

تم تحميل وعرض المادة من

منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع
المناهج وتحضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



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

الفصل:

الاسم:

(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 .	()
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 (التكتف) .	()
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 :

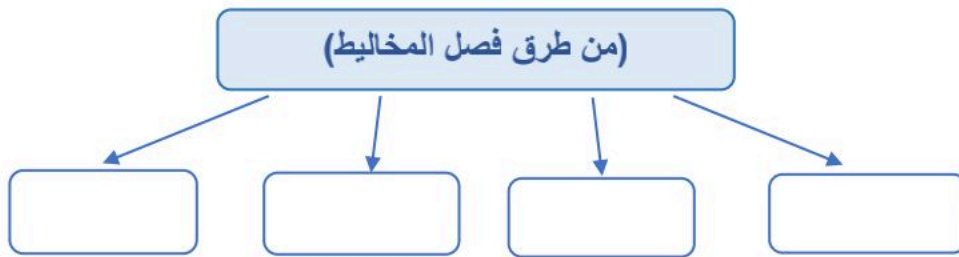


الرابطة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

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.

(درجتان)

* السؤال الرابع : اكملي ما يلي :



* طالبي

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

معلمتك / وداد الحريري.



موقع منهجي
mnhaji.com



نموذج الإجابة

((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 اي 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 :

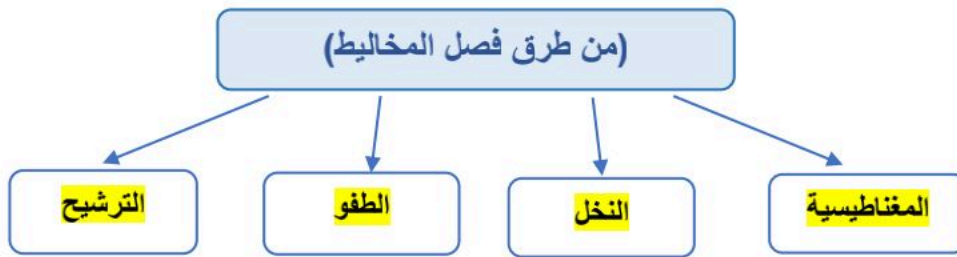


الرابطة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

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 الحرني.



موقع منهجي
mnhaji.com



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

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

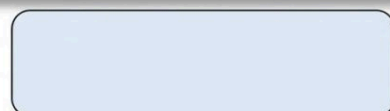
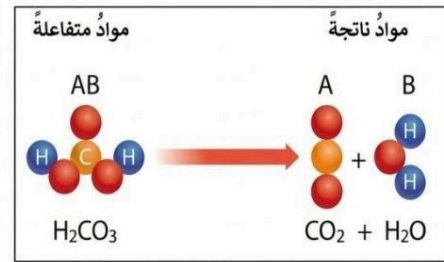
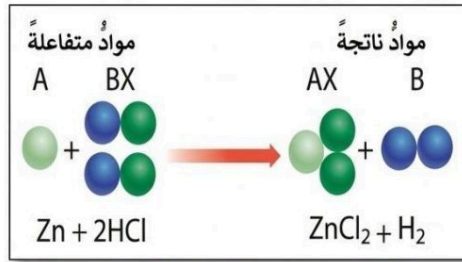
* السؤال الأول:-

أ) اختاري خانة الإجابة الصحيحة:

١٠	
١	تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأنهما : أ لا يوصلان الكهرباء ب يوصلان الكهرباء ج يجذبان للمغناطيس د يزيدان من وزن السلك
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأى أداة مناسبة للفصل بينهما ؟ أ شمعة ب ورق ترشيح ج قمع د مغناطيس
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف ؟ أ الطفو ب الترشيح ج التقطير د الترسيب
٤	أي مما يلي يعد تغيراً من التغيرات الكيميائية أ صدأ الحديد ب تهشيم الزجاج ج تقطيع الورق د ذوبان السكر في الماء
٥	نسمي المواد الموجودة قبل حدوث التفاعل الكيميائي بالمواد : أ المحفزة ب المتعادلة ج الناتجة د المتفاعلة
٦	أي الخيارات التالية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معاً؟ أ لا يتفاعلان ب ينتجان ملحاً وماء ج يصبح الحمض أقوى د تصبح القاعدة أقوى
٧	تسمى طريقة التعبير عن التغير الكيميائي باستعمال الحروف والأرقام للمواد المتفاعلة والناتجة ب: 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 :-

