

تم تحميل وعرض المادة من :



موقع واجباتي
www.wajibati.net



حمل التطبيق من هنا



المدرسة الابتدائية		٢٠
--------------------------	--	----

((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية ١٤٤٧))

الاسم:	الفصل:
--------------	--------------

(٦ درجات)

* السؤال الأول : اختاري/ي الإجابة الصحيحة :



١- فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهولة			
الكتلة	الموصلات	العوازل	الكثافة
٢- نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات الرمل والماء			
المعلق	الغروي	المستحلب	المحلول
٣- يقاس الوزن بوحده			
المتر	الكيلو جرام	النيوتن	الجول
٤- أي التغيرات الآتية يعتبر تغيراً كيميائياً			
تبخر الماء	تقطيع الخشب	قلي البيض	ذوبان السكر
٥- الحيز الذي يشغله جسم ما			
الكتلة	الحجم	الوزن	الكثافة
٦- اين يقع الماء المقطري مقياس الرقم الهيدروجيني			
١٤	٧	صفر	٢

* السؤال الثاني : ضع /ي علامة (√) أو (×) أمام العبارات التالية : (٦ درجات)



١-	الكواشف هي المواد التي يتغير لونها بوجود حمض أو قاعده .	()
٢-	الخصائص الكيميائية هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .	()
٣-	تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على التغير الكيميائي .	()
٤-	العملية التي يتحول فيها السائل الى غاز هي (التكثف) .	()
٥-	تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة بالتفاعلات الطاردة للطاقة .	()
٦-	الجسم الصلب تكون جزيئاته مترابطة ومتلاصقة وتهتز في مكانها.	()



موقع واجباتي



(٦ درجات)

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :

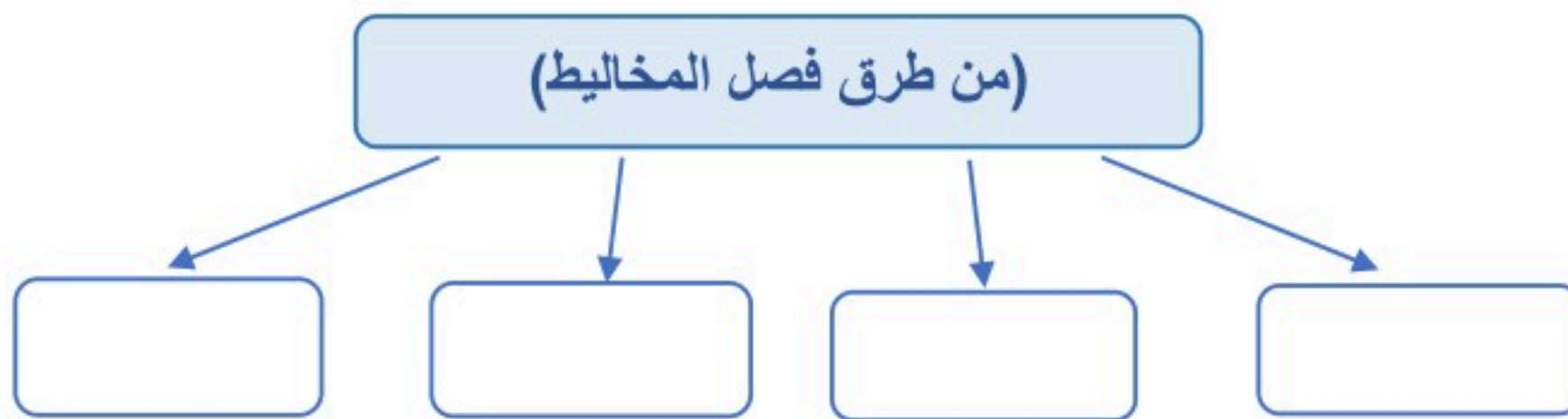


الرابعة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

١-	وصف التفاعل باستخدام رموز وحروف وأرقام.
٢-	مادتان أو أكثر تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
٣-	المادة لا تفني ولا تستحدث من العدم وإنما تتحول من شكل إلى آخر .
٤-	مقدار ما في الجسم من مادة .
٥-	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها .
٦-	قوة تجعل الذرات ترتبط معاً.

(درجتان)

* السؤال الرابع : اكمل ما يلي :



* طالبتي

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة أنتِ على الطريق)



معلمتك / وداد الحربي.

موقع واجباتي



نموذج الإجابة

٢٠

((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية ١٤٤٧))

الاسم: ((نموذج إجابة)) الفصل:

(٦ درجات)

* السؤال الأول: اختاري/ي الإجابة الصحيحة:

١- فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهولة			
الكتلة	الموصلات	العوازل	الكثافة
٢- نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات الرمل والماء			
المعلق	الغروي	المستحلب	المحلول
٣- يقاس الوزن بوحده			
المتر	الكيلو جرام	النيوتن	الجول
٤- أي التغيرات الآتية يعتبر تغيراً كيميائياً			
تبخر الماء	تقطيع الخشب	قلي البيض	ذوبان السكر
٥- الحيز الذي يشغله جسم ما			
الكتلة	الحجم	الوزن	الكثافة
٦- اين يقع الماء المقطر في مقياس الرقم الهيدروجيني			
١٤	٧	صفر	٢

* السؤال الثاني: ضع /ي علامة (√) أو (×) أمام العبارات التالية: (٦ درجات)

١-	الكواشف هي المواد التي يتغير لونها بوجود حمض أو قاعده .	(صح)
٢-	الخصائص الكيميائية هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .	(خطأ)
٣-	تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على التغير الكيميائي .	(صح)
٤-	العملية التي يتحول فيها السائل الى غاز هي (التكثف) .	(خطأ)
٥-	تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة بالتفاعلات الطاردة للطاقة .	(صح)
٦-	الجسم الصلب تكون جزيئاته مترابطة ومتلاصقة وتهتز في مكانها.	(صح)



(٦ درجات)

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :

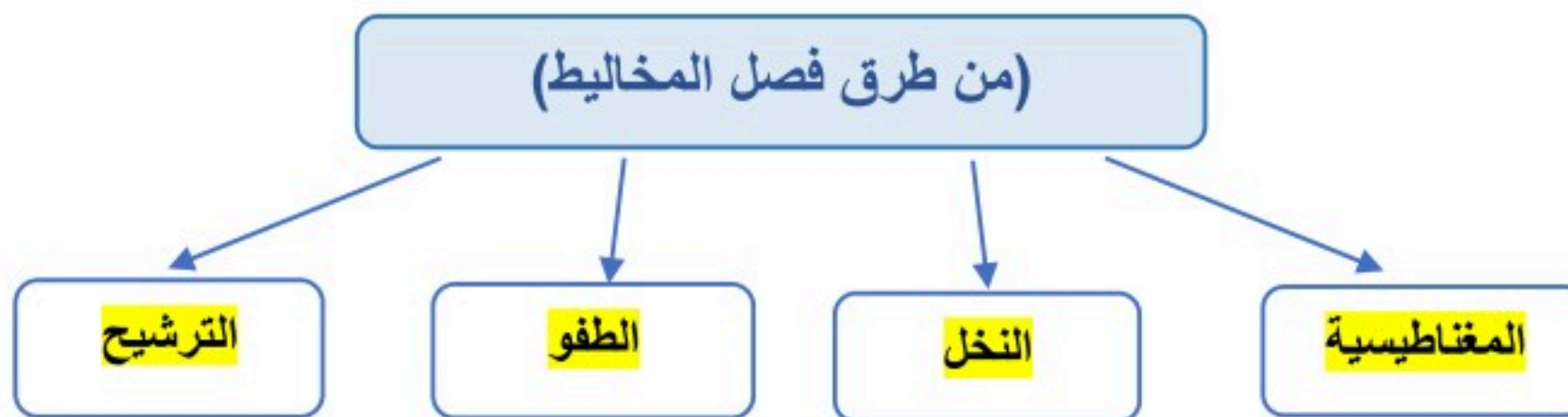


الرابطة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

١-	المعادلة الكيميائية..... وصف التفاعل باستخدام رموز وحروف وأرقام.
٢-	المخلوط..... مادتان أو أكثر تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
٣-	حفظ الكتلة المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم وإنما تتحول من شكل إلى آخر .
٤-	الكتلة مقدار ما في الجسم من مادة .
٥-	العوازل لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها .
٦-	الرابطة الكيميائية..... قوة تجعل الذرات ترتبط معاً.

(درجتان)

* السؤال الرابع : اكمل ما يلي :



* طالبتي

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة أنتِ على الطريق)



معلمتك / ودداد الحربي.

المملكة العربية السعودية	بسم الله الرحمن الرحيم	المادة:	العلوم
		الاختبار:	اختبار الفترة الثانية
		الصف:	السادس
		الزمن:	٤٥ دقيقة
		الفترة:	الثاني ١٤٤٧

٢٠

اسم الطالب/ة: الفصل:

(٥ درجات)

السؤال الأول // اختار /ي الإجابة الصحيحة :



١	ما المصطلح الذي يطلق على التغير الذي ينتج عنه مواد جديدة بخصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية؟			
	(أ) التغير الفيزيائي	(ب) التغير الكيميائي	(ج) المخلوط	(د) التبخر
٢	ما أثر زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة الصلبة (مثل طحن القرص) على سرعة التفاعل الكيميائي؟			
	(أ) تزيد من سرعة التفاعل	(ب) تقلل من سرعة التفاعل	(ج) توقف التفاعل تماماً	(د) لا تؤثر على سرعة التفاعل
٣	أين تقع الفلزات في الجدول الدوري؟			
	(أ) في الجانب الأيسر	(ب) في الجانب الأيمن	(ج) في العمود الأخير فقط	(د) مبعثرة عشوائياً
٤	ماذا ينتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة؟			
	(أ) حمض أقوى	(ب) قاعدة أقوى	(ج) ملح وماء	(د) غاز الأكسجين فقط
٥	أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (٧)؟			
	(أ) عصير الليمون	(ب) الصابون	(ج) الماء المقطر	(د) مبيض الملابس

(٦ درجات)

السؤال الثاني: اكمل /ي بالكلمات المناسبة :



الحجم	شبة فلزات	حفظ الكتلة	الوزن	مواد ناتجة	المعادلة الكيميائية
-------	-----------	------------	-------	------------	---------------------

١	١. ينص قانون على أن المادة لا تفنى ولا تُستحدث خلال التفاعل الكيميائي.
٢	٢. يستخدم العلماء للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة رمزية باستخدام الحروف والأرقام.
٣	٣. تسمى المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي ب.....
٤	٤. تسمى العناصر التي تشترك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات ب.....
٥	٥. المقدار الذي يقيس قوة جذب الأرض للجسم ويقاس بوحدة النيوتن هو.....
٦	٦. الحيز الذي يشغله الجسم يُسمى

العلوم	المادة:	
اختبار الفترة الثانية		
السادس		
٤٥ دقيقة		
الثاني ١٤٤٧		

نموذج الإجابة

٢٠

اسم الطالب/ة: ((نموذج إجابة)) الفصل:

(٥ درجات)

السؤال الأول // اختار /ي الإجابة الصحيحة :



١	ما المصطلح الذي يطلق على التغير الذي ينتج عنه مواد جديدة بخصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية؟
	(أ) التغير الفيزيائي (ب) التغير الكيميائي (ج) المخلوط (د) التبخر
٢	ما أثر زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة الصلبة (مثل طحن القرص) على سرعة التفاعل الكيميائي؟
	(أ) تزيد من سرعة التفاعل (ب) تقلل من سرعة التفاعل (ج) توقف التفاعل تماماً (د) لا تؤثر على سرعة التفاعل
٣	أين تقع الفلزات في الجدول الدوري؟
	(أ) في الجانب الأيسر (ب) في الجانب الأيمن (ج) في العمود الأخير فقط (د) مبعثرة عشوائياً
٤	ماذا ينتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة؟
	(أ) حمض أقوى (ب) قاعدة أقوى (ج) ملح وماء (د) غاز الأكسجين فقط
٥	أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (٧)؟
	(أ) عصير الليمون (ب) الصابون (ج) الماء المقطر (د) مبيض الملابس

(٦ درجات)

السؤال الثاني: اكمل/ي بالكلمات المناسبة :



الحجم	شبه فلزات	حفظ الكتلة	الوزن	مواد ناتجة	المعادلة الكيميائية
-------	-----------	------------	-------	------------	---------------------

١	١. ينص قانون ..حفظ الكتلة.. على أن المادة لا تفنى ولا تُستحدث خلال التفاعل الكيميائي.
٢	٢. يستخدم العلماء ..المعادلة الكيميائية.. للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة رمزية باستخدام الحروف والأرقام.
٣	٣. تسمى المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي بـ..... مواد ناتجة
٤	٤. تسمى العناصر التي تشترك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات بـ.....شبه فلزات
٥	٥. المقدار الذي يقيس قوة جذب الأرض للجسم ويقاس بوحدة النيوتن هو.....الوزن
٦	٦. الحيز الذي يشغله الجسم يُسمى.....الحجم



