

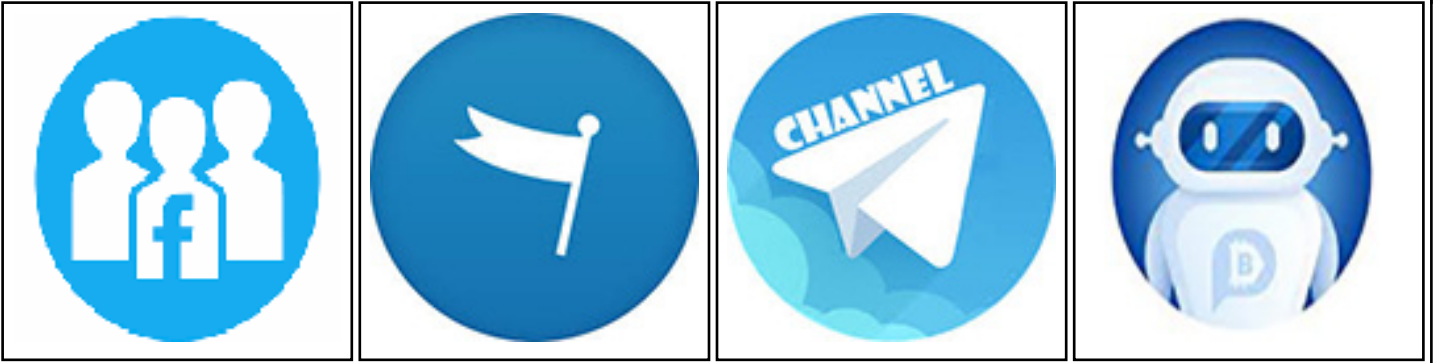
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف تدريبات شاملة الوحدة الثامنة متبوعة بالإجابات

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف الثامن](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الثاني

امتحان وإجابة الأسئلة الرسمية للفصل الدراسي الثاني الدور الأول 20162017	1
امتحان وإجابة الأسئلة الرسمية للفصل الدراسي الثاني الدور الثاني 20162017	2
كراسة العلوم	3
كتيب الاستكشافات والتجارب العملية	4
كتاب الطالب وفق منهج كامبردج	5

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الثاني) / الوحدة الثامنة

1 (ما هي الأملاح ؟

2 (فسر " لا يمكن إنتاج ملح كلوريد النحاس من تفاعل النحاس مع حمض الهيدروكلوريك " ؟

3 (صل بين الأملاح في العمود الأول واستخداماتها في العمود الثاني :

أ	وقف نمو الفطريات على بذور فول الصويا عند زراعتها.
ب	تستخدم كسماد لمساعدة المحاصيل على النمو بشكل جيد .
ج	تضاف إلى الأصباغ للمساعدة على تثبيتها بالألياف .
د	يستخدم في صنع الطباشير .

1	كربونات الكالسيوم
2	كبريتات الألمنيوم
3	نترات الأمونيوم
4	كبريتات النحاس

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

م	العبارة	صواب	خطأ
1	تتكون الأملاح عند استبدال الهيدروجين في أحد الأحماض ليحل محله فلز .		
2	يوجد حمض الستريك في الموالح (الحمضيات) .		
3	عند تفاعل الحمض مع كربونات الفلز ينتج غاز الأكسجين .		
4	أكبر مخزون للأملاح النحاس في عمان يوجد في ساحل الشرقية.		

5) أكمل الجدول بما يناسبه :

- حمض النيتريك - نترات البوتاسيوم	- حمض الكبريتيك - كبريتات النحاس	المقارنة
(ج)	(أ)	أوجه التشابه
(د)	(ب)	أوجه الإختلاف

6) يعرض الرسم التوضيحي أدناه ملصقا على علبة شراب الأناناس :

أ) أي من هذه المكونات يعتبر حمض ؟

ب) ما الأملاح المكونة من هذا الحمض ؟

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الثاني) / الوحدة الثامنة

7) أكتب المعادلات اللفظية لما يلي :

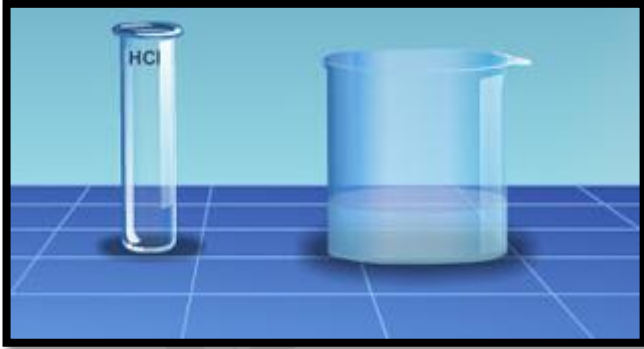
أ) التفاعل بين الحديد وحمض الكبريتيك

ب) التفاعل بين أكسيد النحاس وحمض الهيدروكلوريك

ج) التفاعل بين هيدروكسيد الصوديوم وحمض الهيدروكلوريك

د) التفاعل بين كربونات البوتاسيوم وحمض النيتريك

8) يوضح الشكل تجربة يتم فيها اضافة حمض الهيدروكلوريك إلى ملح الصوديوم ، وينبعث غاز ثاني أكسيد الكربون :



