

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/8science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/8science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade8>

* لتحميل جميع ملفات المدرس موزة السعدي اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

1 (ما المقصود بالإحتراق ؟

2 (فسر " عند إحتراق الفحم النباتي تنطلق الطاقة وترتفع درجة الحرارة " ؟

3 (صل بين الكلمات في العمود الأول وما يناسبها في العمود الثاني :

أ	لا تتكون فيه مواد جديدة .
ب	هي المواد الجديدة التي تكونت في التفاعل الكيميائي
ج	تتكون فيه مواد جديدة .
د	هي المواد التي تتفاعل مع بعضها البعض .

1	المواد المتفاعلة
2	التغير الكيميائي
3	المواد الناتجة
4	التغير الفيزيائي

4 (ضع (√) أمام العبارة الصحيحة في الجدول أدناه :

م	العبارة	صواب	خطأ
1	المواد الناتجة المتكونة أثناء التفاعل الكيميائي تختلف خصائصها عن المواد المتفاعلة .		
2	تتفاعل الكربونات مع الأحماض لتنتج غاز الأوكسجين .		
3	يتكون الصدأ عند تفاعل الحديد مع الأوكسجين في الظروف الجافة .		

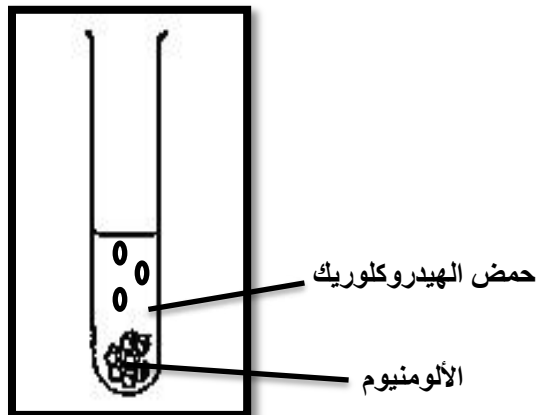
تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

5) ضع (✓) أمام العبارة الصحيحة في الجدول أدناه مع التفسير :

م	نوع التغير	تغير كيميائي	تغير فيزيائي	التفسير
1				
2				
3				
4				

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

6 (يوضح الشكل تجربة تمت فيها إضافة الألمنيوم إلى حمض الهيدروكلوريك :



أ (الغاز الذي ينتج من هذا التفاعل -----

ب (كيف يمكنك الكشف عن الغاز المتصاعد ؟

ج (اكتب المعادلة اللفظية لهذا التفاعل ؟

7 (ادرس الشكل ادناه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

أ (الظاهرة الموضحة في الشكل هي -----

ب (الإسم الكيميائي للظاهرة هو -----

ج (المعادلة اللفظية التي توضح الظاهرة هي :

د (يمكن حماية الأدوات أو المواد من هذه الظاهرة عن طريق :

1) -----

2) -----

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

8) أجرى محمد التفاعل أدناه ، حيث أضاف كمية من كربونات الصوديوم

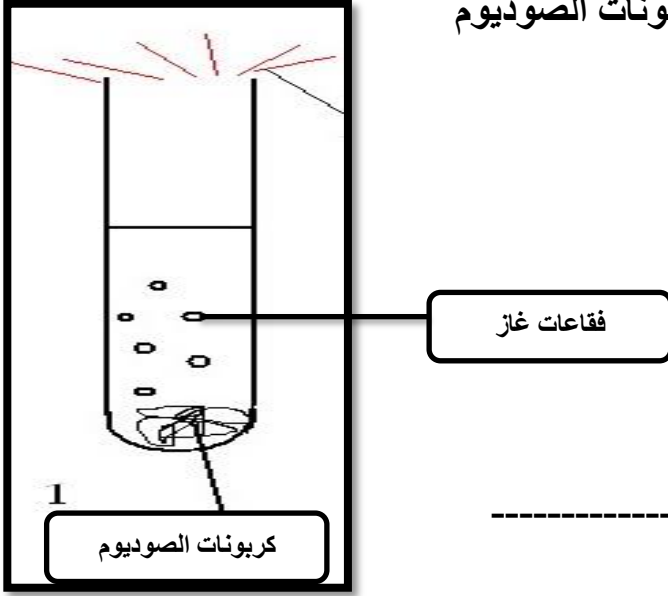
إلى حمض الهيدروكلوريك ، ادرس الشكل ثم اجب ..

أ) التفاعل في الشكل يعتبر :

تفاعل كيميائي

تفاعل فيزيائي

- فسر إجابتك؟؟



ب) أكتب المعادلة اللفظية التي تمثل التفاعل؟

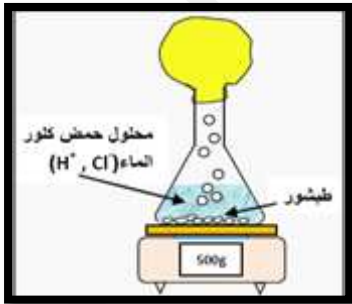

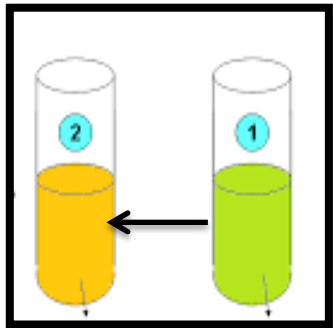
ج) كيف يمكنك الكشف عن الغاز المتصاعد؟

9) أكمل الجدول أدناه :

م	المعادلة	المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
1	البوتاسيوم + حمض الهيدروكلوريك ← كلوريد البوتاسيوم + غاز الهيدروجين		
2	النحاس + الاكسجين ← أكسيد النحاس		