السؤال الثالث : ضع/ي علامة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية :



(۹ درجات)

#	العبارة	الإجابة
١	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	(خطأ)
٢	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.	(صح)
٣	الرابطية الكيميائية هي قوة تجعل الذرات تترابط معاً.	(صح)
٤	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	(صح)
٥	القواعد هي مواد ذات طعم مروملمس صابوني.	(صح)
٦	أشباه الفلزات مثل السليكون توصل الكهرباء والحرارة بنفس كفاءة الفلزات تماماً.	(خطأ)
٧	يستخدم الملح الناتج عن تفاعل الأحماض والقواعد في صهر الجليد على الطرق.	(صح)
٨	يقاس الحجم عادة بوحدتي النيوتن.	(خطأ)
٩	يُعد النحاس والذهب من الموصلات الجيدة للكهرباء والحرارة.	(صح)

((خالص الدعاء بالتوفيق ،،،،،،،،،، أ / و داد الحربي))



العلوم	المادة:	بسم الله الرحمن الرحيم	مدرسة:
اختبار الفترة الفصل الثاني	الاختبار:		
سادس ابتدائي	الصف:		
٤٥	الزمن:		
الثانية	الفترة:		

اسم الطالب	درجة الطالب	٢٨
------------	-------------	----

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

١٣ درجات

١- أي من المخاليط التالية يُعد مخلوطاً غروباً تشتت دقائقه الضوء وتمنع مروره؟			
(أ) الضباب	(ب) الرمل والماء	(ج) السلطة	(د) المكسرات
٢- ما هي المعادلة الصحيحة لحساب الكثافة؟			
(أ) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(ب) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(ج) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(د) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$
٣- ما حالة المادة التي لها حجم محدد ولكن ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه؟			
(أ) المادة الصلبة	(ب) المادة الغازية	(ج) المادة السائلة	(د) البلازما
٤- ما الاسم الذي يُطلق على المخلوط المكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى، مثل الفولاذ والبرونز؟			
(أ) المعلق	(ب) الغروي	(ج) السبيكة	(د) المذيب
٥- ماذا ينتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة؟			
(أ) حمض أقوى	(ب) قاعدة أقوى	(ج) ملح وماء	(د) غاز الأكسجين فقط
٦- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يحدث عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها؟			
(أ) تفاعل الاتحاد	(ب) تفاعل الإحلال	(ج) تفاعل التحلل	(د) تفاعل البناء
٧- أي من المعادلات التالية تمثل قانون حفظ الكتلة بشكل صحيح؟			
(أ) $\text{كتلة المواد الناتجة} < \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(ب) $\text{كتلة المواد الناتجة} > \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(ج) $\text{كتلة المواد الناتجة} = \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(د) لا توجد علاقة بين الكتل
٨- أي من الخيارات التالية يُعد مثالاً على التفاعل الطارد للطاقة؟			
(أ) عملية البناء الضوئي في النبات	(ب) شعلة المشعل الكهربائي المستخدم في اللحام	(ج) انصهار الجليد	(د) تفكك الماء
٩- ما الطريقة الأنسب لفصل الماء العذب النقي عن مياه البحر المالحة؟			
(أ) النخل	(ب) المغناطيسية	(ج) الترشيح	(د) التقطير
١٠- ما أثر زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة الصلبة (مثل طحن القرص) على سرعة التفاعل الكيميائي؟			
(أ) تزيد من سرعة التفاعل	(ب) تقلل من سرعة التفاعل	(ج) توقف التفاعل تماماً	(د) لا تؤثر على سرعة التفاعل
١١- أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (7)؟			
(أ) عصير الليمون	(ب) الصابون	(ج) الماء المقطر	(د) مبيض الملابس
١٢- لماذا تطفو السفن المصنوعة من الفولاذ على سطح الماء رغم أن كثافة الفولاذ أعلى من كثافة الماء؟			
(أ) لأن الفولاذ خفيف الوزن جداً	(ب) لأن السفينة تحتوي على غرف مملوءة بالهواء تقلل كثافتها الكلية	(ج) لأن السفينة صغيرة الحجم	(د) لأن الماء كثافته أعلى من الفولاذ
١٣- عند خلط برادة الحديد مع مسحوق الكبريت دون تسخين، فإن الناتج يكون:			
(أ) مركباً كيميائياً	(ب) مخلوطاً يمكن فصل مكوناته	(ج) مادة جديدة بخصائص مختلفة	(د) عنصراً نقياً

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):		
هـ درجات		
#	العبارة	الإجابة
١	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	()
٢	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.	()
٣	القواعد هي مواد ذات طعم مر وملمس صابوني.	()
٤	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	()
٥	تزداد ذائبية معظم المواد الصلبة في الماء عند خفض درجة الحرارة.	()

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)		
هـ درجات		
(أ)	(ب)	
١. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	 معادلة كيميائية لتكون الماء	
٢. CO_2	 صيغة غاز ثاني أكسيد الكربون	
٣. زيادة درجة الحرارة	 تزيد سرعة حركة الجزيئات وسرعة التفاعل	
٤. زيادة مساحة السطح	 مجموع كتل المواد المتفاعلة يساوي مجموع كتل المواد الناتجة	
٥. قانون حفظ الكتلة	 تزيد من عدد الجزيئات المعرضة للتفاعل فتزيد سرعته	

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية:		
هـ درجات		
١	تسمى المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي بـ ____.	
٢	المقدار الذي يقيس قوة جذب الأرض للجسم ويقاس بوحدة النيوتن هو ____.	
٣	الحد الأقصى من كمية المذاب التي يمكن إذابتها في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة معينة تسمى ____.	
٤	يستخدم ____ لفصل المواد الصلبة ذات الأحجام المختلفة، أو فصل مادة صلبة عن سائل.	
٥	التفاعل الذي يطلق طاقة في صورة ضوء وحرارة يسمى التفاعل ____ للطاقة.	

موقع واجباتي 

المادة:	العلوم
الاختبار:	اختبار الفترة الفصل الثاني
الصف:	سادس ابتدائي
الزمن:	٤٥
الفترة:	الثانية
تاريخ الطالب:	٢٨

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:		١٣ درجات	
١- أي من المخاليط التالية يُعد مخلوطاً غروبياً تشتت دقائقه الضوء وتمنع مروره؟			
(أ) الضباب	(ب) الرمل والماء	(ج) السلطة	(د) المكسرات
٢- ما هي المعادلة الصحيحة لحساب الكثافة؟			
(أ) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(ب) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(ج) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(د) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$
٣- ما حالة المادة التي لها حجم محدد ولكن ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه؟			
(أ) المادة الصلبة	(ب) المادة الغازية	(ج) المادة السائلة	(د) البلازما
٤- ما الاسم الذي يُطلق على المخلوط المكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى، مثل الفولاذ والبرونز؟			
(أ) المعلق	(ب) الغروي	(ج) السبيكة	(د) المذيب
٥- ماذا ينتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة؟			
(أ) حمض أقوى	(ب) قاعدة أقوى	(ج) ملح وماء	(د) غاز الأكسجين فقط
٦- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يحدث عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها؟			
(أ) تفاعل الاتحاد	(ب) تفاعل الإحلال	(ج) تفاعل التحلل	(د) تفاعل البناء
٧- أي من المعادلات التالية تمثل قانون حفظ الكتلة بشكل صحيح؟			
(أ) $\text{كتلة المواد الناتجة} < \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(ب) $\text{كتلة المواد الناتجة} > \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(ج) $\text{كتلة المواد الناتجة} = \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(د) لا توجد علاقة بين الكتل
٨- أي من الخيارات التالية يُعد مثالاً على التفاعل الطارد للطاقة؟			
(أ) عملية البناء الضوئي في النبات	(ب) شعلة المشعل الكهربائي المستخدم في اللحام	(ج) انصهار الجليد	(د) تفكك الماء
٩- ما الطريقة الأنسب لفصل الماء العذب النقي عن مياه البحر المالحة؟			
(أ) النخل	(ب) المغناطيسية	(ج) الترشيح	(د) التقطير
١٠- ما أثر زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة الصلبة (مثل طحن القرص) على سرعة التفاعل الكيميائي؟			
(أ) تزيد من سرعة التفاعل	(ب) تقلل من سرعة التفاعل	(ج) توقف التفاعل تماماً	(د) لا تؤثر على سرعة التفاعل
١١- أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (7)؟			
(أ) عصير الليمون	(ب) الصابون	(ج) الماء المقطر	(د) مبيض الملابس
١٢- لماذا تطفو السفن المصنوعة من الفولاذ على سطح الماء رغم أن كثافة الفولاذ أعلى من كثافة الماء؟			
(أ) لأن الفولاذ خفيف الوزن جداً	(ب) لأن السفينة تحتوي على غرف مملوءة بالهواء تقلل كثافتها الكلية	(ج) لأن السفينة صغيرة الحجم	(د) لأن الماء كثافته أعلى من الفولاذ
١٣- عند خلط برادة الحديد مع مسحوق الكبريت دون تسخين، فإن الناتج يكون:			
(أ) مركباً كيميائياً	(ب) مخلوطاً يمكن فصل مكوناته	(ج) مادة جديدة بخصائص مختلفة	(د) عنصراً نقياً



السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):		
هـ درجات		
#	العبارة	الإجابة
١	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	(X)
٢	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.	(✓)
٣	القواعد هي مواد ذات طعم مر وملمس صابوني.	(✓)
٤	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	(✓)
٥	تزداد ذائبية معظم المواد الصلبة في الماء عند خفض درجة الحرارة.	(X)

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)		
هـ درجات		
(أ)	(ب)	
١. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	تزيد من عدد الجزيئات المعرضة للتفاعل فتزيد سرعته	
٢. CO_2	صيغة غاز ثاني أكسيد الكربون	
٣. زيادة درجة الحرارة	معادلة كيميائية لتكون الماء	
٤. زيادة مساحة السطح	تزيد سرعة حركة الجزيئات وسرعة التفاعل	
٥. قانون حفظ الكتلة	مجموع كتل المواد المتفاعلة يساوي مجموع كتل المواد الناتجة	
الإجابة: 1-ج، 2-ب، 3-د، 4-أ، 5-هـ		

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية:		
هـ درجات		
١	تسمى المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي بـ ____.	الإجابة: المواد الناتجة
٢	المقدار الذي يقيس قوة جذب الأرض للجسم ويقاس بوحدة النيوتن هو ____.	الإجابة: الوزن
٣	الحد الأقصى من كمية المذاب التي يمكن إذابتها في كمية معينة من المذيب عند درجة حرارة معينة تسمى ____.	الإجابة: الذائبية
٤	يستخدم ____ لفصل المواد الصلبة ذات الأحجام المختلفة، أو فصل مادة صلبة عن سائل.	الإجابة: النخل
٥	التفاعل الذي يطلق طاقة في صورة ضوء وحرارة يسمى التفاعل ____ للطاقة.	الإجابة: الطارد

المادة:	العلوم
الصف:	السادس الابتدائي
التاريخ:	١٤٤٧ / / هـ
الزمن:	ساعة
اليوم:	
المدرسة /	
اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية (١٤٤٧ هـ)	
اسم الطالبة:	
٢٠	

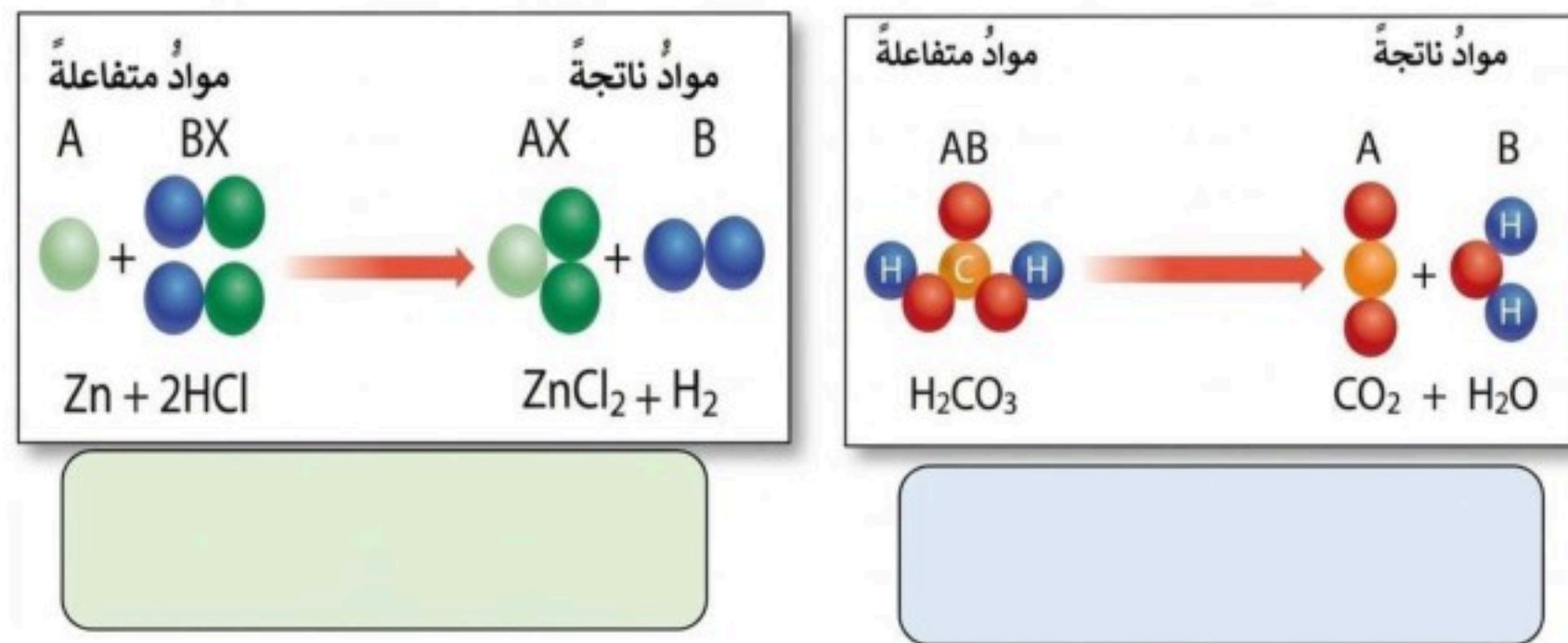
* السؤال الأول:-

(أ) أختاري خانة الإجابة الصحيحة:

١	تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأنهما :	أ	لا يوصلان الكهرباء	ب	يوصلان الكهرباء	ج	ينجذبان للمغناطيس	د	يزيدان من وزن السلك
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأى أداة مناسبة للفصل بينهما ؟	أ	شمعة	ب	ورق ترشيح	ج	قمع	د	مغناطيس
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف ؟	أ	الطفو	ب	الترشيح	ج	التقطير	د	الترسيب
٤	أي مما يلي يعد تغيراً من التغيرات الكيميائية	أ	صدأ الحديد	ب	تهشم الزجاج	ج	تقطيع الورق	د	ذوبان السكر في الماء
٥	نسمي المواد الموجودة قبل حدوث التفاعل الكيميائي بالمواد :	أ	المحفزة	ب	المتعادلة	ج	النواتجة	د	المتفاعلة
٦	أي الخيارات التالية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معاً؟	أ	لا يتفاعلان	ب	ينتجان ملحاً وماء	ج	يصبح الحمض أقوى	د	تصبح القاعدة أقوى
٧	تسمى طريقة التعبير عن التغير الكيميائي باستعمال الحروف والأرقام للمواد المتفاعلة والنواتجة بـ:	أ	المعادلة الكيميائية	ب	التعادل الكيميائي	ج	الرمز الكيميائي	د	الخاصية الكيميائية
٨	حسب مقياس الرقم الهيدروجيني الذي أمامك ، في أي منطقة تضع الصابون والماء ؟								
٩	ما نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات من الرمل والماء؟	أ	متجانس	ب	مستحلب	ج	معلق	د	غروي
١٠	ماذا تُسمى الجسيمات السالبة الشحنة التي تدور حول نواة الذرة؟	أ	الإلكترونات	ب	البروتونات	ج	النيوترونات	د	الفوتونات

* السؤال الثاني :-

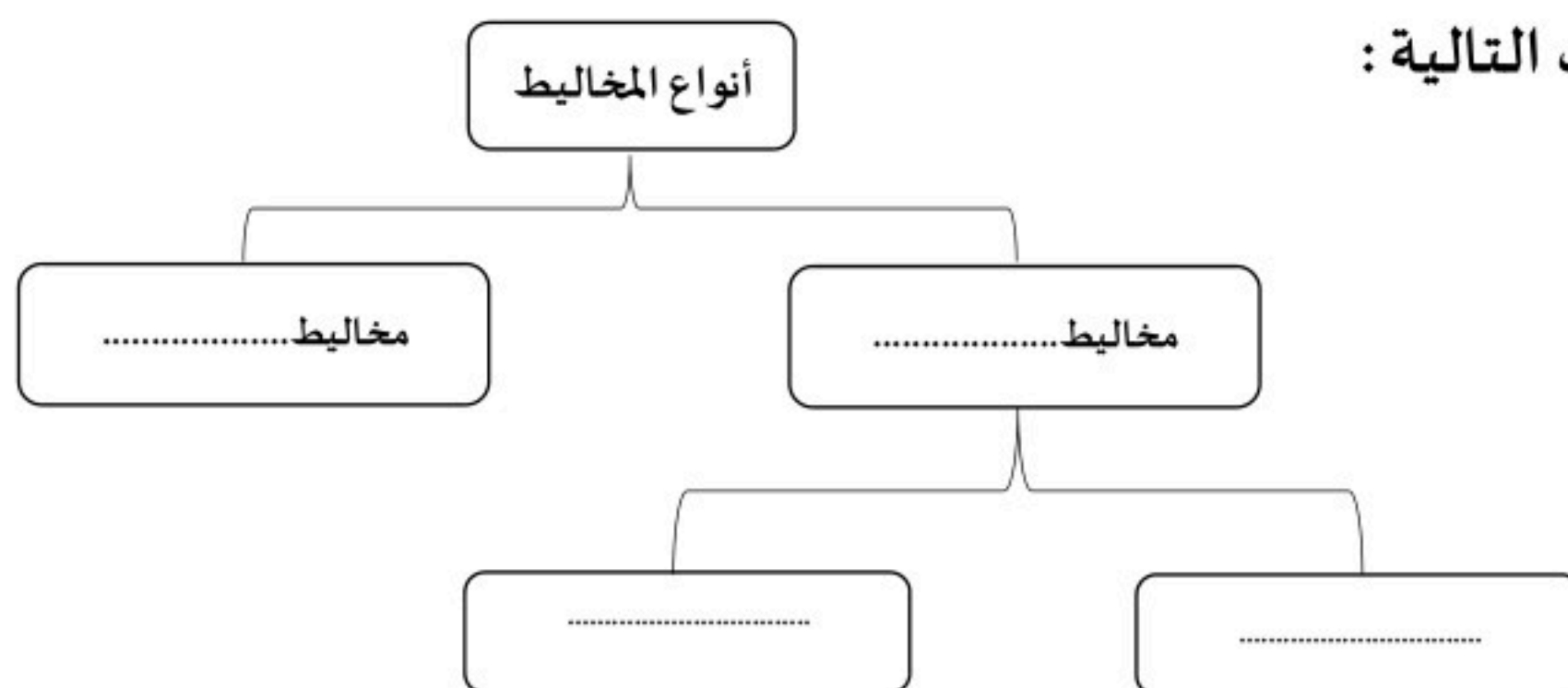
أ) صنفى التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد – التحلل – الإحلال]:



ب) قارني بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها ؟

أوجه المقارنة	الأحماض	القواعد
ملامستها		
الرقم الهيدروجيني		
مثال		

ج) اكمل الفراغات التالية :



انتهت الأسئلة

مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

معلمة المادة / أ.

موقع واجباتي



نموذج الإجابة

العلوم

السادس الابتدائي

١٤٤٧ / / هـ

ساعة

.....

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية (١٤٤٧ هـ)

٢٠

اسم الطالبة :

* السؤال الأول:-

١٠

(أ) أختاري خانة الإجابة الصحيحة:

١ تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأنهما :

أ لا يوصلان الكهرباء ب يوصلان الكهرباء ج يجذبان للمغناطيس د يزيدان من وزن السلك

٢ إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأى أداة مناسبة للفصل بينهما ؟

أ شمعة ب ورق ترشيح ج قمع د مغناطيس

٣ عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف ؟

أ الطفو ب الترشيح ج التقطير د الترسيب

٤ أي مما يلي يعد تغيراً من التغيرات الكيميائية

أ صدأ الحديد ب تهشيم الزجاج ج تقطيع الورق د ذوبان السكر في الماء

٥ نسمي المواد الموجودة قبل حدوث التفاعل الكيميائي بالمواد :

أ المحفزة ب المتعادلة ج الناتجة د المتفاعلة

٦ أي الخيارات التالية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معاً؟

أ لا يتفاعلان ب ينتجان ملحاً وماء ج يصبح الحمض أقوى د تصبح القاعدة أقوى

٧ تسمى طريقة التعبير عن التغير الكيميائي باستعمال الحروف والأرقام للمواد المتفاعلة والناتجة بـ :

أ المعادلة الكيميائية ب التعادل الكيميائي ج الرمز الكيميائي د الخاصية الكيميائية

٨ حسب مقياس الرقم الهيدروجيني الذي أمامك ، في أي منطقة تضع الصابون والماء ؟



أ كلاهما عند A ب كلاهما عند C ج الصابون في A والماء في B د الصابون في A والماء في C

٩ ما نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات من الرمل والماء؟

أ متجانس ب مستحلب ج معلق د غروي

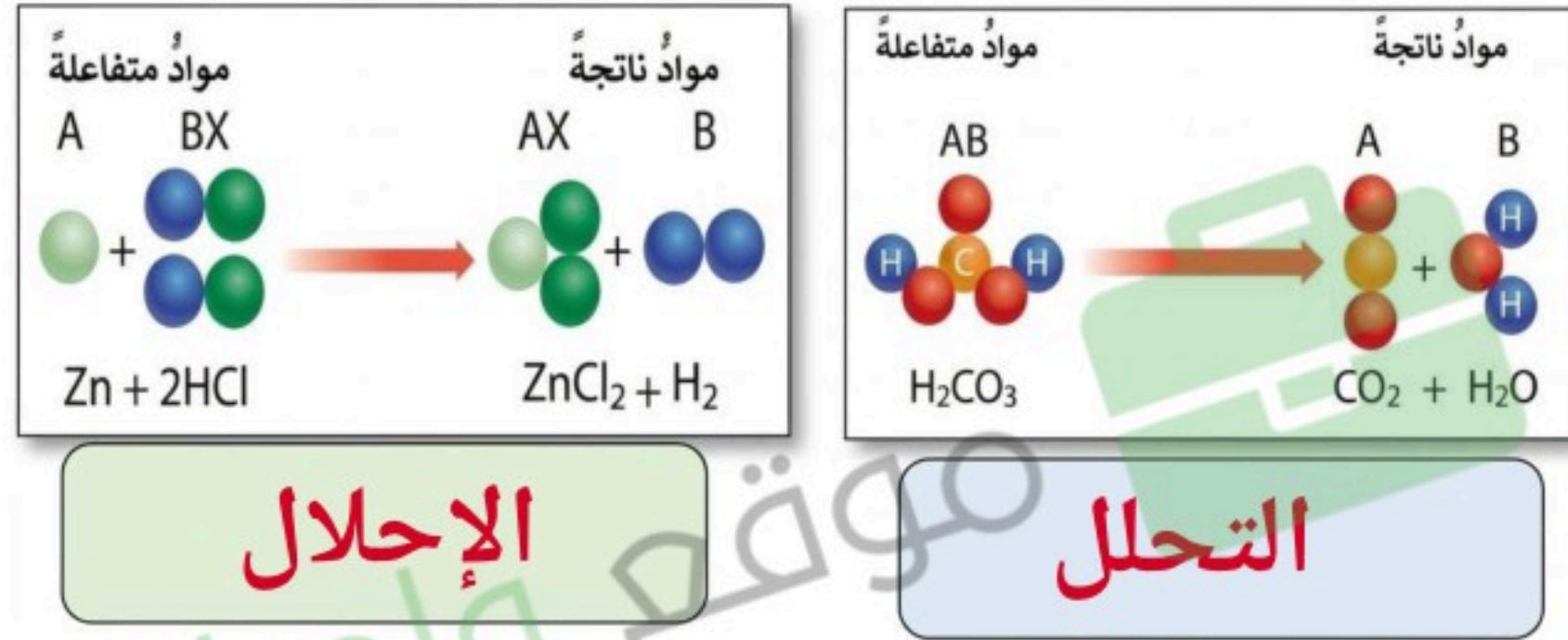
١٠ ماذا تُسمى الجسيمات السالبة الشحنة التي تدور حول نواة الذرة؟

