

تم تحميل وعرض المادة من



موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملاحظات والتحاير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً بتصفح وعرض مباشر أونلاين وتحميل على موقع مادتي

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد



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

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	شبه 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:	بسم الله الرحمن الرحيم	نموذج الإجابة
اختبار الفترة الثانية	الاختبار:		
السادس	الصف:		
٤٥ دقيقة	الزمن:		
الثاني ١٤٤٧	الفترة:		

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

المادة:	العلوم
الصف:	السادس الابتدائي
التاريخ:	١٤٤٧ / /
الزمن:	ساعة
اليوم:

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية (١٤٤٧ هـ)
اسم الطالبة:	٢٠

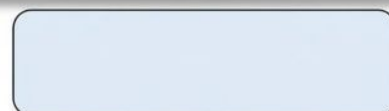
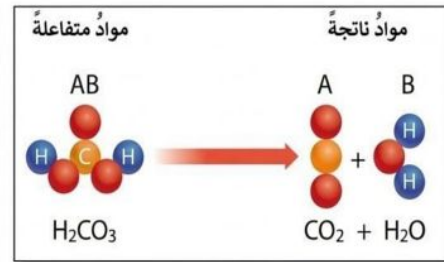
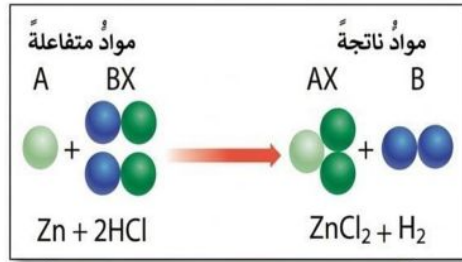
* السؤال الأول:-

أ) اختاري 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 ؟								
	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 :-

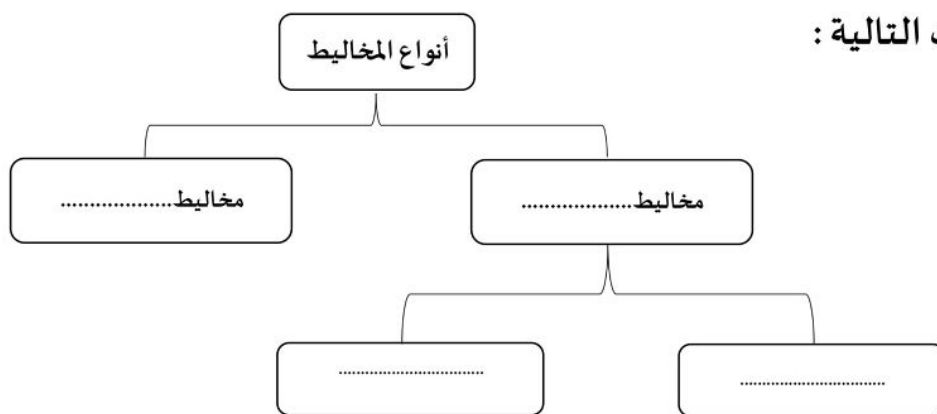
أ) صنفى التفاعلات الاتية إلى تفاعل [الاتحاد – التحلل – الإحلال]:



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

القواعد	الأحماض	أوجه المقارنة
.....	لملمسها
.....	الرقم الهيدروجيني
.....	مثال

ج) اكمل الفراغات التالية :



معلمة المادة / أ.

انتهت الأسئلة
مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

المادة:	العلوم
الصف:	السادس الابتدائي
التاريخ:	١٤٤٧ / /
الزمن:	ساعة
اليوم:

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية (١٤٤٧ هـ)
اسم الطالبة :	٢٠

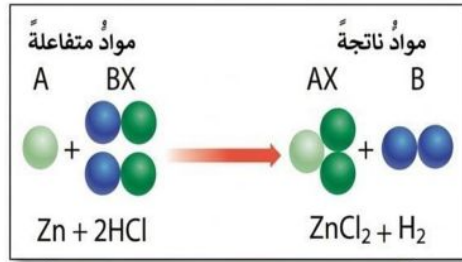
* السؤال الأول:-

أ) اختاري خانة الإجابة الصحيحة:

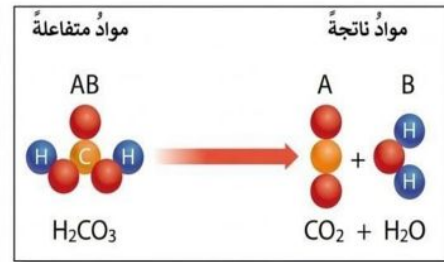
١	تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأنهما :	أ	لا يوصلان الكهرباء	ب	يوصلان الكهرباء	ج	ينجذبان للمغناطيس	د	يزيدان من وزن السلك			
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأى أداة مناسبة للفصل بينهما ؟	أ	شمعة	ب	ورق ترشيح	ج	قمع	د	مغناطيس			
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف ؟	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				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 الاتية إلى تفاعل [الاتحاد - التحلل - الإحلال]:



