المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

الاسم : .....
الصف : .....
اليوم : .....
التاريخ : / / ١٤٤٦

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

السؤال الأول :

٦

أ) نكمل الفراغات التالية :-

١- ..... هي كل شيء له كتلة وحجم .

٢- يقاس الوزن بوحدة..... .

٣- مواد تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها هي ..... .

٤- ..... هو قدرة جسم على مقاومة الانغمار في مائع.

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

٦- الخصائص ..... هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .

٤

ب) مثالاً لكل من :-

١- مادة عازلة .....

٢- محلول سائل .....

٣- تفاعل طارد للطاقة .....

٤- من أنواع التفاعلات الكيميائية .....

يتبع

السؤال الثاني :-

٣

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

المطلوب	الاجسام الصلبة	السوائل	الغازات
حركات الجزئيات			
الشكل والحيز			

٦

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

١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . ( )

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

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

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

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

٦- الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O . ( )

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :

....

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة .....

رؤية VISION 2030 وزارة التعليم

الاسم : .....
الصف : .....
اليوم : .....
التاريخ : / / ١٤٤٦

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

يتبع

السؤال الثاني :-

٣

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

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

٦

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

١- يفسر مبدأ أرخميدس الانغمار . (✓)

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

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

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

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

٦- الصيغة الكيميائية للماء هي H_2O . (✓)

١

ج) يتكون التفاعل الكيميائي من :

انتهت الأسئلة

سكرة الشمري

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم منطقة .....
مدرسة .....
اليوم: .....
التاريخ: / / ١٤٤٦هـ

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

اسم الطالبة: ..... **الصف:** .....

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة

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

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية

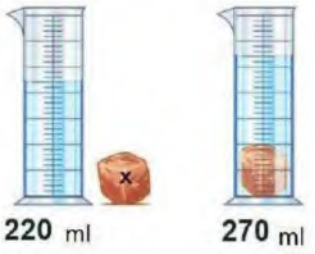
	١. تتكون المواد من ذرات ترتبط معاً.
	٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.
	٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧
	٤. الصيغة الكيميائية للماء هي H2o
	٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب

قانون حفظ الكتلة	العوازل	الكاشف	الموصلات	الذائبية	الكتلة

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

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الحجرة .....

حجم الكتاب .....

احدد نوع التفاعلات التالية:

.....

.....

.....

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“

انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة تعليم منطقة .....
مدرسة .....
اليوم: .....
التاريخ: / / ١٤٤٦هـ

رؤيـــة VISION

نموذج الاجابة

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

اسم الطالبة: ..... **الصف:** .....

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة

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

السؤال الثاني: اضع علامة ✓ او ✗ امام العبارات التالية

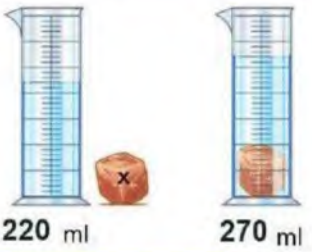
✓	١. تتكون المواد من ذرات ترتبط معاً.
✓	٢. الحمض مادة ذات طعم لاذع.
✓	٣. القواعد لها رقم هيدروجيني اكبر من ٧
✓	٤. الصيغة الكيميائية للماء هي H2o
✓	٥. وزني على القمر أقل من وزني على الأرض.

السؤال الثالث: اضع المصطلحات التالية في مكانها المناسب

قانون حفظ الكتلة	العوازل	الكاشف	الموصلات	الذائبية	الكتلة

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

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الحجرة (٢٧٠ -٢٢٠=٥٠ مل)

حجم الكتاب = (ل×ض×ع)

(١٠×٥×٢ = ١٠٠سم٣)

احدد نوع التفاعلات التالية:

تفاعل اتحاد

تفاعل احلال

تفاعل تحلل

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“

انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
المعلمة: أمل الزهراني

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم بمحافظة
مدرسة

رؤية VISION 2030
وزارة التعليم

٢٠

اسم الطالب : .....

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

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

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

السؤال الثاني
ضع الكلمة المناسبة فى الفراغ المناسب فيما يلى؟

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

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

السؤال الثالث
عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

١) ..... ٢) ..... ٣) .....

٤) ..... ٥) .....

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

نموذج الاجابة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم بمحافظة
مدرسة

٢٠

اسم الطالب : .....