أ الإلكترونات ب البروتونات ج النيوترونات د الفوتونات



* السؤال الثاني :-

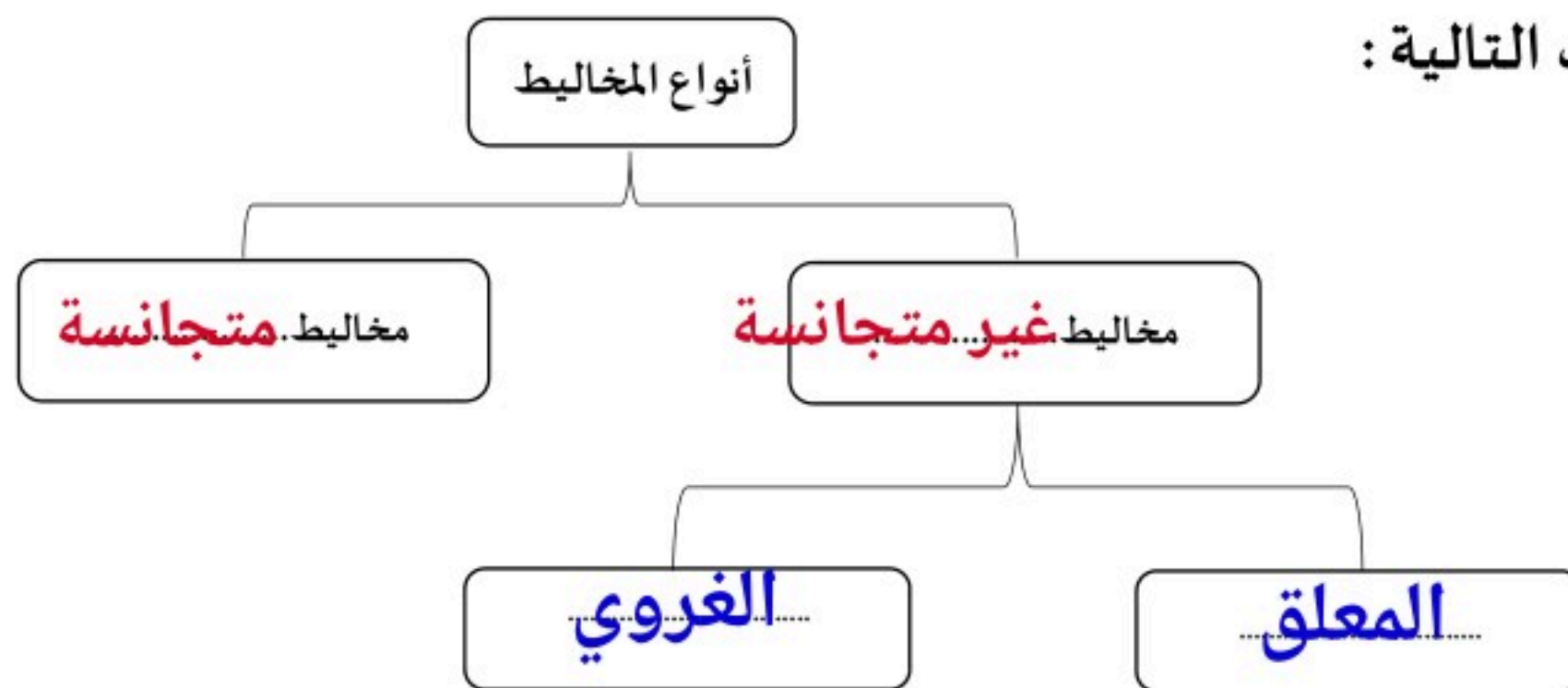
أ) صنفى التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد - التحلل - الإحلال]:



ب) قارني بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها ؟

أوجه المقارنة	الأحماض	القواعد
لمسها	حارق	صابوني
الرقم الهيدروجيني	أقل من ٧	أكبر من ٧
مثال	الليمون - الطماط	الصابون - المنظفات

ج) اكمل الفراغات التالية :



معلمة المادة / أ.

انتهت الأسئلة
مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

موقع واجباتي



المملكة العربية السعودية	بسم الله الرحمن الرحيم	المادة:	العلوم
		الاختبار:	اختبار قصير
		الصف:	السادس
		الزمن:	١٥ دقيقة
		الفترة:	الثاني ١٤٤٧

١٠

اسم الطالب/ة

.....

(٣ درجات)

*السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة:

١	ما هو القانون المستخدم لحساب السرعة؟
	(أ) الزمن ÷ المسافة = السرعة (ب) الزمن × المسافة = السرعة (ج) المسافة ÷ الزمن = السرعة (د) الزمن + المسافة = السرعة
٢	ما المصطلح الذي يطلق على مقدار سرعة الجسم واتجاه حركته معاً؟
	(أ) السرعة المتوسطة (ب) التسارع (ج) السرعة المتجهة (د) الإطار المرجعي
٣	أي من القوى التالية تعيق حركة الأجسام وتنشأ بين سطحي جسمين متلامسين؟
	(أ) قوة الدفع (ب) قوة الرفع (ج) قوة الجاذبية (د) قوة الاحتكاك

(٤ درجات)

*السؤال الثاني : ضع/ي علامه (✓) أو علامة (×) أمام العبارات التالية :

#	العبارة	الإجابة
١	الحركة هي تغير في موقع الجسم بمرور الزمن.	()
٢	السرعة المتجهة تعتمد فقط على مقدار المسافة التي يقطعها الجسم.	()
٣	القوة هي أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر.	()
٤	كلما قلت المسافة بين جسمين زادت قوة الجاذبية بينهما.	()

(٣ درجات)

*السؤال الثالث: اكمل/ي الفراغات التالية بما يناسبها :

السرعة	قوى متزنة	السرعة المتجهة
--------	-----------	----------------

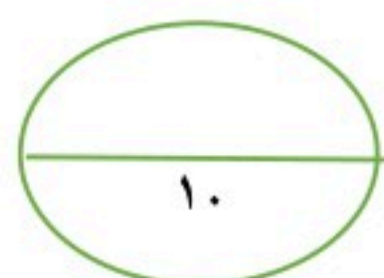
١	١. التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن يُعرف ب.....
٢	٢. لتحديد يجب معرفة المسافة والزمن معاً.
٣	٣. القوى التي تلغي بعضها بعضاً ولا تسبب تغيراً في حركة الجسم تسمى قوى

((اعداد المعلمة // وداد الحربي))

موقع واجباتي



المملكة العربية السعودية	بسم الله الرحمن الرحيم	المادة:	العلوم
...		الاختبار:	اختبار قصير
		الصف:	السادس
		الزمن:	
		الفترة:	الثاني ١٤٤٧



اسم الطالب/ة: الفصل:

(٥ درجات)

*اختر/ي الإجابة الصحيحة:

١	ما المصطلح الذي يطلق على التغير الذي ينتج عنه مواد جديدة بخصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية؟			
	(أ) التغير الفيزيائي	(ب) التغير الكيميائي	(ج) المخلوط	(د) التبخر
٢	أي من المعادلات التالية تمثل قانون حفظ الكتلة بشكل صحيح؟			
	(أ) كتلة المواد الناتجة < كتلة المواد المتفاعلة	(ب) كتلة المواد الناتجة > كتلة المواد المتفاعلة	(ج) كتلة المواد الناتجة = كتلة المواد المتفاعلة	(د) لا توجد علاقة بين الكتل
٣	أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (٧)؟			
	(أ) عصير الليمون	(ب) الصابون	(ج) الماء المقطر	(د) مبيض الملابس
٤	ماذا ينتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة؟			
	(أ) حمض أقوى	(ب) قاعدة أقوى	(ج) ملح وماء	(د) غاز الأكسجين فقط
٥	أي من المواد التالية تُعد من العوازل الجيدة للكهرباء والحرارة؟			
	(أ) النحاس	(ب) الذهب	(ج) الزجاج	(د) الألومنيوم

(٥ درجات)

*ضع/ي علامة (✓) أو علامة (x) أمام العبارات التالية:

#	العبارة	الإجابة
١	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	()
٢	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.	()
٣	أشباه الفلزات مثل السليكون توصل الكهرباء والحرارة بنفس كفاءة الفلزات تماماً.	()
٤	القواعد هي مواد ذات طعم مروملمس صابوني.	()
٥	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة، وهي قيمة ثابتة لا تتغير بتغير المكان.	()

ب

اعداد المعلمة/وداد الحربي .

المملكة العربية السعودية		بسم الله الرحمن الرحيم	العلوم	المادة:
			اختبار الفترة الفصل الثاني	الاختبار:
			سادس ابتدائي	الصف:
			٤٥	الزمن:
			الثانية	الفترة:

اسم الطالب	درجة الطالب	٢٠

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:		٧ درجات	
١- ماذا يحدث لذائبية الغازات في السائل (مثل المشروبات الغازية) عند زيادة درجة الحرارة؟			
(أ) تزداد الذائبية	(ب) تقل الذائبية	(ج) تبقى ثابتة	(د) يتحول الغاز إلى صلب
٢- لماذا تطفو السفن المصنوعة من الفولاذ على سطح الماء رغم أن كثافة الفولاذ أعلى من كثافة الماء؟			
(أ) لأن الفولاذ خفيف الوزن جداً	(ب) لأن السفينة تحتوي على غرف مملوءة بالهواء تقلل كثافتها الكلية	(ج) لأن السفينة صغيرة الحجم	(د) لأن الماء كثافته أعلى من الفولاذ
٣- ما حالة المادة التي لها حجم محدد ولكن ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه؟			
(أ) المادة الصلبة	(ب) المادة الغازية	(ج) المادة السائلة	(د) البلازما
٤- ما أثر زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة الصلبة (مثل طحن القرص) على سرعة التفاعل الكيميائي؟			
(أ) تزيد من سرعة التفاعل	(ب) تقلل من سرعة التفاعل	(ج) توقف التفاعل تماماً	(د) لا تؤثر على سرعة التفاعل
٥- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يحدث عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها؟			
(أ) تفاعل الاتحاد	(ب) تفاعل الإحلال	(ج) تفاعل التحلل	(د) تفاعل البناء
٦- أي من المواد التالية يستخدم ككاشف للتمييز بين الأحماض والقواعد بتغير لونه؟			
(أ) الزيت	(ب) تباع الشمس	(ج) الحديد	(د) الملح
٧- أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (7)؟			
(أ) عصير الليمون	(ب) الصابون	(ج) الماء المقطر	(د) مبيض الملابس

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):		٦ درجات	
#	العبارة	الإجابة	
١	الجسم الذي كثافته أقل من كثافة السائل يطفو على سطح ذلك السائل.	()	
٢	يُعد النحاس والذهب من الموصلات الجيدة للكهرباء والحرارة.	()	
٣	الرابطية الكيميائية هي قوة تجعل الذرات تترابط معاً.	()	
٤	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة، وهي قيمة ثابتة لا تتغير بتغير المكان.	()	
٥	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	()	
٦	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	()	

٤ درجات	السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:	
	١	يستخدم ____ لفصل المواد الصلبة ذات الأحجام المختلفة، أو فصل مادة صلبة عن سائل.
	٢	عندما يحل عنصر أو أكثر محل عنصر آخر في مركب، يسمى هذا التفاعل تفاعل ____.
	٣	المقياس الذي يستخدم لقياس حموضة أو قاعدية المادة يسمى مقياس ____.
	٤	في المحلول الملحي، يعتبر الملح هو المذاب، بينما يعتبر الماء هو ____.

٣ درجات	السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:	
---------	--	--

الأول.

كيف يؤثر الحمض القوي مثل حمض الهيدروكلوريك الموجود في المعدة على عملية الهضم؟
.....
.....
.....
.....
.....

الثاني.

لماذا يعد احتراق الفحم تغيراً كيميائياً؟
.....
.....
.....
.....
.....

الثالث.

اذكر ثلاثة أدلة قد تشير إلى حدوث تغير كيميائي.
.....
.....
.....
.....
.....

موقع واجباتي 

نموذج الإجابة

المادة:	العلوم
الاختبار:	اختبار الفترة الفصل الثاني
الصف:	سادس ابتدائي
الزمن:	٤٥
الفترة:	الثانية

اسم الطالب	درجة الطالب	٢٠
------------	-------------	----

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:		٧ درجات	
١- ماذا يحدث لذائبية الغازات في السائل (مثل المشروبات الغازية) عند زيادة درجة الحرارة؟			
(أ) تزداد الذائبية	(ب) تقل الذائبية	(ج) تبقى ثابتة	(د) يتحول الغاز إلى صلب
٢- لماذا تطفو السفن المصنوعة من الفولاذ على سطح الماء رغم أن كثافة الفولاذ أعلى من كثافة الماء؟			
(أ) لأن الفولاذ خفيف الوزن جداً	(ب) لأن السفينة تحتوي على غرف مملوءة بالهواء تقلل كثافتها الكلية	(ج) لأن السفينة صغيرة الحجم	(د) لأن الماء كثافته أعلى من الفولاذ
٣- ما حالة المادة التي لها حجم محدد ولكن ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه؟			
(أ) المادة الصلبة	(ب) المادة الغازية	(ج) المادة السائلة	(د) البلازما
٤- ما أثر زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة الصلبة (مثل طحن القرص) على سرعة التفاعل الكيميائي؟			
(أ) تزيد من سرعة التفاعل	(ب) تقلل من سرعة التفاعل	(ج) توقف التفاعل تماماً	(د) لا تؤثر على سرعة التفاعل
٥- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يحدث عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها؟			
(أ) تفاعل الاتحاد	(ب) تفاعل الإحلال	(ج) تفاعل التحلل	(د) تفاعل البناء
٦- أي من المواد التالية يستخدم ككاشف للتمييز بين الأحماض والقواعد بتغير لونه؟			
(أ) الزيت	(ب) تباع الشمس	(ج) الحديد	(د) الملح
٧- أي المواد التالية تعتبر متعادلة ويكون رقمها الهيدروجيني (7)؟			
(أ) عصير الليمون	(ب) الصابون	(ج) الماء المقطر	(د) مبيض الملابس

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):		٦ درجات
#	العبارة	الإجابة
١	الجسم الذي كثافته أقل من كثافة السائل يطفو على سطح ذلك السائل.	(✓)
٢	يُعد النحاس والذهب من الموصلات الجيدة للكهرباء والحرارة.	(✓)
٣	الرابطة الكيميائية هي قوة تجعل الذرات تترابط معاً.	(✓)
٤	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة، وهي قيمة ثابتة لا تتغير بتغير المكان.	(✓)
٥	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	(X)
٦	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	(✓)

موقع واجباتي



١ من ٢ - يتبع في الصفحة التالية...