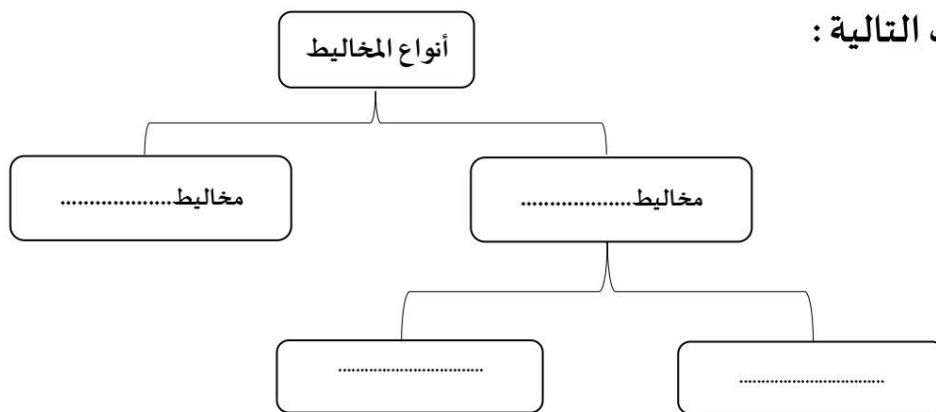
أ) صنفى التفاعلات الاتية إلى تفاعل [الاتحاد – التحلل – الإحلال]:



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



نهودج الإجابة

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

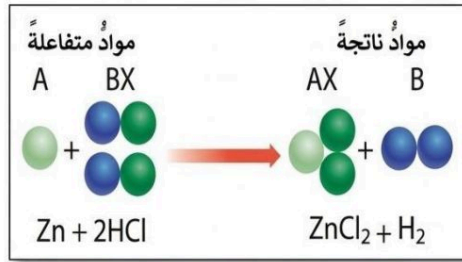
* السؤال الأول:-

أ) اختاري خانة الإجابة الصحيحة:

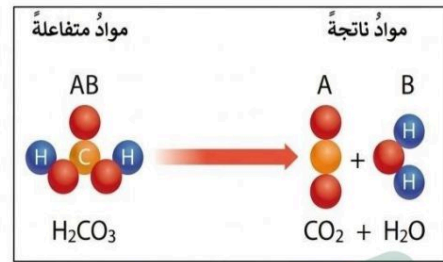
١	تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأمنهما :	أ	لا يوصلان الكهرباء	ب	يوصلان الكهرباء	ج	ينجذبان للمغناطيس	د	يزيدان من وزن السلك			
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأى أداة مناسبة للفصل بينهما ؟	أ	شمعة	ب	ورق ترشيح	ج	قمع	د	مغناطيس			
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف ؟	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	النتيجة	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 والنتيجة بـ:	أ	المعادلة الكيميائية	ب	التعادل الكيميائي	ج	الرمز الكيميائي	د	الخاصية الكيميائية			
٨	حسب مقياس الرقم الهيدروجيني الذي أمامك ، في أي منطقة تضع الصابون والماء				أ	كلاهما عند A	ب	كلاهما عند C	ج	الصابون في A والماء في B	د	الصابون في A والماء في C
٩	ما نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات من الرمل والماء؟	أ	متجانس	ب	مستحلب	ج	معلق	د	غروي			
١٠	ماذا تُسمى الجسيمات السالبة الشحنة التي تدور حول نواة الذرة؟	أ	الإلكترونات	ب	البروتونات	ج	النيوترونات	د	الفوتونات			

* السؤال الثاني :-

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



الإحلال

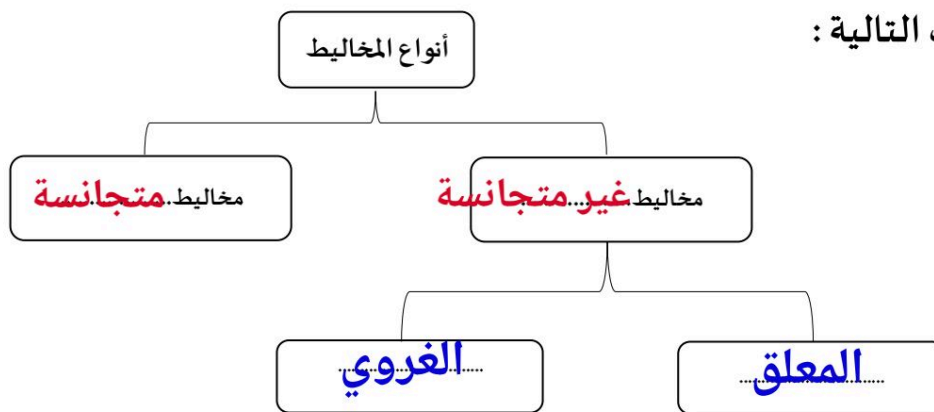


التحلل

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

القواعد	الأحماض	أوجه المقارنة
صابوني	حارق	لمسها
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

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

نموذج الإجابة

٢٠

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

(٥ درجات)

السؤال الأول // اختار/ي الإجابة الصحيحة :



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

(٦ درجات)

السؤال الثاني: اكمل/ي بالكلمات المناسبة :



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

١	١. ينص قانون .. حفظ الكتلة.. على أن المادة لا تفتى 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 ..

