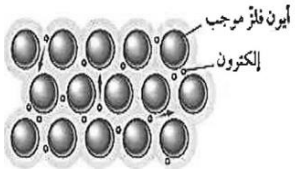
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف العاشر للعام الدراسي 1446/1445هـ - 2024/2023م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول

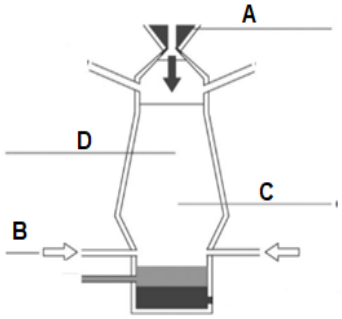
المـــــــادة: الكيمياء **الدرجة الكلية: (60) درجة.**
تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	هدف التقويم	هدف التعليم	معلومات اضافية
1	الصوديوم	1	20	معرفة	1-6	
2	صلدة ومتينة تمتلك درجات انصهار عالية تمتلك كثافة مرتفعة موصلة للحرارة والكهرباء قابلة للطرق والسحب الكثير من مركباتها ملونة تظهر في أكثر من حالة تكافؤ غالبا تكون عوامل حفازة تمتلك خصائص مغناطيسية	2	18	معرفة	4-3	يكتفى باثنين لكل خاصية درجة
3	- في فتيل المصابيح الكهربائية - الذهب	1 1	17	معرفة	3-4	
4	هيدروكسيد البوتاسيوم والهيدروجين	1	25	تطبيق	1-5	
5	D ، B ، A ، C	1	23	استدلال	1-5	
6	$CuSO_{4(aq)} + Mg_{(s)} \rightarrow MgSO_{4(aq)} + Cu_{(s)}$	1 1	29	تطبيق	1-5	- درجة للمعادلة الرمزية - درجة للحالة الفيزيائية
7	لا التفسير: لأن المغنيسيوم أكثر نشاطاً من أيون النحاس.	1	23	استدلال	1-5	يقبل ما يشير إلى نشاط الفلزات

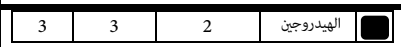
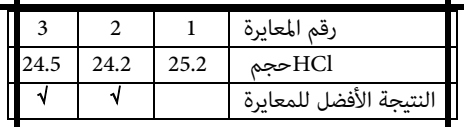
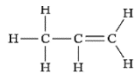
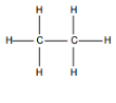
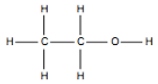
تابع - نموذج إجابة امتحان الصف العاشر للعام الدراسي 1446/1445هـ - 2024/2023م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	هدف التقويم	هدف التعليم	معلومات اضافية
8	- مفهوم الرابطة الفلزية : قوة كهروستاتيكية قوية بين الأيونات الموجبة وبحر الالكترونات المتحركة التي تحيط بها ، وهي تؤمن تماسك الشبكة الفلزية. - مخطط التركيب البنائي:  - التفسير : بسبب حرية حركة الالكترونات الغير متمركزة والتي تعمل على نقل الشحنات الكهربائية.	2 2 1	16	معرفة تطبيق تطبيق	2-4	يمنح درجتان على مفاتيح الإجابة التي تحتها خط. يمنح درجة **للرسم** الصحيح ودرجة **للبيانات.** يمنح درجة لعبارة حرية حركة الالكترونات.
9	الفولاذ المقاوم للصدأ	1	42	معرفة	5-7	
10	البوكسيت	1	36	معرفة	12-7	تقبل أكسيد الألومنيوم لا تقبل الصيغة الكيميائية
11	- تحافظ على المواد الخام - تستهلك طاقة اقل من الطاقة اللازمة للاستخلاص من المواد الخام - تقلل من دفن المواد في مرادم النفايات ولا يعود هناك تلوث	1 1 يكتفى باثنين	37	معرفة	12-7	-يكتفي بذكر اثنين من الإيجابيات -يقبل تقلل من التلوث -يقبل أي عبارة توحي للمعنى الصحيح
12	التحليل الكهربائي لمصهور الخام التفسير : لانها نشطة جدا مما يتطلب طاقة أكثروهذه الطاقة يتم توفيرها بالكهرباء	1	36	تطبيق	1-7	- يقبل ما يشير الى التفسير الصحيح. - يقبل التفسير العكسي.
13	القوة أو تحسين قوته أو زيادة الصلادة	1	44-43	معرفة	5-4	
14	<table><tr><td rowspan="2">الأنبوب</td><td colspan="2">النسبة المئوية الصدأ (%)</td></tr><tr><td>بعد اربع ساعات</td><td>بعد ثمان ساعات</td></tr><tr><td>B</td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>C</td><td>20</td><td>50</td></tr><tr><td>A</td><td>0</td><td>20</td></tr></table>	2	45	تطبيق	6-7	- درجتان لكتابة رمز الانابيب الثلاثة بشكل صحيح - درجة لكتابة رمز واحد صحيح

