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

اسم الطالب/ة:..... الفصل:.....

٢٠

السؤال الأول // اختار /ي الإجابة الصحيحة : (٥ درجات)

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

السؤال الثاني :اكمل/ي بالكلمات المناسبة : (٦درجات)

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 بـ .....
٤	٤. تسمى العناصر التي تشترك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات بـ .....
٥	٥. المقدار الذي يقيس قوة جذب الأرض للجسم ويقاس بوحدة النيوتن هو .....
٦	٦. الحيز الذي يشغله الجسم يُسمى .....

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

(٩ 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	الر ابطة الكيميائية هي قوة تجعل الذرات تتر ابط معاً.	( )
٤	زيادة درجة الحرارة تسبب عادة زيادة في سرعة حركة الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	( )
٥	القواعد هي مواد ذات طعم مروملمس صابوني.	( )
٦	أشباه الفلزات مثل السليكون توصل الكهرباء والحرارة بنفس كفاءة الفلزات تماماً.	( )
٧	يستخدم الملح الناتج عن تفاعل الأحماض والقواعد في صهر الجليد على الطرق.	( )
٨	يقاس الحجم عادة بوحدة النيوتن.	( )
٩	يُعد النحاس والذهب من الموصلات الجيدة للكهرباء والحرارة.	( )

((خالص الدعاء بالتوفيق ،،،،،،،،،،،،، أ / وداد الحربي))

موقع مادتي

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

نموذج الاجابة

اسم الطالب/ة:..... ((.نموذج إجابة)) ..... الفصل:.....

٢٠

السؤال الأول // اختار /ي الإجابة الصحيحة : (٥ درجات)

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

السؤال الثاني :اكمل/ي بالكلمات المناسبة : (٦درجات)

الحجم	شبة 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 .....

موقع مادتي

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

(٩ 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	الر ابطة الكيميائية هي قوة تجعل الذرات تتر ابط 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 بوحدة النيوتن.	(خطأ)
٩	يُعد النحاس والذهب من الموصلات الجيدة للكهرباء والحرارة.	(صح)

((خالص الدعاء بالتوفيق ،،،،،،،،،،،،، أ / وداد الحربي))

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية الإدارة العامة للتعليم بمنطقة ..... المدرسة /		المادة: العلوم الصف: السادس الابتدائي التاريخ: / / ١٤٤٧ هـ الزمن: ساعة اليوم : .....

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

* السؤال الأول:-

١٠

أ) أختاري خانة الإجابة الصحيحة:

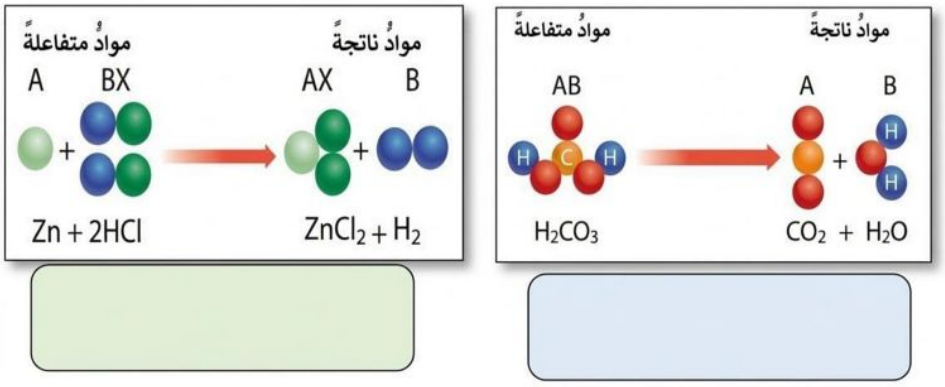
١	تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأنهما :								
	أ	لا يوصلان الكهرباء	ب	يوصلان الكهرباء	ج	ينجذبان للمغناطيس	د	يزيدان من وزن السلك	
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأي أداة مناسبة للفصل بينهما ؟								
	أ	شمعة	ب	ورق ترشيح	ج	قمع	د	مغناطيس	
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكاثف ؟								
	أ	الطفو	ب	الترشيح	ج	التقطير	د	الترسيب	
٤	أي مما يلى 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	

تابعي بقية الأسئلة في الصفحة التالية

* السؤال الثاني :-

١٠	

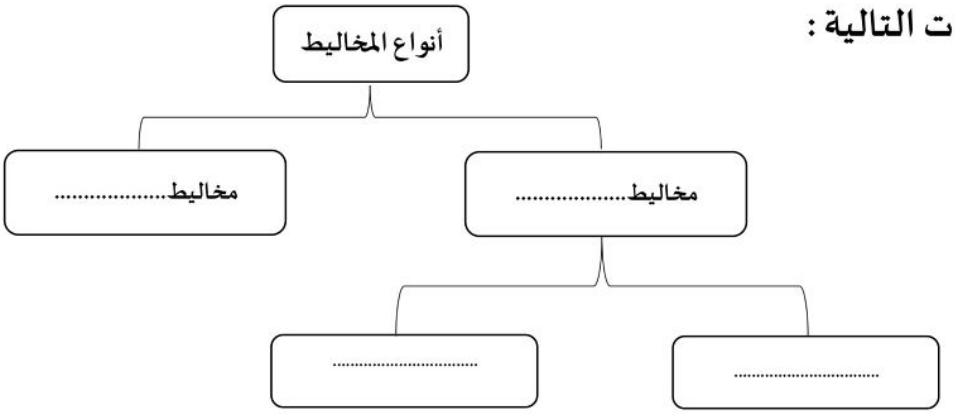
أ) صنفي التفاعلات الاتية إلى تفاعل [الاتحاد – التحلل – الإحلال]: ٢



ب) قارني بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها ؟ ٦

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

ج) اكملي الفراغات التالية : ٢



انتهت الأسئلة
مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

معلمة المادة / أ.

