

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف إجابات كتاب النشاط

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف الخامس ← رياضيات ← الفصل الأول ← الملف

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة رياضيات في الفصل الأول

إجابات كتاب النشاط	1
إجابات كتاب النشاط	2
بنك أسئلة في وحدة الهندسة	3
نموذج إجابة الاختبار الرسمي لمحافظة (الداخلية)	4
نموذج إجابة الاختبار الرسمي لمحافظة (جنوب الباطنة)	5

الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للصف التاسع الأساسي الفصل الدراسي الثاني

الصف:

الاسم:

السؤال الأول:

أ - يقوم مجموعة من الطلاب بدراسة تفاعل أحد الأحماض مع مادة قلوية (هيدروكسيد البوتاسيوم) مستعيناً بالتفاعل التالي:



- ١- إذا كان الملح الناتج من التفاعل هو كبريتات البوتاسيوم فإن الحمض المستخدم في التفاعل هو حمض
- ٢- إذا تم استبدال هيدروكسيد البوتاسيوم بشريط الماغنيسيوم، فإن نواتج التفاعل هي: (ظلل الإجابة الصحيحة)
- ٠ ملح وهيدروجين ٠ ملح وماء ٠ ملح وأمونيا ٠ ملح وثاني أكسيد الكربون

ب- اكتب المعادلات اللفظية لتفاعل كل من:

- ١- كربونات الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك

- ٢- الخارصين مع حمض النيتريك

- ج- ماذا تتوقعين أن يحدث إذا سقط خاتمك المصنوع من الذهب في كأس مملوء بـ حمض الكبريتيك المخفف؟

٠ يحدث تفاعل

٠ لا يحدث تفاعل (ظلل الإجابة الصحيحة)

فسري إجابتك؟

السؤال الثاني:

- أ- مركب يتكون عندما يحل فلز محل الهيدروجين في الحمض يُعرف بـ : (ظلل الإجابة الصحيحة)
- ٠ القاعدة ٠ الحمض ٠ الملح ٠ الراسب

- ب- يمكن تحضير الأملاح الذاتية بطريقة المعايرة

اشرح عملية المعايرة متضمناً:

- مثال على المواد التي يمكن معايرتها

- الأدوات الأساسية المستخدمة في عملية المعايرة

- كيفية الحصول على الملح الناتج في صورة صلبة

السؤال الثالث:

(درجتان)

أ- ارسم خطأً يصل بين اسم الغاز ونتائج الاختبار عن الكشف عنه:

نتائج الاختبار

اسم الغاز

يحترق مع حدوث فرقة حادة
تغير لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى الأحمر
يشتعل عود الثقاب المتوهج
تغير لون ورقة تباع الشمس الحمراء إلى الأزرق

الأكسجين
الكلور
الأمونيا

ب- الشكل المقابل يوضح تفاعل هيدروكسيد البوتاسيوم مع المادة (س) لإنتاج ملح كلوريد البوتاسيوم، ماذا تتوقعين أن تكون المادة (س): (درجة واحدة)

(ظلل الإجابة الصحيحة)



- كبريتات الأمونيوم
- كربونات البوتاسيوم
- حمض الكبريتيك
- كلوريد الأمونيوم

ج- تقوم سلمى بإجراء اختبار للكشف عن الماء باستخدام مادتين مجهولتين (س) و(ص)، ادرسي الجدول التالي ثم استنتجي أسماء كلاً من المادتين (س) و(ص):

(درجتان)

اختبار الكشف عن الماء	اللون قبل إضافة الماء	اللون بعد إضافة الماء
المادة (س)	أزرق	وردي
المادة (ص)	أبيض	أزرق

المادة (س) هي

المادة (ص) هي

تمنيتي لكن بالنجاح

مخطط توزيع درجات (نموذج إجابة) للاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للصف التاسع الأساسي

رقم السؤال	الإجابة	الدرجة	الهدف التقويمي			المخرج التعليمي	معلومات إضافية
			المعرفة	التطبيق	الاستدلال		
١ (أ)	- الكبريتيك - ملح وهيدروجين	١ ١ [٢]		✓		٢-١٣	-
١ (ب)	ثنائي أكسيد الكربون + ماء + كلوريد الصوديوم → حمض الهيدروكلوريك + كربونات الصوديوم هيدروجين + نترات الخارصين → حمض النيتريك + خارصين	١ ١ [٢]		✓		٢-١٣	-
١ (ج)	لا يحدث تفاعل لأن الذهب من الفلزات الأقل نشاطا والتي لا تتفاعل مع الأحماض المخففة عند درجة حرارة الغرفة.	١ ١ [٢]		✓		٢-١٣	أقبل أي إجابة تعطي نفس المعنى
٢ (أ)	الملح	١ [١]		✓		٢-١٣	-
٢ (ب)	- حمض مع مادة قلوية (مثل هيدروكسيد الصوديوم) أو حمض مع كربونات ذائبة (مثل كربونات الصوديوم). - نستخدم في المعايير: السحاحة، دורך مخروطي، ماصة، كؤوس. - يمكن الحصول على الملح الناتج في صورة صلبة بتبخير المحلول ثم تركه يبرد لتتكون بلورة الملح.	١ ١ ١ [٣]		✓		١-١٦	أقبل أي إجابة بشرط تكون صحيحة
٣ (أ)		١ ١ ١ ١ [٢]		✓		١-١٧	- كل خطوط التوصيل صحيحة = درجتان - خطأ أو خطأ واحد صحيح = درجة واحدة
٣ (ب)	كلوريد الأمونيوم	١ [١]		✓		٤-١٣	
٣ (ج)	المادة (س) هي كلوريد الكوبالت الثنائي المادة (ص) هي كبريتات النحاس الثنائي	١ ١ [٢]		✓		٢-١٧	
المجموع		١٥	٦	٦	٣		