أ) استخدم المعلومات أعلاه لتحديد أي ملح يتم استخدامه في التفاعل ؟

ب) اكتب اسم الملح الناتج من هذا التفاعل ؟

ج) اكتب المعادلة اللفظية للتفاعل أعلاه ؟

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الثاني) / الوحدة الثامنة

9) قام طلاب الصف الثامن بتحضير أملاح عن طريقة تفاعل الفلزات في الشكل ادناه مع حمض الهيدروكلوريك ، ثم تقريب لهب مشتعل من الأنابيب الأربعة ..

أ) ما الملح المتكون في الأنبوبة رقم (2) ؟

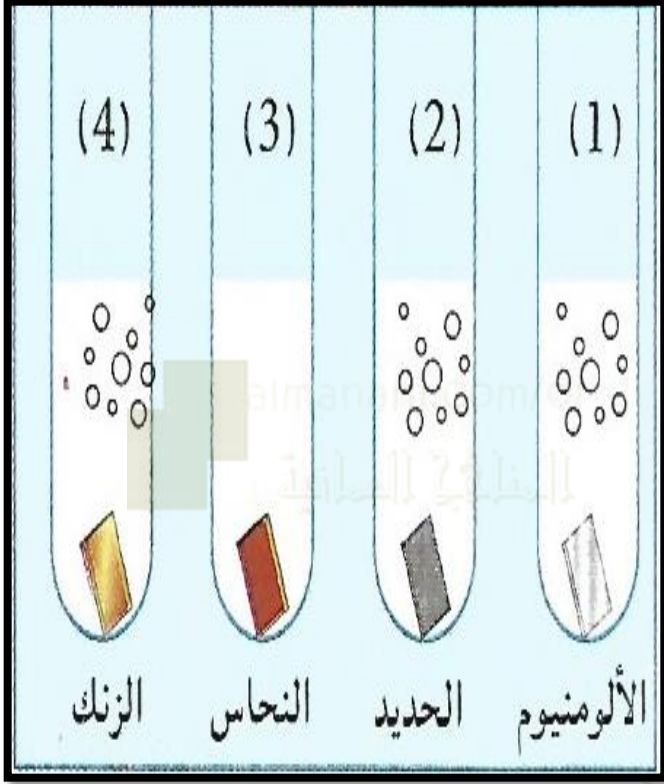
ب) اكتب المعادلة اللفظية للتفاعل الذي حدث في