المملكة العربية السعودية الإدارة العامة للتعليم بمنطقة ..... المدرسة /		المادة:	العلوم
		الصف:	السادس الابتدائي
		التاريخ:	/ / ١٤٤٧ هـ
		الزمن:	ساعة
		اليوم :	.....

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

* 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	ينجذبان للمغناطيس	د	يزيدان من وزن السلك
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأي أداة مناسبة للفصل بينهما ؟							
	أ	شمعة	ب	ورق ترشيح	ج	قمع	د	مغناطيس
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكاثف ؟							
	أ	الطفو	ب	الترشيح	ج	التقطير	د	الترسيب
٤	أي مما يلى 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

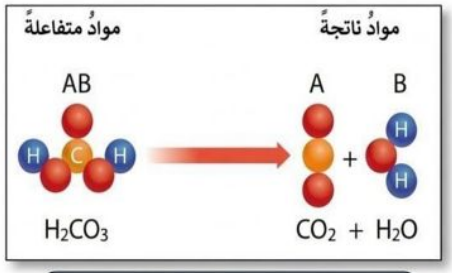
موقع مادتي

	١٠

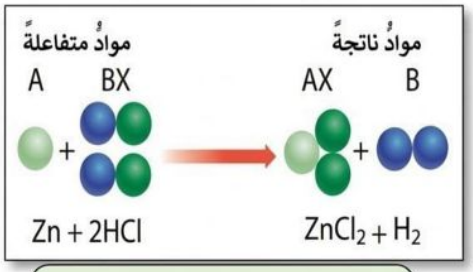
* السؤال الثاني :-

٢

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



التحلل



الإحلال

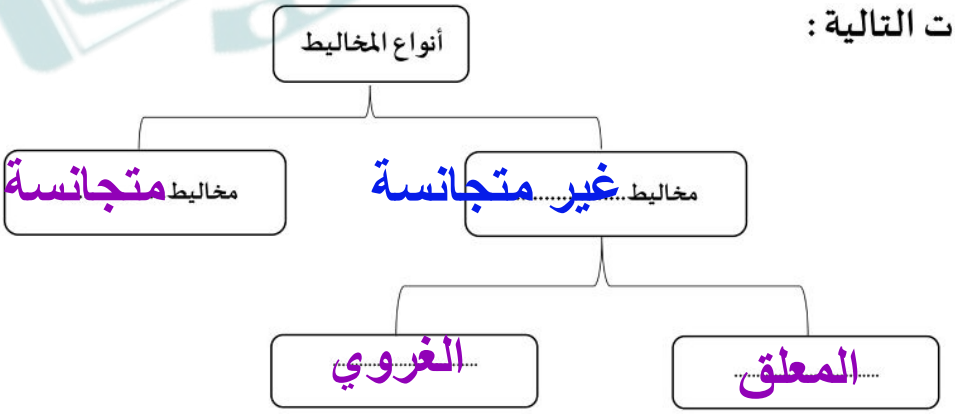
٦

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

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

٢

ج) اكملي الفراغات التالية :



انتهت الأسئلة

مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح

معلمة المادة / أ.

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم المدرسة الابتدائية		٢٠

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

الاسم :.....	الفصل :.....

*** السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة :** (٦ درجات)

١- فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهوله			
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 المقطرفي مقياس الرقم الهيدروجيني			
١٤	٧	صفر	٢

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

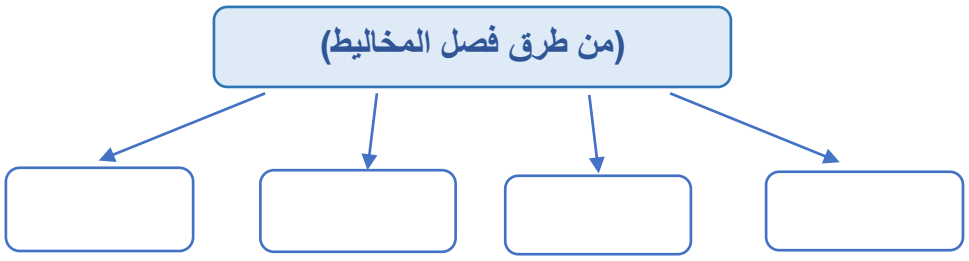
١-	الكواشف هي المواد التي يتغير لونها بوجود حمض أو قاعده .	( )
٢-	الخصائص الكيميائية هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .	( )
٣-	تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على التغير الكيميائي .	( )
٤ -	العملية التي يتحول فيها السائل الى غاز هي (التكثف) .	( )
٥-	تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة بالتفاعلات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

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها : (٦درجات)

الرابطة 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.

