

تم تحميل وعرض المادة من :



موقع واجباتي

www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر
حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم
على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة
لجميع المراحل التعليمية المختلفة



حمل التطبيق من هنا





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

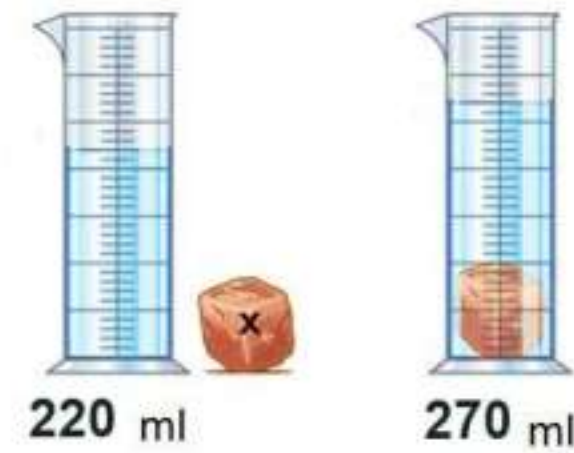
قانون حفظ الكتلة

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

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم الكتاب



حجم الحجرة

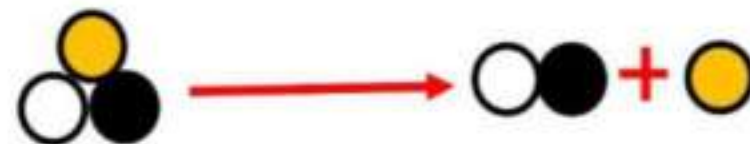
احدد نوع التفاعلات التالية:



.....

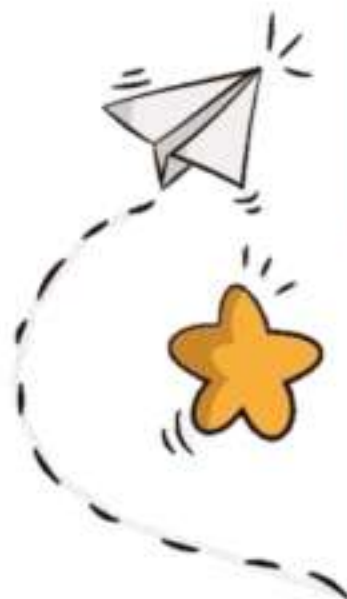


.....



.....

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني

موقع واجباتي



نموذج اجابة

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

اسم الطالبة:

نموذج الإجابة

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.	✓



الكتلة

الذائبية

الموصلات

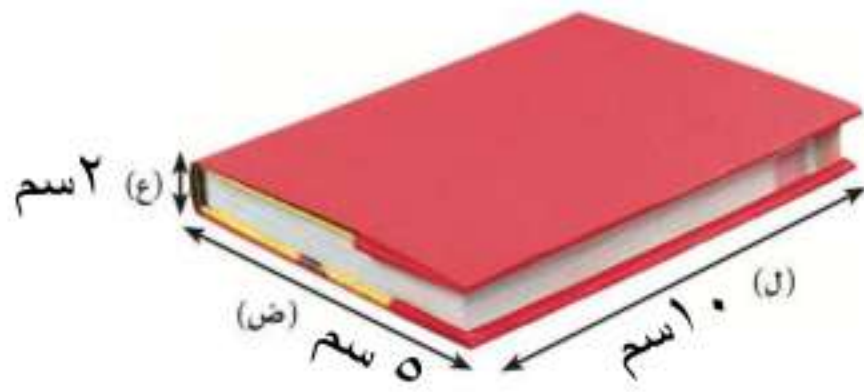
الكاشف

العوازل

قانون حفظ الكتلة

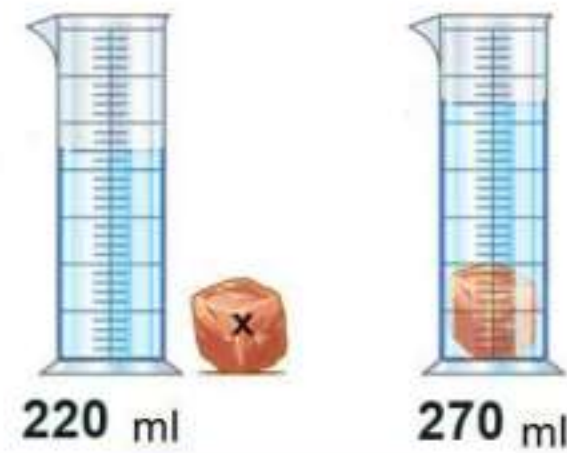
١. الذائبية	أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول.
٢. الكاشف	مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة.
٣. العوازل	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها.
٤. قانون حفظ الكتلة	الكتلة لا تزيد ولا تنقص في عملية اعداد المخاليط.
٥. الكتلة	هي مقدار ما في الجسم من مادة.