الإحلال

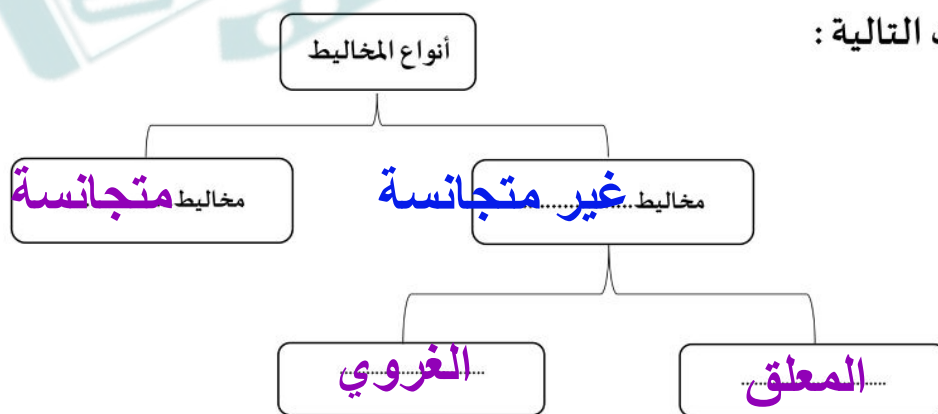


التحلل

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

القواعد	الأحماض	أوجه المقارنة
صابوني	حارق	لملمسها
أكبر من 7	أقل من 7	الرقم الهيدروجيني
الصابون - المنظفات	الليمون - الطماط	مثال

ج) اكمل الفراغات التالية :



معلمة المادة / أ.

انتهت الأسئلة
مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

موقع

مادتي

	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم المدرسة الابتدائية
-----------------------------------------------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------

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

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

(٦ درجات)

*** السؤال الأول : اختاري 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 :**



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.



(٦ درجات)

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :

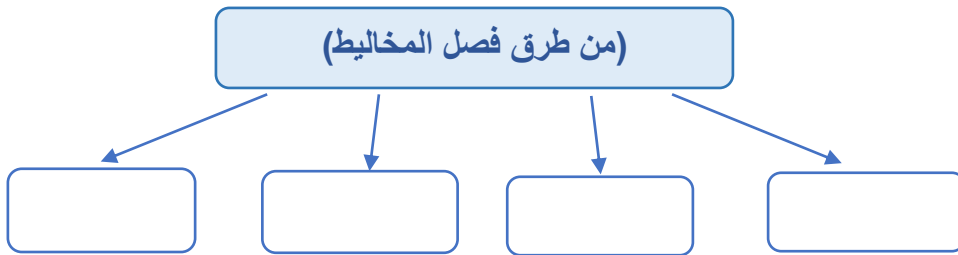


حفظ الكتلة	المعادلة الكيميائية	المخلوط	العوازل	الكتلة	الرابطة الكيميائية
------------	---------------------	---------	---------	--------	--------------------

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 : اكملي ما يلي :



* طالبي

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



معلمتك / وداد الحري.

موقع
مادنتيري

نموذج الإجابة

٢٠

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

الاسم: ((نموذج إجابة)) الفصل:

(٦ درجات)

* السؤال الأول : اختاري 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 الصداً 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)

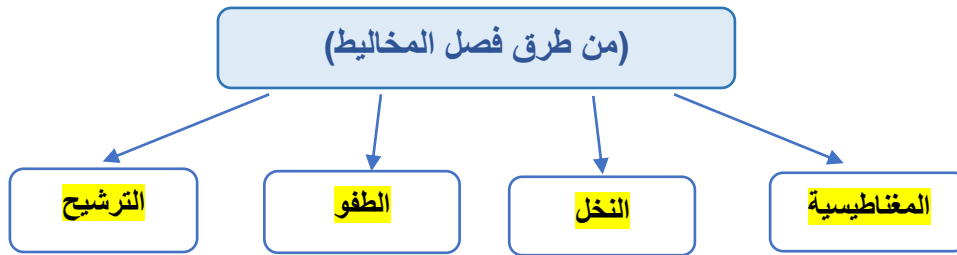
* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :



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 تفني 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 : اكملي ما يلي :



* طالبي

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



معلمتك / وداد الحري.



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

اسم الطالبة: الصف:

السؤال الأول: اختيار 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.	<input type="radio"/>
٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.	<input type="radio"/>
٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧	<input type="radio"/>
٤. الصيغة الكيميائية للماء هي H ₂ O	<input type="radio"/>
٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.	<input type="radio"/>

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب



الكتلة

الذائبية

الموصلات

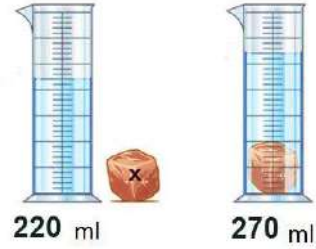
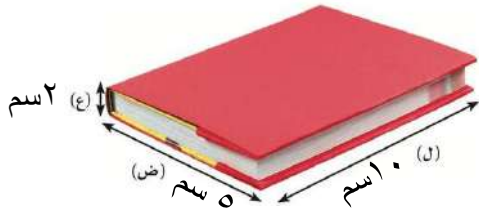
الكاشف