* السؤال الرابع : اكملي ما يلي : (درجتان)



طالبتي *

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة ..... أنت على الطريق)

معلمتك / وداد الحربي.

موقع مادتي

نموذج الاجابة

٢٠

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

الاسم :.....((نموذج إجابة)).....	الفصل :.....

* السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة : (٦ درجات)

١- فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهوله			
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 متراصة ومتلاصقة وتهتز في مكانها.	(صح)

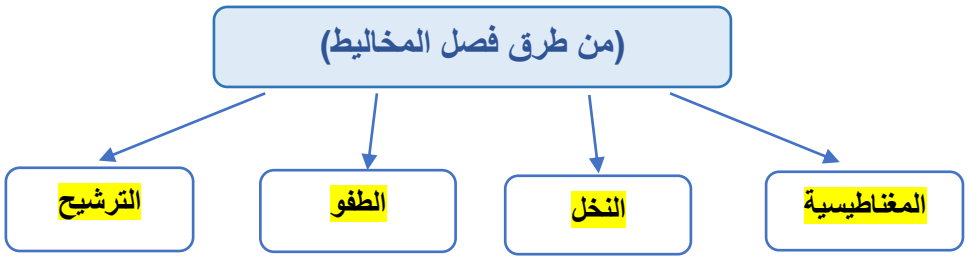
موقع مادتي

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها : (٦درجات)

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.

* السؤال الرابع : اكملي ما يلي : (درجتان)



طالبتي *

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة ..... أنت على الطريق)

معلمتك / وداد الحربي.

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

إدارة تعليم منطقة .....

مدرسة .....

اليوم: .....

التاريخ: / / ١٤٤٧هـ

٢٠

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

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

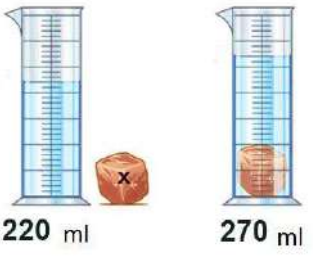
	١. تتكون المواد من ذرات ترتبط معاً.
	٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.
	٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧
	٤. الصيغة الكيميائية للماء هي H2o
	٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب

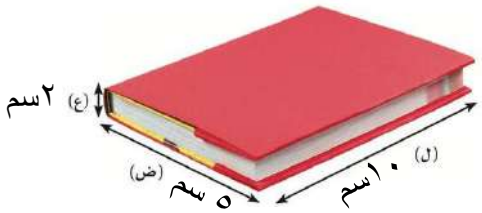
قانون حفظ الكتلة	العوازل	الكاشف	الموصلات	الذائبية	الكتلة

١.	اكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.
٢.	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او 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

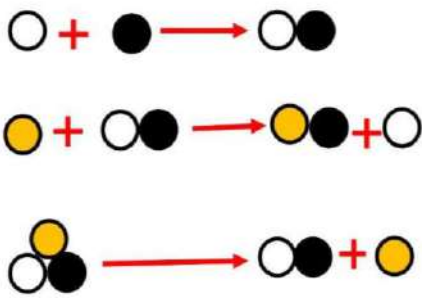


حجم الحجرة .....



حجم الكتاب .....

احدد نوع التفاعلات التالية:

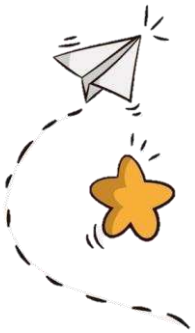


.....

.....

.....

"ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ"



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

إدارة تعليم منطقة .....

مدرسة .....

اليوم: .....

التاريخ: / / ١٤٤٧هـ

نموذج الاجابة

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

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 H2o
✓	٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.

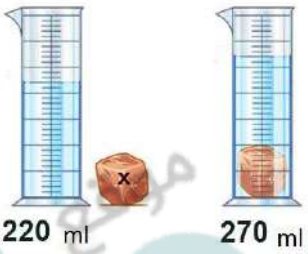
موقع مادتي

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب

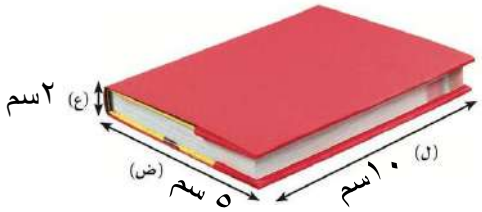
قانون حفظ الكتلة	العوازل	الكاشف	الموصلات	الذائبية	الكتلة

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

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



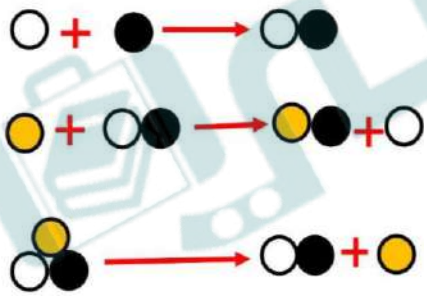
حجم الحجرة (٢٧٠ -٢٢٠=٥٠ مل)



حجم الكتاب = (ل×ض×ع)

(١٠×٥×٢ = ١٠٠سم٣)

احدد نوع التفاعلات التالية:

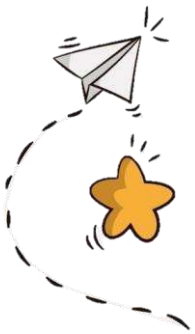


تفاعل اتحاد

تفاعل احلال

تفاعل تحلل

"ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ"



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

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

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 .....