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس ابتدائي – الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

الصف: السادس (.....)

اسم الطالب:

السؤال الأول: ضع دائرة حول الحرف الذي يمثل الاختيار الصحيح فيما يلي :

١- أيّ مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟

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

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

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

٣- أيّ مما يأتي غالباً ما يبطئ عملية الذوبان؟

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

٤- ما نوع المخلوط المكون من الملح والماء؟

أ	مخلوط غير متجانس.	ب	سبيكة.	ج	مخلوط متجانس.	د	مادة غروية.
---	-------------------	---	--------	---	---------------	---	-------------

٥- أي مما يأتي مثال على تفاعلات التحلل؟

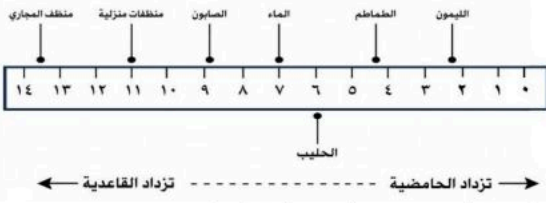
أ	تكون ثاني أكسيد الكربون والماء من حمض الكربونيك.	ب	تجمد الماء وتكون الجليد.	ج	تفاعل كلوريد الفضة والرصاص لتكوين كلوريد الرصاص والفضة.	د	تفاعل الحديد والاكسجين لتكوين أكسيد الحديد.
---	--	---	--------------------------	---	---	---	---

٦- أي مما يأتي ليس تغيراً كيميائياً؟

أ	اختلاط السكر بالماء.	ب	تصبح رائحة البيض كريهة عند ما يفسد.	ج	تحول لون شريحة التفاح إلى اللون البني عند تعرضها للهواء.	د	احتراق الخشب.
---	----------------------	---	-------------------------------------	---	--	---	---------------

٧- أي الخيارات الآتية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معا؟

أ	يصبح الحمض أقوى.	ب	لا يتفاعلان.	ج	تصبح القاعدة أقوى.	د	ينتجان ملحاً وماءً.
---	------------------	---	--------------	---	--------------------	---	---------------------



٨- أدرس المخطط الآتي: أي المواد الآتية حمضية؟

أ	الصابون.	ب	الماء.	ج	المنظفات المنزلية.	د	الطماطم.
---	----------	---	--------	---	--------------------	---	----------

السؤال الثاني: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي:

١	()	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة.
٢	()	في المخلوط، تفقد المواد خصائصها الكيميائية الأصلية وتنتج مادة جديدة.
٣	()	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.
٤	()	القواعد تحوّل ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر.

السؤال الثالث: أكمل كلا من الجمل التالية بالعبارة المناسبة:

المواد المتفاعلة المحلول التبخر التغير الكيميائي أشباه الفلزات الجسم الصلب

- تسمى العناصر التي تشترك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات بـ
- تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على
- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التغير الكيميائي
- المخلوط المتجانس المكون من مادة مذابة في مادة أخرى يُسمى
- العملية التي يتحول فيها السائل إلى غاز تُسمى
- تكون جزيئاته مترابطة ومتلاصقة وتهتز في مكانها.

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة الآتية:

١- ما العوامل الأخرى التي تؤثر على سرعة التفاعل الكيميائي؟ عدد اثنين.

١- -٢

٢- أذكر مثالين على مواد عازلة للحرارة والكهرباء؟

١- -٢

نموذج الإجابة

٢٠

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس ابتدائي - الفصل الدراسي الثاني لعام ١٤٤٧ هـ

الصف: السادس (.....)

اسم الطالب:

السؤال الأول: ضع دائرة حول الحرف الذي يمثل الاختيار الصحيح فيما يلي :

١- أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟

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

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

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

٣- أي مما يأتي غالباً ما يبطئ عملية الذوبان؟

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

٤- ما نوع المخلوط المكون من الملح والماء؟

أ	مخلوط غير متجانس	ب	سبيكة	ج	مخلوط متجانس	د	مادة غروية
---	------------------	---	-------	---	--------------	---	------------

٥- أي مما يأتي مثال على تفاعلات التحلل؟

أ	تكون ثاني أكسيد الكربون والماء من حمض الكربونيك	ب	تجمد الماء وتكون الجليد	ج	تفاعل كلوريد الفضة والرصاص لتكوين كلوريد الرصاص والفضة	د	تفاعل الحديد والاكسجين لتكوين أكسيد الحديد
---	---	---	-------------------------	---	--	---	--