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



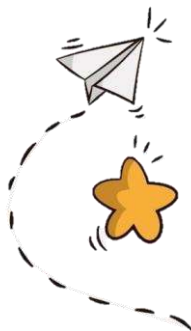
حجم الكتاب

حجم الحجرة

احدد نوع التفاعلات التالية:



”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلماء: أملح الزهراني

موقع
مادنتيري

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 ₂ O	✓
٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.	✓

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب



الكتلة

الذائبية

الموصلات

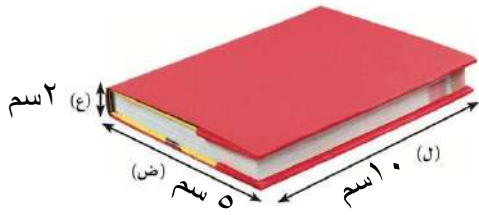
الكاشف

العوازل

قانون حفظ الكتلة

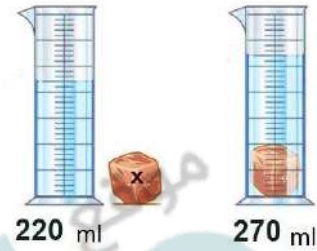
ا. الذائبية	اكثر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.
ب. الكاشف	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او القاعدة.
ج. العوازل	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
د. قانون حفظ الكتلة	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
هـ. الكتلة	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



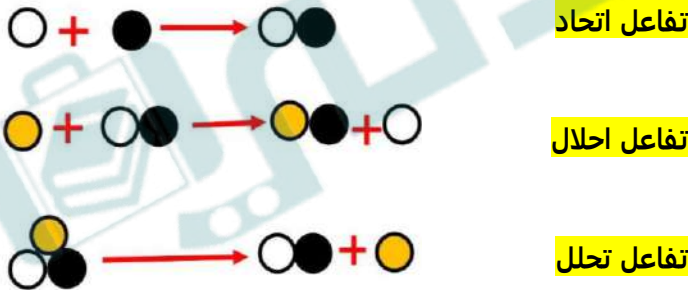
حجم الكتاب = (ل × ض × ع)

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

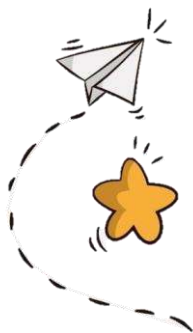


حجم الحجرة (270 - 220 = 50 مل)

احدد نوع التفاعلات التالية:



”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني

موقع مادتي

الاسم :
الصف :
اليوم :
التاريخ : ١٤٤٧ / / هـ

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

السؤال الأول :

٦

أ) أكمل 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 الجزئيات في الأجسام الصلبة والسائلة والغازية :-

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزئيات			
الشكل والحيز			

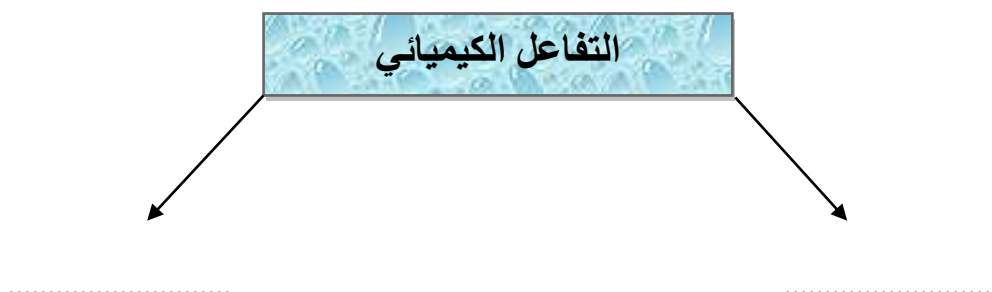
٦

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

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة

..... :
..... : الصف
..... : اليوم
التاريخ : / / ١٤٤٧ هـ

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

السؤال الأول :

٦

أ) نكمل 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 .

٤

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**

موقع
مادنتيري



السؤال الثاني :-

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 بحريه	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 تترايط 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

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

(٥ درجات)

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

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

نموذج الإجابة

اسم الطالبة:	المملكة العربية السعودية
الصف:	الإدارة العامة للتعليم بمنطقة
التاريخ:	مدرسة
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:			
الميزان ذو الكفتين	ب	المسطرة المترية	ج
٢. تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها يسمى تفاعل:			
التحلل الكيميائي	ب	الإحلال الكيميائي	ج
٣. السلطة مثال على:			
محلول	ب	مخلوط	ج
٤. المواد التي لها رقم هيدروجيني أقل من ٧ على مقياس الرقم الهيدروجيني تكون:			
متعادلة	ب	أحماض	ج
٥. من الأمثلة على الفلزات الانتقالية:			
النحاس	ب	الكالسيوم	ج



٣. السلطة مثال على:

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. (✓)

		بسم الله الرحمن الرحيم		المملكة العربية السعودية.	
		اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني			
٢٠		سادس الابتدائي	مادة العلوم		
		التاريخ: / / ١٤٤٧هـ	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 الرسم التي أمامك؟
	
		٢ - ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها <u>2</u> ؟
.....		