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية بما يناسبها



حجم 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

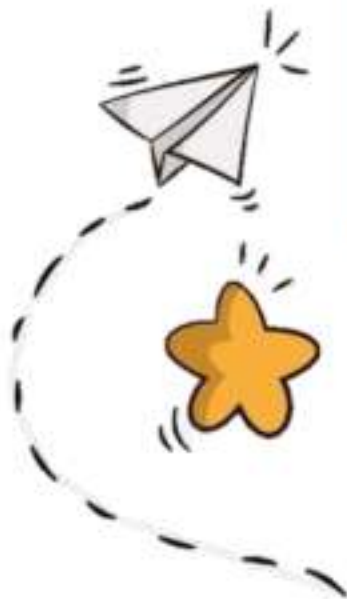


تفاعل احلال



تفاعل تحليل

”ليس العلم ما حُفِظَ،
إنما العلم ما نَفَعَ“



انتهت الاسئلة
دعواتي لكن بالتوفيق والنجاح
العلم: أمل الزهراني



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 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

سكرة الشمري ☺

موقع واجباتي



نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

الإدارة العامة للتعليم بمنطقة

التاريخ : ١٤٤٦ / /

وزارة التعليم

نموذج حل

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

السؤال الأول :

٦

(أ) اكمل 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) مثالا 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

موقع واجباتي



السؤال الثاني :-

موقع واجباتي



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	حركه مستمره
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 :

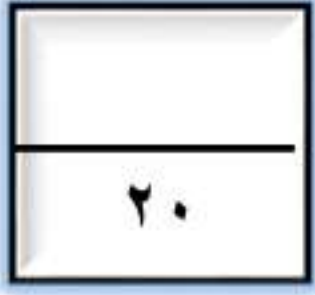


انتهت الأسئلة

سكرة الشمري ☺

موقع واجباتي





اسم الطالب :

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

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	()
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 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
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)

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

بارة الخاطنة

نموذج الإجابة

ضع

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 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 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 واجباتي



اكتب اسمك هنا:

٣

السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبيه 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



السؤال الأول (ب) أجبني عن الأسئلة التي أمامك.

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):

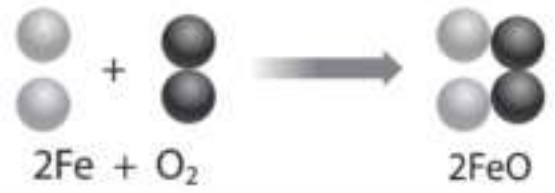
العمود (أ)	الرقم	العمود (ب)
١. الأجسام الصلبة		مواد ليس شكل محدد وجزيئاتها في حركة مستمرة.
٢. الأجسام السائلة		مواد لها شكل محدد وجزيئاتها تهتز في مكانها.
٣. الأجسام الغازية		مواد ليس شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه.

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 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	

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.	()

انتهت الأسئلة
معلمة المادة / مها المريخ

نموذج الإجابة

اكتب اسمك هنا: نموذج الإجابة

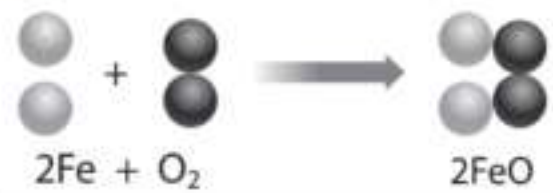
٣	السؤال الأول (أ) اختاري المصطلح المناسب من بين الأقواس ثم اكتبه أمام كل تعريف (المخلوط - الوزن - المواد الناتجة)
الوزن	١ قياس مقدار جذب الأرض للجسم.
المخلوط	٢ مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضها مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
المواد الناتجة	٣ المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى بـ

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

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.....			
(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؟			
 $2\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{FeO}$			
(أ) اتحاد	(ب) احلال	(ج) تحلل	

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.	(✓)



انتهت الأسئلة
معلمة المادة / مها المريخ

أفكر .. أحلل .. ثم أجيب

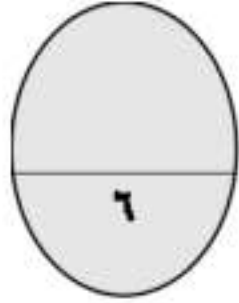
٢٠

الاسم /	الصف /
---------	--------

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

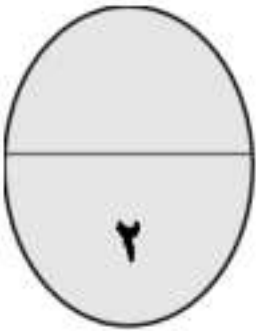
[التغير الكيميائي-المعادلة الكيميائية-التفاعل الطارد للحرارة-الملح-الحمض-الكواشف]

- 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.