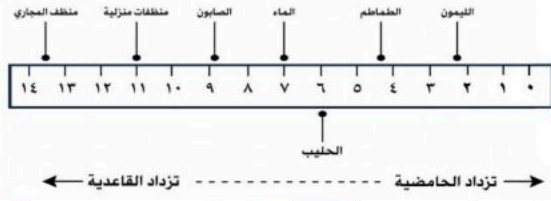
٦- أي مما يأتي ليس تغيراً كيميائياً؟

أ	اختلاط السكر بالماء	ب	تصبح رائحة البيض كريهة عند ما يفسد	ج	تحول لون شريحة التفاح إلى اللون البني عند تعرضها للهواء	د	احتراق الخشب
---	---------------------	---	------------------------------------	---	---	---	--------------



٧- أي الخيارات الآتية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معا؟

أ	يصبح الحمض أقوى.	ب	لا يتفاعلان.	ج	تصبح القاعدة أقوى.	د	ينتجان ملحاً وماءً.
---	------------------	---	--------------	---	--------------------	---	---------------------



٨- أدرس المخطط الآتي: أي المواد الآتية حمضية؟

أ	الصابون.	ب	الماء.	ج	المنظفات المنزلية.	د	الطماطم.
---	----------	---	--------	---	--------------------	---	----------

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي:

١	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة.	✓
٢	في المخلوط، تفقد المواد خصائصها الكيميائية الأصلية وتنتج مادة جديدة.	✗
٣	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.	✓
٤	القواعد تحوّل ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى اللون الأحمر.	✗

السؤال الثالث: أكمل كلا من الجمل التالية بالعبارة المناسبة:

المواد المتفاعلة المحلول التبخر التغير الكيميائي أشباه الفلزات الجسم الصلب

- تسمى العناصر التي تشترك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات بـ **أشباه الفلزات**...
- تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على **التغير الكيميائي**.
- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التغير الكيميائي **المواد المتفاعلة**.
- المخلوط المتجانس المكون من مادة مذابة في مادة أخرى يُسمى **المحلول**.....
- العملية التي يتحول فيها السائل إلى غاز تُسمى **التبخّر**.....
- الجسم الصلب** تكون جزيئاته مترابطة ومتلاصقة وتهتز في مكانها.

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة الآتية:

- ما العوامل الأخرى التي تؤثر على سرعة التفاعل الكيميائي؟ عدد اثنين.
- درجة الحرارة** ١- **الضغط** ٢-
- أذكر مثالين على مواد عازلة للحرارة والكهرباء؟
- الزجاج** ١- **المطاط** ٢-

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم - الصف السادس ابتدائي - الفصل الدراسي الثاني

٢٠

اختر الإجابة الصحيحة:



١ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة ؟

أ القساوة ب درجة الغليان ج الكثافة د القابلية للاشتعال

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

أ الكتلة ب الكثافة ج الوزن د اللون

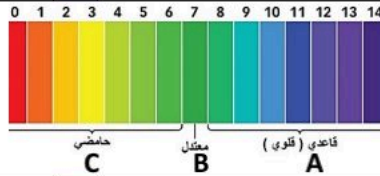
٣ - ما نوع المخروط الذي يتكون من حبيبات من الرمل والماء ؟

أ متجانس ب معلق ج مستحلب د غروي

٤ - أي التغيرات الآتية تغير كيميائي ؟

أ قلي البيض ب تبخر الماء ج تقطيع الخشب د ذوبان السكر في الماء

٥ - 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

ضع علامة ✓ أو ✗ أمام العبارات التالية:



١ - الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O

٢ - قانون نيوتن الأول: لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه.

٣ - وحدة قياس الوزن هي نيوتن .

٤ - التسارع هو المسافة التي يتحركها جسم في زمن معين.

٥ - السرعة المتجهة تقيس سرعة الجسم فقط .