يتبع

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 الاتية :-

١ـ يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . ( )

٢ـ الرابطة الكيمائية قوة تجعل الذرات تترابط معاً . ( )

٣ـ تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط . ( )

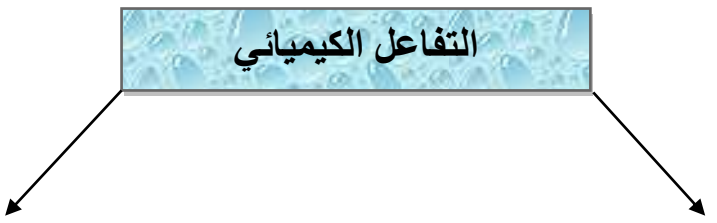
٤ـ وزني على القمر أقل من وزني على الأرض . ( )

٥ـ تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر . ( )

٦ـ الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O . ( )

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



....

انتهت الأسئلة

موقع مادتي

سكرة الشمري

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

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

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- ..... السبيكه ..... مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوجة مع مواد صلبة.

٦- الخصائص ..... الفيزيائيه ..... 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 مادتي

يتبع

السؤال الثاني :-

٣

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

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزئيات	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 الاتية :-

١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . (✓)

٢- الرابطة الكيمائية قوة تجعل الذرات تترابط معاً . (✓)

٣- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط . (✓)

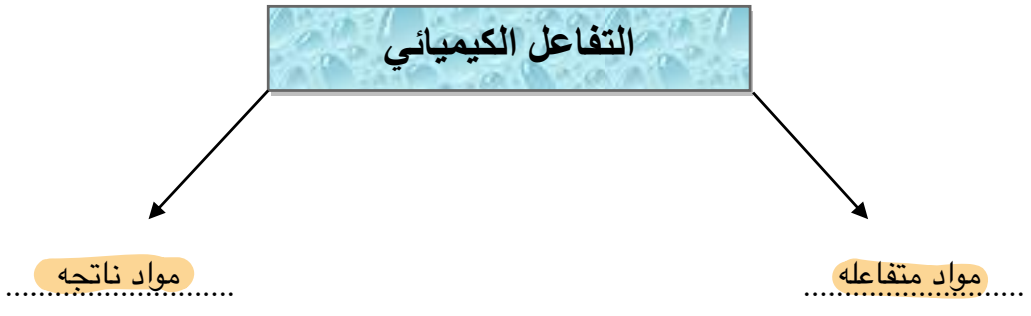
٤- وزني على القمر أقل من وزني على الأرض . (✓)

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

موقع مادتي

سكرة الشمري

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

السؤال الأول: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي **(٥درجات)**

١. لقياس كتلة جسم نستخدم:

أ	الميزان ذو الكفتين	ب	المسطرة المترية	جـ	الميزان النابضي

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

أ	التحلل الكيميائي	ب	الإحلال الكيميائي	جـ	الإتحاد الكيميائي

٣. السلطة مثال على:

أ	محلول	ب	مخلوط	جـ	مركب

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

أ	متعادلة	ب	أحماض	جـ	قواعد

٥. من الأمثلة على الفلزات الانتقالية:

أ	النحاس	ب	الكالسيوم	جـ	البوتاسيوم

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

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. ( )

السؤال الثاني: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. أكتبي المفهوم العلمي في الفراغ {الكاشف – الأحماض – المادة – المغناطيسية – المعادلة الكيميائية} **(٥درجات)**

١. (.....) كل شيء له كتلة وحجم.

٢. (.....) قدرة جسم على دفع أو سحب جسم آخر له خصائص مغناطيسية.

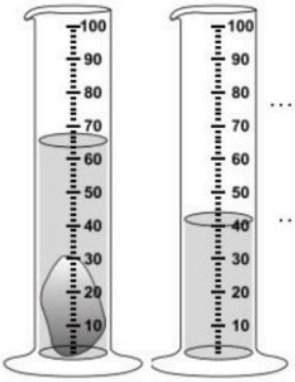
٣. (.....) مادة يتغير لونها مع وجود الحوامض أو القواعد.

٤. (.....) مواد ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء.

٥. (.....) الحروف والأرقام للدلالة على كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة التي يعبر عنها التفاعل الكيميائي.

ب. أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(درجتان)**

١. ما حجم الحجر المغمور في المخبار المدرج؟



.....

.....

٢. أكتبي مثالاً لكل من:

مادة حمضية: .....

مادة قاعدية: .....