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

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

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

السؤال الثاني — ضع الكلمة المناسبة فى الفراغ المناسب فيما يلى؟

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

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

السؤال الثالث — عدد خمسة من طرق فصل المخاليط :

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

انتهت الاسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

❖ معلم المادة / نوار العتيبي

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

رؤية VISION 2030 وزارة التعليم

اكتبي اسمك هنا: .....

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

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

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

١- ماذا تمثل الرسمة التي أمامك؟

.....

٢- ما اسم المادة التي تكون درجة حموضتها 2؟

.....

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

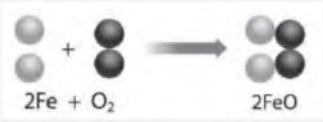
العمود (أ)	الرقم	العمود (ب)
١. الأجسام الصلبة		مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.
٢. الأجسام السائلة		مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.
٣. الأجسام الغازية		مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.

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

١. .....

٢. .....

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

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

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

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها الحربي

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

رؤية VISION 2030 وزارة التعليم

نموذج الاجابة

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

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

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

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

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

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

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

١- عند وضع الحمض مع القاعدة فإنه يتكون لدينا.....

(أ) ماء وملح	(ب) ماء وأكسجين	(ج) ماء وكلور

٢- المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة؟

(أ) العوازل	(ب) الكواشف	(ج) الموصلات

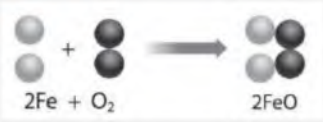
٣- أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة؟

(أ) قابلة للاشتعال	(ب) القساوة	(ج) الكثافة

٤- ما نوع المخلوط المكون حبيبات الرمل والماء؟

(أ) سبيكة	(ب)غروي	(ج) معلق

٥- ما نوع التفاعل في الشكل الذي أمامك؟



(أ) اتحاد	(ب) احلال	(ج) تحلل

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

انتهت الأسئلة

معلمة المادة/ مها الحربي

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
ادارة تعليم
مدرسة

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

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

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

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة:

١. تقاس الكثافة بوحدة		
أ) جم /سم٣	ب) جم/سم٢	ج) جم/سم
٢. نوع المخلوط المكون من الملح والماء		
أ) مخلوط متجانس	ب) مخلوط غير متجانس	ج) مادة غروية
٣. نوع التفاعل في المعادلة الكيمائية التالية: $C + O \rightarrow CO_2$		
أ) اتحاد	ب) تحلل	ج) إحلال
٤. الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي		
أ) الفلزات القلوية	ب) الغازات النبيلة.	ج) الفلزات الأنتقالية.
٥. الحالة ..... ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.		
أ) السائلة	ب) الغازية	ج) الصلبة

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
ادارة تعليم
مدرسة

نموذج الاجابة

رؤية VISION 2030 وزارة التعليم

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

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

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

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة:

١. تقاس الكثافة بوحدة		
أ) جم /سم٣	ب) جم/سم٢	ج) جم/سم
٢. نوع المخلوط المكون من الملح والماء		
أ) مخلوط متجانس	ب) مخلوط غير متجانس	ج) مادة غروية
٣. نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية: $C + O \rightarrow CO_2$		
أ) اتحاد	ب) تحلل	ج) إحلال
٤. الفلزات التي تتفاعل بسهولة وليونة هي		
أ) الفلزات القلوية	ب) الغازات النبيلة.	ج) الفلزات الأنتقالية.
٥. الحالة ..... ليس لها شكل محدد وتشغل الحيز الذي توضع فيه.		
أ) السائلة	ب) الغازية	ج) الصلبة

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 و أرقام.

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

٥-.....مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .

٦-..... مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة.

٦

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

٢

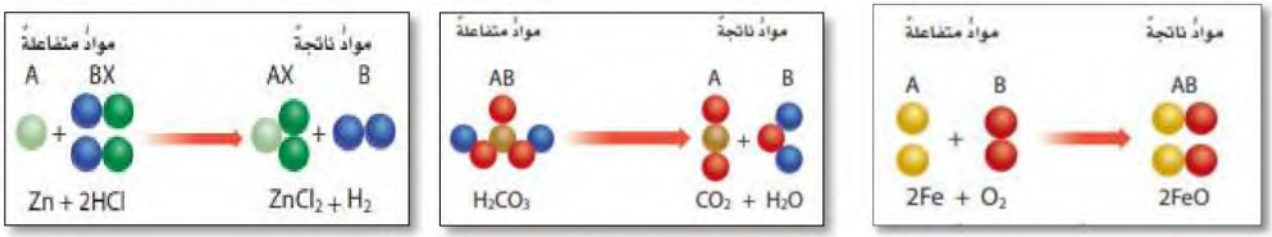
١- تتكون الرابطة الكيمائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى ( )

٢- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماصٍ للحرارة ( )

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

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

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



٣

ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

....

