

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)) 🦋

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

(٦ درجات)

* السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة :



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

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



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



(٦ درجات)

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :

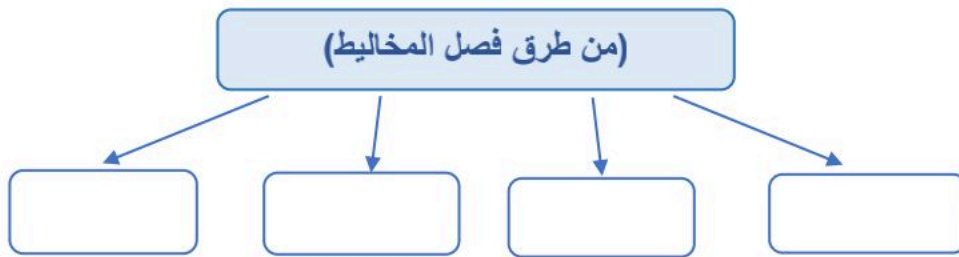


الرابطة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

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 الحرني.



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 :



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 :

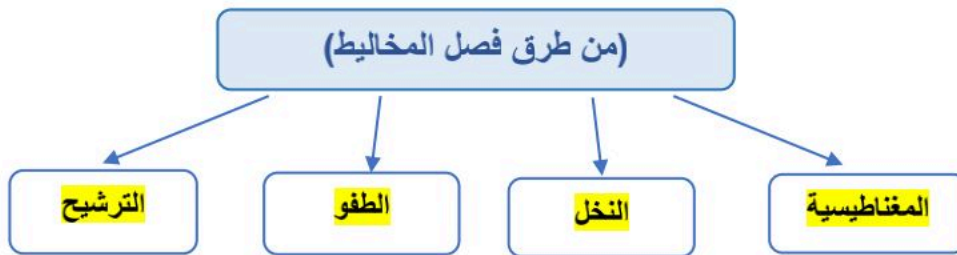


الرابطة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

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:-

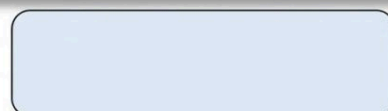
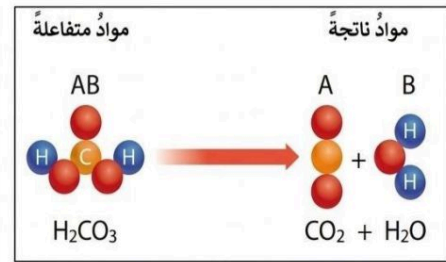
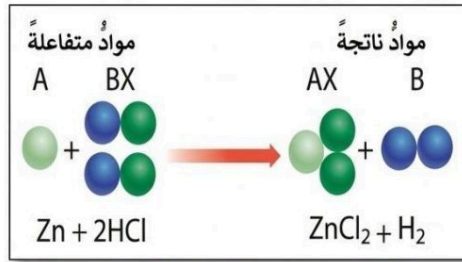
أ) اختاري خانة الإجابة الصحيحة:

١٠

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

* السؤال الثاني :-

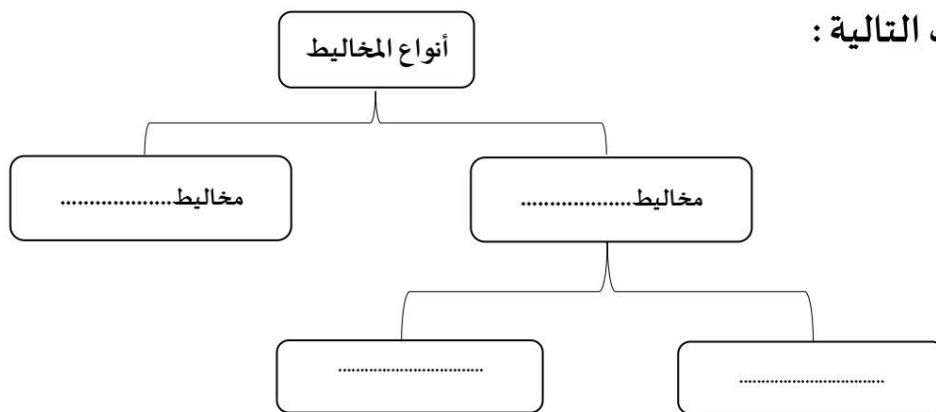
أ) صنفى التفاعلات الاتية إلى تفاعل [الاتحاد – التحلل – الإحلال]:



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

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

ج) اكمل الفراغات التالية :



معلمة المادة / أ.

انتهت الأسئلة
مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح



نموذج 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

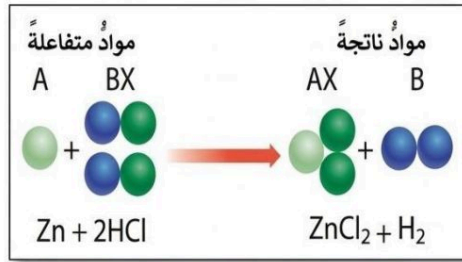
* السؤال الأول:-

أ) اختاري خانة الإجابة الصحيحة:

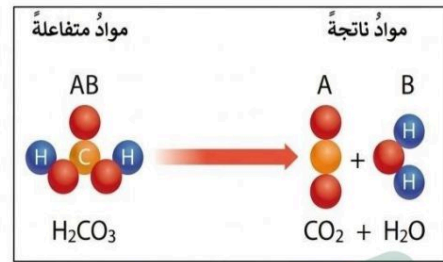
١	تكون أسلاك الكهرباء مغطاة بطبقة من المطاط أو البلاستيك لأمنهما:	أ	لا يوصلان الكهرباء	ب	يوصلان الكهرباء	ج	ينجذبان للمغناطيس	د	يزيدان من وزن السلك
٢	إذا اختلط مسحوق الفحم وبرادة الحديد، فأى أداة مناسبة للفصل بينهما؟	أ	شمعة	ب	ورق ترشيح	ج	قمع	د	مغناطيس
٣	عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف؟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

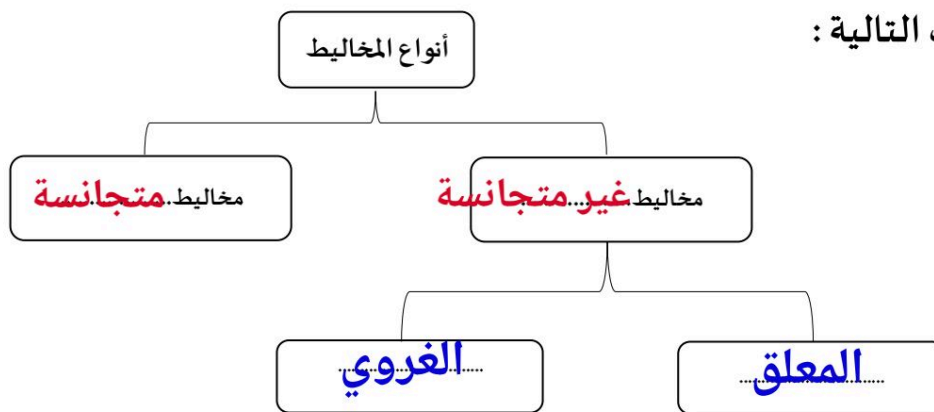


التحلل

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

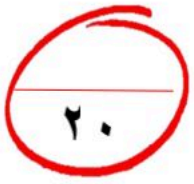
القواعد	الأحماض	أوجه المقارنة
صابوني	حارق	لمسها
أكبر من 7	أقل من 7	الرقم الهيدروجيني
الصابون - المنظفات	الليمون - الطماط	مثال

ج) اكمل الفراغات التالية :



معلمة المادة / أ.