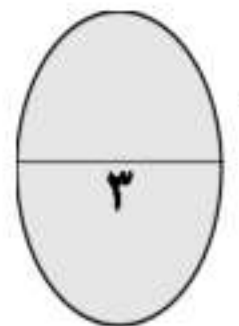
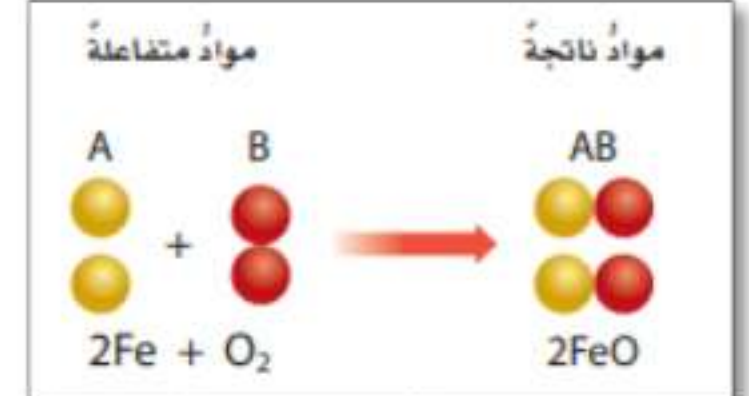
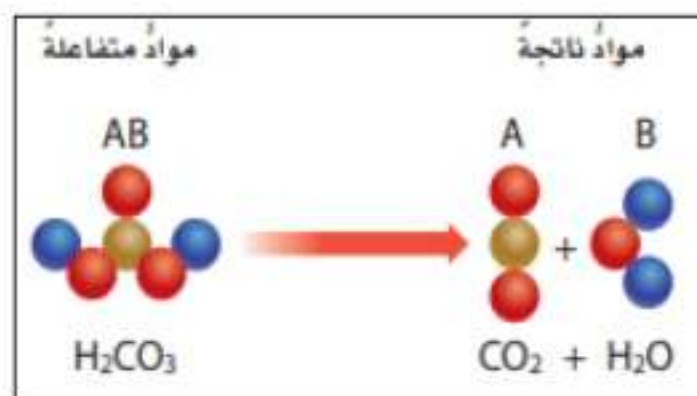
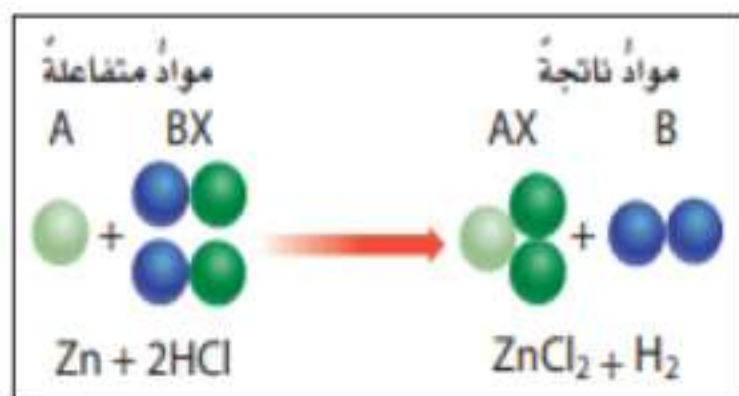


ضع-ي علامة ☒ أمام العبارة الصحيحة أو علامة ☐ أمام العبارة الخاطئة :

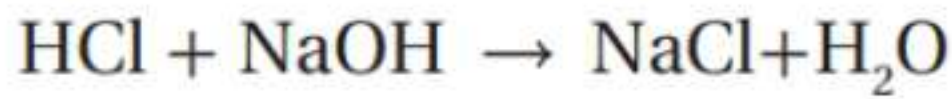
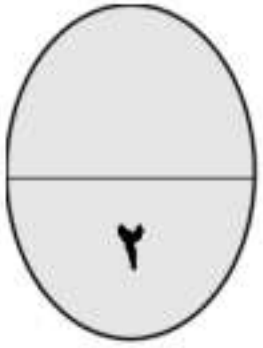
- ١- تتكون الرابطة الكيميائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى ()
- ٢- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماص للحرارة ()
- ٣- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة ()
- ٤- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية ()