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

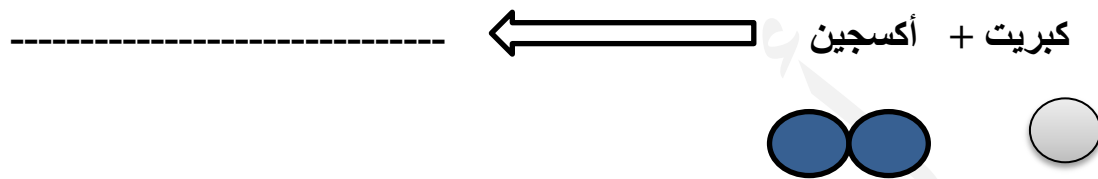
(10) ادرس الشكل أدناه ثم اجب عن الأسئلة التي تليه :

الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي	التفاعل الكيميائي	م
		1
		2
		3

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

11 (يوضح النموذج الآتي المواد المتفاعلة في التفاعل الكيميائي :

- أكمل المعادلة اللفظية وارسم النموذج الجزيئي للنتاج :



12 (وضعت فاطمة كأس يحتوي على حمض الهيدروكلوريك ثم أضافت إليه كمية من كربونات النحاس بخرص ، وقاست كتلة الكأس بمحتوياته في بداية التفاعل وبعد مرور عشر دقائق كما في الجدول أدناه :

الزمن / دقائق	كتلة الكأس والمحتويات (جرام)
0	210
10	190

أ) أكتب المعادلة اللفظية التي تمثل التفاعل الكيميائي ؟

ب) ما سبب نقص الكتلة في تجربة فاطمة ؟

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

13 (صل بين أنواع التفاعلات في العمود الأول مع المعادلات التي تمثلها في العمود الثاني :

أ	هيدروكسيد البوتاسيوم + حمض الهيدروكلوريك ←	كلوريد البوتاسيوم + الماء
ب	الحديد + الأكسجين ←	أكسيد الحديد
ج	الكربون + الأكسجين ←	ثاني أكسيد الكربون

1	الصدأ
2	الإحتراق
3	التعادل

14 (النسبة التي يشكلها غاز الأكسجين في الهواء تبلغ :

40%

30%

20%

10%

15 (من الأدلة التي تشير إلى حدوث التفاعل الكيميائي :

أ) -----

ب) -----


ج) -----

د) -----

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

الدرجة	الإجابات	رقم السؤال
	الإحتراق هو تفاعل كيميائي تتحد فيه المادة المحترقة مع الأكسجين .	1
	وذلك لأن ذرات الأكسجين والكربون تعيد ترتيب نفسها لتتكون روابط جديدة لتكوين جزيئات ثاني أكسيد الكربون .	2
	(1 / د) ، (2 / ج) ، (3 / ب) ، (4 / أ) .	3
	(1 / صواب) ، (2 / خطأ) ، (3 / خطأ) .	4
	1 (فيزيائي / لم تتكون مادة جديدة . 2 (كيميائي / تكونت مادة جديدة . 3 (فيزيائي / لم تتكون مادة جديدة . 4 (كيميائي / تكونت مادة جديدة .	5
	أ (غاز الهيدروجين ب (تقريب عود ثقاب مشتعل من فوهة الأنبوبة فيشتعل محدثاً فرقة . ج (الألمنيوم + حمض الهيدروكلوريك كلوريد الألمنيوم + غاز الهيدروجين	6
	أ (الصدأ ب (أكسيد الحديد ج (الحديد + الأكسجين → أكسيد الحديد د (1 (طلاء الحديد لمنع الأكسجين الموجود في الهواء من الوصول إلى الحديد . 2 (جلغفة الحديد أي تغطيته بطبقة من الخارصين وذلك لمنع الأكسجين الموجود في الهواء من الوصول إلى الحديد .	7

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

	8	<p>أ) تفاعل كيميائي / بسبب تصاعد فقاعات غاز وتكون مادة جديدة .</p> <p>ب) كربونات الصوديوم + حمض الهيدروكلوريك \rightarrow كلوريد الصوديوم + الماء + ثاني أكسيد الكربون .</p> <p>ج) تقريب عود ثقاب مشتعل من فوهة الأنبوبة فيعمل غاز ثاني أكسيد الكربون على إطفاءه أو تمريره في أنبوبة تحتوي على ماء الجير حيث يعكر ثاني أكسيد الكربون ماء الجير .</p>
	9	<p>1) المواد المتفاعلة (البوتاسيوم و حمض الهيدروكلوريك) المواد الناتجة (كلوريد البوتاسيوم و غاز الهيدروجين)</p> <p>2) المواد المتفاعلة (النحاس و الاكسجين) المواد الناتجة (أكسيد النحاس)</p>
	10	<p>1) تصاعد غاز 2) تكون راسب 3) تغير اللون</p>
	11	<p>ثاني أكسيد الكبريت</p> 
	12	<p>أ) كربونات النحاس + حمض الهيدروكلوريك \rightarrow كلوريد النحاس + الماء + ثاني أكسيد الكربون .</p> <p>ب) أحد المواد الناتجة هو غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يتصاعد فيؤدي ذلك إلى نقصان كتلة المواد الناتجة .</p>
	13	<p>(1 / ب) ، (2 / ج) ، (3 / أ) .</p>
	14	<p>20 %</p>

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول) / الوحدة الخامسة

		15	أ) انبعاث غاز ب) تغير اللون ج) تكون راسب د) انبعاث حرارة
--	--	----	---