شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الاختبار الرسمي الموحد

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 15-01-2023 10:59:46

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 الأول

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الموحد الدور الأول الفترة الصباحية
2	الامتحان النهائي الموحد الدور الأول للفترة الصباحية
3	مواصفات الورقة الامتحانية
4	بنك شامل لأسئلة المادة
5	اختبار قصير ثاني نموذج ثاني

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

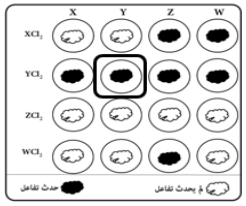
نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء- الصف العاشر

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٤هـ - ٢٠٢٣/٢٠٢٢ م- الفترة الصباحية

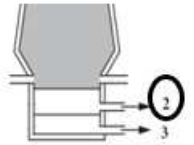
عدد صفحات الإجابة: ٧ صفحات

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	الهدف التقويمي
١	-	عنصر فلزي انتقالي ١- له أكثر من حالة تكافؤ ٢- يكون أملاحا ملونة	١ ١ [٢]	درجة لكل عبارة صحيحة	١٨	٣,٤	١
٢	-	الاستخدام / الرمز فتيل المصابيح الكهربائية / W أو التنجستن عامل حفاز لتصنيع الأمونيا / Fe أو الحديد رؤوس معدات الحفر / Ti أو التيتانيوم	١ ١ ١ [٣]	درجة لكل رمز صحيح	١٧	٣,٤	١
٣	أ	W ، هيدروجين ، (X) ، Z ، كربون ، (Y) اتجاه زيادة النشاط الكيميائي	١ [١]	درجة: عند وضع الإجابتين في المكان الصحيح صفر: عند وضع إجابة واحدة في المكان الصحيح أو جميع الإجابات في الأماكن الخاطئة	٢٧	١,٥	٣
	ب	الانبوب رقم 1 لأن الفلز W أقل نشاطا من الهيدروجين حسب سلسلة النشاط الكيميائي فلا يحدث تفاعل.	١ [١]	**لا تجزأ الدرجة** **اقبل** لأنه لا يحدث تفاعل **اقبل** لأنه لا تتصاعد فقاعات **اقبل البرهان العكسي** (Z أكثر نشاطا من الهيدروجين فيحدث تفاعل و تتصاعد فقاعات)	٢٥	١,٥	٣

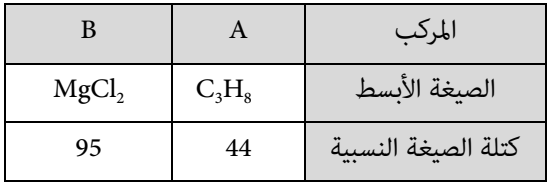
تابع نموذج الإجابة:

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٤	-	1) أي الأشكال الآتية توضح التركيب البنائي لفلز الصوديوم؟ □ ■ □ □	١ [١]	-	١٦	٢,٤	٢
٥	أ	لتجنب اختلاط المواد مع بعضها مما سيؤثر على دقة النتائج	١ [١]	**اقبل** أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٣١	SE1	٢
	ب	 	١ [١]	**اقبل:** اذا كتب الطالب Y مع YCl_2	٣١	SE11	٣
	ج	Z - Y-	١ ١ [٢]	**لا تقبل:** ZCl_2 أو Z^{2+} **لا تقبل** YCl_2 أو Y^{2+}	٢٧	٣,٥	٢
٦	-	<table><tr><th>العبارة</th><th>صح</th><th>خطأ</th></tr><tr><td>كثافة عنصر الصوديوم أعلى من كثافة عنصر الليثيوم</td><td>✓</td><td></td></tr><tr><td>في المجموعة الأولى إذا كانت درجة انصهار الليثيوم 181°C فإن درجة انصهار البوتاسيوم تكون 223 °C</td><td></td><td>✓</td></tr><tr><td>يتفاعل البوتاسيوم مع الماء مشتعلا بشدة ومكونا لهبا بنفسجي اللون.</td><td>✓</td><td></td></tr></table>	٢ [٢]	درجتين : جميع الإجابات صحيحة درجة: إجابتين صحيحتين صفر: إجابة واحدة صحيحة أو جميع الإجابات خاطئة	٢٠	٢,٦	١