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

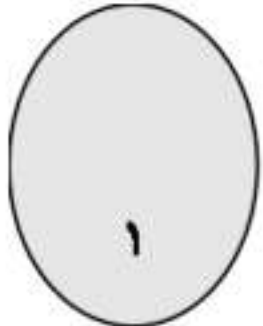


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل



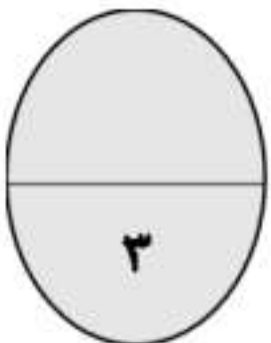
اختر-ي الإجابة الصحيحة:

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

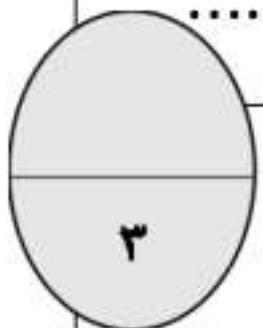
أي المواد الآتية حمضية؟

أ- الصابون	ب- المنظفات المنزلية	ج- الطماطم
------------	----------------------	------------



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

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



بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي



أجيب

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 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)

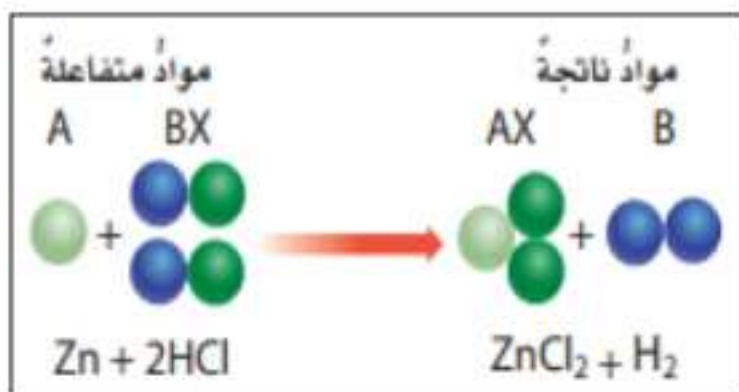
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

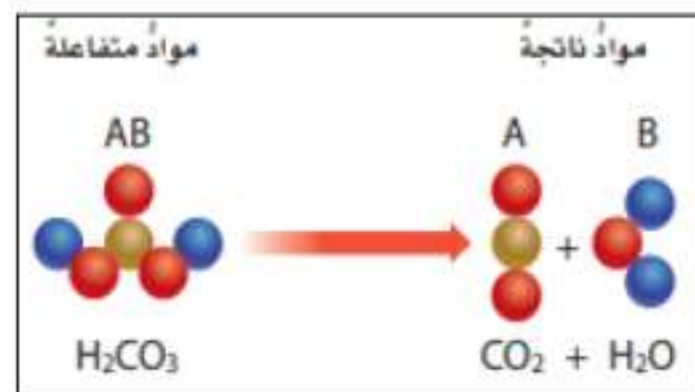
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

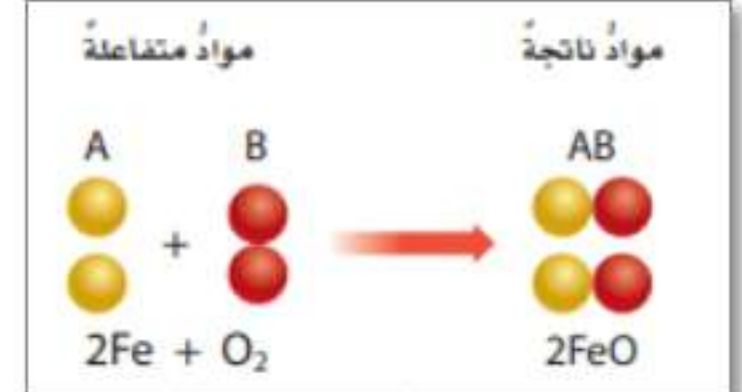
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد



تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

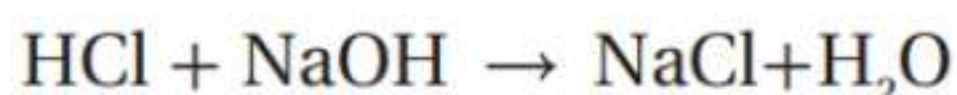


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

تغير اللون



إطلاق حرارة وضوء



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

..... ماء + كلوريد الصوديوم

اختاري-ي الإجابة الصحيحة:

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

موقع واجباتي



قارن-ي بين الفلزات واللافلزات حسب ما هو مطلوب منك ؟

الخواص	الفلزات	اللافلزات
توصيل الكهرباء	موصلة جيدة	رديئة التوصيل
موقعها في الجدول الدوري	الجانب الأيسر	الجانب الأيمن
مثال	الذهب-الكالسيوم-النحاس	النيون-الكلور-الفلور

علل-ي:

١-تستعمل القواعد في تفكيك المواد وإذابتها ؟

لأنها زلقة وتزيل الدهون و الزيوت.....