٣	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.

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

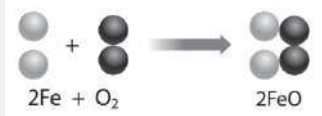
٣ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟

(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

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
مادنتيري

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها المريحي

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

نموذج الإجابة

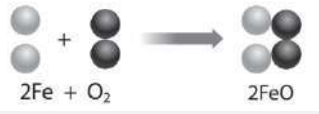
٣	السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف (المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)
---	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

الوزن	١	قياس مقدار جذب الأرض للجسم.
المخلوط	٢	مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
المواد الناتجة	٣	المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى بـ

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

٣	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.....		
	(ج) ماء وكلور	(ب) ماء وأكسجين	(أ) ماء وملح
	٢ - المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة؟		
	(ج) الموصلات	(ب) الكواشف	(أ) العوازل
	٣ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟		
	(ج) الكثافة	(ب) القساوة	(أ) قابلة للاشتعال
	٤ - ما نوع الخليط المكون حبيبات الرمل والماء؟		
	(ج) معلق	(ب) غروي	(أ) سبيكة
	٥ - ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟		
			
	(ج) تحلل	(ب) احلال	(أ) اتحاد

٥	السؤال الثاني (ب) ضع 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
مادنتري

انتهت الأسئلة
معلمة المادة/ مها المريحي

اسم الطالب :

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

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

السؤال الأول

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 بالتبخر 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 والملمس	()

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

السؤال الثاني

(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

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

السؤال الثالث

- (١) (٢) (٣)
- (٤) (٥)

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

إدارة التعليم بمحافظة

مدرسة

٢٠

اسم الطالب :

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

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

السؤال الأول

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 بالتبخر 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	(√)

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

السؤال الثاني

(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

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

السؤال الثالث

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

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

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 غروبياً تشتت دقائقه الضوء وتمنع مروره؟			
	(أ) الضباب	(ب) الرمل والماء	(ج) السلطة	(د) المكسرات
	٢- ما هي المعادلة الصحيحة لحساب الكثافة؟			
	(أ) كثافة لئل = كثافة لئل × م ج ح ل ا	(ب) كثافة لئل = $\frac{\text{كثافة لئل}}{\text{م ج ح ل ا}}$	(ج) كثافة لئل = $\frac{\text{كثافة لئل}}{\text{كثافة لئل}}$	(د) كثافة لئل = كثافة لئل + م ج ح ل ا
	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) 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
	٨- أي من الخيارات التالية يُعد مثلاً 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):		ه درجات
#	العبرة	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)		ه 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:		ه درجات
١	تسمى المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي ب_____.	
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
مادنتري

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

الطالب

٢٨

نموذج الاجابة

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) كثافة ل = كثافة ل × م ج ل (ب) كثافة ل = $\frac{\text{كثافة ل}}{\text{م ج ل}}$ (ج) كثافة ل = $\frac{\text{كثافة ل}}{\text{كثافة ل}}$ (د) كثافة ل = كثافة ل + م ج ل

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) 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

٨- أي من الخيارات التالية يُعد مثلاً 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):		ه درجات
#	العبرة	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)		ه 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:		ه 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	

اختبار مادة : العلوم (الفترة الثانية)	الصف : السادس	الفصل الدراسي : الثاني لعام ١٤٤٧ هـ
الاسم:	الدرجة	معلمة المادة: التوقيع :
	٢٠	

السؤال الأول: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١.	يستعمل غاز الهيلوم في البالونات لأن كثافة الهيلوم أقل من كثافة الهواء.	
٢.	يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة.	
٣.	المحلول مخلوط من مذاب ومذيب	
٤.	يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة	
٥.	تكون كلوريد البوتاسيوم والأكسجين من كلورات البوتاسيوم مثال على تفاعل الاتحاد الكيميائي.	

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة:

١. تقاس الكثافة بوحدة	أ) جم /سم ^٣	ب) جم/سم ^٢	ج) جم/سم
٢. نوع المخلوط المكون من الملح والماء	أ) مخلوط متجانس	ب) مخلوط غير متجانس	ج) مادة غروية
٣. نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية: $C + O \rightarrow CO_2$	أ) اتحاد	ب) تحلل	ج) إحلال
٤. الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي	أ) الفلزات القلوية	ب) الغازات النبيلة.	ج) الفلزات الانتقالية.
٥. الحالة ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.	أ) السائلة	ب) الغازية	ج) الصلبة

نموذج الاجابة

اختبار مادة : العلوم (الفترة الثانية)	الصف : السادس	الفصل الدراسي : الثاني لعام ١٤٤٧ هـ
الاسم:	الدرجة	معطمة المادة:
	٢٠	التوقيع :