تابع نموذج الإجابة:

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٧	أ	خام الحديد فحم الكوك الحجر الجيري	١ ١ ١ [٣]	**اقبل:** الهيماتيت - Fe_2O_3 - أكسيد الحديد الثلاثي **اقبل:** الكربون - C **اقبل:** كربونات الكالسيوم - $CaCO_3$	٣٩	٣,٧	١
	ب	• تفكك الحجر الجيري إلى جير حي في الفرن. $CaCO_{3(s)} \xrightarrow{\text{حرارة}} CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ • تفاعل أكسيد الكالسيوم مع ثنائي أكسيد السيليكون لتكوين سيليكات الكالسيوم. $CaO_{(s)} + SiO_{2(s)} \longrightarrow CaSiO_{3(l)}$ • فصل سيليكات الكالسيوم المتكونة في قاع الفرن.  	١ ١ ١ ١ ١ [٦]	**اقبل** أي إجابة تعطي المعنى الصحيح لجميع الخطوات **ملاحظة*** في حالة كتابة الطالب للمعادلتين بصورة صحيحة دون ذكر حالة المادة يعطى درجة واحدة للمعادلتين. يعطى الطالب الدرجة إذا كتب الرقم أو أشار إليه بدون وضع الدائرة	٤٠	٣,٧	١ ٢ ١ ٢ ١ ٢
٨	أ	لا يحتاج الجسم الفولاذي (المسمار) أن يكون مغطى كليا بالفلز الواقي بل يحتاج فقط أن يكون على تماس مع كمية ضئيلة منه	١ [١]	**اقبل** أي إجابة تعطي المعنى الصحيح **اقبل البرهان العكسي** الحماية بالجلفنة يحتاج إلى ان يكون مغطا بالكامل بالفلز الواقي **اقبل** يمنح قطب التضحية إلكترونات للحديد	٤٦	٨,٧	٣

تابع نموذج الإجابة:

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
تابع ٨	ب	ب- تنبأ برقم التجارب التي ستظهر فشل عملية الحماية بعد مرور فترة من الزمن؟ ☐ 1 فقط ■ 2 فقط ☐ 2 و 3 فقط ☐ 1 و 3 فقط ظلل الإجابة الصحيحة. [١]	١ [١]		٤٨	١,٥	٣
	ج	كتلة المسامير -حجم المسامير -كمية (حجم) الماء	١ ١ ١ [٣]	أقبل: - نوع المسامير - نوع الماء - درجة الحرارة	٤٨	SE5	٢
9	-		٢ [٢]	درجتين : جميع الإجابات صحيحة درجة: إجابتين صحيحتين صفر: إجابة واحدة صحيحة أو جميع الإجابات خاطئة	٥٤	٢,٨	١
١٠	-		١+ ١ ١+ ١ [٤]	**اقبل:** H_8C_3	٥٨	١,٨	٢

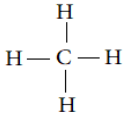
تابع نموذج الإجابة:

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١١	أ	س : ذرة الكربون -١٢ 2 : 1	١ [١]	-	٥٣	١,٨	٣
	ب	Mg	١ [١]	**اقبل** الماغنسيوم	٥٤	١,٨	٣
١٢	أ	هي المادة المتفاعلة بكمية أقل والتي تحدد كمية النواتج وتنتهي أولا عند إجراء التفاعل	١ [١]	**اقبل** هي المادة التي تستهلك كليا أثناء التفاعل. **اقبل** أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٦٣	٦,٨	١
	ب	$n(Na) = m/Mr$ $= 0.400/23$ $=0.0174\ mol$ $n(H_2)= 2n(Na)$ $= 0.0348\ mol$ $V(H_2) = n\times24$ $= 0.0348\times24$ $=0.835L$ $=835mL$ حجم الغاز بوحدة mL	١ ١ ١ ١ [٤]	**اقبل:** أي طريقة صحيحة للحل	٦٥	٥,٨	٣ ٢
١٣	-	إذا تم إذابة 0.3 mol من كلوريد الصوديوم NaCl في 100 mL من الماء فكم سيبلغ تركيزه المولاري بوحدة mol/L؟ ☐ 0.003 ☐ 0.03 ☐ 0.3 ■ 3.0	١ [١]	-	٧٠	٦,٨	٢