٢-القواعد جيدة للتنظيف ؟

لأنها زلقة وتزيل الدهون و الزيوت.....

٣-الملح متعادلاً كهربائياً؟

لأنه ينتج من تفاعل حمض مع قاعدة

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

الأحماض	القواعد
لمسها حارق	لمسها صابوني
ذات طعم لاذع	ذات طعم مر
تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء	تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء
مثال / الليمون -الطماط	مثال /الصابون-منظف المنزل
لها رقم هيدروجيني أقل من ٧	لها رقم هيدروجيني أكبر من ٧



بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي

موقع واجباتي



السؤال الأول :

(أ) اكتب اسم المصطلح العلمي المناسب من بين الأقواس أمام الجمل التالية :5
المصطلحات / (-المخلوط ، -المادة - الذائبة الرابطة الكيميائية - طاردة للطاقة):

- 1- كل شيء له كتلة وحجم (.....)
- 2- مادتان مختلفتان أو أكثر، تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية (.....)
- 3- قوة تجعل الذرات تترابط معا (.....)
- 4- أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول (.....)
- 5- من التفاعلات التي تطلق الطاقة (.....)

ب/ أقرن بين حالات المادة بما يناسب في الجدول التالي: 3

			
.....			حالة المادة
.....			الشكل والحجم

ج) أقرأ الصور التالية ثم أصنف المواد على حسب خصائصها الفيزيائية وهي التي يمكن ملاحظتها دون تغير في طبيعة المادة ومنها :2



النحاس



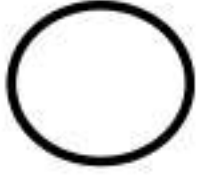
المغناطيس



الذهب



الألماس



السؤال الثاني :

(أ) اختار الإجابة الصحيحة من بين الإجابات التالية بوضع دائرة عليها : 5

1- مانوع المخلوط المكون من الملح والماء؟

(أ) غير متجانس	(ب) متجانس	(ج) مغلق	(د) غروي
----------------	------------	----------	----------

2- كيف يمكنني فصل مكونات مخلوط من الملح والرمل الناعم الأبيض ؟

(أ) الترشيح والتبخير	(ب) المغناطيس	(ج) النخل	(د) الطفو والكثافة
----------------------	---------------	-----------	--------------------

3- إن السبب الذي يجعل الأجسام تطفو فوق سطح السائل أو الغاز الذي توضع فيه:

(أ) أقل كثافة	(ب) أكثر كثافة	(ج) أقل حجما	(د) أكثر حجما
---------------	----------------	--------------	---------------

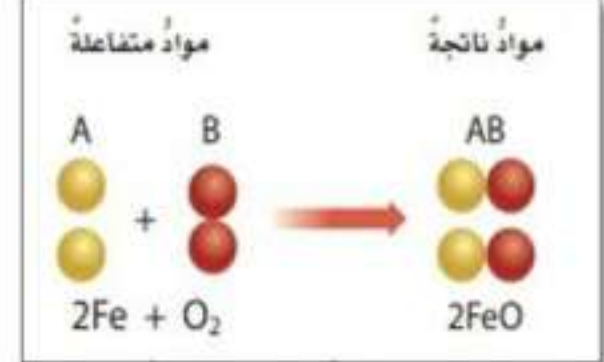
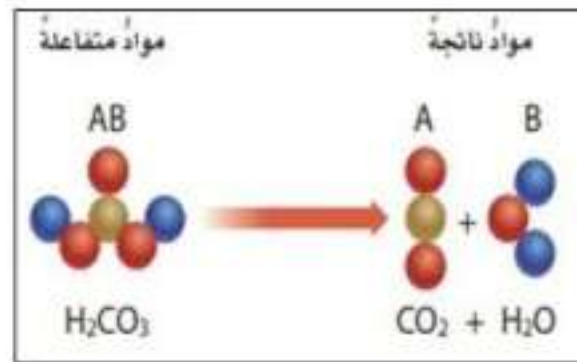
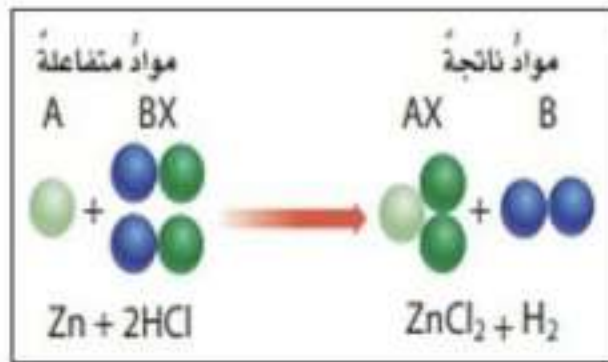
4- ينصح باستخدام طبقة من المطاط أو البلاستيك لتغليف سلك النحاس الموصول بالكهرباء لأن كليهما :

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

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

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

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



.....