تابع - نموذج إجابة امتحان الصف العاشر للعام الدراسي 1446/1445هـ - 2024/2023م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	هدف التقويم	هدف التعليم	معلومات اضافية
15	<table><tr><th>اسم الطريقة</th><th>قطب الأنود</th></tr><tr><td>الحماية المهبطية بالتضحية</td><td>الماغنسيوم (Mg)</td></tr></table>	1 1	47- 46	تطبيق استدلال	8-7	- يمنح درجة لكل فراغ - يقبل كتابة الاسم او الصيغة لقطب الانود
16	 $C_{(s)} + O_{(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$ $CO_{2(g)} + C_{(s)} \rightarrow 2CO_{(g)}$ $Fe_2O_{3(s)} + 3CO_{(g)} \rightarrow 3Fe_{(l)} + 3CO_{2(g)}$	1 1 1 1 1 1 [6]	39	معرفه تطبيق استدلال	3 -7	- يكتفى بمعادلتين - درجة لمعادلة اختزال الحديد ودرجة لإحدى معادلات تفاعل الاكسجين مع الفحم. - تقبل المعادلة بدون الحالات الفيزيائية - لا يشترط الوزن.
17	كتلة الصيغة النسبية لـ MgO= 24.31 + 16.00 = 40.31g\mol	2	60	تطبيق	3-8	
18	A :SF_6 B : SH_2	1 1	57	تطبيق	1-8	
19	الحجم باللتر/عدد المولات=التركيز المولي =2mole/0.1L 20mole/L =	1 1	70	تطبيق	6-8	- درجة للقانون أو التعويض - درجة للناتج
20	-الكتلة الجزيئية النسبية: حاصل جمع الكتل الذرية النسبية للعناصر الموجودة في جزئ المادة - المول: كمية المادة تحتوي على $6.023\times10^{23.}$ ذرة أو جزئ أو وحدة صيغة	1 1	55 59	معرفة	**3-8** **4-8**	

تابع - نموذج إجابة امتحان الصف العاشر للعام الدراسي 1446/1445هـ - 2024/2023م
الدور الأول- الفصل الدراسي الأول

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	هدف التقويم	هدف التعليم	معلومات اضافية
21	الأكسجين = 24 ثاني أكسيد الكربون = 48	1 1	68	معرفة	5-8	
22	N O الكتلة المندمجة = 14.45g 32.5 عدد المولات = 1.03 2.03 ابسط نسبة = 1 : 2 الصيغة = NO_2	1 1	61-62	تطبيق استدلال	6-8	
23		1	63	استدلال	6-8	
24		1 1	75-71	استدلال	استقصاء	
25		1	87	تطبيق	7-3	
26	$2C_2H_{6\,(g)} + 7O_{2\,(g)} \longrightarrow 4CO_{2\,(g)} + 6H_2O_{(g)}$	2	84	تطبيق	4-3	درجة للرموز ودرجة للحالة الفيزيائية - لا يشترط الوزن
27	التفاعل (1): هدرجة التفاعل (2): تميه او اماهة	1 1	88	معرفة	7-3	درجة لكل نوع صحيح
28	العامل الحفاز: التفاعل (1) حمض الفوسفوريك التفاعل (2) النيكل الصيغة البنائية   (A) (B) السلسلة المتجانسة (A) الكان السلسلة المتجانسة (B) كحول	1 1 1+1 1 1	88 85	معرفة تطبيق استدلال	7-3 1-2 3-2	
29	الجازولين : وقود السيارات زيت الديزل: وقود محركات الديزل	1 1	92	معرفة	4-1	
30	الجازولين لأنه يحتوي على عدد اقل في ذرات الكربون وبالتالي تقل قوة التجاذب بين جزيئاته فيحتاج الى طاقة اقل لفصل جزيئاته.	1	94-92	استدلال	2-1 3-1	-يقبل التفسير العكسي -يقبل اذا ذكر لأنه اقل طول في سلسلة الكربون بدلا عن اقل عدد ذرات الكربون -يقبل أي تفسير يدل على المعنى

نهاية نموذج الإجابة