انتهت الأسئلة
مع دعواتي لك بالتفوق والنجاح



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

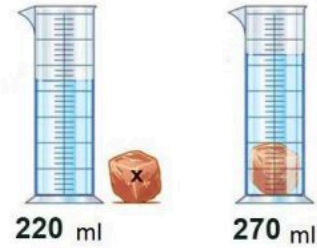
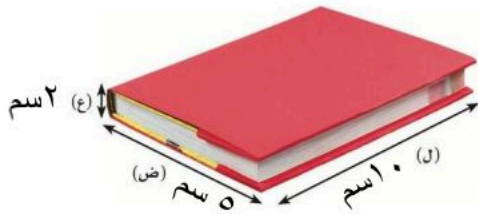
الكاشف

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

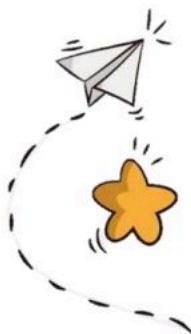
حجم الحجرة

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

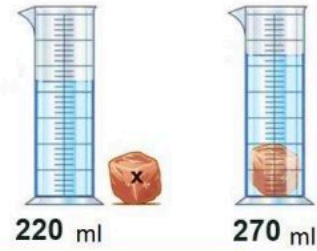
ا. الذائبية	اكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.
ب. الكاشف	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او القاعدة.
ج. العوازل	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
د. قانون حفظ الكتلة	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
هـ. الكتلة	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

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



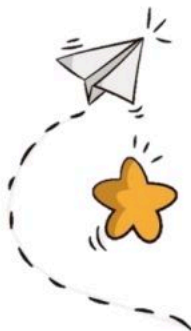
تفاعل احلال



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 / /

نهوذج 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

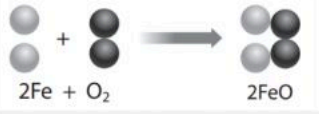
اكتب اسمك هنا:

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.....		
	(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 الخليط المكون حبيبات الرمل والماء؟		
	(أ) سبيكة	(ب) غروي	(ج) معلق
	٥ - ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟		
			
	(أ) اتحاد	(ب) احلال	(ج) تحلل

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

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



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

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

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

٥	السؤال الثاني (ب) 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 اختبار الفترة الثانية - مادة العلوم الصف السادس الابتدائي الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٧ هـ	المملكة العربية السعودية
الصف:		الإدارة العامة للتعليم بمنطقة
التاريخ:		مدرسة
الزمن:		

السؤال الأول: أجبني عن الأسئلة الآتية:

(١٠ درجات)

أ. اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي

(٥ درجات)

١. لقياس كتلة جسم نستخدم:			
أ	الميزان ذو الكفتين	ب	المسطرة المترية
ج	الميزان النابضي	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		



٣. السلطة مثال على:

(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. (x)
٣. يمكن استخدام ورقة الترشيح وقمع لفصل الرمل عن الماء. (✓)
٤. القابلية للاشتعال من الخصائص الفيزيائية للمادة. (x)
٥. درجة الحرارة تؤثر على قدرة أشباه الفلزات على توصيل الكهرباء. (✓)



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 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 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 بالتبخر والتكاثف	(√)
٧	التحلل الكيميائي يحدث عندما تتفكك مركبات كبيرة إلى مواد أصغر منها	(√)
٨	التفاعل الماص للطاقة تحتاج إلى مصدر طاقة	(√)
٩	العوازل هي مواد تمنع انتقال الحرارة والكهرباء من خلالها	(√)
١٠	من الخصائص الفيزيائية الكثافة واللون واللمس	(√)

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

مدرسه زيد الخير

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 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
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 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	أ. خطأ	ب. صح	
٢٠. تغير ينتج عنه مادة جديدة	أ. كيميائي	ب. فيزيائي	ج. مفاجئ

انتهت الأسئلة... أتمنى لكم التوفيق

أ. ياسر العيسوي

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 .