٢

.....

من المعادلة التي أمام ماهي المواد الناتجة عن التفاعل

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

حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

١

.....

.....

اختار-ي الإجابة الصحيحة:

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

٣

.....

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

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

٣

.....

بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي

نموذج الاجابة

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما ياتي :

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

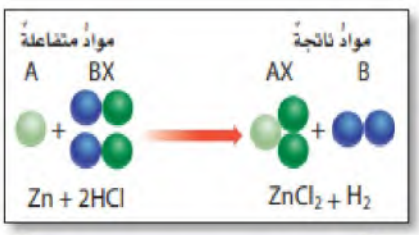
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

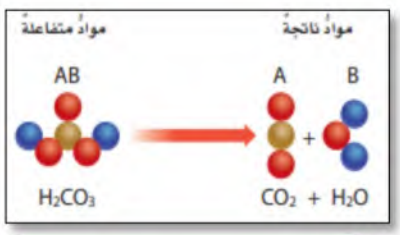
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

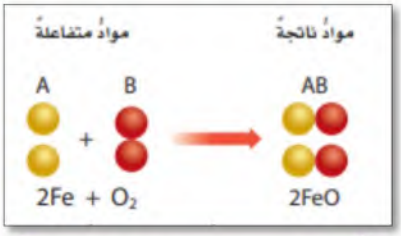
صنف-ي التفاعلات الاتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

.....

ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

اطلاق حرارة وضوء

تغير اللون

.....

من المعادلة التي أمام ماهي المواد الناتجة عن التفاعل

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

حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

.....**ماء + كلوريد الصوديوم**.....

.....

اختار-ي الإجابة الصحيحة:

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

.....

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بجدة
ب / ١٠٩

اسم الطالبة: .....
الصف:
اليوم:
التاريخ: / / ١٤٤٦ هـ

٢٠

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

السؤال الأول:

٧

أ) اختاري المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

(الكتلة ـ السبيكة ـ المخلوط ـ الحجم ـ الكثافة)

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

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

١/.....

٢/.....

ج) مثلي لما يأتي :

١/ تفاعل طارد للطاقة: .....

٢ / تفاعل ماص للطاقة : .....

السؤال الثاني :

٧

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

المطلوب	الأجسام الصلبة	الأجسام السائلة	الأجسام الغازية
حركات الجزيئات			
الشكل والحجم			

يتبع

ب) ضعي كلمة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

١ / اللون والمغناطيسية من الخصائص الفيزيائية للمادة . ( )

٢/ يمكن فصل برادة الحديد مع الكبريت بواسطة المنخل . ( )

٣ / تفاعل الاتحاد يحدث عندما يحل أحد العناصر محل آخر. ( )

٤ / يفسر مبدأ ارخميدس الطفو والانغمار . ( )

السؤال الثالث :

٦

أ) اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

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

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

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

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

٣ ـ أي مما يلي يبطئ عملية الذوبان:

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

٤ / الوحدة التي تقيس الوزن هي :

أ ـ كجم ب ـ نيوتن ج ـ متر د ـ سم

٥ / أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة.

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

٦/ عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخر والتكثف.

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

انتهت الأسئلة

تمنياتي لكن بالنجاح والتوفيق

معلمة المادة / سعدى الزهراني

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة جازان
ابتدائية الجروب

اسم الطالبة : .....
اليوم :
التاريخ : / / ..... هـ

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

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

8	

المصطلح العلمي	العبارة
	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 الاتية

3	

1- الذائبية هي أكبر كمية من المذاب يمكن اذابتها في كمية معينة من المحلول . ( )

2- من دلالات التغير الكيميائي تغير اللون وتصاعد الغازات وانطلاق الحرارة والضوء. ( )

3- تكوين الروابط او تفككها لا يغير الخصائص الكيميائية للمادة ( )

4- يمكن فصل الحديد في كبريتيد الحديد بالمغناطيس . ( )

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) كريمة الخفق
4	الخاصية الفيزيائية للنحاس		
	(أ) العازلية	(ب) القساوة	(ج) الموصلية

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

5	

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

انتهت الأسئلة

معلمة المادة / فاطمة حمدي