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:	
٤ درجات	
١	يستخدم ____ لفصل المواد الصلبة ذات الأحجام المختلفة، أو فصل مادة صلبة عن سائل. الإجابة: النخل
٢	عندما يحل عنصر أو أكثر محل عنصر آخر في مركب، يسمى هذا التفاعل تفاعل ____. الإجابة: الإحلال
٣	المقياس الذي يستخدم لقياس حموضة أو قاعدية المادة يسمى مقياس ____. الإجابة: الرقم الهيدروجيني
٤	في المحلول الملحي، يعتبر الملح هو المذاب، بينما يعتبر الماء هو ____. الإجابة: المذيب

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:	
٣ درجات	

كيف يؤثر الحمض القوي مثل حمض الهيدروكلوريك الموجود في المعدة على عملية الهضم؟	
..... 	
الإجابة النموذجية: يساعد حمض الهيدروكلوريك في المعدة على تحليل الطعام وهضمه.	

لماذا يعد احتراق الفحم تغيراً كيميائياً؟	
..... 	
الإجابة النموذجية: لأنه ينتج مواد جديدة (رماد وغازات) تختلف في خصائصها عن الفحم الأصلي.	

الثالث.	
اذكر ثلاثة أدلة قد تشير إلى حدوث تغير كيميائي.	
..... 	
موقع واجباتي	
الإجابة النموذجية: تغير اللون، تصاعد الغازات، انطلاق الحرارة أو الضوء.	

	بسم الله الرحمن الرحيم			
	اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني			
	٢٠	سادس الابتدائي	مادة العلوم	
		التاريخ: ١٤٤٧ هـ	اليوم: الإثنين	مدرسة

اكتب اسمك هنا:

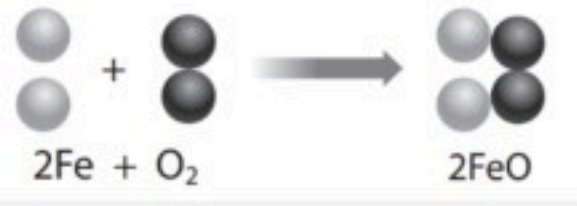
٣	السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف (المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)
١	قياس مقدار جذب الأرض للجسم.
٢	مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
٣	المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى بـ

٢	السؤال الأول (ب) أجبني عن الأسئلة التي أمامك.
	١ - ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟
	٢ - ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها 2؟



السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):		
العمود (أ)	الرقم	العمود (ب)
١. الأجسام الصلبة		مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.
٢. الأجسام السائلة		مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.
٣. الأجسام الغازية		مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.

٢	السؤال الأول (د) اذكرني اثنان فقط من الطرق المستخدمة لفصل المخاليط.
١	
٢	

٥	السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.	
	١ - عند وضع الحمض مع القاعدة فإنه يتكون لدينا	
	(أ) ماء وملح	(ب) ماء وأكسجين
	(ج) ماء وكلور	
	٢ - المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة؟	
	(أ) العوازل	(ب) الكواشف
	(ج) الموصلات	
	٣ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟	
	(أ) قابلة للاشتعال	(ب) القساوة
	(ج) الكثافة	
	٤ - ما نوع المخلوط المكون حبيبات الرمل والماء؟	
	(أ) سبيكة	(ب) غروي
	(ج) معلق	
	٥ - ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟	
		
	(أ) اتحاد	(ب) احلال
	(ج) تحلل	

٥	السؤال الثاني (ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:	
١	قلي البيض يعد مثال على التغيرات الكيميائية.	()
٢	التفاعلات الكيميائية التي تطلق الطاقة تسمى التفاعلات الطاردة للطاقة.	()
٣	يمكن حساب حجم جسم غير منتظم الشكل عن طريق ضرب الطول × العرض × الارتفاع	()
٤	القواعد مواد جيدة للتنظيف لأنها زلقة وتزيل الزيوت والدهون.	()
٥	من خصائص الفلزات أنها لامعة وقابلة للثني بسهولة وتوصل الحرارة والكهرباء.	()

موقع واجباتي



انتهت الأسئلة
معلمة المادة / مها المريخ

بسم الله الرحمن الرحيم			
اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني			
مادة العلوم		سادس الابتدائي	٢٠
مدرسة			

نموذج الإجابة

٣	السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف (المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)
١	قياس مقدار جذب الأرض للجسم.
٢	مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
٣	المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى بـ

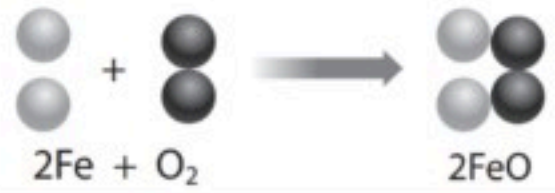
٢	السؤال الأول (ب) أجبني عن الأسئلة التي أمامك.
١ -	ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟
	الرسمة تمثل مقياس الرقم الهيدروجيني
٢ -	ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها 2؟
	الليمون



السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):		
العمود (أ)	الرقم	العمود (ب)
١. الأجسام الصلبة	٣	مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.
٢. الأجسام السائلة	١	مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.
٣. الأجسام الغازية	٢	مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.

٢	السؤال الأول (د) اذكرني اثنان فقط من الطرق المستخدمة لفصل المخاليط.
١.	الترشيح ، التبخر
٢.	الطفو ، الفصل بالغربال ، المغناطيس



٥	السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.	
	١ - عند وضع الحمض مع القاعدة فإنه يتكون لدينا.....	
	(أ) ماء وملح	(ب) ماء وأكسجين
	(ج) ماء وكلور	
	٢ - المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة؟	
	(أ) العوازل	(ب) الكواشف
	(ج) الموصلات	
	٣ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟	
	(أ) قابلة للاشتعال	(ب) القساوة
	(ج) الكثافة	
	٤ - ما نوع المخلوط المكون حبيبات الرمل والماء؟	
	(أ) سبيكة	(ب) غروي
	(ج) معلق	
	٥ - ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟	
	 $2\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{FeO}$	
	(أ) اتحاد	(ب) احلال
	(ج) تحلل	

٥	السؤال الثاني (ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة أو علامة (X) أمام العبارة الخاطئة:	
١	قلي البيض يعد مثال على التغيرات الكيميائية.	(✓)
٢	التفاعلات الكيميائية التي تطلق الطاقة تسمى التفاعلات الطاردة للطاقة.	(✓)
٣	يمكن حساب حجم جسم غير منتظم الشكل عن طريق ضرب الطول × العرض × الارتفاع	(×)
٤	القواعد مواد جيدة للتنظيف لأنها زلقة وتزيل الزيوت والدهون.	(✓)
٥	من خصائص الفلزات أنها لامعة وقابلة للثني بسهولة وتوصل الحرارة والكهرباء.	(✓)



انتهت الأسئلة
معلمة المادة / مها المريخ



مدرسة
اليوم:
التاريخ: ١٤٤٧ / /

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف السادس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

اسم الطالبة: الصف:

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة



١- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟					
أ	تبخر الماء	ب	تقطيع الخشب	ج	ذوبان السكر
د	حرق الخشب				
٢- المادة التي تحول ورقة تباع الشمس الى اللون الأزرق هي.....					
أ	الاحماض	ب	القواعد	ج	التفاعلات
د	البناء الضوئي				
٣- تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة.....					
أ	تفاعلات ماصة	ب	تفاعلات طاردة	ج	الكواشف
د	القاعدة				
٤- المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى.....					
أ	مواد متفاعلة	ب	مواد ناتجة	ج	عناصر
د	كواشف				
٥- المواد المتعادلة ومنها الماء يكون الرقم الهيدروجيني لها.....					
أ	صفر	ب	٧	ج	١٢
د	١٤				

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



١. تتكون المواد من ذرات ترتبط معاً.	☐
٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.	☐
٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧	☐
٤. الصيغة الكيميائية للماء هي H ₂ O	☐
٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.	☐

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب



الكتلة

الذائبية

الموصلات

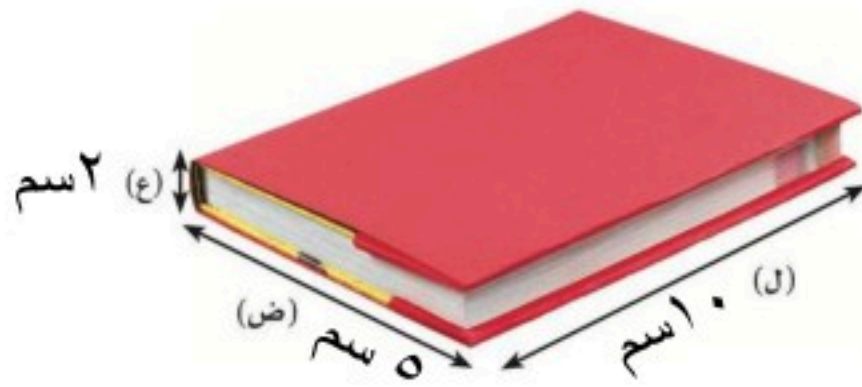
الكاشف

العوازل

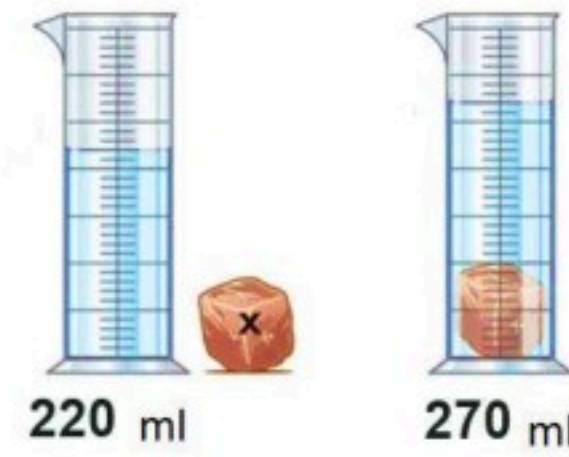
قانون حفظ الكتلة

١.	أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول.
٢.	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة.
٣.	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
٤.	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
٥.	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الكتاب



حجم الحجرة

احدد نوع التفاعلات التالية:



.....

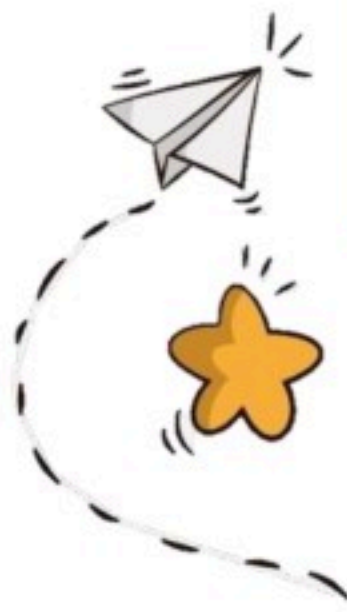


.....



.....