ضع الكلمات التالية في أماكنها المناسبة:



الكاشف

قانون حفظ
الكتلة

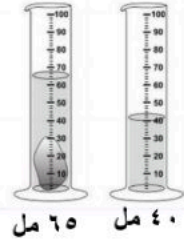
السبب

الإطار المرجعي

الاحتكاك

الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية إعداد المخاليط	١
مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة	٢
مجموعة أجسام تُمكَّن من قياس الحركة أو تحديد الموقع بالنسبة إليها	٣
قوة تُعيق حركة الأجسام	٤
مخلوط من فِلِز أو أكثر مع مواد صلبة أخرى	٥

أجب عن الأسئلة التالية :



٦٥ مل ٤٠ مل

أ- ما حجم الحجر المبين في الشكل المجاور ؟

حجم الحجر = - =

ب- حدد نوع التفاعلات التالية :



تفاعل



تفاعل



تفاعل

نموذج الإجابة

اختبار الفترة الثانية
المادة : علوم
الصف: السادس
العام الدراسي: ١٤٤٧ هـ
الفصل الدراسي الثاني

اسم الطالب:

اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم - الصف السادس ابتدائي - الفصل الدراسي الثاني

٢٠

اختر الإجابة الصحيحة:



١ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟

أ القساوة ب درجة الغليان ج الكثافة د القابلية للاشتعال

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

أ الكتلة ب الكثافة ج الوزن د اللون

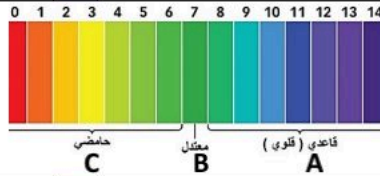
٣ - ما نوع المخروط الذي يتكون من حبيبات من الرمل والماء؟

أ متجانس ب معلق ج مستحلب د غروي

٤ - أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

أ قلبي البيض ب تبخر الماء ج تقطيع الخشب د ذوبان السكر في الماء

٥ - 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

ضع علامة ✓ أو ✗ أمام العبارات التالية:



١ - الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O



٢ - قانون نيوتن الأول: لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه.



٣ - وحدة قياس الوزن هي نيوتن .



٤ - التسارع هو المسافة التي يتحركها جسم في زمن معين.



٥ - السرعة المتجهة تقيس سرعة الجسم فقط .



ضع الكلمات التالية في أماكنها المناسبة:



الكاشف

قانون حفظ
الكتلة

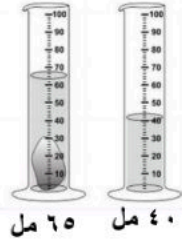
السبيكة

الإطار المرجعي

الاحتكاك

١	قانون حفظ الكتلة	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية إعداد المخاليط .
٢	الكاشف	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .
٣	الإطار المرجعي	مجموعة أجسام تُمكَّن من قياس الحركة أو تحديد الموقع بالنسبة إليها
٤	الاحتكاك	قوة تُعيق حركة الأجسام .
٥	السبيكة	مخلوط من فلز أو أكثر مع مواد صلبة أخرى .

أجب عن الأسئلة التالية :



أ- ما حجم الحجر المبين في الشكل المجاور ؟

$$\text{حجم الحجر} = 65 - 40 = 25$$

ب- حدد نوع التفاعلات التالية :



ج- اذكر طريقتين (٢) من طرق فصل المخاليط.

المغناطيسية ، التبخير



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) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(ب) $\text{كثافة} = \frac{\text{حجم}}{\text{كتلة}}$	(ج) $\text{كثافة} = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$	(د) $\text{كثافة} = \frac{\text{حجم}}{\text{كتلة}}$
---	---	---	---

٣- ما حالة المادة التي لها حجم محدد ولكن ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه؟

(أ) المادة الصلبة	(ب) المادة الغازية	(ج) المادة السائلة	(د) البلازما
-------------------	--------------------	--------------------	--------------

٤- ما الاسم الذي يُطلق على المخلوط المكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى، مثل الفولاذ والبرونز؟

(أ) المعلق	(ب) الغروي	(ج) السبيكة	(د) المذيب
------------	------------	-------------	------------

٥- ماذا ينتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة؟

(أ) حمض أقوى	(ب) قاعدة أقوى	(ج) ملح وماء	(د) غاز الأكسجين فقط
--------------	----------------	--------------	----------------------

٦- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يحدث عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها؟

(أ) تفاعل الاتحاد	(ب) تفاعل الإحلال	(ج) تفاعل التحلل	(د) تفاعل البناء
-------------------	-------------------	------------------	------------------

٧- أي من المعادلات التالية تمثل قانون حفظ الكتلة بشكل صحيح؟

(أ) $\text{كتلة المواد الناتجة} < \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(ب) $\text{كتلة المواد الناتجة} > \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(ج) $\text{كتلة المواد الناتجة} = \text{كتلة المواد المتفاعلة}$	(د) لا توجد علاقة بين الكتل
---	---	---	-----------------------------

٨- أي من الخيارات التالية يُعد 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 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.	