الأنبوبة رقم (1) ؟

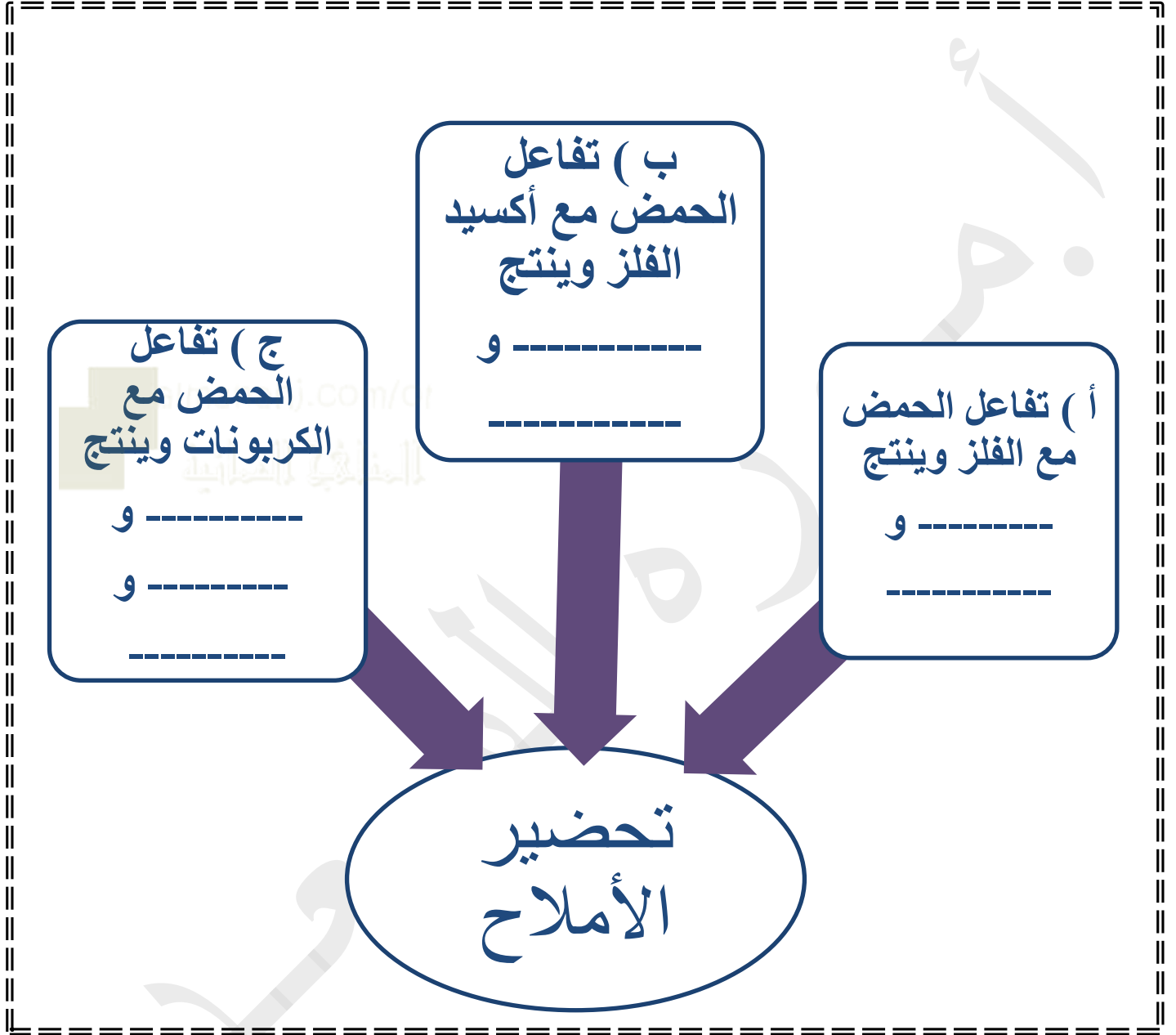
ج) ما الغاز المتصاعد أثناء التفاعل رقم (4) ؟

د) كيف يمكنك الكشف عن هذا ؟

هـ) فسر " تكون فقاعات في جميع الأنابيب ما عدا الأنبوبة رقم (3) ؟



10 (أكمل المخطط بما يناسبه :



تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الثاني) / الوحدة الثامنة

الدرجة	الإجابات	رقم السؤال
	الأملاح هي مركبات كيميائية لها العديد من الإستخدامات المختلفة والمهمة في حياتنا اليومية .	1
	لإن النحاس من الفلزات غير النشطة فهو لا يتفاعل مع الحمض ليحل محل الهيدروجين لذلك لن يكون ملح .	2
	(1 / د) ، (2 / ج) ، (3 / ب) ، (4 / أ) .	3
	(1 / صواب) ، (2 / صواب) ، (3 / خطأ) ، (4 / خطأ) .	4
	أ) تحتوي كلا الصيغتين على الكبريت والأكسجين . ب) يحتوي حمض الكبريتيك على الهيدروجين H ، بينما تحتوي كبريتات النحاس على النحاس Cu ج) تحتوي كلا الصيغتين على النيتروجين والأكسجين . د) يحتوي حمض النيتريك على الهيدروجين H ، بينما تحتوي نترات البتاسيوم على البوتاسيوم K	5
	أ) حامض الستريك أو حمض الستريك . ب) السترات .	6

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الثاني) / الوحدة الثامنة

	<p>7 (أ) هيدروجين + كبريتات الحديد → حمض الكبريتيك + حديد (ب) ماء + كلوريد النحاس → حمض الهيدروكلوريك + أكسيد النحاس (ج) ماء + كلوريد الصوديوم → حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم (د) ماء + ثاني أكسيد الكربون + نترات البوتاسيوم → حمض النيتريك + كربونات البوتاسيوم</p>	7
	<p>8 (أ) كربونات الصوديوم (ب) كلوريد الصوديوم (ج) ماء + ثاني أكسيد الكربون + كلوريد الصوديوم → حمض الهيدروكلوريك + كربونات الصوديوم</p>	8
	<p>9 (أ) كلوريد الحديد (ب) هيدروجين + كلوريد الألمنيوم → حمض الهيدروكلوريك + الألمنيوم (ج) غاز الهيدروجين (د) تقريب عود ثقاب مشتعل فيحدث صوت أو فرقعة . (هـ) لأن الأنبوبة رقم (3) تحتوي على النحاس ، والنحاس يعتبر من الفلزات غير النشطة التي لا يمكن أن تتفاعل مع الحمض لتحل محل الهيدروجين ، فلا يتصاعد غاز الهيدروجين .</p>	9

	<p>أ) الملح والهيدروجين .</p> <p>ب) الملح والماء .</p> <p>ج) الملح والماء وثاني أكسيد الكربون .</p>	10
--	--	----