السؤال الأول: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١.	يستعمل غاز الهيلوم في البالونات لأن كثافة الهيلوم أقل من كثافة الهواء.	✓
٢.	يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة.	✓
٣.	المحلول مخلوط من مذاب ومذيب	✓
٤.	يمكن استخدام مشروب الشاي في تمييز الحمض من القاعدة	✓
٥.	تكون كلوريد البوتاسيوم والأكسجين من كلورات البوتاسيوم مثال على تفاعل الاتحاد الكيميائي.	✗

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة:

١. تقاس الكثافة بوحدة	(أ) <u>جم /سم^٣</u>	(ب) جم/سم ^٢	(ج) جم/سم
٢. نوع المخلوط المكون من الملح والماء	(أ) <u>مخلوط متجانس</u>	(ب) مخلوط غير متجانس	(ج) مادة غروية
٣. نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية: $C + O \rightarrow CO_2$	(أ) <u>اتحاد</u>	(ب) تحلل	(ج) إحلال
٤. الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي	(أ) <u>الفلزات القلوية</u>	(ب) الغازات النبيلة.	(ج) الفلزات الانتقالية.
٥. الحالة ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.	(أ) <u>الساكنة</u>	(ب) الغازية	(ج) الصلبة

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

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		
#	العبرة	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.	()
٦	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	()

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:

٤ درجات

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 ____.

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:

٣ درجات

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
مادنتوري

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:	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 الإحلل (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	
#	العبرة	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.	(✓)

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

الأول.

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

الإجابة النموذجية: يساعد حمض الهيدروكلوريك في المعدة على تحليل الطعام وهضمه.

الثاني.

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.

الإجابة النموذجية: تغير اللون، تصاعد الغازات، انطلاق الحرارة أو الضوء.

موقع
مادنتيري

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

اسم الطالب	الفصل	الدرجة النهائية	٢٠
------------	-------	-----------------	----

أختر الإجابة الصحيحة فيما يلي. لا تختَر أكثر من إجابة في السؤال الواحد.

١. مقدار ما في الجسم من مادة	أ. الكتلة	ب. الحجم	ج. الوزن
٢. وزنك على القمر من وزنك على الأرض	أ. مساو	ب. أكبر	ج. أصغر
٣. تقف هذه الحشرة على الماء بسبب	أ. انعدام الجاذبية	ب. وزن الحشرة	ج. التوتر السطحي
٤. يتحول المخروط الى إذا اتحدت عناصره كيميائياً	أ. قاعدة	ب. العنصر	ج. المركب
٥. قانون حفظ الكتلة: الكتلة لا تزيد ولا تنقص في إعداد المخاليط	أ. صح	ب. خطأ	
٦. قوة تجعل الذرات تتربط معاً	أ. رابطة كيميائية	ب. فلزات	ج. محاليل
٧. ما هي المواد الناتجة في المعادلة التالية $C_3H_8 + O_2 \rightarrow H_2O + CO_2$	أ. O_2	ب. H_2O	ج. $H_2O + CO_2$
٨. المعادلة الكيميائية موزونة، ماذا يعني ذلك؟	أ. عدد ذرات العنصر متساو	ب. تحافظ على خصائصها	ج. تتفاعل مع الفلزات
٩. حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية $AB \rightarrow A + B$	أ. اتحاد	ب. تحلل	ج. إحلال
١٠. حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية $A + BC \rightarrow AC + B$	أ. اتحاد	ب. تحلل	ج. إحلال
١١. تعتبر عملية البناء الضوئي من العمليات	أ. الطاردة للطاقة	ب. المنتجة للطاقة	ج. الماصة للطاقة
١٢. نحن مجموعة من الغازات اللافلزية التي لا تتفاعل مع أي مواد أخرى، فمن نحن؟	أ. الهالوجينات	ب. الغازات القديمة	ج. الغازات النبيلة
١٣. الكالسيوم والماغنسيوم عنصران أساسيان للعديد من مخلوقات الحياة، ينتميان الى الفلزات.....	أ. القلوية	ب. القلوية الارضية	ج. الانتقالية
١٤. تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري بناء على	أ. العدد الذري	ب. الالكترونات	ج. الشحنات السالبة
١٥. أنا شبه فلز أستخدام على نطاق واسع في صناعة الرقائق الإلكترونية، وكان لي دور كبير في تطور التكنولوجيا الحديثة. سُميت المنطقة الجنوبية من خليج سان فرانسيسكو باسمي، وهي اليوم تُعد موطناً لأهم شركات التقنية في العالم. فمن أكون؟	أ. النحاس	ب. السيلكون	ج. الألمنيوم
١٦. مواد طعمها مر، ملمسها صابوني، وتحول ورق تباع الشمس من اللون الأحمر الى الأزرق.	أ. متعادلة	ب. أحماض	ج. قواعد
١٧. يُفرز البنكرياس لحماية غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة	أ. عصارة هضمية	ب. أحماض	ج. مواد متعادلة قاعدية
١٨. إذا كان طعم عصير الفاكهة حمضياً، فماذا أتوقع ان يكون قيمة الرقم الهيدروجيني PH	أ. يساوي ٧	ب. أكبر من ٧	ج. أقل من ٧
١٩. تكوين أو تفكك رابطة كيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة	أ. خطأ	ب. صح	
٢٠. تغير ينتج عنه مادة جديدة	أ. كيميائي	ب. فيزيائي	ج. مفاجئ

انتهت الأسئلة... أتمنى لكم التوفيق

أ. ياسر العيسوي

نموذج الاجابة

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

اسم الطالب	الفصل	الدرجة النهائية	٢٠
------------	-------	-----------------	----

أختر الإجابة الصحيحة فيما يلي. لا تختَر أكثر من إجابة في السؤال الواحد.