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

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

١٣ درجات	السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:		
١- أي من المخاليط التالية يُعد مخلوطاً غروباً تشتت دقائقه الضوء وتمنع مروره؟			
(أ) الضباب	(ب) الرمل والماء	(ج) السلطة	(د) المكسرات
٢- ما هي المعادلة الصحيحة لحساب الكثافة؟			
(أ) كثافة لكل = كثافة لكل × م ح ح ل	(ب) كثافة لكل = $\frac{\text{كثافة لكل}}{\text{م ح ح ل}}$	(ج) كثافة لكل = $\frac{\text{كثافة لكل}}{\text{كثافة لكل}}$	(د) كثافة لكل = كثافة لكل + م ح ح 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: ١-ج، ٢-ب، ٣-د، ٤-أ، ٥-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 الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف السادس الابتدائي 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

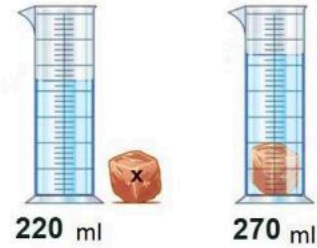
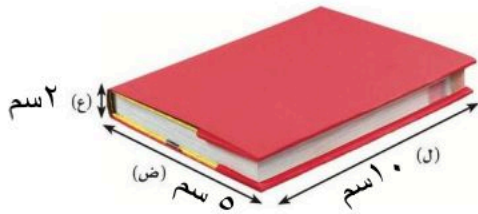
الكاشف

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 أعداد المخاليط.
٥.	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الكتاب

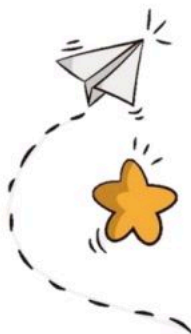
حجم الحجرة

احد نوع التفاعلات التالية:



موقع منهجي 
mnhaji.com

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني

نموذج الإجابة

اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني مادة العلوم للصف السادس الابتدائي 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

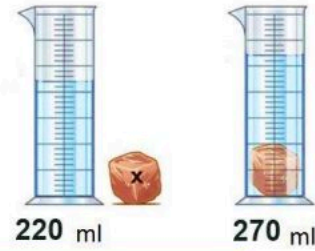
ا. الذائبية	اكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.
ب. الكاشف	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او القاعدة.
ج. العوازل	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
د. قانون حفظ الكتلة	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
هـ. الكتلة	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الكتاب = (L × W × H)

$$(3 \text{ سم} \times 10 \text{ سم} \times 2 \text{ سم})$$



حجم الحجرة (270 - 220 = 50 مل)

احدد نوع التفاعلات التالية:



تفاعل اتحاد



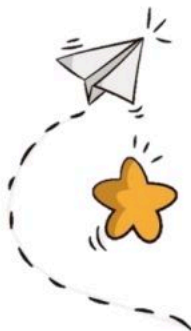
تفاعل احلال



تفاعل تحلل

موقع منهجي
mnhaji.com

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني

الاسم :
الصف :
اليوم :
التاريخ : ١٤٤٧ / /

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

السؤال الأول :

٦

أ) نكمل الفراغات التالية :-

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

٤

ب) مثالاً لكل من :-

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

السؤال الثاني :-

٣

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

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزيئات			
الشكل والحيز			

٦

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

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

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



انتهت الأسئلة



الاسم :
الصف :
اليوم :
التاريخ : ١٤٤٧ / /

نهودج الإجابة

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**



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 بحرية	حركة مستمرة
الشكل والحيز	محدد	ليس لها شكل محدد	ليس لها شكل محدد

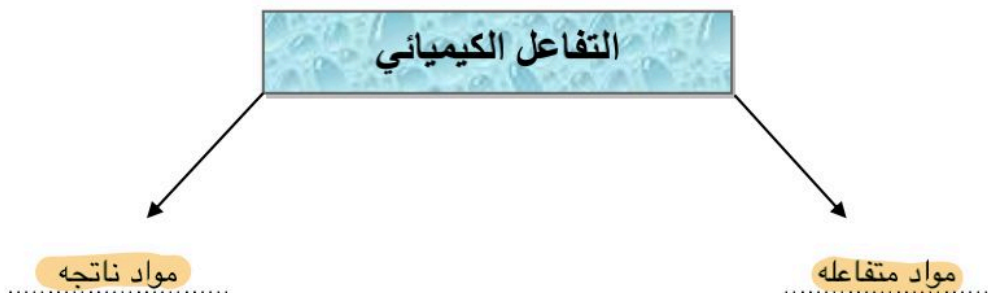
٦

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

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

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



انتهت الأسئلة



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

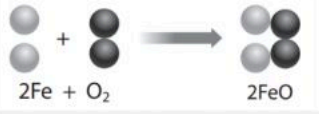
اكتب اسمك هنا:

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.	


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 المخلوط 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) ضعبي 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.	

