شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول

موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ الملف

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار
2	الامتحان الرسمي النهائي
3	نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية
4	أسئلة امتحانية نهائية
5	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

المـــــادة: الكيمياء الدرجة الكلية: (٦٠) درجة.
تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (٨) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

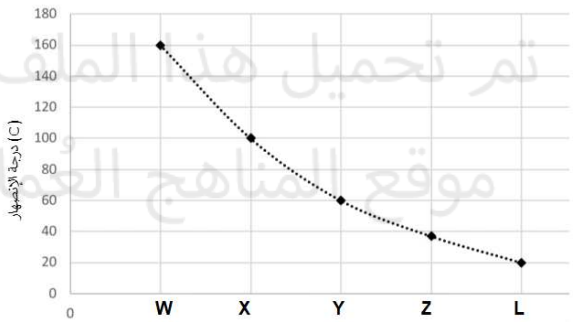
إجابة السؤال الأول — **الدرجة الكلية: (٧) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١		جزيئاتها ثنائية الذرة	١	١٧-١٨	١-١١	الأول
٢	أ	عنصر لافلزي يوجد كجزيء ثنائي الذرة يقع في المجموعة السابعة	٢	١٨	١-١١	الأول
	ب	أخضر فاتح	١	١٨	١-١١	الأول
	ج	أي قيمة أعلى من ١,٥٦ و أقل من ٤,٩٣	١	١٩	٣-١١	الثاني
	د	تزداد درجة الغليان كلما اتجهنا لأسفل	١	١٩	٣-١١	الثاني
	ه	صلب أسود كثافته عاليه اعلى من ٤,٩٣ درجة غليانه أعلى من ١٨٤ يكتفى بذكر خاصية واحدة فقط	١	١٩	١-١١	الثاني
		المجموع	٧			

يتبع/٢

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

إجابة السؤال الثاني — **الدرجة الكلية: (٦) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ	 درجة انصهار العنصر L اي قيمة اقل من ٣٧ وتمر بالمنحنى تقريبا ٢٠(^oC)	٢ ١	١٦	٤-١١	الثالث
٢		التجربة ٢ $Cl_{2(aq)} + 2NaI_{(aq)} \longrightarrow 2NaCl_{(aq)} + I_{2(aq)}$ لا يحاسب الطالب على الحالة الفيزيائية	١ ٢	٢٠	٢-١١	الثاني
		المجموع	٦			

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
almanahj.com/ae

يتبع /٣

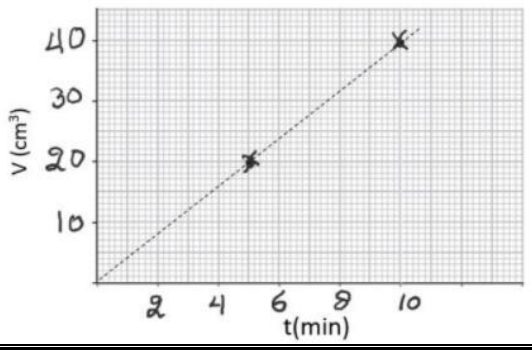
تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

السؤال الثالث			الدرجة الكلية: (٥) درجة			
رقم السؤال	الجزيئية	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ	**الالكتروليت المادة (X)**	1	٣٠	١-١٠	الثاني
	ب	**لأن المادة y مادة لاالكتروليتية أو المادة y مادة غير موصلة أو المادة y مكونة من جزيئات**	٢	٣٠	١-١٠	الأول
	ج	**الزئبق**	١	٣٠	١-١٠	الأول
٢	أ	**موجب أكسدة**	١	٤٤	١-١٠	الثاني
		المجموع	٥			

هذا الملف من موقع المناهج السعودية
alManahj.com/om

يتبع /٤

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

إجابة السؤال الرابع			الدرجة الكلية: (١٢) درجة			
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ	القطب B (نحاس نقي) القطب A (نحاس غير نقي)	١	٤٣	١٠-٤	الثالث
	ب	تزداد كتلة المهبط، ويكتسب طبقة جديدة ذات لون بني محمر على سطحه نتيجة ترسب النحاس. • تقل كتلة المصعد نتيجة أكسدة ذرات النحاس وتحولها إلى أيونات آنود: $Cu(s) \longrightarrow Cu^{2+}(aq) + 2e^-$ / المصعد كاثود: $Cu^{2+}(aq) + 2e^- \longrightarrow Cu(s)$ / المهبط	١ ١ ١	٤٣	١٠-٤	الثاني
٢ الاستقصاء العلمي	أ	جهاز هوفمان	١	٣٥	١٠-٣	الأول
	ب	حمض الكبريتيك	١	٣٥	١٠-٣	الأول
	ج	التجربة ١-٢ : شدة التيار التجربة ١- ٣ : زمن مرور التيار	٢	-	SE5	الثالث
	د	حجم غاز الهيدروجين ٦٠ cm^3 حجم غاز الأكسجين ٣٠ cm^3	١ ١	-	SE7	الثالث
	ه		٢		SE8	الثاني
المجموع			١٢			