.....

.....

أنواع المخاليط

مخاليط

مخاليط

ج- أجبني عن المطلوب منك :

(1) أكمل الخريطة التالية 1:

(2) أحسب حجم مايلي 1:

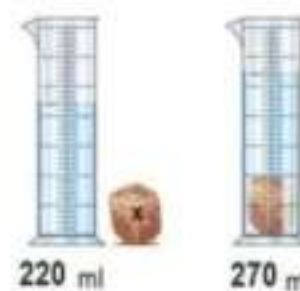
المعطيات :

270 ml بعد الزيادة

220 ml قبل الزيادة

الصفحة 2

انتهت الأسئلة



حجم الحجرة

اختبار الفترة الثانية	الفصل الدراسي الثالث ١٤٤ هـ	المادة	علوم	الصف	السادس
اسم الطالبة		الدرجة	—	المعلمة	

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

م	العبارة	الإجابة
(١)	يقيس التسارع معدل التغير في السرعة المتجهه	
(٢)	وحدة قياس السرعة هي المتر لكل ثانية (م/ث)	
(٣)	يستعمل المولد الكهربائي في السدود لإنتاج الكهرباء.	
(٤)	تستعمل المغناطيس الكهربائي في التحكم في فتح الأبواب في المباني السكنية.	
(٥)	الدائرة الكهربائية التي تحتوي على أكثر من مسار للإلكترونات تعرف بالدائرة الكهربائية على التوالي.	

السؤال الثاني: اختاري الإجابة الصحيحة:

١. انطلقت سيارة من السكون في اتجاه الشرق بسرعة وصلت (٢٨٠ كم/ث) في ٧ ثوان. فإن معدل تسارعها	(أ) ٤٠ كم / ث ٢	(ب) ٧٠ كم / ث ٢	(ج) ٧ كم / ث ٢
٢. ماذا يحدث لجسم ما إذا أثرت قوى غير متزنة فيه:	(أ) يغير حركته	(ب) يبقى ساكنا	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٣. إذا زاد مقدار قوة غير متزنة في جسم فإن الجسم:	(أ) يتسارع أكثر	(ب) يتسارع أقل.	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٤. عند شحن فلز بشحنات كهربائية فإنها تتوزع على سطحه بسبب:	(أ) قوة التنافر.	(ب) قوة التجاذب.	(ج) تعادل الشحنات الموجبة
٥. الأداة التي تنتج تيار كهربائيا من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيسي هي:	(أ) المغناطيس الكهربائي.	(ب) المولد الكهربائي.	(ج) المحرك الكهربائي.

نموذج الإجابة

السادس	الصف	علوم	اختبار الفترة الثانية
	المعلمة	—	اسم الطالبة
		الدرجة	

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

م	العبارة	الإجابة
(١)	يقيس التسارع معدل التغير في السرعة المتجهه	✓
(٢)	وحدة قياس السرعة هي المتر لكل ثانية (م/ث)	✓
(٣)	يستعمل المولد الكهربائي في السدود لإنتاج الكهرباء.	✓
(٤)	تستعمل المغناطيس الكهربائي في التحكم في فتح الأبواب في المباني السكنية.	✓
(٥)	الدائرة الكهربائية التي تحتوي على أكثر من مسار للإلكترونات تعرف بالدائرة الكهربائية على التوالي.	X

السؤال الثاني: اختاري الإجابة الصحيحة:

١. انطلقت سيارة من السكون في اتجاه الشرق بسرعة وصلت (٢٨٠ كم/ث) في ٧ ثوان. فإن معدل تسارعها	(أ) ٤٠ كم / ث ٢	(ب) ٧٠ كم / ث ٢	(ج) ٧ كم / ث ٢
٢. ماذا يحدث لجسم ما إذا أثرت قوى غير متزنة فيه:	(أ) يغير حركته	(ب) يبقى ساكنا	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٣. إذا زاد مقدار قوة غير متزنة في جسم فإن الجسم:	(أ) يتسارع أكثر	(ب) يتسارع أقل.	(ج) يبقى على سرعة ثابتة
٤. عند شحن فلز بشحنات كهربائية فإنها تتوزع على سطحه بسبب:	(أ) قوة التنافر.	(ب) قوة التجاذب.	(ج) تعادل الشحنات الموجبة
٥. الأداة التي تنتج تيار كهربائيا من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيسي هي:	(أ) المغناطيس الكهربائي.	(ب) المولد الكهربائي.	(ج) المحرك الكهربائي.