١٢. نحن مجموعة من الغازات اللافلزية التي لا تتفاعل مع أي مواد أخرى، فمن نحن؟ أ. الهالوجينات ب. الغازات القديمة ج. الغازات النبيلة	١. مقدار ما في الجسم من مادة أ. الكتلة ب. الحجم ج. الوزن
١٣. الكالسيوم والماغنسيوم عنصران أساسيان للعديد من مخلوقات الحياة، ينتميان إلى الفلزات..... أ. القلوية ب. القلوية الأرضية ج. الانتقالية	٢. وزنك على القمر من وزنك على الأرض أ. مساو ب. أكبر ج. أصغر
١٤. تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري بناء على أ. العدد الذري ب. الإلكترونات ج. الشحنات السالبة	٣. تقف هذه الحشرة على الماء بسبب أ. انعدام الجاذبية ب. وزن الحشرة ج. التوتر السطحي
١٥. أنا شبه فلز أستخدام على نطاق واسع في صناعة الرقائق الإلكترونية، وكان لي دور كبير في تطور التكنولوجيا الحديثة. سُميت المنطقة الجنوبية من خليج سان فرانسيسكو باسمي، وهي اليوم تُعد موطناً لأهم شركات التقنية في العالم. فمن أكون؟ أ. النحاس ب. السيلكون ج. الألمنيوم	٤. يتحول المخلوط إلى إذا اتحدت عناصره كيميائياً أ. قاعدة ب. العنصر ج. المركب
١٦. مواد طعمها مر، ملمسها صابوني، وتحول ورق تباع الشمس من اللون الأحمر إلى الأزرق. أ. متعادلة ب. أحماض ج. قواعد	٥. قانون حفظ الكتلة: الكتلة لا تزيد ولا تنقص في إعداد المخلوط أ. صح ب. خطأ
١٧. يُفرز البكترياس لحماية غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة أ. عصارة هضمية ب. أحماض ج. مواد متعادلة قاعدية	٦. قوة تجعل الذرات تترابط معاً أ. رابطة كيميائية ب. فلزات ج. محاليل
١٨. إذا كان طعم عصير الفاكهة حمضياً، فماذا أتوقع ان يكون قيمة الرقم الهيدروجيني PH أ. يساوي ٧ ب. أكبر من ٧ ج. أقل من ٧	٧. ما هي المواد الناتجة في المعادلة التالية $C_3H_8 + O_2 \rightarrow H_2O + CO_2$ أ. O_2 ب. H_2O ج. $H_2O + CO_2$
١٩. تكوين أو تفكك رابطة كيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة أ. خطأ ب. صح	٨. المعادلة الكيميائية موزونة، ماذا يعني ذلك؟ أ. عدد ذرات العنصر ب. تحافظ على خصائصها ج. تتفاعل مع الفلزات متساو
٢٠. تغير ينتج عنه مادة جديدة أ. كيميائي ب. فيزيائي ج. مفاجئ	٩. حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية $AB \rightarrow A + B$ أ. اتحاد ب. تحلل ج. إحلال
	١٠. حدد نوع التفاعل في المعادلة التالية $A + BC \rightarrow AC + B$ أ. اتحاد ب. تحلل ج. إحلال
	١١. تعتبر عملية البناء الضوئي من العمليات أ. الطاردة للطاقة ب. المنتجة للطاقة ج. الماصة للطاقة

انتهت الأسئلة... أتمنى لكم التوفيق

أ. ياسر العيساوي

اختبار الفصل العاشر - مادة العلوم - الصف السادس - الفصل الدراسي الثاني

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 وأرقام .
- 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 .

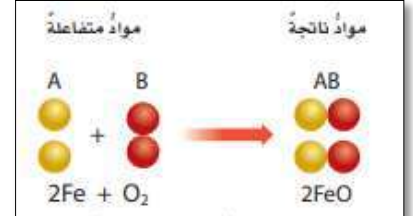
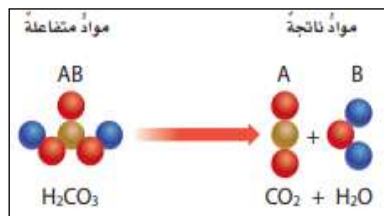
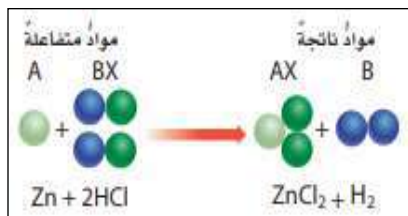
٦

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 ()

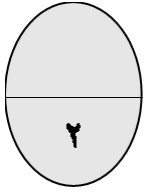
٢

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



٣

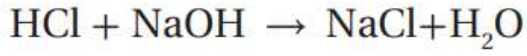
ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



.....

