

تم تحميل وعرض المادة من



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

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد



اختبار (منتصف الفصل) مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٦ هـ

السؤال الأول :

٦

أ) أكمل الفراغات التالية :-

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

٤

ب) مثالاً لكل من :-

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

السؤال الثاني :-

٣

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

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزئيات			
الشكل والحيز			

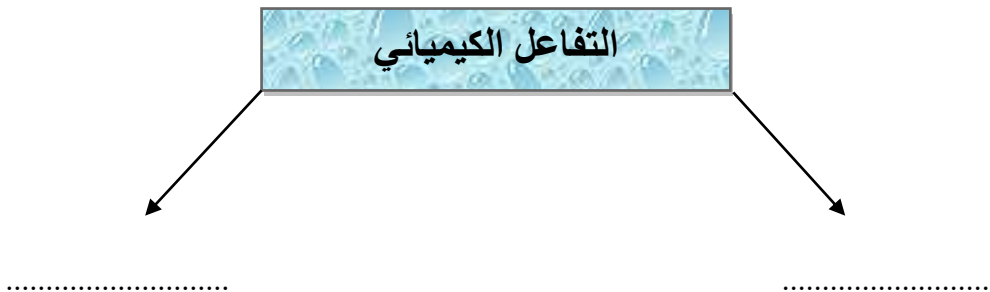
٦

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

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

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



انتهت الأسئلة

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة

رؤية VISION
2030
وزارة التعليم

الصف :
اليوم :
التاريخ : ١٤٤٦ / /

اختبار (منتصف الفصل) مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٦ هـ

السؤال الأول :

٦

أ) أكمل الفراغات التالية :-

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

٤

ب) مثالاً لكل من :-

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

موقع
مادنتيري



السؤال الثاني :-

٣

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

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

٦

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

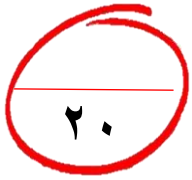
- ١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . (✓)
- ٢- الرابطة الكيميائية قوة تجعل الذرات تترابط معاً . (✓)
- ٣- تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة درجة الحرارة أو الضغط . (✓)
- ٤- وزني على القمر أقل من وزني على الأرض . (✓)
- ٥- تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر . (✗)
- ٦- الصيغة الكيميائية للماء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

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :



انتهت الأسئلة



اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث مادة العلوم للصف السادس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٦ 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

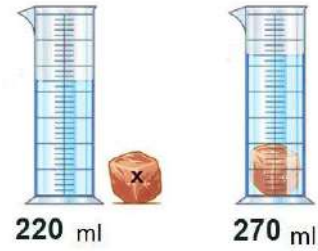
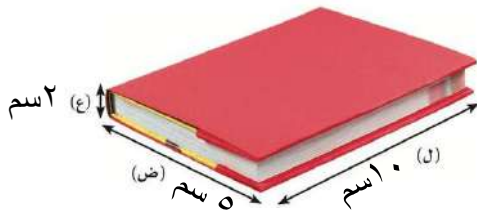
الكاشف

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.

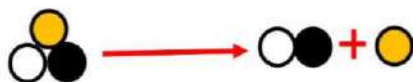
السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



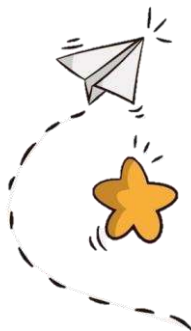
حجم الكتاب

حجم الحجرة

احدد نوع التفاعلات التالية:



”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني

موقع
مادنتيري

نموذج الإجابة

اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث مادة العلوم للصف السادس ابتدائي للعام الدراسي ١٤٤٦ هـ

اسم الطالبة: الصف:

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة



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

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية



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

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب



الكتلة

الذائبية

الموصلات

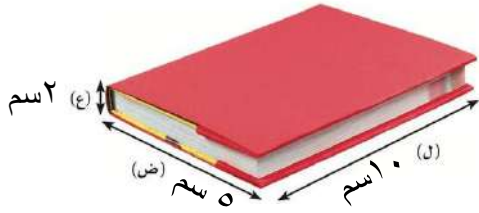
الكاشف

العوازل

قانون حفظ الكتلة

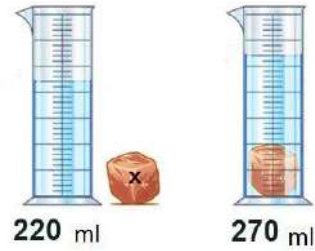
ا. الذائبية	اكثر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول.
ب. الكاشف	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض او القاعدة.
ج. العوازل	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
د. قانون حفظ الكتلة	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
هـ. الكتلة	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الكتاب = (ل × ض × ع)

