شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة اختبار تجريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الجازر

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-29 18:37:53

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	اختبار تجريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الحازر
2	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار
3	الامتحان الرسمي النهائي
4	نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية
5	أسئلة امتحانية نهائية

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المدرية العامة للتربية و التعليم بمحافظة الوسطي

دائرة القياس و التقويم التربوي

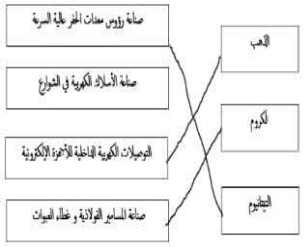
انموذج إجابة امتحان الصف العاشر

الدور الأول – الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 1443-1444هـ/ 2021-2022م

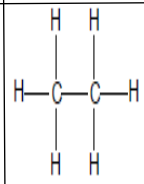
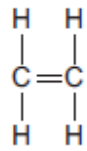
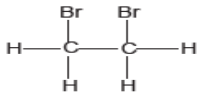
- المادة : كيميـــــــــاء
- الدرجة الكلية : 60 درجة
- تنويه :أنموذج الإجابة في (6) صفحات

السؤال	المفردة	الإجابة	تعليمات	معرفة	تطبيق	استدلال	المخرج
الأول	أ	البوتاسيوم		1			1-6
	ب	1-لينه – ذات بريق معدني منخفضة الكثافة	اي خاصيتين فيزيائيتين تستحق	2			2-6
		2- $2Cs(s) + 2H_2O(l) \longrightarrow 2CsOH(aq) + H_2(g)$			1		
	ج	1- رابطة فلزية			1		2-4
		2- صح	درجة واحدة علي الاختيار و				

		بسبب بحر الإلكترونات القادر علي نقل الشحنات الكهربية	التفسير اي منهما خطأ لا يستحق الدرجة			1	
الثاني	أ	فحم الكوك		1			3-7
	ب	لأن الألومنيوم يسبق القضة في متسلسلة النشاط الكيميائي أي انشط منها و منه يزيحها من محاليلها وتتحول نترات الفضة الي نترات الألومنيوم ويتآكل جدار الوعاء			2		2-5
	ج	س: مخلوط من خام الحديد و فحم الكوك و الحجر الجيري ص: ضخ تيارات من الهواء الساخن ع : خروج الحديد المنصهر ل: خروج الخبث	4او3 اجابات صحيحة (درجتان) إجابتين صحيحتين (درجة) اجابة واحدة او لا توجد اجابة صحيحة (صفر)		2		3-7 استقصاء
	د	$C(s) + CO2(g) \longrightarrow 2CO(g)$			1		3-7
الثالث	أ	17			1		3-8
	ب	1- الهيدروجين 2- تقريب لهب من الغاز يشتعل بفرقعة $-3Mg(s) + 2HCl(aq) \longrightarrow MgCl2(aq) + H2(g)$		1	1 1	1	1-5

	ج		3 إجابات صحيحة (درجتان) إجابتين (درجة) إجابة واحدة (صفر)	2				3-4
الرابع	أ	1- $Mr=2\times1+1\times16=18$ 2- $Mr=1\times32+2\times16=64$	درجة لكل مسألة		2			2-8
	ب	1- س : HCl / ض CH_4 2- س:2 / ص: 5		2	2			1-8
الخامس	أ	1- $Z \longrightarrow Y \longrightarrow X$ 2-يتفاعل لأن الفضة تلي النحاس في متسلسلة النشاط و (Y) يتفاعل معه و منه يكون انشط من الفضة فيزيحها من محلول أملاحها	(درجة) اذا ذكر الطالب أنه يتفاعل و درجة علي التفسير		2	1 1		3-5
	ب	<table><tr><th>صح</th><th>خطأ</th></tr><tr><td>√</td><td></td></tr><tr><td></td><td>√</td></tr><tr><td></td><td>√</td></tr><tr><td>√</td><td></td></tr></table>	4 إجابات (درجتان) 2 أو3 (درجة) إجابة أو لا يوجد (صفر)	2				5-4

السادس	أ	1- الأنبوبة (D) بسبب وجود الأملاح التي تزيد من سرعة تكون الصدأ 2- الجلفنة – الحماية المهبطية	اي طريقتين يستحق الدرجة	2		1 1	6-7 7-7
تابع السادس	ب	بسبب تكون طبقة من أكسيد الألومنيوم الغير مسامية التي تمنع وصول الماء و الهواء الي بقية الفلز	أي إجابة مناسبة تؤدي للمعني يستحق الدرجة			2	11-7
السابع	أ	1- المول 2- المادة المحددة للتفاعل		1 1			4-8 6-8
	ب	1-عدد المولات = كتلة المادة / الكتلة المولية = 12/24=2 مول حسب المعادلة C ⟶ CO_2 1mol 1mol 2mol ? عدد مولات CO_2= 1/1×2 = 2مول 2- عدد مولات الغاز الناتجة من احتراق 3مول من الكربون = 3 مول حجم الغاز الناتج = عدد المولات ×24 حجم الغاز الناتج = 3×24=72لتر	أي إجابة تؤدي للحل صحيحة أي إجابة تؤدي للحل صحيحة يستحق الدرجة		2 2		6-8 5-8

الثامن	أ	الكربون و الهيدروجين		1				1-2
	ب	1- بروبان 2- C_3H_8 3- بروبين			1 1		1	2-2 3-2
	ج	1-وقود كربوني تكون تحت الأرض نتيجة تحلل مواد عضوية حية في السابق بتأثير الحرارة و الضغط وبغياب الأكسجين علي مدي أزمنه جيولوجية 2- البترول – الفحم	أي تعبير يؤدي للحل يستحق الدرجة اي نوعين يستحق الدرجة	1 1				1-1
التاسع	أ	C_2H_6  C_2H_4 	4 إجابات صحيحة (درجتان 2 أو 3(درجة) واحدة أو لا يوجد(صفر)	2				8-3
	ب	درجة الغليان					1	2-1
	ج	1- صح بسبب وجود الروابط الأحادية القوية صعبة الكسر 2- 	الصورة الجزيئية أو البنائية			1	1 1	3-3
العاشر	أ	1- ماصة 2- دورق مخروطي		1 1				6-8 استقصاء

<table>
<tr><td></td><td>ب</td><td>عدد المولات = الكتلة / الكتلة المولية
=20/80=2مول
التركيز = عدد المولات/ الحجم باللتر= 0.5/2 =4 مول/لتر</td><td>أي طريقة حل تؤدي للإجابة يستحق الدرجة</td><td></td><td>1

1</td><td></td><td>6-8</td></tr>
<tr><td></td><td>ج</td><td><table><tr><th>الغاز</th><th>الكتلة المولية</th><th>الحجم المولي</th></tr><tr><td>H_2</td><td>2 g/mol</td><td>_____</td></tr><tr><td>N_2</td><td>28 g/mol</td><td>24 L/oml</td></tr><tr><td>NO_2</td><td>_____</td><td>24 L/mol</td></tr></table>4 إجابات (درجتان) 3 أو 2 (درجة)
إجابة واحدة أو لا يوجد (صفر)</td><td>2</td><td></td><td></td><td>5-8</td></tr>
<tr><td></td><td></td><td>المجموع</td><td>24</td><td>24</td><td>12</td><td>60</td></tr>
</table>