ تمثل قانون نيوتن الثالث



سقوط العملة المعدنية في الإناء تمثل قانون نيوتن الاول

اسم الطالبة:



ضع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

(الكهرباء الساكنة - التأييض - الدائرة الكهربائية - الكهرباء)



١-...الكهرباء..... هي حركة الالكترونات.

٢-...الكهرباء الساكنة..... هي تراكم جسيمات مشحونة على سطوح الاجسام.

٣-...التأييض..... منع تراكم الشحنات الزائدة على الاجسام الموصلة عن طريق توصيلها بالأرض.

٤- يمر التيار الكهربائي في مسار مغلق من الموصلات يسمى الدائرة الكهربائية.....

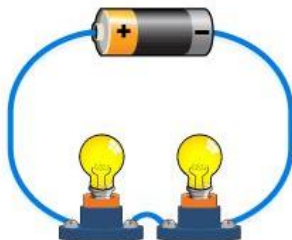


اختر الإجابة الصحيحة:

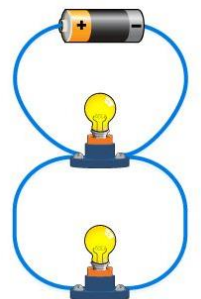
تتفاعل معاً	تتنافر	تتجاذب
الدائرة الكهربائية	الكهرباء الساكنة	الكهرباء
يكون الجسم متعادلاً كهربائياً اذا كان له العدد نفسه من البروتونات والالكترونات.		
-	العبارة خاطئة	العبارة صحيحة
يقاس التيار الكهربائي الذي يمر في الدائرة الكهربائية بوحدة:		
الأوم	الامبير	نيوتن
لحماية المنازل من التيارات الكهربائية الكبيرة يركب فيها:		
مقاومات	منصهرات او قواطع كهربائية	مقابس

اسمي أنواع الدوائر الكهربائية التالية:

دائرة على التوالي



دائرة على التوازي





اسم الطالبة:



اِضع الكلمات التالية في مكانها المناسب:

(المجال المغناطيسي – المغناطيس – الرفع المغناطيسي – المولد الكهربائي)

- ١-...المغناطيس... جسم له القدرة على جذب جسم اخر له خصائص مغناطيسية.
- ٢-...المولد الكهربائي... أداة تنتج تيارا كهربائيا من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيس.
- ٣-...الرفع المغناطيسي... هو رفع جسم باستخدام قوى مغناطيسية دون ملامسته.
- ٤-...المجال المغناطيسي... خطوط تمثل اتجاهات القوى المغناطيسية حول المغناطيس.



اختر الإجابة الصحيحة:

الأقطاب المختلفة		
لا تتأثر	تتجاذب	تتنافر
تمثل الصورة المجاورة:		
المجال المغناطيسي	القطب	المغناطيس الكهربائي
يمكن زيادة قوة المجال المغناطيسي لمغناطيس كهربائي:		
فصل الاسلاك	تقليل عدد لفات الاسلاك	زيادة عدد لفات الاسلاك
المحرك الكهربائي يحول الطاقة.....		
نووية الى كهربائية	الحركية الى كهربائية	الكهربائية الى حركية
الأقطاب المتشابهة		
لا تتأثر	تتجاذب	تتنافر
للأرض مجال مغناطيسي.		
-	العبرة خاطئة	العبرة صحيحة

قوة الإرادة

تصنع المستحيل