موقع واجباتي



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 أو أكثر 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 (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 أرخميدس 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

تمنيتي لكن بالنجاح والتوفيق

موقع واجباتي





اسئلة عامة لمادة العلوم للصف السادس الفصل الدراسي الثالث

(الوحدة الخامسة / المادة)

السؤال الأول: اختاري الاجابة الصحيحة مما يلي:

١	أي شيء له كتلة وحجم يسمى :	(أ) مادة	(ب) كتلة	(ج) وزن	(د) حجم
٢	قياس مقدار سحب الجاذبية للجسم يسمى :	(أ) الكتلة	(ب) الوزن	(ج) الحجم	(د) المادة
٣	تكون جزيئات المادة الصلبة :	(أ) متباعدة	(ب) متقاربة	(ج) متنافرة	(د) متضاربة
٤	المادة التي ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه هي:	(أ) السائلة	(ب) الغازية	(ج) الصلبة	(د) المتجمدة
٥	قياس مقدار القوة في حجم معين يسمى :	(أ) الكثافة	(ب) الطفو	(ج) الحجم	(د) الجسم
٦	الفلزات التي تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهولة تسمى :	(أ) العوازل	(ب) الموصلات	(ج) الطفو	(د) الكواشف
٧	ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة :	(أ) القساوة	(ب) الكثافة	(ج) درجة الغليان	(د) الجمال
٨	قدرة الجسم على الحد من الغطس في السوائل أو الغازات تسمى :	(أ) الوزن	(ب) الطفو	(ج) الكتلة	(د) الحجم
٩	من الخصائص الفيزيائية المميزة للنحاس :	(أ) الكثافة	(ب) موصل جيد للكهرباء	(ج) المغناطيسية	(د) عازل جيد للكهرباء
١٠	(مادتان أو أكثر تمتزجان معاً ولا تكونان مادة جديدة) هو تفسير مصطلح:	(أ) المخاليط	(ب) المحاليل	(ج) السبيكة	(د) الذائبية
١١	(مخلوط مكون من أجزاء تتفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت) هو تفسير مصطلح :	(أ) الغروي	(ب) المستحلب	(ج) المعلق	(د) السبيكة
١٢	نستطيع فصل مخلوط (برادة الحديد + الرمل) بواسطة :	(أ) التقطير	(ب) المغناطيسية	(ج) الطفو	(د) النخل

١٣	نستطيع فصل مخلوط (الماء + الملح) بواسطة :		
	(أ) التقطير	(ب) المغناطيسية	(ج) الطفو
	(د) النخل		
١٤	المادة التي يذوب فيها المذاب تسمى :		
	(أ) مذيب	(ب) مذاب	(ج) ذوبان
	(د) ذائب		
١٥	المخلوط المكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة يسمى :		
	(أ) المذاب	(ب) الذائبية	(ج) السبيكة
	(د) المذيب		
١٦	نوع المخلوط المكون من الملح والماء يسمى :		
	(أ) مخلوط غير متجانس	(ب) مخلوط متجانس	(ج) سبيكة
	(د) مادة غروية		
١٧	تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية يسمى :		
	(أ) تغير كيميائي	(ب) معادلة كيميائية	(ج) مواد متفاعلة
	(د) مواد ناتجة		
١٨	التفاعلات التي تطلق الطاقة تسمى :		
	(أ) الطاردة للطاقة	(ب) الماصة للطاقة	(ج) الناقلة للطاقة
	(د) الشاحنة للطاقة		
١٩	مواد تنتج عن التغير الكيميائي تسمى :		
	(أ) المواد المتفاعلة	(ب) المواد الناتجة	(ج) المعادلة الكيميائية
	(د) التغير الكيميائي		
٢٠	من خصائص اللافلزات أنها :		
	(أ) هشة	(ب) جيدة التوصيل للكهرباء	(ج) لامعة
	(د) سهلة التشكل		
٢١	فلزات خفيفة وتعد من العناصر الأساسية للعديد من المخلوقات الحية مثل الكالسيوم تسمى :		
	(أ) الفلزات القلوية	(ب) الفلزات القلوية الأرضية	(ج) الفلزات الانتقالية
	(د) الفلزات الدورية		
٢٢	فلزات لينة وتكون المركبات بسهولة من خلال تفاعلها مع مواد أخرى تسمى :		
	(أ) الفلزات القلوية	(ب) الفلزات القلوية الأرضية	(ج) الفلزات الانتقالية
	(د) الفلزات الدورية		
٢٣	مواد حارقة عند لمسها وتتفاعل مع الفلزات مكونة غاز الهيدروجين تسمى :		
	(أ) الأحماض	(ب) القواعد	(ج) الكواشف
	(د) الفلزات		
٢٤	المواد التي تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء تسمى :		
	(أ) الأحماض	(ب) القواعد	(ج) الكواشف
	(د) الفلزات		
٢٥	مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة تسمى :		
	(أ) الأحماض	(ب) القواعد	(ج) الكواشف
	(د) الفلزات		
٢٦	تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني عند الرقم :		
	(أ) صفر	(ب) ٢	(ج) ٧
	(د) ١٤		
٢٧	المواد التي لها رقم هيدروجيني أقل من ٧ تسمى :		
	(أ) أحماض	(ب) قواعد	(ج) متعادلة
	(د) كواشف		