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلمة: أمل الزهراني

موقع واجباتي



نموذج اجابة

نموذج الإجابة

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف السادس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٧ هـ

اسم الطالبة: الصف:

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة



١- أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟	أ	تبخر الماء	ب	تقطيع الخشب	ج	ذوبان السكر	د	حرق الخشب
٢- المادة التي تحول ورقة تباع الشمس الى اللون الأزرق هي.....	أ	الاحماض	ب	القواعد	ج	التفاعلات	د	البناء الضوئي
٣- تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة.....	أ	تفاعلات ماصة	ب	تفاعلات طاردة	ج	الكواشف	د	القاعدة
٤- المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى.....	أ	مواد متفاعلة	ب	مواد ناتجة	ج	عناصر	د	كواشف
٥- المواد المتعادلة ومنها الماء يكون الرقم الهيدروجيني لها.....	أ	صفر	ب	٧	ج	١٢	د	١٤

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



١. تتكون المواد من ذرات ترتبط معاً.	✓
٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.	✓
٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧	✓
٤. الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O	✓
٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.	✓



الكتلة

الذائبية

الموصلات

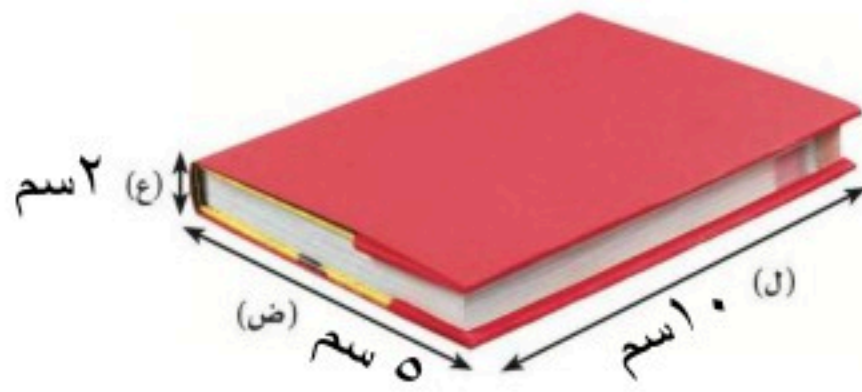
الكاشف

العوازل

قانون حفظ الكتلة

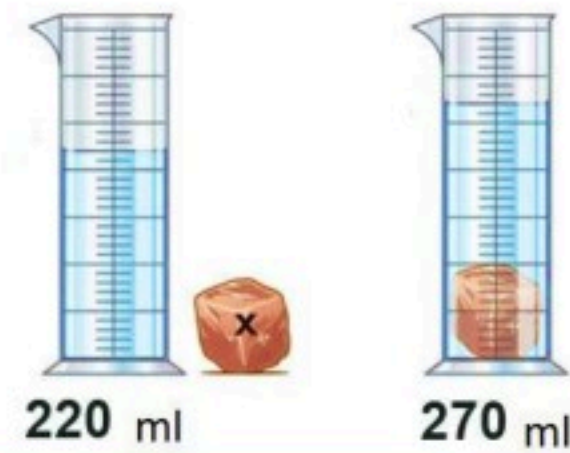
أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول.	١. الذائبية
مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة.	٢. الكاشف
لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.	٣. العوازل
الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.	٤. قانون حفظ الكتلة
هي مقدار ما في الجسم من مادة.	٥. الكتلة

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الكتاب = (L × W × H)

$$(10 \times 5 \times 2 = 100 \text{ سم}^3)$$



حجم الحجرة (270 - 220 = 50 مل)

احدد نوع التفاعلات التالية:



تفاعل اتحاد

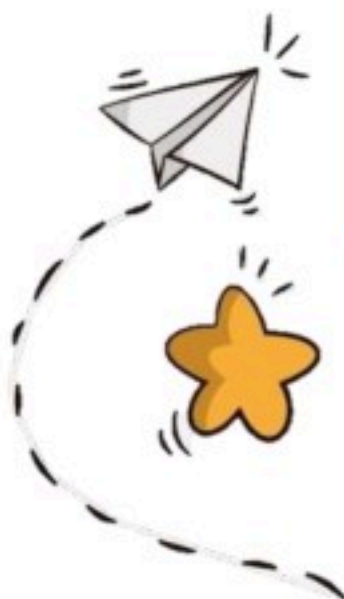


تفاعل احلال



تفاعل تحليل

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني



المملكة العربية السعودية	اسم الطالبة:
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة	الصف:
مدرسة	التاريخ:
	الزمن:
اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم الصف السادس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ	

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية: (١٠ درجات)

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي (٥ درجات)

١. لقياس كتلة جسم نستخدم:				
أ	الميزان ذو الكفتين	ب	المسطرة المترية	ج الميزان النابضي
٢. تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها يسمى تفاعل:				
أ	التحلل الكيميائي	ب	الإحلال الكيميائي	ج الاتحاد الكيميائي
٣. السلطة مثال على: 				
أ	محلول	ب	مخلوط	ج مركب
٤. المواد التي لها رقم هيدروجيني أقل من ٧ على مقياس الرقم الهيدروجيني تكون:				
أ	متعادلة	ب	أحماض	ج قواعد
٥. من الأمثلة على الفلزات الانتقالية:				
أ	النحاس	ب	الكالسيوم	ج البوتاسيوم

ب. ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخطأ: (٥ درجات)

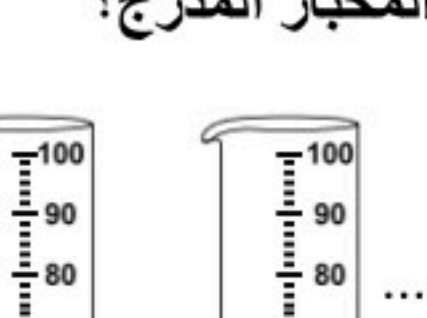
- الحرارة والتركيز والضغط عوامل تؤثر على سرعة التفاعل الكيميائي. ()
- تدخل الأحماض القوية في صناعة المنظفات المنزلية ومنظفات المجاري. ()
- يمكن استخدام ورقة الترشيح وقمع لفصل الرمل عن الماء. ()
- القابلية للاشتعال من الخصائص الفيزيائية للمادة. ()
- درجة الحرارة تؤثر على قدرة أشباه الفلزات على توصيل الكهرباء. ()

(۱۰ درجات)

(۵ درجات)

- ب. أجیبی عن الأسئلة الآتية:

١. ما حجم الحجر المغمور في المخبر المدرج؟



.....

.....

ج. رقمى المفاهيم فى العمود (أ) بعباراتها الصحيحة فى العمود (ب): (٣ درجات)

م	(أ)	م	(ب)
١	تغير الكيميائي		الحديد والذهب
٢	تغير فيزيائي		احتراق الخشب
٣	من الفلزات الانتقالية		ذوبان الجليد



موقع واجباتي

نموذج الإجابة

أداة العلوم
الصف السادس الابتدائي
الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

اسم الطالبة:
الصف:
التاريخ:
الزمن:

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية:

(١٠ درجات)

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي

(٥ درجات)

١. لقياس كتلة جسم نستخدم:

أ	الميزان ذو الكفتين	ب	المسطرة المتريّة	ج	الميزان النابضي
---	--------------------	---	------------------	---	-----------------

٢. تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها يسمى تفاعل:

أ	التحلل الكيميائي	ب	الإحلال الكيميائي	ج	الإتحاد الكيميائي
---	------------------	---	-------------------	---	-------------------



٣. السلطة مثال على:

أ	محلول	ب	مخلوط	ج	مركب
---	-------	---	-------	---	------

٤. المواد التي لها رقم هيدروجيني أقل من ٧ على مقياس الرقم الهيدروجيني تكون:

أ	متعادلة	ب	أحماض	ج	قواعد
---	---------	---	-------	---	-------

٥. من الأمثلة على الفلزات الانتقالية:

أ	النحاس	ب	الكالسيوم	ج	البوتاسيوم
---	--------	---	-----------	---	------------

ب. ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخطأ:

(٥ درجات)

١. الحرارة والتركيز والضغط عوامل تؤثر على سرعة التفاعل الكيميائي. (✓)
٢. تدخل الأحماض القوية في صناعة المنظفات المنزلية ومنظفات المجاري. (x)
٣. يمكن استخدام ورقة الترشيح وقمع لفصل الرمل عن الماء. (✓)
٤. القابلية للاشتعال من الخصائص الفيزيائية للمادة. (x)
٥. درجة الحرارة تؤثر على قدرة أشباه الفلزات على توصيل الكهرباء. (✓)



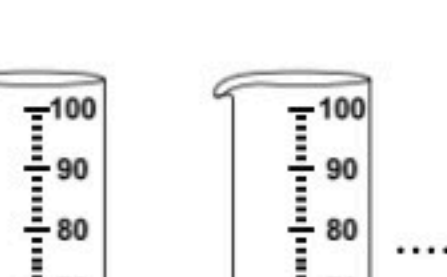
(۱۰ درجات)

(۵ درجات)

- (درجگان)

ب. أجيبني عن الأسئلة الآتية:

١. ما حجم الحجر المغمور في المخبر المدرج؟



حجم الحجر = ٦٥ - ٤٠ = ٢٥ مل

جـ. رقمى المفاهيم فى العمود (أ) بعباراتها الصحيحة فى العمود (ب):

م	(أ)	م	(ب)
١	تغير الكيميائي	٣	الحديد والذهب
٢	تغير فيزيائي	١	احتراق الخشب
٣	من الفلزات الانتقالية	٢	ذوبان الجليد

موقع واجباتي 

الاسم :
الصف :
اليوم :
التاريخ : ١٤٤٧ / /

اختبار (الفترة الثانية) مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول :

٦

(أ) نكمل الفراغات التالية :-

- ١- هي كل شيء له كتلة وحجم .
- ٢- يقاس الوزن بوحدة..... .
- ٣- مواد تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها هي
- ٤- هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع.
- ٥- مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوجة مع مواد صلبة.
- ٦- الخصائص هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .

٤

(ب) مثالاً لكل من :-

- ١- مادة عازلة
- ٢- محلول سائل
- ٣- تفاعل طارد للطاقة
- ٤- من أنواع التفاعلات الكيميائية

السؤال الثاني :-

٣

أ) في الجدول الموضح أدناه نقارن بين الجزيئات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية :-

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزيئات			
الشكل والحيز			

٦

ب) نضع كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية :-

- ١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . ()
- ٢- الرابطة الكيميائية قوة تجعل الذرات تترابط معاً . ()
- ٣- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط . ()
- ٤- وزني على القمر أقل من وزني على الأرض . ()
- ٥- تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر . ()
- ٦- الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O . ()

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



انتهت الأسئلة

سكرة الشمري ☺

موقع واجباتي



الاسم :
الصف :
اليوم :
التاريخ : ١٤٤٧ / /

نموذج الإجابة

اختبار (الفترة الثانية) مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول :

أ) أكمل الفراغات التالية :-

- ١- **المادة** هي كل شيء له كتلة وحجم .
- ٢- يقاس الوزن بوحدة **نيوتن**
- ٣- مواد تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها هي **الموصلات**
- ٤- **قوة الطفو** هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع.
- ٥- **السبيكة** مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوجة مع مواد صلبة.
- ٦- الخصائص **الفيزيائية** هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .

ب) مثالاً لكل من :-

- ١- مادة عازلة **الزجاج، المطاط**
- ٢- محلول سائل **ملح وماء**
- ٣- تفاعل طارد للطاقة **المشعل الكهربائي**
- ٤- من أنواع التفاعلات الكيميائية **تفاعل الاتحاد**



السؤال الثاني :-

موقع واجباتي



٣

(أ) في الجدول الموضح أدناه نقارن بين الجزيئات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية :-

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزيئات	تهتز في مكانها	تتحرك بحرية	حركه مستمره
الشكل والحيز	محدد	ليس لها شكل محدد	ليس لها شكل محدد

٦

(ب) نضع كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية :-

- ١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . (✓)
- ٢- الرابطة الكيميائية قوة تجعل الذرات تترابط معاً . (✓)
- ٣- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط . (✓)
- ٤- وزني على القمر أقل من وزني على الأرض . (✓)
- ٥- تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر . (✗)
- ٦- الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O . (✓)

١

(ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



انتهت الأسئلة

سكرة الشمري ☺

موقع واجباتي



اختبار (الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني) مادة العلوم للصف السادس لعام ١٤٤٧

السؤال الأول

ضع علامة ($\checkmark$) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

١	يقاس الحجم بوحدة الملتر	()
٢	يطفو الجسم إذا كان أكثر كثافة من السائل أو الغاز الذي يوضع فيه	()
٣	المادة السائلة لها حجم ثابت وشكل متغير	()
٤	المادة الصلبة ليس لها حجم ثابت ولا شكل ثابت	()
٥	المذيب هي المادة التي يذوب فيها المذاب مثل الماء	()
٦	التقطير عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف	()
٧	التحلل الكيميائي يحدث عندما تتفكك مركبات كبيرة إلى مواد أصغر منها	()
٨	التفاعل الماص للطاقة تحتاج إلى مصدر طاقة	()
٩	العوازل هي مواد تمنع انتقال الحرارة والكهرباء من خلالها	()
١٠	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون واللمس	()

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

(مخلوط - المواد المتفاعلة - قانون حفظ الكتلة - المادة - المواد الناتجة)

١	هي كل شيء له كتلة وحجم
٢	 هي مواد تنتج عن التغير الكيميائي
٣	 هي مواد موجوده قبل حدوث التغير الكيميائي
٤	الرمل مع الماء يعتبر
٥	 الكتلة لا تفنى ولا تستحدث

السؤال الثالث

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

(١) (٢) (٣)

(٤) (٥)

نموذج الإجابة

٢٠

مدرسة

اسم الطالب :

اختبار (الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني) مادة العلوم للصف السادس لعام ١٤٤٧