جـ. رقمي المفاهيم في العمود (أ) بعباراتها الصحيحة في 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 مادتي

انتهت الأسئلة ،،،،،،تمنياتي للجميع بالتوفيق

معلمة المادة:

نموذج الاجابة

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

السؤال الأول: أجيبي عن الأسئلة الآتية: **(١٠درجات)**

أ. **اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي** **(٥درجات)**

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

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

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. (✓)

موقع مادتي

السؤال الثاني: أجيبي عن الأسئلة الآتية: (١٠درجات)

أ. أكتبي المفهوم العلمي في الفراغ {الكاشف – الأحماض – المادة – المغناطيسية – المعادلة الكيميائية} (٥درجات)

١. (المادة) كل شيء له كتلة وحجم.

٢. (المغناطيسية) قدرة جسم على دفع أو سحب جسم آخر له خصائص مغناطيسية.

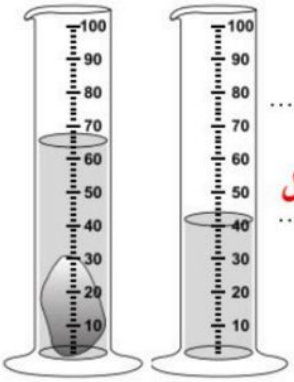
٣. (الكاشف) مادة يتغير لونها مع وجود الحوامض أو القواعد.

٤. (الأحماض) مواد ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء.

٥. (المعادلة الكيميائية) الحروف والأرقام للدلالة على كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة التي يعبر عنها التفاعل الكيميائي.

ب. أجيبي عن الأسئلة الآتية: (درجتان)

١. ما حجم الحجر المغمور في المخبار المدرج؟



.....

حجم الحجر = ٦٥-٤٠ = ٢٥ مل

.....

٢. أكتبي مثالاً لكل من:

مادة حمضية: الليمون

مادة قاعدية: الصابون

جـ. رقمي المفاهيم في العمود (أ) بعباراتها الصحيحة في العمود (ب): (٣ درجات)

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

انتهت الأسئلة ،،،،،،تمنياتي للجميع بالتوفيق

معلمة المادة:

موقع مادتي

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

اكتبي اسمك هنا: .....

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

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	.....

السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك.	٢
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):	٣

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.

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

السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.	٥

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

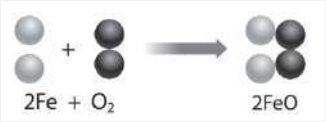
٣- أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟

(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:		٥
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 مادتي

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها الحربي

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

نموذج الاجابة

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

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

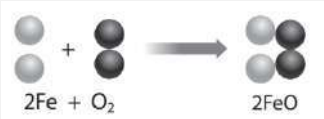
السؤال الأول (ب) أجيبي عن الأسئلة التي أمامك.	٢
١ – ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟	
الرسمة تمثل مقياس الرقم الهيدروجيني	
٢ – ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها 2؟	
الليمون	

السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):	٣

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.

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

موقع مدارسنا

السؤال الثاني (أ) اختاري الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية.		٥
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:		٥
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 مادتي

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها الحربي

المملكة العربية السعودية

إدارة التعليم بمحافظة

مدرسة

٢٠

اسم الطالب : .....

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

السؤال الأول

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

١	يقاس الحجم بوحدة الملليتر	( )
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 الحراره والكهرباء من خلالها	( )
١٠	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون والملمس	( )

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة فى الفراغ المناسب فيما يلى؟

(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) .....

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

إدارة التعليم بمحافظة

مدرسة

نموذج الاجابة

٢٠

اسم الطالب : .....

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

السؤال الأول

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

١	يقاس الحجم بوحدة الملليتر	(√)
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 الحراره والكهرباء من خلالها	(√)
١٠	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون والملمس	(√)

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة فى الفراغ المناسب فيما يلى؟

(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 موجوده 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

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

موقع مادتي

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

اسم الطالب		درجة الطالب	
			٢٨

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: ١٣ درجات

١- أي من المخاليط التالية يُعد مخلوطاً غروياً تشتت دقائقه الضوء وتمنع مروره؟

(أ) الضباب (ب) الرمل والماء (ج) السلطة (د) المكسرات

٢- ما هي المعادلة الصحيحة لحساب الكثافة؟

(أ) كثافة = كتلة × حجم (ب) كثافة = $\frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$ (ج) كثافة = $\frac{\text{حجم}}{\text{كتلة}}$ (د) كثافة = كتلة + 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) 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 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 المالح؟

(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):

٥ 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)

٥ 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:

٥ 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 مادتي

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

نموذج الاجابة

الطالب	
٢٨	

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

١٣ درجات

١- أي من المخاليط التالية يُعد مخلوطاً غروياً تشتت دقائقه الضوء وتمنع مروره؟

(أ) الضباب | (ب) الرمل والماء | (ج) السلطة | (د) المكسرات

٢- ما هي المعادلة الصحيحة لحساب الكثافة؟

(أ) كثافة = كتلة × حجم | (ب) كثافة = $\frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$ | (ج) كثافة = $\frac{\text{حجم}}{\text{كتلة}}$ | (د) كثافة = كتلة + 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) 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 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 المالح؟

(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

موقع مادتي

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

٥ 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)

٥ 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:

٥ 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

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

ادارة تعليم
مدرسة

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

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) 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) جم /سم٣	ب) جم/سم٢	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 الأنتقالية.
٥. الحالة ..... ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.		
أ) السائلة	ب) الغازية	ج) الصلبة

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

ادارة تعليم
مدرسة

نموذج الاجابة

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

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أما العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١.	يستعمل غاز الهيليوم في البالونات لأن كثافة الهيليوم 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) جم /سم٣	ب) جم/سم٢	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 الأنتقالية.
٥. الحالة ..... ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.		
أ) السائلة	ب) الغازية	ج) الصلبة

موقع مادتي

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

#	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.	( )
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 مادتي

نموذج الاجابة

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

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

موقع مادتي

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 او الضوء.