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

- ١ - الحجم هو قياس مقدار سحب الجاذبية للجسم ()
- ٢ - الغازات ليس لها شكل محدد وتشغل أي حيز توضع فيه ()
- ٣ - الكثافة قياس مقدار الكتلة في حجم معين ()
- ٤ - العوازل عبارة عن فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة ()
- ٥ - من الخصائص الفيزيائية للألماس أنه موصل جيد للكهرباء ()
- ٦ - المخاليط عبارة عن مادتين تمتزجان مع بعضهما وتكونان مادة جديدة ()
- ٧ - المستحلب مخلوط تكون فيه دقائق مشتتة خلال مادة أخرى ()
- ٨ - نستطيع فصل مخلوط الرمل والماء بواسطة الترشيح ()
- ٩ - السبيكة مخلوط مكون من فلز أو أكثر مخلوط مع مادة صلبة ()
- ١٠ - يمكن فصل مخلوط الملح والماء بواسطة التقطير ()
- ١١ - تفكيك أو تكوين الروابط الكيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة ()
- ١٢ - التفاعلات التي تحتاج إلى طاقة تسمى التفاعلات الماصة للطاقة ()
- ١٣ - من أمثلة التفاعلات الطاردة للطاقة المشعل الكهربائي الذي يستخدم في اللحام ()
- ١٤ - الفلزات الانتقالية قاسية ولامعة وتتفاعل ببطء مع المواد الأخرى ()
- ١٥ - الفلزات القلوية الأرضية مهمة للعديد من المخلوقات الحية ()
- ١٦ - أشباه الفلزات شبه موصلة للكهرباء فهي توصل الكهرباء عند درجات الحرارة المنخفضة ()
- ١٧ - الغازات النبيلة لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية ()
- ١٨ - الأحماض تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء ()
- ١٩ - الكواشف مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ()
- ٢٠ - تستعمل القواعد في تفكيك المواد وإذابتها ()
- ٢١ - تستعمل الأحماض لإنتاج البلاستيك والأنسجة ()
- ٢٢ - الملح مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة ()



السؤال الثالث : أكملی الجمل التالية بالمفردة المناسبة:

- ١ - هناك خصائص فيزيائية للمادة منها و
- ٢ - أي شيء له كتلة وحجم يسمى
- ٣ - يمكن حساب كثافة جسم باستخدام و
- ٤ - من أنواع المخاليط المتجانسة و و
- ٥ - مخلوط يتكون من سائلين لا يذوبان ولا يمتزجان معاً
- ٦ - يمكن فصل مخلوط الماء والرمل عن بعض بواسطة
- ٧ - المخلوط الذي يتكون من فلز أو أكثر ومواد صلبة أخرى يسمى
- ٨ - المحاليل تتكون من و
- ٩ - المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي
- ١٠ - التفاعلات التي تحتاج إلى طاقة تسمى
- ١١ - مواد تنتج عن التغير الكيميائي تسمى
- ١٢ - أنواع التفاعلات الكيميائية و و
- ١٣ - يسمى التفاعل الذي يحدث عندما ترتبط عناصر أو مركبات معاً لتكوين مركبات جديدة
- ١٤ - تفكك المركبات إلى مواد أبسط منها يسمى تفاعل
- ١٥ - تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على
- ١٦ - تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التغير الكيميائي
- ١٧ - المادة التي تحول لون ورقة تباع الشمس من اللون الأحمر إلى اللون الأزرق هي
- ١٨ - قانون الكثافة هو =
- ١٩ - من استعمالات الملح و و
- ٢٠ - نقيس الحجم بـ أو