		بسم الله الرحمن الرحيم		المملكة العربية السعودية.	
		اختبار الفترة الثانية الفصل الدراسي الثاني			
٢٠	سادس الابتدائي	مادة العلوم	مكتب تعليم	إدارة تعليم	
	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	قياس مقدار جذب الأرض للجسم.	١		
	المخلوط	مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.	٢		
	المواد الناتجة	المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى بـ	٣		

	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 (ب)	الرقم	العمود (أ)		
	مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.	٣	١. الأجسام الصلبة		
	مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.	١	٢. الأجسام السائلة		
مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.	٢	٣. الأجسام الغازية			

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) ضعبي 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.	

اسم الطالبة:	المملكة العربية السعودية الإدارة العامة للتعليم بمنطقة مدرسة
الصف:	
التاريخ:	
الزمن:	

اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم
الصف السادس الابتدائي
الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية:

(١٠ درجات)

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي

(٥ درجات)

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

(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:

الصف:

التاريخ:

الزمن:

اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم
الصف السادس الابتدائي
الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ

مدرسة

(١٠ درجات)

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية:

(٥ درجات)

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي

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

(٥ درجات)

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

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



اسم الطالب :

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

المادة

إدارة

مدرسة

٢٠

اسم الطالب :

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

السؤال الأول

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

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

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

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

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

السؤال الثالث

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

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

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح



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 الأرضية	ج. الانتقالية
١٤. تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري بناء على	أ. العدد الذري	ب. الإلكترونات	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
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	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 الإجابة

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 أستخدم 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 المخاليط أ. صح ب. خطأ
١٧. يُفرز البنكرياس لحماية غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة أ. عصارة هضمية ب. أحماض ج. مواد متعادلة قاعدية	٦. قوة تجعل الذرات تتربط 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 متساو ب. تحافظ على خصائصها ج. تتفاعل مع الفلزات
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 العيسوي

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 بتغيير 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 تترايط معاً.	()	
٤	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة، وهي قيمة ثابتة لا تتغير بتغيير 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.

.....

.....

.....

.....

.....



المملكة العربية السعودية	بسم الله الرحمن الرحيم	المادة:	العلوم
		الاختبار:	اختبار الفترة الفصل الثاني
		الصف:	سادس ابتدائي
		الزمن:	٤٥
		الفترة:	الثانية
			٢٠

نموذج الإجابة

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 بتغيير 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 تترايط معاً.	(✓)
٤	الكتلة هي مقدار ما في الجسم من مادة، وهي قيمة ثابتة لا تتغير بتغيير 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.

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

١٠

(٣ درجات)

اسم الطالب/ة

*السؤال الأول : اختاري/ي الإجابة الصحيحة:

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

(٤ درجات)

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

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

(٣ درجات)

*السؤال الثالث: اكملي الفراغات التالية بما يناسبها :

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

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

((اعداد المعلمة // ووداد الحربي))

المادة:	العلوم	المملكة العربية السعودية بسم الله الرحمن الرحيم <h1>نهودج الإجابة</h1>
الاختبار:	اختبار قصير	
الصف:	السادس	
الزمن:	١٥ دقيقة	
الفترة:	الثاني ١٤٤٧	

(٣ درجات)

اسم الطالب/ة

*السؤال الأول : اختار/ي الإجابة الصحيحة:

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

(٤ درجات)

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

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

(٣ درجات)

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

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

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

((اعداد المعلمة // وداد الحربي))

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 لا تزيد 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:

التصحيح	صح ام خطأ	
		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

نموذج الإجابة

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

التاريخ /

الاسم /

١- اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١	هو الحيز الذي يشغله 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 لا تزيد 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

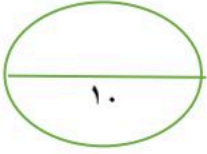
٢- ضعي علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية مع تصحيح الخطأ:

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

المعلمة/ خديجة العمري



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



اسم الطالب/ة: الفصل:.....

(٥ درجات)

*اختار/ي الإجابة الصحيحة:

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

(٥ درجات)

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

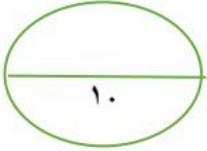
#	العبرة	الإجابة
١	المواد التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى المواد الناتجة.	()
٢	تفاعل البناء الضوئي في النباتات هو مثال على التفاعلات الماصة للطاقة.	()
٣	أشباه الفلزات مثل السليكون توصل الكهرباء والحرارة بنفس كفاءة الفلزات تماماً.	()
٤	القواعد هي مواد ذات طعم مر وملمس صابوني.	()
٥	الكتلة هي مقدار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

ب

اعداد المعلمة/ وداد المحربي .