موقع مادتي

المملكة العربية السعودية

الصف السادس الابتدائي

المادة: علوم

الزمن: حصة دراسية

إدارة التعليم بالمدينة – مكتب العوالي

مدرسة زيد الخير

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

اسم الطالب		الفصل		الدرجة النهائية	
					٢٠

أختر الإجابة الصحيحة فيما يلي. لا تختر 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 الارض

أ. مساو	ب. أكبر	ج. أصغر

٣. تقف هذه الحشرة على الماء بسبب

أ. انعدام الجاذبية	ب. وزن الحشرة	ج. التوتر السطحي

٤. يتحول المخلوط الى ..... إذا اتحدت عناصره كيميائيا

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 تترابط معاً

أ. رابطة كيميائية	ب. فلزات	ج. محاليل

٧. ما هي المواد الناتجة في المعادلة التالية

$C3H8 + O2 \rightarrow H2O + CO2$

أ. O2	ب. H2O	ج. H2O + CO2

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. المُنتجة للطاقة	ج. الماصة للطاقة

١٢. نحن مجموعة من الغازات اللافلزية التي لا تتفاعل مع أي مواد اخرى، فمن نحن؟

أ. الهالوجينات	ب. الغازات القديمة	ج. الغازات النبيلة

١٣. الكالسيوم والماغنسيوم عنصران اساسيان للعديد من المخلوقات الحية، 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 أستخدم على نطاق واسع في صناعة الرقائق الإلكترونية، وكان لي دور كبير في تطور التكنولوجيا الحديثة. سُمّيت المنطقة الجنوبية من خليج سان فرانسيسكو باسمي، وهي اليوم تُعد موطنًا لأهم شركات التقنية في العالم. فمن أكون؟

أ. النحاس	ب. السيلكون	ج. الالمنيوم

١٦. مواد طعمها مر، ملمسها صابوني، وتحول ورق تباع الشمس من اللون الأحمر الى الأزرق.

أ. متعادلة	ب. احماض	ج. قواعد

١٧. يُفرز البنكرياس ..... لحماية غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة

أ. عصارة هضمية قاعدية	ب. أحماض	ج. مواد متعادلة

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 تفكيك رابطة كيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة

صح	خطأ

٢٠. تغير ينتج عنه مادة جديدة

أ. كيميائي	ب. فيزيائي	ج. مفاجئ

انتهت الأسئلة... أتمنى لكم التوفيق

أ. ياسر العيساوي

موقع مادتي

الصف السادس الابتدائي

المادة: علوم

الزمن: حصة دراسية

نموذج الاجابة

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

اسم الطالب		الفصل		الدرجة النهائية	
					٢٠

أختر الإجابة الصحيحة فيما يلي. لا تختر 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 الارض

أ. مساو	ب. أكبر	ج. أصغر

٣. تقف هذه الحشرة على الماء بسبب

أ. انعدام الجاذبية	ب. وزن الحشرة	ج. التوتر السطحي

٤. يتحول المخلوط الى ..... إذا اتحدت عناصره كيميائيا

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 تترابط معاً

أ. رابطة كيميائية	ب. فلزات	ج. محاليل

٧. ما هي المواد الناتجة في المعادلة التالية

$C3H8 + O2 \rightarrow H2O + CO2$

أ. O2	ب. H2O	ج. H2O + CO2

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. المُنتجة للطاقة	ج. الماصة للطاقة

١٢. نحن مجموعة من الغازات اللافلزية التي لا تتفاعل مع أي مواد اخرى، فمن نحن؟

أ. الهالوجينات	ب. الغازات القديمة	ج. الغازات النبيلة

١٣. الكالسيوم والماغنسيوم عنصران اساسيان للعديد من المخلوقات الحية، 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 أستخدم على نطاق واسع في صناعة الرقائق الإلكترونية، وكان لي دور كبير في تطور التكنولوجيا الحديثة. سُمّيت المنطقة الجنوبية من خليج سان فرانسيسكو باسمي، وهي اليوم تُعد موطنًا لأهم شركات التقنية في العالم. فمن أكون؟

أ. النحاس	ب. السيلكون	ج. الالمنيوم

١٦. مواد طعمها مر، ملمسها صابوني، وتحول ورق تباع الشمس من اللون الأحمر الى الأزرق.