السؤال الأول

ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

١	يقاس الحجم بوحدة الملتر	(√)
٢	يطفو الجسم إذا كان أكثر كثافة من السائل أو الغاز الذي يوضع فيه	(X)
٣	المادة السائلة لها حجم ثابت وشكل متغير	(√)
٤	المادة الصلبة ليس لها حجم ثابت ولا شكل ثابت	(X)
٥	المذيب هي المادة التي يذوب فيها المذاب مثل الماء	(√)
٦	التقطير عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف	(√)
٧	التحلل الكيميائي يحدث عندما تتفكك مركبات كبيرة إلى مواد أصغر منها	(√)
٨	التفاعل الماص للطاقة يحتاج إلى مصدر طاقة	(√)
٩	العوازل هي مواد تمنع انتقال الحرارة والكهرباء من خلالها	(√)
١٠	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون والملمس	(√)

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

(مخلوط - المواد المتفاعلة - قانون حفظ الكتلة - المادة - المواد الناتجة)

١	هي كل شيء له كتلة وحجم المادة
٢	المواد الناتجة هي مواد تنتج عن التغير الكيميائي
٣	المواد المتفاعلة هي مواد موجودة قبل حدوث التغير الكيميائي
٤	الرمل مع الماء يعتبر مخلوط
٥	قانون حفظ الكتلة الكتلة لا تفنى ولا تستحدث

السؤال الثالث

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

(١) المغناطيسية (٢) النخل (٣) الطفو (٤) التبخير (٥) التقطير

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

موقع واجباتي



أفكر .. أحلل .. ثم أجيب

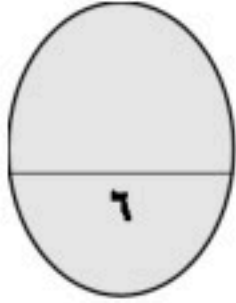
٢٠

الاسم /	الصف /
---------	--------

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

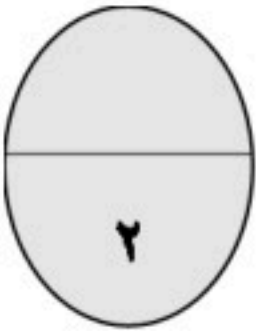
[التغير الكيميائي-المعادلة الكيميائية-التفاعل الطارد للحرارة-الملح-الحمض-الكواشف]

- ١-.....تفاعل كيميائي يطلق طاقة حرارية .
- ٢-.....تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المادة الأصلية .
- ٣-..... وصف للتفاعل الكيميائي باستخدام رموز وحروف و أرقام.
- ٤-..... مادة ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .
- ٥-.....مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .
- ٦-..... مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة.

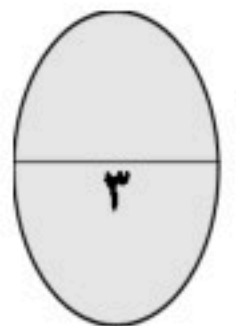
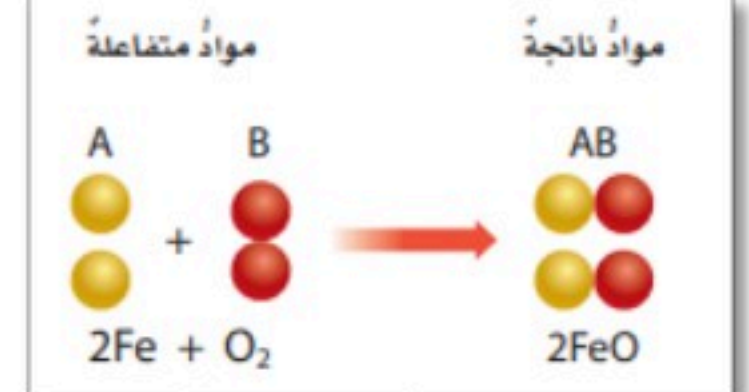
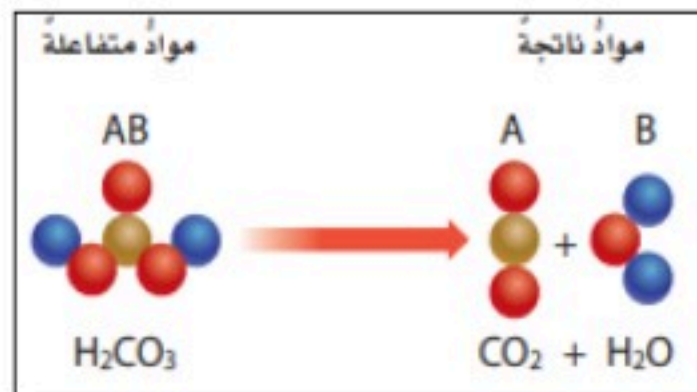
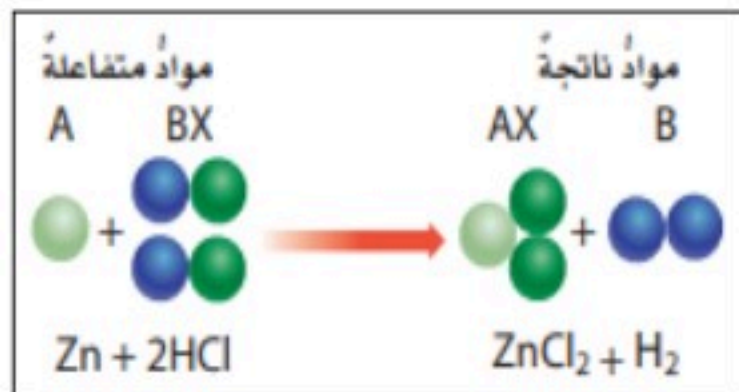


ضع-ي علامة ☒ أمام العبارة الصحيحة أو علامة ☐ أمام العبارة الخاطئة :

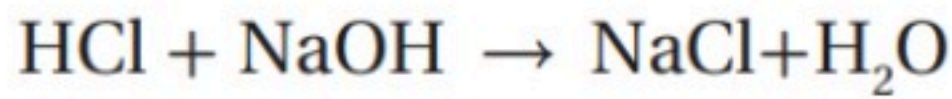
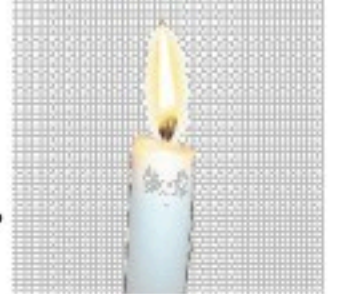
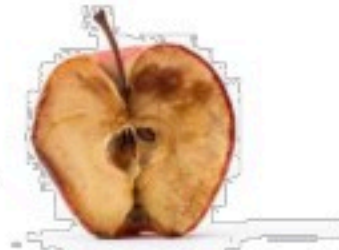
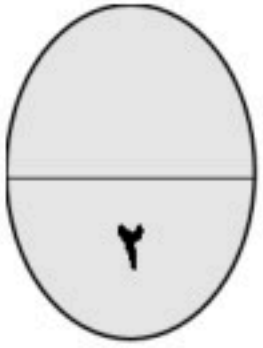
- ١- تتكون الرابطة الكيميائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى ()
- ٢- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماص للحرارة ()
- ٣- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة ()
- ٤- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية ()



صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:

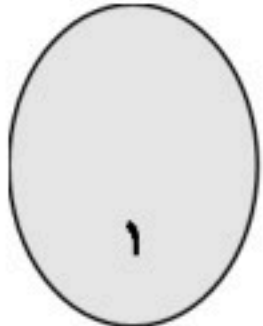


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



حمض + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء
الهيدروكلوريك

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل



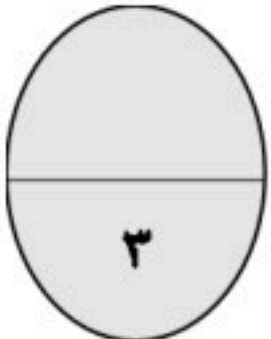
اختر-ي الإجابة الصحيحة:

١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

أ-تبخر الماء	ب-تقطيع الخشب	ج- قلي البيض
أين تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني؟		
أ-صفر	ب-٧	ج-١٤

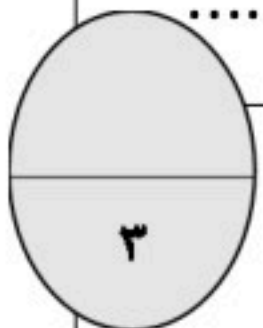
أي المواد الآتية حمضية؟

أ- الصابون	ب- المنظفات المنزلية	ج- الطماطم
------------	----------------------	------------



قارن-ي بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها؟

الأحماض	القواعد
لمسها	لمسها
ذات طعم	ذات طعم
تحول ورقة تباع الشمس	تحول ورقة تباع الشمس



بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي



ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

[التغير الكيميائي-المعادلة الكيميائية-التفاعل الطارد للحرارة-الملح-الحمض-القاعدة-الكواشف]

١-.....التفاعل الطارد للحرارة.....تفاعل كيميائي يطلق طاقة حرارية .

٢-.....التغير الكيميائي.....تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المادة الأصلية .

٣-.....المعادلة الكيميائية..... وصف للتفاعل الكيميائي باستخدام رموز وحروف و أرقام.

٤-.....الحمض..... مادة ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .

٥-.....القاعدة.....مادة لها طعم مر وتحول لون ورقة تباع الشمس الأحمر إلى الأزرق .

٦-.....الكواشف.....مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .

٧-.....الملح..... مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة .

ضع-ي علامة ☒ أمام العبارة الصحيحة أو علامة ☐ أمام العبارة الخاطئة :

١- تتكون الرابطة الكيميائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى (صح)

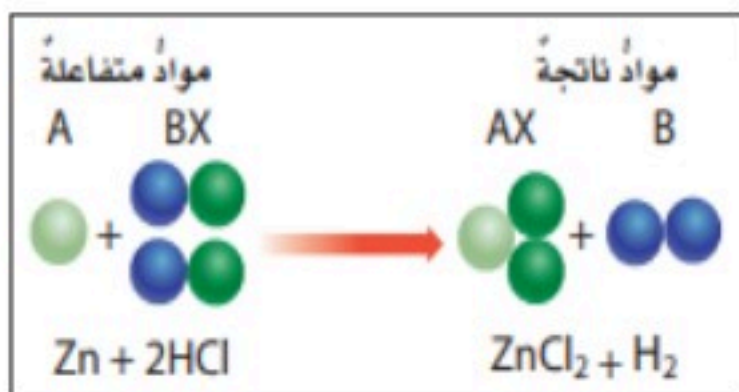
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

٣- تفكيك أو تكوين الروابط الكيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة (صح)

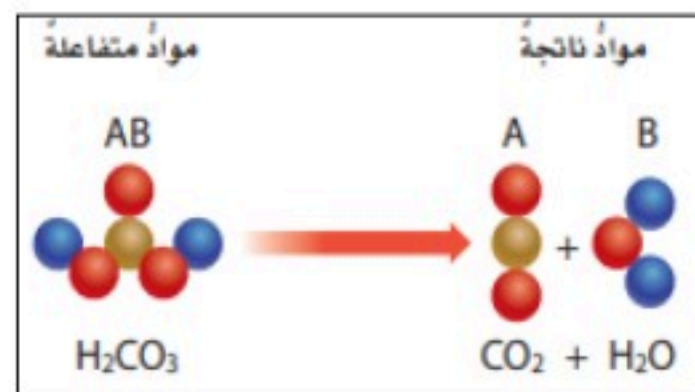
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

٥- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماص للحرارة (صح)

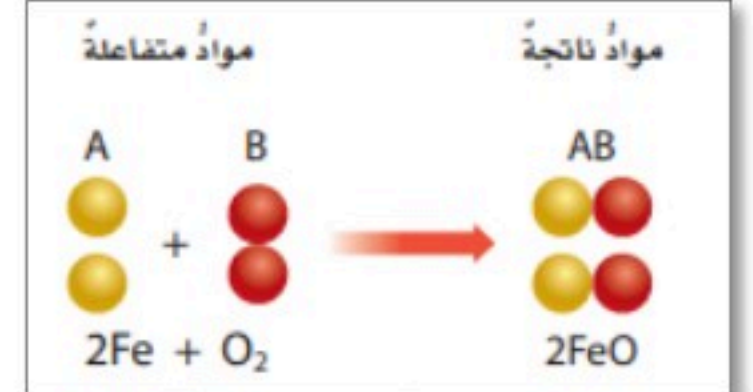
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد



تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

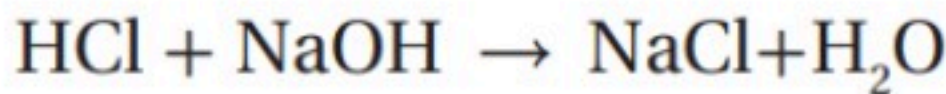
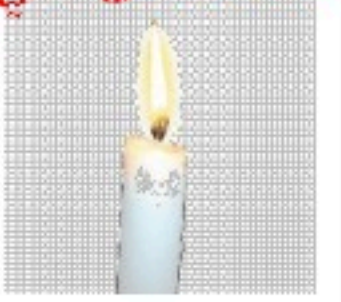


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

تغير اللون



إطلاق حرارة وضوء



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

..... ماء + كلوريد الصوديوم

اختاري-ي الإجابة الصحيحة:

١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟		
أ- تبخر الماء	ب- تقطيع الخشب	ج- قلي البيض
أين تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني؟		
أ- صفر	ب- ٧	ج- ١٤
أي المواد الآتية حمضية؟		
أ- الصابون	ب- المنظفات المنزلية	ج- الطماطم

موقع واجباتي



قارن-ي بين الفلزات واللافلزات حسب ما هو مطلوب منك ؟

الخواص	الفلزات	اللافلزات
توصيل الكهرباء	موصلة جيدة	رديئة التوصيل
موقعها في الجدول الدوري	الجانب الأيسر	الجانب الأيمن
مثال	الذهب-الكالسيوم-النحاس	النيون-الكلور-الفلور

علل-ي:

١-تستعمل القواعد في تفكيك المواد وإذابتها ؟

لأنها زلقة وتزيل الدهون و الزيوت.....