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



حجم الحجرة (270 - 220 = 50 مل)

احدد نوع التفاعلات التالية:



تفاعل اتحاد

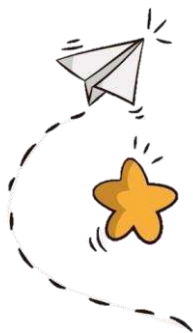


تفاعل احلال



تفاعل تحلل

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني

موقع مادتي

اسم الطالب :

اختبار (منتصف الفصل الدراسي الثالث) مادة العلوم للصف السادس لعام ١٤٤٦ هـ

السؤال الأول

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

١	يقاس الحجم بوحدة الملتر	()
٢	يطفو الجسم إذا كان أكثر كثافة من السائل أو الغاز الذي يوضع فيه	()
٣	المادة السائلة لها حجم ثابت وشكل متغير	()
٤	المادة الصلبة ليس لها حجم ثابت ولا شكل ثابت	()
٥	المذيب هي المادة التي يذوب فيها المذاب مثل الماء	()
٦	التقطير عملية تفصل فيها مكونات مخلوط 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	()

السؤال الثاني

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

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

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

السؤال الثالث

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

- (١) (٢) (٣)
(٤) (٥)

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

إدارة التعليم بمحافظة

مدرسة

٢٠

2030
وزارة التعليم

اسم الطالب :

اختبار (منتصف الفصل الدراسي الثالث) مادة العلوم للصف السادس لعام ١٤٤٦ هـ

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

السؤال الأول

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

ضع الكلمة المناسبة في الفراغ المناسب فيما يلي؟

السؤال الثاني

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

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

عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

السؤال الثالث

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

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

موقع
مادنتي

	بسم الله الرحمن الرحيم		المملكة العربية السعودية.	
	اختبار منتصف الفصل الدراسي الثالث		وزارة التعليم.	
٢٠	سادس الابتدائي	مادة العلوم	مكتب تعليم	إدارة تعليم
	التاريخ: / / ١٤٤٦ هـ		اليوم: الإثنين	
مدرسة				

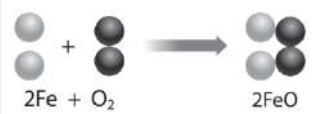
اكتب اسمك هنا:

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

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

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

نموذج الاجابة

السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف

(المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)

٣	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

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



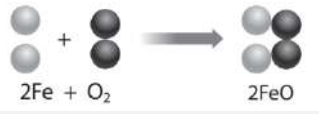
السؤال الأول (ج) صلي العمود (أ) بما يناسبه من العمود (ب):

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

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

موقع
مادنتري

انتهت الأسئلة
معلمة المادة/ مها المريحي

اختبار مادة : العلوم	الصف : السادس	الفصل الدراسي : الثالث لعام ١٤٤٦ هـ
الاسم:	الدرجة	معلمة المادة: التوقيع :
	٢٠	

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

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

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة:

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

نموذج الاجابة

اختبار مادة : العلوم	الصف : السادس	الفصل الدراسي : الثالث لعام ١٤٤٦ هـ
الاسم:	الدرجة	معلمة المادة:
	٢٠	التوقيع :

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

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

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة:

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

اختبار منتصف الفصل - مادة العلوم - الصف سادس - الفصل الدراسي الثالث

أفكر .. أحلل .. ثم أجيب

٢٠

الاسم /	الصف /
---------	--------

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

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

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

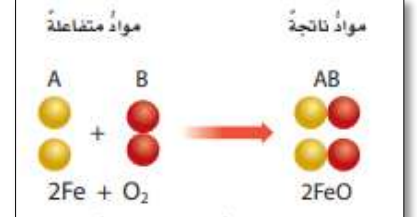
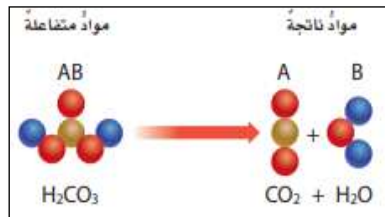
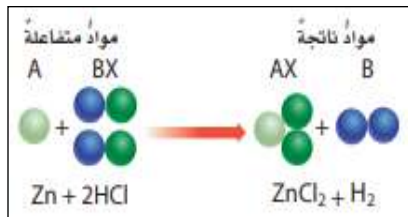
٦

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

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

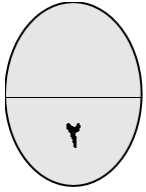
٢

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



٣

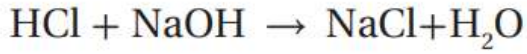
ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



.....

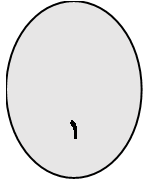


.....