أ. متعادلة	ب. احماض	ج. قواعد

١٧. يُفرز البنكرياس ..... لحماية غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة

أ. عصارة هضمية قاعدية	ب. أحماض	ج. مواد متعادلة

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 تفكيك رابطة كيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة

صح	خطأ

٢٠. تغير ينتج عنه مادة جديدة

أ. كيميائي	ب. فيزيائي	ج. مفاجئ

انتهت الأسئلة... أتمنى لكم التوفيق

أ. ياسر العيساوي

موقع مادتي

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

أفكر .. أحلل .. ثم أجيب

الاسم/	الصف/

٢٠

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.

٦

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

٢

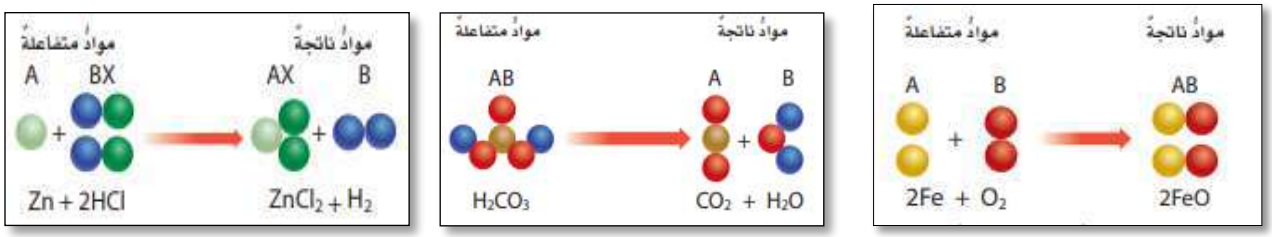
١- تتكون الرابطة الكيمائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى ( )

٢- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماصٍ 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 الاتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



٣

ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

....

٢

.....

من المعادلة التي أمام ماهي المواد الناتجة عن التفاعل

$$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$$

حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

١

.....

.....

اختار-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

٣

.....

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

الأحماض	القواعد
ملمسها	ملمسها .....
ذات طعم	ذات طعم .....
تحول ورقة تباع الشمس	تحول ورقة تباع الشمس .....

٣

.....

موقع مادتي

بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي

نموذج الاجابة

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما ياتي :

[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 الكيمائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى (صح)

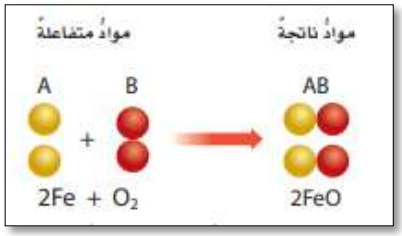
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

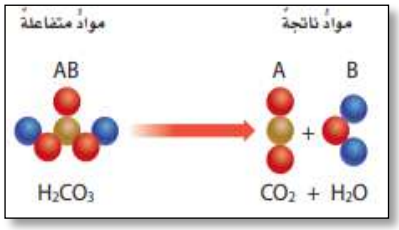
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

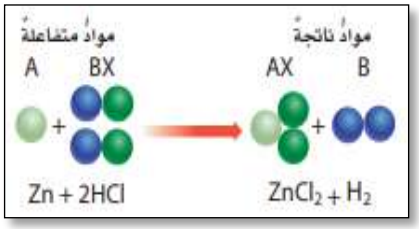
صنف-ي التفاعلات الاتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



اتحاد



تحلل



احلال

موقع مادتي

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

.....

ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

اطلاق حرارة وضوء

تغير اللون

.....

من المعادلة التي أمام ماهي المواد الناتجة عن التفاعل

$$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$$

حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

.....**ماء** + **كلوريد الصوديوم**.....

.....

اختار-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 مادتي

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بجدة
ب / ١٠٩

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 للعبارات التالية :

(الكتلة ـ السبيكة ـ المخلوط ـ الحجم ـ الكثافة)

١. هي كمية المادة في الجسم. ( )

٢. الحيز الذي يشغله الجسم. ( )

٣ . مادتان او اكثر تمتزجان معا ولا تكونان مادة جديدة. ( )

٤ ـ مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى. ( )

٥ ـ 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 ارخميدس الطفو والانغمار . ( )

السؤال الثالث :

٦

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 ـ الوزن

٣ ـ أي مما يلي يبطئ عملية الذوبان:

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

٤ / الوحدة التي تقيس الوزن هي :

أ ـ كجم ب ـ نيوتن ج ـ متر د ـ سم

٥ / أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة.

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

٦/ عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكثف.

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

انتهت الأسئلة

تمنياتي لكن بالنجاح والتوفيق

معلمة المادة / سعدى الزهراني

المملكة العربية السعودية

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة بيشه

المهلب بن ابي صفرة الابتدائية والمتوسطة

المادة : علوم

الصف : السادس الابتدائي

التاريخ : / / ١٤٤٧

٢٠

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

اسم الطالب / .....

السؤال الاول / ضع الكلمات التاليه في المكان المناسب لها :

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

١- ..... **هو ان 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 جديده لها خصائص كيميائية تختلف عن المواد االاصلية** .

٥ - **المخلوط المتجانس المكون من مادة مذابة في مادة أخرى يسمى** .....

السؤال الثاني / صل كل عمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب) فيمايأتي :

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

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

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

السؤال الرابع / عدد أنواع التفاعلات الكيميائية ؟

.....