تابع نموذج الإجابة:

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٤	أ	مخلوط متجانس من مذاب ومذيب يكونان محلولا بتركيز معروف أو محلول يتم تحضيره بعناية بحيث يكون تركيزه معروفا بدقة.	١ [١]	**اقبل** أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٧١	٦,٨	١
	ب	المذاب: هيدروكسيد الصوديوم المذيب: الماء	١ ١ [٢]	**اقبل** NaOH **اقبل** H_2O	٦٩	٦,٨	١
١٥	-	الشكل المقابل يوضح خطوات طريقة المعايرة مرقمة عشوائيا: - ما الترتيب الصحيح لخطوات معايرة حمض الهيدروكلوريك بمحلول هيدروكسيد الصوديوم؟ ☐ ■ ☐ ☐	١ [١]	-	٧٢	٦,٨	١

الخطوة الأولى	الخطوة الثانية	الخطوة الثالثة	الخطوة الرابعة
1	2	3	4
4	3	2	1
3	1	2	4
2	3	1	4

١٦	أ	A : إيثين B : إيثان	١ ١ [٢]	-	٨٥ ٨٦	٢,٢	٢
	ب		١ [١]	**لا تقبل** CH_4 **لا تقبل** الميثان	٨٢	١,٢	٢

تابع نموذج الإجابة:

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
تابع ١٦	ج	المركب A مع ماء البروم: يحدث تفاعل فيفقد البروم لونه البرتقالي المائل للبني (يتكون مركب عديم اللون) المركب B مع ماء البروم: لا يتفاعل فيبقى لون البروم	١ ١ [٢]	**اقبل** المركب A مع ماء البروم: يتفاعل المركب B مع ماء البروم: لا يتفاعل **اقبل** المركب A مع ماء البروم: يتغير اللون المركب B مع ماء البروم: لا يتغير اللون	٨٧	٨,٣	٣
١٧		- وجود الأكسجين ومصدر إشعال. $C_3H_{8(g)} + 5O_{2(g)} \longrightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(g)}$ - يستخدم مواقد الغاز المحمولة.	١ ١ ١ [٣]	**اقبل** وجود هواء ومصدر إشعال **لا تقبل** ذكر شرط واحد صحيح فقط **لا تقبل** إذا لم يتم ذكر رموز الحالة **اقبل** - قداحات الغاز – مواقد التخييم المحمولة – مواقد اللحام - اسطوانات غاز الطبخ	٨٤	٤,٣	١ ٢
١٨	أ	عملية التقطير التجزيئي	١ [١]	**لاتقبل** تكرير النفط **لا تقبل** برج التجزئة	٩١	٢,١	١
	ب	<table><tr><td>المشتق</td><td>الجازولين</td><td>زيت الديزل</td><td>النفثا</td></tr><tr><td>الرمز (x أم y أم z)</td><td>X</td><td>Z</td><td>Y</td></tr></table>	١+١+١ [٣]	**كل رمز صحيح درجة**	٩٢	٤,١	٢
	ج	أحد الأسباب الآتية **لا يعتبر** سببا لاستخراج الاسفلت من أسفل برج التكرير؟ ■ مادة متطايرة ☐ كثافته عالية ☐ لزوجته عالية ☐ درجة غليانه مرتفعة	١ [١]	-	٩٣	٣,١	١
١٩		C_2H_4	١ [١]	**اقبل** H_4C_2	٩٦	٦,٣	٣

نهاية نموذج الإجابة