حمض + هيدروكسيد → كلوريد + ماء
الهيدروكلوريك + الصوديوم

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

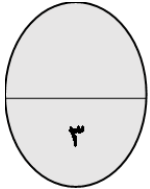


.....

اختر-ي الإجابة الصحيحة:

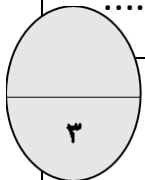
١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟

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



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

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



موقع مادنتري

بالتوفيق جميلاتي.....أعبير الجناعي



نموذج الاجابة

ضع -ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

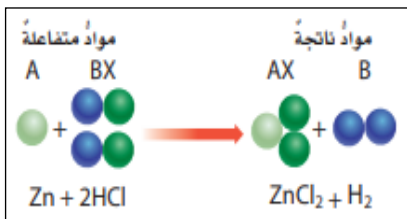
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

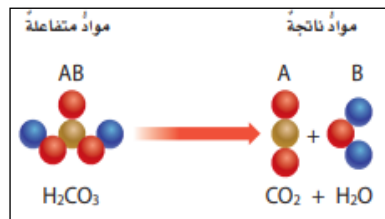
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

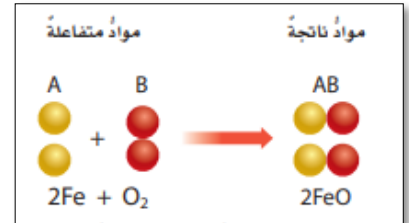
صنف -ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

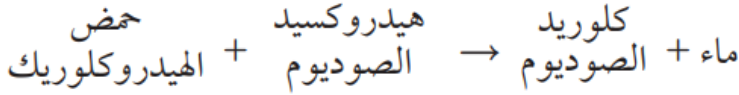
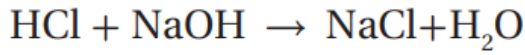


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

تغير اللون



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

٢٠

اختبار أعمال السنة مادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث لعام ١٤٤٦ هـ

السؤال الأول:

٧

أ) اختاري المصطلح العلمي المناسب للعبارة التالية :

(الكتلة - السبيكة - المخلوط - الحجم - الكثافة)

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

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

...../١

...../٢

ج (مثلي لما يأتي :

...../١ تفاعل طارد للطاقة:

...../٢ تفاعل ماص للطاقة :

السؤال الثاني :

٧

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

المطلوب	الأجسام الصلبة	الأجسام السائلة	الأجسام الغازية
حركات الجزيئات			
الشكل والحجم			



ب) ضع كلفة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

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

السؤال الثالث :

أ) اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

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

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

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

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

٣- أي مما يلي يبطئ عملية الذوبان:

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

٤ / الوحدة التي تقيس الوزن هي :

أ - كجم ب - نيوتن ج - متر د - سم

٥ / أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة.

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

٦ / عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكثف.

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

انتهت الأسئلة

معلمة المادة / سعدى الزهراني

تمنياتي لكن بالنجاح والتوفيق

اسم الطالبة :
اليوم :
التاريخ : / / هـ



اختبار مادة العلوم للصف السادس الشهر الفصل الدراسي الثالث لعام ... هـ

8

السؤال الأول / أملئي الجدول التالي بالمصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية
المادة – السبيكة – الغروي - الكثافة

المصطلح العلمي	العبرة
	هي مخلوط مكون من فلز او أكثر ممزوج مع مواد صلبة
	مخلوط فيه دقائق مادة مشتتة خلال مادة أخرى مسببه منع مرور الضوء
	هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين

السؤال الثاني / ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات الآتية

- 1- الذائبية هي أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول . ()
- 2- من دلالات التغير الكيميائي تغير اللون وتساعد الغازات وانطلاق الحرارة والضوء. ()
- 3- تكوين الروابط او تفككها لا يغير الخصائص الكيميائية للمادة ()
- 4- يمكن فصل الحديد في كبريتيد الحديد بالمغناطيس . ()

3

السؤال الثالث / اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي

4	1	نوع التفاعل	(أ) احلال	(ب) اتحاد	(ج) تحلل
	2	تفاعل ماص للطاقة	(أ) البناء الضوئي	(ب) احتراق الشمعة	(ج) الألعاب النارية
	3	من أمثلة المخلوط المعلق	(أ) البرونز	(ب) الصلصا	(ج) كريمه الخفق
	4	الخاصية الفيزيائية للنحاس	(أ) العازلية	(ب) القساوة	(ج) الموصلية

5

السؤال الثالث / اكلمي الجدول التالي للمقارنة بين حالات المادة كما تعلمتي

المطلوب	الحالة الصلبة	الحالة السائلة	الحالة الغازية
المسافة بين جزيئتها			
الحجم والشكل			