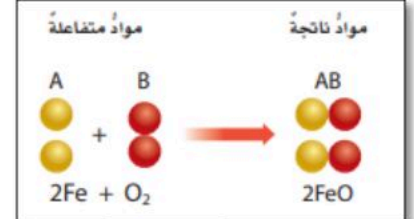
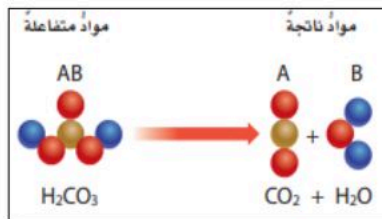
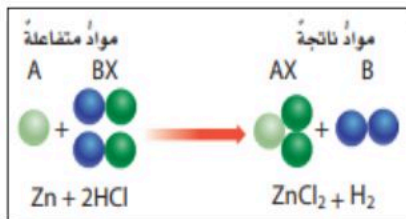
٦

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]:



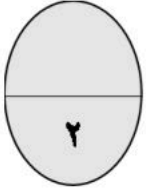
٣

--

--

--

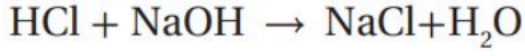
ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



.....

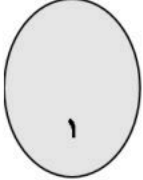


.....



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

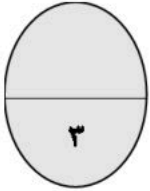


.....

اختر-ي الإجابة الصحيحة:

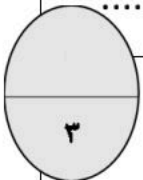
١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

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)

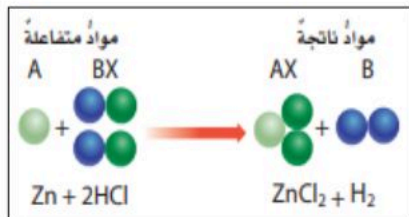
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

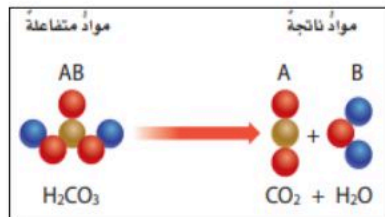
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

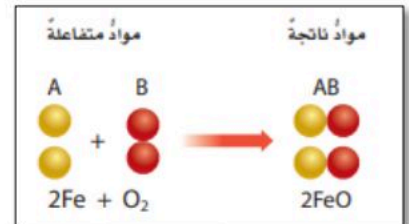
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

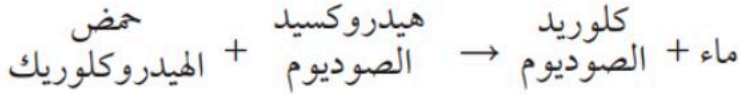
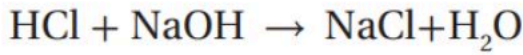


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

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
اكبر كميته من المادة يمكن ادابتها في كميته معينه من المذيب	(١) الرابطة الكيميائية
قوة تجعل الذرات تترابط 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 - سبيكة <input type="radio"/>	
٣	المخلوط الذي يتكون من فلز او اكثر ومواد صلبة أخرى يسمى :
أ - السبيكة <input type="radio"/>	ب - المغناطيس <input type="radio"/>
ج - الخلول <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 المناهج / عبد 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 للعبارة التالية :

(الكتلة - السبيكة - المخلوط - الحجم - الكثافة)

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

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

/١

/٢

ج (مثلي لما يأتي :

١ / تفاعل طارد للطاقة:

٢ / تفاعل ماص للطاقة:

السؤال الثاني :

٧

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

المطلوب	الأجسام الصلبة	الأجسام السائلة	الأجسام الغازية
حركات الجزيئات			
الشكل والحجم			

ب) ضع 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