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



اسم الطالب/ة: الفصل:

(٥ درجات)

*اختر/ي الإجابة الصحيحة:

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

(٥ درجات)

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

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

ب

اعداد المعلمة/ وداد المحريري .



اختبار الفصل العاشر - مادة العلوم - الصف سادس - 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 -المح -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 .

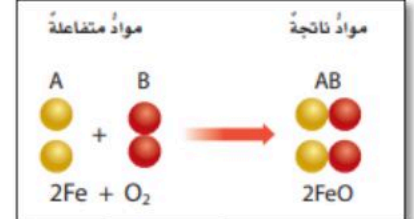
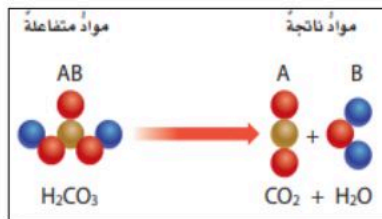
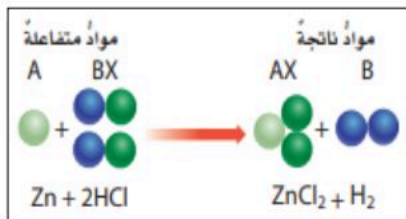
٦

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]:



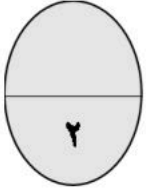
٣

--

--

--

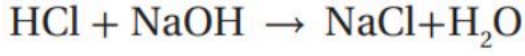
ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



.....

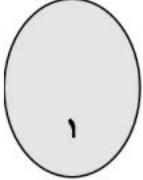


.....



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

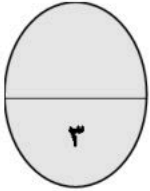


.....

اختر-ي الإجابة الصحيحة:

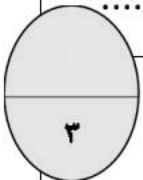
١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

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
لملمسها	لملمسها
ذات طعم	ذات طعم
تحول ورقة تباع الشمس	تحول ورقة تباع الشمس



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)

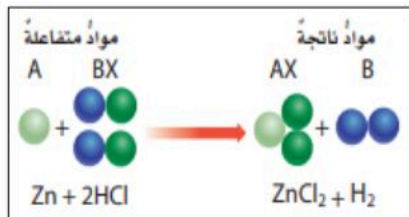
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

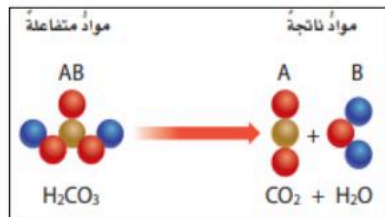
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

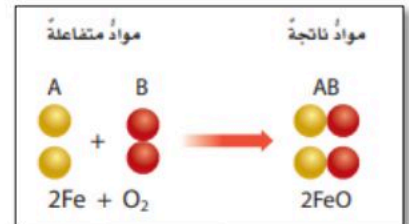
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

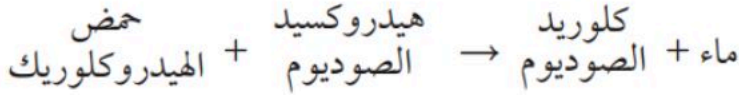
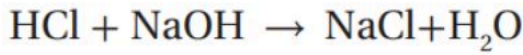


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

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

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

معلم المناورة / عبيد الله سعد القرني

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 - 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 كمة 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



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:

صح 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

التاريخ /

الاسم /

١- اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١	وحدة قياس الاتجاه		
	(أ) البوصلة	(ب) المتر	(ج) الدرجة
٢	وحدة قياس السرعة		
	(أ) م / ث	(ب) نيوتن	(ج) ث / م
٣	مقدار التغير في المسافة مقسوما على الزمن يسمى		
	(أ) القصور الذاتي	(ب) التسارع	(ج) السرعة
٤	تسمى القوى التي تؤثر في الجسم دون ان تغير حركة		
	(أ) ردة الفعل	(ب) قوى غير متزنة	(ج) قوى متزنة
٥	قوة تعيق حركة الأجسام تسمى		
	(أ) قانون نيوتن الثالث	(ب) السرعة	(ج) التسارع

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

صح ام خطأ	التصحيح
١	السرعة المتجهه تقيس مقدار السرعة فقط
٢	كلما زادت كتلة الجسم زادت قوة الجذب
٣	قانون نيوتن الثاني يعتمد على قوة الفعل وقوة ردة الفعل
٤	قوة الاحتكاك تزداد بزيادة كتلة الجسم المتحرك
٥	عندما تسير سيارة بخط مستقيم وسرعة ثابتة فان القوى المؤثرة فيه قوى غير متزنة

المعلمة/ خديجة العمري