

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني في وحدة التفاعلات

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12:41:26 2024-12-07

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

اختبار قصير ثاني في وحدة التفاعلات	1
أنشطة دروس الوحدة الخامسة التغيرات الفيزيائية والتغيرات الكيميائية مع الإجابات	2
اختبار قصير ثاني في الوجدتين الثالثة والرابعة	3
مذكرة الوحدة الرابعة من سلسلة التميز	4
مذكرة الوحدة السادسة (السرعة) من سلسلة التميز	5

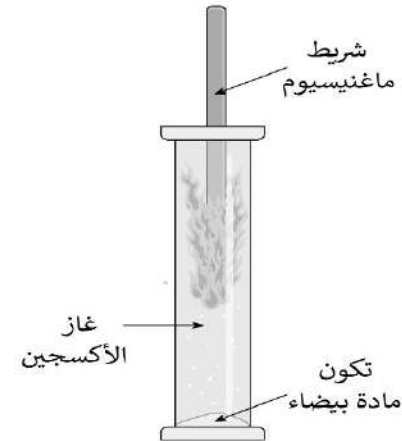
الاختبار القصير (2) في مادة العلوم

اسمي:.....ثامن:.....

السؤال الأول:-

- [1] أ) في أي تفاعل كيميائي يكون مجموع كتل المواد المتفاعلة :
(ظلل الإجابة الصحيحة)
 أكبر من مجموع كتل المواد الناتجة.
 مساوي لمجموع كتل المواد الناتجة.
 أصغر من مجموع كتل المواد الناتجة.
 مساوي لكتلة أحد المواد الناتجة .

ب) يوضح الشكل المقابل احتراق شريط من الماغنيسيوم وتكون مادة بيضاء اللون:



بالتمعن في الشكل ضعي علامة (√) أو (X): [2]

العبارة	(X) / (√)
يعد التفاعل السابق تغير كيميائي	
تتشابه كلا من المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في الخواص.	
الاحتراق هو تفاعل تتحد فيه المادة مع غاز ثاني أكسيد الكربون	
يعد الماغنيسيوم عنصر بينما الاكسجين مركب	

ج) صل كل ما في العمود الأيسر بما يناسبه من العمود الأيمن: [2]

احتراق قطعة خشب

التغير الفيزيائي

تبخر كمية من الماء

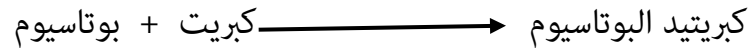
قص قطعة قماش

التغير الكيميائي

نضج فاكهة الموز

السؤال الثاني:

أ) في التفاعل اللفظي التالي ما المواد المتفاعلة والمواد الناتجة؟ [1]

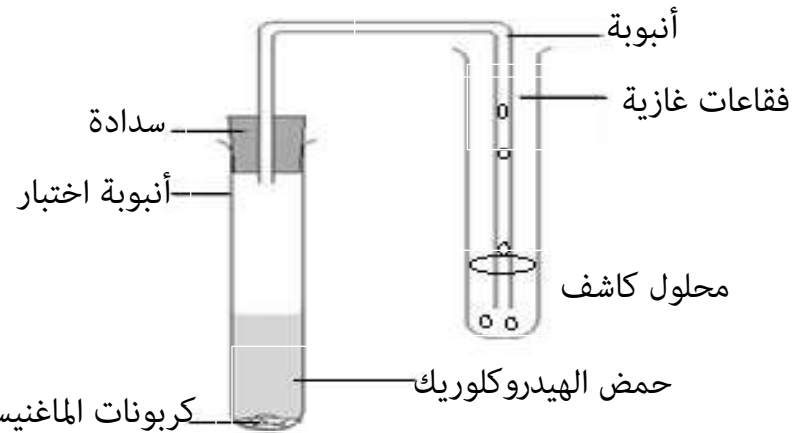


(ظلل الإجابة الصحيحة)

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	
كبريت وكبريتيد البوتاسيوم	بوتاسيوم	<input type="radio"/>
بوتاسيوم	كبريتيد البوتاسيوم	<input type="radio"/>
كبريت وبوتاسيوم	كبريتيد البوتاسيوم	<input type="radio"/>
كبريتيد البوتاسيوم	كبريت وبوتاسيوم	<input type="radio"/>

تابع السؤال الثاني:

(ب) يوضح الشكل تفاعل كربونات الماغنيسيوم مع حمض الهيدروكلوريك.



(1) أكتب المعادلة اللفظية للتفاعل السابق؟ [1]

(2) ما الغاز المتصاعد في التجربة السابقة؟ [1]

(3) كيف نتأكد من الغاز الناتج (طريقة الكشف عن الغاز الناتج)؟ [1]

(ج) تعاني العديد من المباني كالجسور والاسوار من ظاهرة الصدأ التي تصيب الحديد، في ضوء ذلك اقترح طريقتين لحماية هذه المباني من ظاهرة الصدأ؟

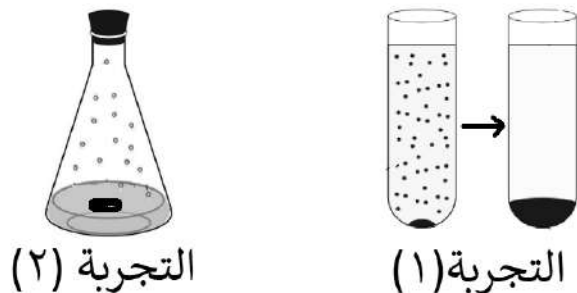
1-..... [1]

2-..... [1]

طالبتي المبدعة صاحب الهمم لا يرضى إلا بالقمم ،،،،، والطموح
مستوى لا حدود له تمنياتي لك بالتفوق و التميز ، معلمة امارة

السؤال الثالث:

(أ) استدل من التجريبتين (1) و(2) ما يثبت حدوث التفاعل الكيميائي: [1]
(ظل الإجابة الصحيحة)



التجربة (2)	التجربة (1)	
تكون راسب	انبعاث غاز	O
انبعاث غاز	تكون راسب	O
انبعاث حرارة	تغير الرقم الهيدروجين	O
تغير الرقم الهيدروجيني	تغير اللون	O

(ب) أكمل المعادلة اللفظية التالية: [1]

أكسيد الكالسيوم → + كالسيوم

(ج) أجرت سعاد تفاعل بين 20g من الصوديوم مع كمية من حمض الهيدروكلوريك ، إذا كانت كتلة نواتج هذا التفاعل 160g ؟

1- كم ستكون كتلة حمض الهيدروكلوريك المستخدمة في التفاعل؟

[1].....

2- تقول سعاد أن كتلة الصوديوم في نواتج التفاعل تساوي 15g ، هل ما تقوله

سعاد صحيح مع التفسير؟.....

[1].....