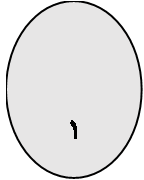


.....



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

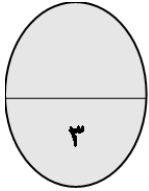


.....

اختر-ي الإجابة الصحيحة:

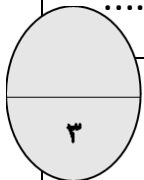
١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

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 ؟

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



موقع مادنتري

بالتوفيق جميلاتي.....أعبير الجناعي



نموذج الإجابة

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 وأرقام .

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)

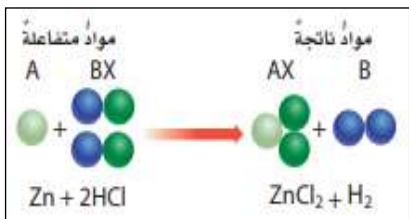
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

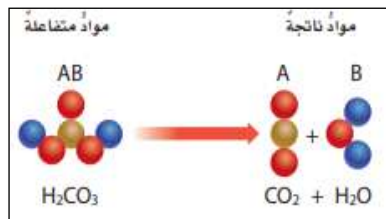
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

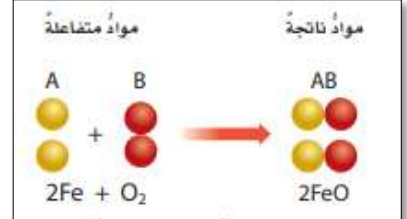
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



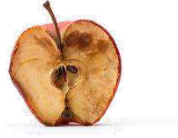
اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

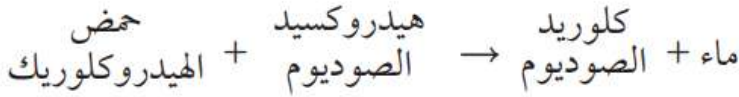
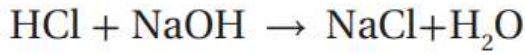
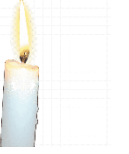


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

تغير اللون



اطلاق حرارة وضوء



من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

ماء + كلوريد الصوديوم

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

اسم الطالبة:

الصف:

اليوم:

التاريخ: / / ١٤٤٧ هـ

٢٠

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

السؤال الأول:

٧

أ) اختاري المصطلح العلمي المناسب للعبارة التالية :

(الكتلة - السبيكة - المخلوط - الحجم - الكثافة)

١. هي كمية المادة في الجسم. ()
٢. الحيز الذي يشغله الجسم. ()
٣. مادتان او اكثر 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			

ب) ضع كلفة 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 ارخميدس 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 لكن بالنجاح والتوفيق

اختبار (الفترة الثانية) لمادة العلوم للفصل الدراسي الثاني للعام ١٤٤٧ هـ

٢٠

اسم الطالب /

السؤال الاول / ضع الكلمات التاليه في المكان المناسب لها :

(الكتلة - المحلول - قانون حفظ الكتلة - التغير الكيميائي - المخلوط)

- ١- هوان الكتلة لا تزيد و لا تنقص في عملية اعداد المخاليط .
- ٢- مادتان مختلفتان او اكثر تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الاصلية .
- ٣- هي مقدار مافي الجسم من مادة .
- ٤- تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن المواد الاصلية .
- ٥ - المخلوط المتجانس المكون من مادة مذابة في مادة أخرى يسمى

السؤال الثاني / صل كل عمود (١) بما يناسبه من العمود (ب) فيماتي :

ب	أ
أكبر كميته من المادة يمكن ادائها في كميته معينه من المذيب	(١) الرابطة الكيميائية
قوة تجعل الذرات تترايط معا	(٢) الذائبية
مواد موجودة قبل حدوث التفاعل الكيميائي	(٣) المواد الغازية
تغيرلا ينتج عنه مادة جديدة	(٤) التغير الفيزيائي
ليس لها شكل او حجم محددان	(٥) المواد المتفاعلة

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة وذلك بوضع علامة (✓) في الدائرة المناسبة :