يتبع ٥

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

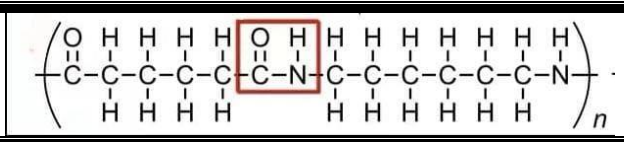
إجابة السؤال الخامس				الدرجة الكلية: (٤) درجة		
رقم السؤال	الجزيئية	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ	H^+ , Na^+	١	٣٠	١٠-٨	الثاني
	ب	الغاز A هو غاز H_2 الغاز B هو غاز Cl_2	٢	٣٧	١٠-٣ ١٠-٨	الثاني
	ج	يستبدل المحلول بمصهور كلوريد الصوديوم	١	٣٢	١٠-٧	الأول
المجموع			٤			

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

يتبع٦

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

إجابة السؤال السادس — **الدرجة الكلية: (١٣) درجة**

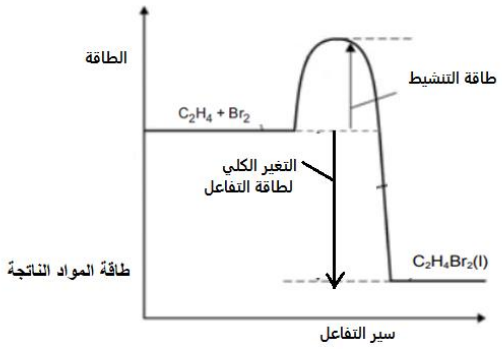
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ		١	٥٢-٥٣	١-١٢	الثاني
	ب	$C_6H_{12}O_6(aq) \xrightarrow[36^\circ C]{\text{إنزيمات الخميرة}} 2C_2H_5OH(aq) + 2CO_2(g)$	٢	٥٢	١-١٢	الأول
	ج	التقطير التجزيئي لفصل الإيثانول عن الماء	١	٥٣	١-١٢	الأول
	د	لأنه ينتج من مصادر نباتية متجددة	١	٥٥	١-١٢	الأول
٢	أ	$CH_2 = CH$ | $OCOCH_3$ البلمرة بالإضافة	٢ ١	٥٨	٤-١٣	الثالث
	ب ١		٢	٦٣	٦-١٣	الثاني
	ب ٢	H_2O	١	٦٣	٦-١٣	الأول
	ب ٣	بوليمر PVA لأنه يتميز بأنه مقاوم للمذيبات ومقاوم للتآكل ولايمتص الماء.	٢	٦٠	٢-١٣	الثاني
		المجموع	١٣			

لا تحمل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

يتبع ٧

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

إجابة السؤال السابع — **الدرجة الكلية: (٧) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ	B	١	٥٢ـ ٥٣	١٤ـ١	الثاني
	ب	لأن كمية الحرارة الممتصة أكبر من كمية الحرارة الممتصة في الشكل A	١	٥٢	١٤ـ١	الثاني
٢	أ	وجه المقارنة / التفاعل الطارد / التفاعل الماص طاقة التنشيط / اقل / أكبر إشارة التفاعل للحرارة / سالبة / موجبة	٢	٥٥	١٤ـ٢	الأول
٣	أ		٣	٥٨	١٤ـ٣	الثاني
المجموع			٧			

تم تحميل هذا الملف من موقع المنهج العُمانية
alManahj.com/om

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٤٣هـ /٢٠٢١ ـ ٢٠٢٢م
الدور الاول ـ الفصل الدراسي الثاني
المادة الكيمياء

إجابة السؤال الثامن — **الدرجة الكلية: (٦) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	هدف التقويم
١	أ	ماص للحرارة لأنه التفاعل يمتص حرارة من الوسط المحيط (يقبل لان التفاعل احتاج إلى تسخين)	٢	٥٢	١٤-١	الثالث
	ب	تفاعل منعكس	١	٨١	١٥-١	الأول
	ج	إضافة الماء	١	٨١		الأول
	د	الضغط	١	٨٢		الأول
٢		التفاعل ماص للحرارة وقيمة طاقة التنشيط 200J ☐ التفاعل طارد للحرارة وقيمة طاقة التنشيط 100J ☑ التفاعل طارد للحرارة وقيمة طاقة التنشيط 200J ☐ التفاعل ماص للحرارة وقيمة طاقة التنشيط 100J ☐	١	٧٤	١٤-١	الثالث
المجموع			٦			

لا تحمل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

نهاية نموذج الإجابة