.....

انتهت الأسئلة

معلم المادة / عبدالله سعد القرني

اختبار قصير الفصل التاسع المادة لصف السادس الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧هـ

الاسم / التاريخ /

١-اختاري الإجابة االصحيحة فيما يلي :

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

٢-ضعي علامة صح أو خطاء أمام العبارات التاليه مع تصحيح الخطاء:

		صح ام خطاء	التصحيح
١	الحليب مثال على مخلوط غير متجانس معلق		
٢	المعلق هو مخلوط تكون فية 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

موقع مادتي

اختبار قصير الفصل العاشر التغيرات والخصائص الكيميائية لصف السادس الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧هـ

الاسم / التاريخ /

١-اختاري الإجابة االصحيحة فيما يلي :

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

٢-ضعي علامة صح أو خطاء أمام العبارات التاليه مع تصحيح الخطاء:

		صح ام خطاء	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 عنة ملح وماء		
٤	التغير الفيزيائي ينتج عنة مواد جديدة لها خصائص كيميائية مختلفة عن خصائص المواد الأصلية		
٥	المواد التي لها رقم هيدروجيني اقل من سبعة تكون قواعد		

المعلمة/ خديجة العمري

موقع مادتي

المادة / علوم -الصف السادس /..... المدرسة.....

اسم الطالبة /.....

20

السؤال الأول :

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

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

1- كل شيء له كتلة وحجم (.....)

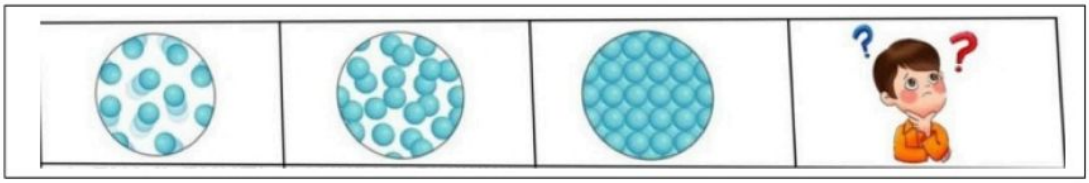
2- مادتان مختلفتان أوأكثر،تختلطان مع بعضهمامع احتفاظ كل مادة بخواصهاالأصلية (.....)

3- قوة تجعل الذرات تترابط معا (.....)

4- أكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول (.....)

5- من التفاعلات التي تطلق الطاقة (.....)

ب/ أقارن بين حالات المادة بماياسب 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

الألماس

الذهب

المغناطيس

النحاس

....

اقلبي الصفحة

المادة / علوم -الصف السادس /..... المدرسة.....

اسم الطالبة /.....

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

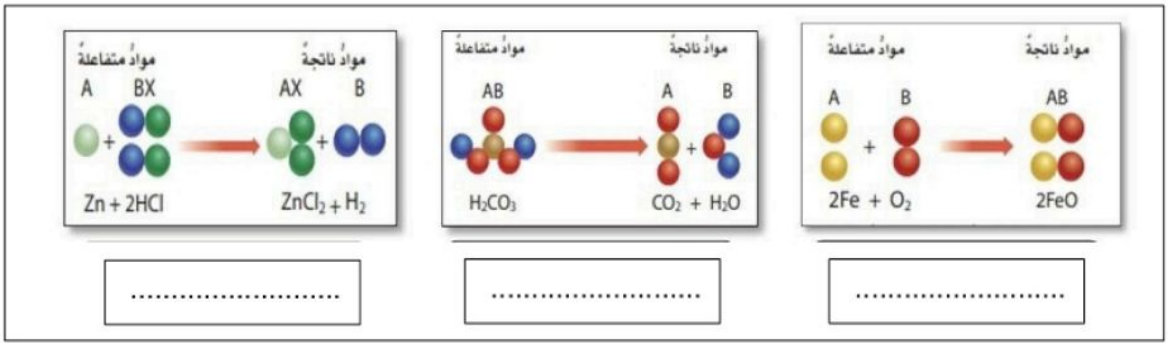
4- ينصح باستخدام طبقة من المطاط أوالبلاستيك لتغليف سلك النحاس الموصول بالكهرباء لأن كليهما :

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

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

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

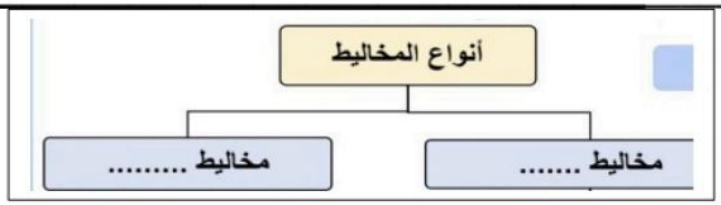
ب) أصنف التفاعلات التالية إلى تفاعل (الاتحاد – التحلل – الإحلال) :. 3



....

ج- أجيبي عن المطلوب منك :

1) أكمل الخريطة التالية :1



2)أحسب حجم مايلي :1

المعطيات :

270 ml بعد الزيادة

220 ml قبل الزيادة

حجم الحجرة .....

.....

.....

.....

انتهت الأسئلة

موقع مادتي