١	التفاعلات التي تطلق الطاقة تسمى :
أ - الطاردة <input type="radio"/>	ب - الماصة <input type="radio"/>
ج - المتعادلة <input type="radio"/>	
٢	ما نوع المخلوط المكون من الملح والماء :
أ - مخلوط متجانس <input type="radio"/>	ب - مادة غروية <input type="radio"/>
ج - سببكية <input type="radio"/>	
٣	المخلوط الذي يتكون من فلز او اكثر ومواد صلبة أخرى يسمى :
أ - السببكية <input type="radio"/>	ب - المغناطيس <input type="radio"/>
ج - المحلول <input type="radio"/>	
٤	أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة :
أ - القساوة <input type="radio"/>	ب - الكثافة <input type="radio"/>
ج - القابلية للاشتعال <input type="radio"/>	
٥	ما الخاصية التي تحدد إمكانية انغمار جسم صلب في سائل :
أ - اللون <input type="radio"/>	ب - الوزن <input type="radio"/>
ج - الكثافة <input type="radio"/>	
٦	عملية تفصل فيها مكونات المخلوط بالتبخر والتكاثف تسمى :
أ - المغناطيسية <input type="radio"/>	ب - التقطير <input type="radio"/>
ج - الترشيح <input type="radio"/>	
٧	من الأمثلة على المخاليط :
أ - الذهب <input type="radio"/>	ب - السلطة <input type="radio"/>
ج - الاكسجين <input type="radio"/>	
٨	أي المواد ينصح باستخدامها لتغليف سلك نحاسي موصل بالكهرباء :
أ - الحديد <input type="radio"/>	ب - المطاط <input type="radio"/>
ج - الذهب <input type="radio"/>	
٩	تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل أهمها :
أ - التركيز <input type="radio"/>	ب - التحلل <input type="radio"/>
ج - الاندماج <input type="radio"/>	

السؤال الرابع / عدد أنواع التفاعلات الكيميائية ؟

.....

انتهت الأسئلة

التاريخ /

الاسم /

١- اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١	هو الحيز الذي يشغله الجسم		
	(أ) الحجم	(ب) الكتلة	(ج) الوزن
٢	من حالات المادة وهي الأقل كثافة والأكثر طاقة		
	(أ) الصلبة	(ب) الغازية	(ج) السائلة
٣	فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهولة		
	(أ) اللافلزات	(ب) العوازل	(ج) الموصلات
٤	ان الكتلة لاتزيد ولا تنقص في عملية إعداد المخاليط		
	(أ) المحاليل	(ب) المخاليط	(ج) حفظ الكتلة
٥	يتم فصل الرمل والماء عن طريق		
	(أ) الترشيح	(ب) النخل	(ج) الطفو

٢- ضعي علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية مع تصحيح الخطأ:

	صح ام خطأ	التصحيح
١		الحليب مثال على مخلوط غير متجانس معلق
٢		المعلق هو مخلوط تكون فيه دقائق مادة مشتتة أو منتشرة خلال مادة أخرى مسببه منع مرور الضوء من خلاله
٣		لفصل الماء من محلول الملح والماء يستعمل طريقة التبخر
٤		المذيب هو المادة التي تذوب
٥		المحلول هو اكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول

المعلمة/ خديجة العمري

التاريخ /

الاسم /

١- اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١	قوة تجعل الذرات تترابط معاً		
	(أ) الرابطة الكيميائية	(ب) التفاعل الكيميائي	(ج) المواد الناتجة
٢	التفاعل الذي يحدث نتيجة ارتباط الذرات معاً يسمى تفاعل		
	(أ) إحلال	(ب) اتحاد	(ج) تحلل
٣	التفاعلات التي تحتاج إلى طاقة تسمى تفاعلات		
	(أ) طاردة	(ب) تحلل	(ج) ماصة
٤	فلزات لا توجد منفردة في الطبيعة وتكون مركبات بسهولة		
	(أ) القلوية الأرضية	(ب) الانتقالية	(ج) القلوية
٥	لا فلز يستخدم في صناعة المصابيح الكهربائية		
	(أ) الأرجون	(ب) الهليوم	(ج) السليكون

٢- ضعي علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية مع تصحيح الخطأ:

الرقم	صحة ام خطأ	التصحيح
١		الأحماض مواد ذات طعم مر وملمس صابوني
٢		القواعد تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى الحمراء
٣		يسمى تفاعل الأحماض والقواعد تفاعل تعادل ينتج عنه ملح وماء
٤		التغير الفيزيائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية مختلفة عن خصائص المواد الأصلية
٥		المواد التي لها رقم هيدروجيني أقل من سبعة تكون قواعد

المعلمة/ خديجة العمري

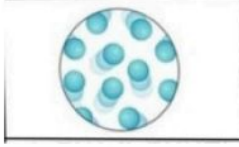
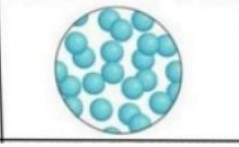


السؤال الأول :

(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 تتربط 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

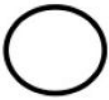
اكتب في الصفحة

.....

.....

.....

.....



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) معلق	(د) غروي
2- كيف يمكنني فصل مكونات مخلوط من الملح والرمل الناعم الأبيض؟			
(أ) الترشيح والتبخر	(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 الموصل 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

<p>مواد متفاعلة A BX Zn + 2HCl</p> <p>مواد ناتجة AX B ZnCl₂ + H₂</p>	<p>مواد متفاعلة AB H₂CO₃</p> <p>مواد ناتجة A B CO₂ + H₂O</p>	<p>مواد متفاعلة A B 2Fe + O₂</p> <p>مواد ناتجة AB 2FeO</p>
.....

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