٢-القواعد جيدة للتنظيف ؟

لأنها زلقة وتزيل الدهون و الزيوت.....

٣-الملح متعادلاً كهربائياً؟

لأنه ينتج من تفاعل حمض مع قاعدة

قارن-ي بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها ؟

الأحماض	القواعد
لمسها حارق	لمسها صابوني
ذات طعم لاذع	ذات طعم مر
تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء	تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء
مثال / الليمون -الطماط	مثال /الصابون-منظف المنزل
لها رقم هيدروجيني أقل من ٧	لها رقم هيدروجيني أكبر من ٧



بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي

موقع واجباتي



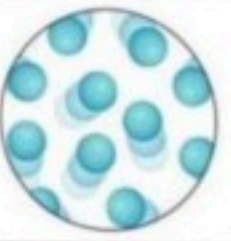
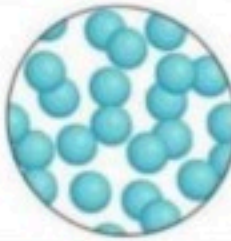
السؤال الأول :

(أ) اكتب اسم المصطلح العلمي المناسب من بين الأقواس أمام الجمل التالية :5

المصطلحات / (-المخلوط ، -المادة - الذائبة الرابطة الكيميائية - طاردة للطاقة):

- 1- كل شيء له كتلة وحجم (.....)
- 2- مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية (.....)
- 3- قوة تجعل الذرات تترابط معا (.....)
- 4- أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول (.....)
- 5- من التفاعلات التي تطلق الطاقة (.....)

ب/ أقرن بين حالات المادة بما يناسب في الجدول التالي: 3

			
.....			حالة المادة
.....			الشكل والحجم

ج) أقرأ الصور التالية ثم أصنف المواد على حسب خصائصها الفيزيائية وهي التي يمكن ملاحظتها دون تغير في طبيعة المادة ومنها :2



النحاس



المغناطيس



الذهب



الألماس



السؤال الثاني :

(أ) اختار الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بوضع دائرة عليها : 5

1- مانوع المخلوط المكون من الملح والماء؟

(أ) غير متجانس	(ب) متجانس	(ج) مغلق	(د) غروي
----------------	------------	----------	----------

2- كيف يمكنني فصل مكونات مخلوط من الملح والرمل الناعم الأبيض ؟

(أ) الترشيح والتبخير	(ب) المغناطيس	(ج) النخل	(د) الطفو والكثافة
----------------------	---------------	-----------	--------------------

3- إن السبب الذي يجعل الأجسام تطفو فوق سطح السائل أو الغاز الذي توضع فيه:

(أ) أقل كثافة	(ب) أكثر كثافة	(ج) أقل حجما	(د) أكثر حجما
---------------	----------------	--------------	---------------

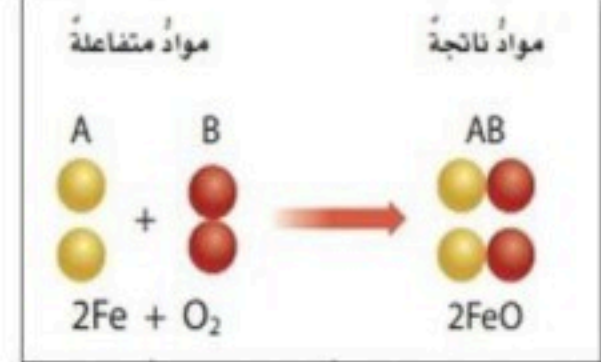
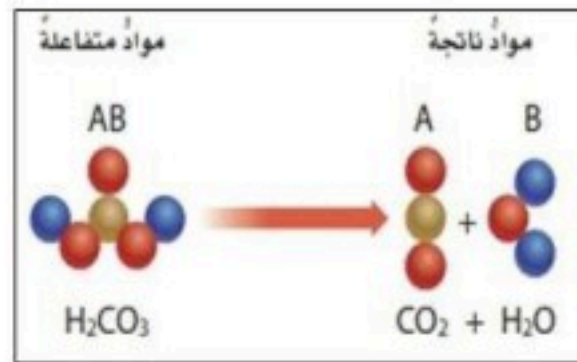
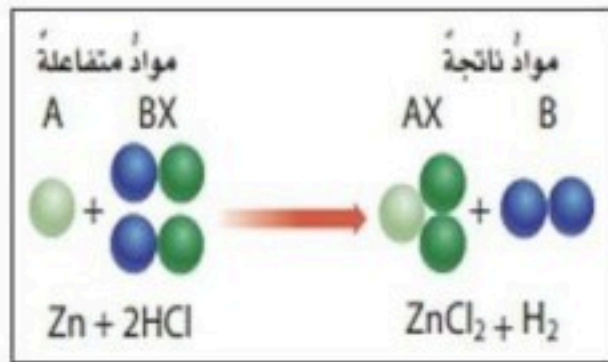
4- ينصح باستخدام طبقة من المطاط أو البلاستيك لتغليف سلك النحاس الموصول بالكهرباء لأن كليهما :

(أ) لافلزات عازلة عن الكهرباء	(ب) فلزات موصلة للكهرباء	(ج) مصنوعة من المعدن	(د) تنجذب للمغناطيس
-------------------------------	--------------------------	----------------------	---------------------

5- نسمى طريقة التعبير عن التغير الكيميائي بالحروف والأرقام للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة ب---

(أ) التعادل الكيميائي	(ب) المعادلة الكيميائية	(ج) الرمز الكيميائي	(د) الخاصية الكيميائية
-----------------------	-------------------------	---------------------	------------------------

(ب) أصنف التفاعلات التالية إلى تفاعل (الاتحاد – التحلل – الإحلال) : 3



.....

.....

.....

أنواع المخاليط

مخاليط

مخاليط

ج- أجبني عن المطلوب منك :

(1) أكمل الخريطة التالية 1:

(2) أحسب حجم مايلي 1:

المعطيات :

270 ml بعد الزيادة

220 ml قبل الزيادة



حجم الحجرة

الصفحة 2

انتهت الأسئلة

اختبار الفترة الثانية	الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ	المادة	علوم	الصف	السادس
اسم الطالبة		الدرجة	—	المعلمة	

السؤال الأول: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
(١)	يقيس التسارع معدل التغير في السرعة المتجهه	
(٢)	وحدة قياس السرعة هي المتر لكل ثانية (م/ث)	
(٣)	يستعمل المولد الكهربائي في السدود لإنتاج الكهرباء.	
(٤)	تستعمل المغناطيس الكهربائي في التحكم في فتح الأبواب في المباني السكنية.	
(٥)	الدائرة الكهربائية التي تحتوي على أكثر من مسار للإلكترونات تعرف بالدائرة الكهربائية على التوالي.	

السؤال الثاني: اختاري الإجابة الصحيحة:

١. انطلقت سيارة من السكون في اتجاه الشرق بسرعة وصلت (٢٨٠ كم/ث) في ٧ ثوان. فإن معدل تسارعها	(أ) ٤٠ كم / ث ٢	(ب) ٧٠ كم / ث ٢	(ج) ٧ كم / ث ٢
٢. ماذا يحدث لجسم ما إذا أثرت قوى غير متزنة فيه:	(أ) يغير حركته	(ب) يبقى ساكنا	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٣. إذا زاد مقدار قوة غير متزنة في جسم فإن الجسم:	(أ) يتسارع أكثر	(ب) يتسارع أقل.	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٤. عند شحن فلز بشحنات كهربائية فإنها تتوزع على سطحه بسبب:	(أ) قوة التنافر.	(ب) قوة التجاذب.	(ج) تعادل الشحنات الموجبة
٥. الأداة التي تنتج تيار كهربائيا من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيسي هي:	(أ) المغناطيس الكهربائي.	(ب) المولد الكهربائي.	(ج) المحرك الكهربائي.

نموذج الإجابة

مدرسة

السادس	الصف	علوم	المادة	الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ	اختبار الفترة الثانية
	المعلمة	—	الدرجة		اسم الطالبة

السؤال الأول: ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
(١)	يقيس التسارع معدل التغير في السرعة المتجهه	✓
(٢)	وحدة قياس السرعة هي المتر لكل ثانية (م/ث)	✓
(٣)	يستعمل المولد الكهربائي في السدود لإنتاج الكهرباء.	✓
(٤)	تستعمل المغناطيس الكهربائي في التحكم في فتح الأبواب في المباني السكنية.	✓
(٥)	الدائرة الكهربائية التي تحتوي على أكثر من مسار للالكترونات تعرف بالدائرة الكهربائية على التوالي.	X

السؤال الثاني: اختاري الإجابة الصحيحة:

١. انطلقت سيارة من السكون في اتجاه الشرق بسرعة وصلت (٢٨٠ كم/ث) في ٧ ثوان. فإن معدل تسارعها	(أ) ٤٠ كم / ث ٢	(ب) ٧٠ كم / ث ٢	(ج) ٧ كم / ث ٢
٢. ماذا يحدث لجسم ما إذا أثرت قوى غير متزنة فيه:	(أ) يغير حركته	(ب) يبقى ساكنا	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٣. إذا زاد مقدار قوة غير متزنة في جسم فإن الجسم:	(أ) يتسارع أكثر	(ب) يتسارع أقل.	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٤. عند شحن فلز بشحنات كهربائية فإنها تتوزع على سطحه بسبب:	(أ) قوة التنافر.	(ب) قوة التجاذب.	(ج) تعادل الشحنات الموجبة
٥. الأداة التي تنتج تيار كهربائيا من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيسي هي:	(أ) المغناطيس الكهربائي.	(ب) المولد الكهربائي.	(ج) المحرك الكهربائي.

موقع واجباتي



اسم الطالبة:
الصف:
اليوم:
التاريخ: ١٤٤٧ / / هـ

٢٠

اختبار أعمال السنة مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول:

٧

أ) اختاري المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

(الكتلة - السبيكة - المخلوط - الحجم - الكثافة)

١. هي كمية المادة في الجسم. ()
٢. الحيز الذي يشغله الجسم. ()
٣. مادتان أو أكثر تمتزجان معا ولا تكونان مادة جديدة. ()
٤. مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى. ()
٥. هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين. ()

ب / وزن الجسم على القمر أقل من وزنه على الأرض فسري هذه العبارة ؟

...../١

...../٢

ج (مثلي لما يأتي :

...../١ تفاعل طارد للطاقة:

...../٢ تفاعل ماص للطاقة :

السؤال الثاني :

٧

أ) في الجدول الموضح أدناه قارني بين الجزيئات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية من حيث :

المطلوب	الأجسام الصلبة	الأجسام السائلة	الأجسام الغازية
حركات الجزيئات			
الشكل والحجم			

يتبع

ب (ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

- ١ / اللون والمغناطيسية من الخصائص الفيزيائية للمادة . ()
٢ / يمكن فصل برادة الحديد مع الكبريت بواسطة المنخل . ()
٣ / تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر. ()
٤ / يفسر مبدأ أرخميدس الطفو والانغمار . ()

السؤال الثالث :

أ) اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١- أي المواد الآتية ينصح باستخدامها لتغليف سلك نحاسي موصول بالكهرباء؟

- أ- المطاط ب- الحديد ج- الألومنيوم د- الذهب

٢- ما الخاصية التي تحدد إمكانية انغمار جسم صلب في سائل؟

- أ- الكثافة ب- الكتلة ج- اللون د- الوزن

٣- أي مما يلي يبطئ عملية الذوبان:

- أ- استخدام قطع كبيرة من المذاب ب- تحريك المذاب ج - استخدام قطع صغيرة من المذاب د - كمية قليلة من المذاب

٤ / الوحدة التي تقيس الوزن هي :

- أ- كجم ب - نيوتن ج - متر د - سم

٥ / أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة.

- أ- القساوة ب - درجة الغليان ج - الكثافة د - القابلية للاشتعال

٦ / عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكثف.

- أ- الطفو ب - التقطير ج - الترشيح د - النخل

انتهت الأسئلة

معلمة المادة / سعدى الزهراني

تمنياتي لכן بالنجاح والتوفيق

موقع واجباتي

