

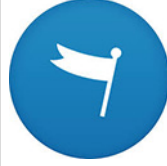
شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثالث مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

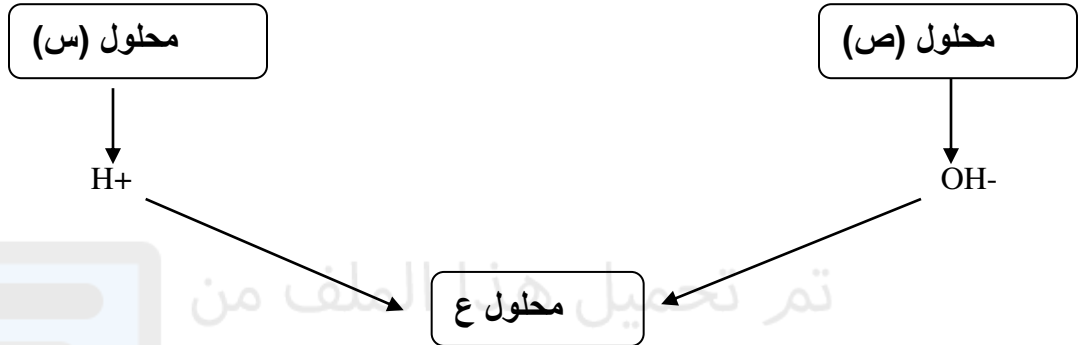
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة	1
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية	2
الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة	3
اختبار قصير ثاني	4
موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة	5

الاختبار القصير (3) في مادة الكيمياء للصف التاسع

الصف:

اسم الطالبة:

1) ادرس الشكل التالي ثم اجب عن المفردات التالية:



1

أ- يسمى التفاعل السابق بين (س) و(ص) باسم تفاعل (اكمل)

ب- صل بين الرمز وما يناسبه من الكلمات في العمود الثاني :

2

محلول متعادل

ص

محلول حامضي

ع

محلول قلوي

س

محلول ملحي

1

2- تستخدم مادة هيدروكسيد المغنيسيوم في صناعة أقراص مضادات الحموضة :

خطأ ○

صح ○

التفسير:

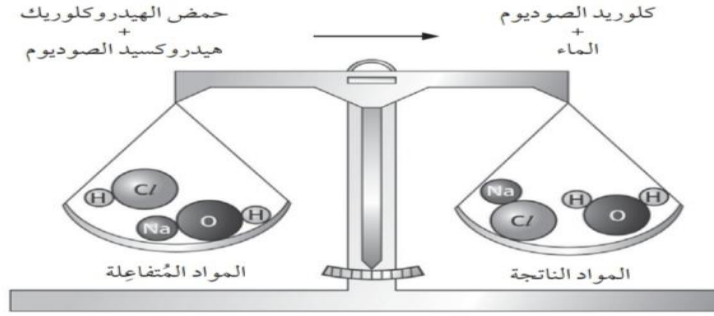
1

3- ضع علامة أمام العبارة المناسبة بالجدول التالي :

خطأ	صح	العبارة
		تذوب القواعد في الماء بينما لا تذوب القلويات فيه
		الاحماض طعمها لاذع بينما القلويات طعمها مر
		المعادلات اللفظية توضح عدد الذرات في المعادلات الكيميائية

4- من خلال الرسم أجبني عن الاسئلة التالية:

أ- انظر إلى الرسم أدناه.



أ- أكتب معادلة رمزية موزونة للتفاعل السابق؟

1

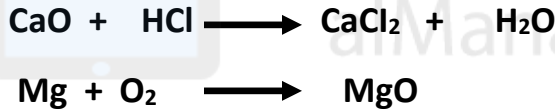
ب- أكمل الجدول التالي:

1

المادة الحمضية	المادة القلوية	الايونات في كلوريد الصوديوم

5- أكمل وزن المعادلات التاليه :

1



6- قامت طالبة في الصف التاسع بتجربة تفاعل فلز الخارصين مع محلول كبريتات النحاس لانتاج النحاس ومحلول كبريتات الخارصين في مختبر العلوم.

1

أ- اكتب معادلة لفظيه للتفاعل السابق؟

ب- احتراق غاز الهيدروجين بوجود غاز الاكسجين لتكوين الماء ينتج طاقة حرارية كبيرة. من خلال هذا التفاعل أكتب معادلة رمزية موزونة؟

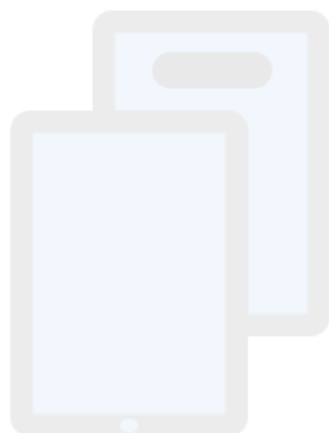
1

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق للجميع

نموذج الاجابة لأختبار القصير (3) في مادة الكيمياء للصف التاسع

الاهداف	عنوان الدرس	نوع السؤال	الملاحظات	الدر جة	الاجابة	م	السؤال
جميع الاهداف	الاحماض والقواعد	معرفة	يكتب الطالب الاجابه الصحيحه ولا يقبل غير ذلك	1	التعادل	أ	1
	الاحماض والقواعد	استدلال	يوصل اجابات صحيحه يحصل على الدرجة كامله يوصل اجابتين صحيحتين يحصل على درجة واحدة يوصل اجابه واحدة أو لاشي صفر	2	ص محلول قلوي ع محلول متعادل س محلول حمضي	ب	
	الاحماض والقواعد	معرفة	درجه واحدة في حالة الاجابة الصحيحة	1	صح لانها مادة قاعدية تعادل الحموضة الزائدة في المعدة	2	
	الاحماض والقواعد والمعادلات الكيميائية	معرفة	الاجابات الصحيحة يأخذ الدرجة غير ذلك صفر	1	خطأ صح خطأ	3	
	المعادلات الكيميائية	تطبيق	الاجابة الصحيحة يعطي درجة كاملة	1	$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$	أ	4
	الاحماض والقواعد والمعادلات الكيميائية	تطبيق	يعطي الاجابات كاملة صحيحة يأخذ الدرجة غير ذلك صفر	1	المادة الحمضية حمض الهيدروكلوريك المادة القلوية هيدروكسيد الصوديوم الايونات $Na^+ Cl^-$	ب	
	المعادلات الكيميائية	تطبيق	يعطي الطالب الاجابة كاملة غير ذلك صفر	1	$CaO + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$ $Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$		5

	المعادلات الكيميائية	تطبيق	يعطي الطالب المعادلة اللفظية صحيحة ليحصل على الدرجة	1	الخاصين + كبريتات النحاس ← النحاس + كبريتات الخاصين	أ	6
	المعادلات الكيميائية	معرفة	يكتب الطالب المعادلة الرمزية الموزونة صحيحة ليحصل على الدرجة	1	$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	ب	



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العمانية

alManahj.com/om