تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الموحد الدور الأول الفترة الصباحية

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الامتحان النهائي ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 15-01-2025 12:43:52

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	الامتحان النهائي الرسمي الموحد الدور الأول
2	ملخص شامل للمادة من الكيمياء ملكة العلوم
3	إجابات كتابي الطالب والنشاط
4	ملخص شامل للمادة مع نماذج إمتحانية سابقة مع الإجابات
5	نموذج إجابة الامتحان النهائي الموحد الدور الأول الفترة الصباحية

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر

الفصل الدراسي الأول الدور الأول

للعام الدراسي ١٤٤٦/ ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

- تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (٥) صفحات — الدرجة الكلية: (٦٠) درجة

المفردة		الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	رقم الصفحة	مستوى التعلم	الوحدة
1		A	1		3.4	17	AO1	1
2		-مركباتها ملونة - تستخدم عناصرها او مركباتها كعوامل حفازة - لها اكثر من حالة تكافؤ -تمتلك درجات انصهار مرتفعة -تمتلك كثافة مرتفعة -موصلة جيدة للحرارة والكهرباء . -قابلة للطرق والسحب . تمتلك بعضها خصائص مغناطيسية قوية .	2	اذا كتب الطالب ٢ من الخصائص المذكورة يمنح درجتين	3.4	18-19	AO1	1
3	أ	☐ يقل ■ يزيد التفسير: لأن الكالسيوم أكثر نشاط من الألومنيوم سيتفاعل بسرعة مع حمض الهيدروكلوريك .	1	اذا كتب الطالب لأن الألومنيوم أقل نشاط من البوتاسيوم والاختيار صحيح يعطي الدرجة. -يجب أن يكون الاختيار والتفسير صحيح من أجل الحصول على الدرجة	1.5	25	AO2	1
	ب	هيدروجين + هيدروكسيد الكالسيوم ⟶ ماء + الكالسيوم	1		1.5	25	AO1	
4	أ	قوة كهروستاتيكية قوية بين الايونات الموجبة وبحر الالكترونات المتحركة التي تحيط بها.	1		2.4	16	AO1	1
	ب	■ حرية حركة المادة x في بنية الفلز.	1		2.4	16	AO2	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر

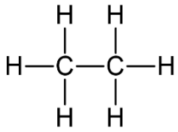
الفصل الدراسي الأول الدور الأول

للعام الدراسي ١٤٤٦/ ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

المفردة		الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	رقم الصفحة	مستوى التعلم	الوحدة
5		[redacted] الصوديوم | البوتاسيوم | الليثيوم	1		1.6	21-20	AO2	1
6		YO - Z -	2	درجة لكل إجابة صحيحة	1.5	28 27	AO2	1
7	أ	Y	1		3.5	31	AO3	
	ب	الأقل ⟵ الأعلى X ، Z ، Y	1		3.5	31	AO3	
8		W يحدث تفاعل \ $MgO_{(s)}$ X يحدث تفاعل \ $HCl_{(aq)}$ Y لا يحدث تفاعل Z لا يحدث تفاعل	4	بالنسبة(W و X) لا يمنح درجة في حالة كتابة يحدث بدون كتابة الصيغة . ويمنح الدرجة في حالة اكتفى بكتابة الصيغة	١.5	25-28	AO2	1
9		[redacted] التزييت والتشحيم	1		7.7	46	AO2	2
10	أ	$SnO_{2(S)} + C_{(s)} \longrightarrow Sn_{(s)} + CO_{2(g)}$	2	يعطى الدرجة كاملة في حالة كتابة المعادلة بطريقة صحيحة.	1.7	36	AO2	2
	ب	لأنه من الفلزات النشطة جدا	1	إجابه آخرى: لأنه أكثر نشاطا من الكربون	1.7	36	AO2	
	ج	إعادة تدوير الفلز	1		12.7	37	AO1	

المفردة		الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	رقم الصفحة	مستوى التعلم	الوحدة
11	أ	A	1		6.7	45	AO2	2
	ب	الماء - الاكسجين	2	درجة لكل عامل	6.7	45	AO1	٢
12	أ	أكسيد النحاس **التفسير:** -لان الكربون أكثر نشاطا من النحاس	1	يعطى الدرجة عند الإجابة على الاختيار والتفسير معاً إجابة صحيحة حل آخر : فلز اقل نشاط – من الفلزات معتدلة النشاط لان الكربون يستطيع اختزاله أو لان الكربون لا يستطيع اختزال البوتاسيوم	1.7	38	AO3	2
	ب	يساعد على اختزال الاكسيد – إزاحة الفلز من اكسيده	1		2.7	36	AO1	
	ج	ج-لا يتعكر ماء الجير	1	يمنح الطالب درجة لو كتب (لا يحدث شيء)	1.7	38	AO3	2
13		أدوات المائدة	1		5.7	42	AO1	
14		طريقة الحماية المهبطية بالتضحية تمنع صدأ الحديد يتم توصيل فلز الحديد بفلز اكثر نشاطا مثل الماغنيسيوم يمنع الماغيسيوم فلز الحديد من فقدان الكتروناته أي لا يتحول لايون موجب ويسمى فلز الماغنيسيوم بقطب التضحيه(قطب الانود) أي يمنح الكتروناته المفقودة للحديد لمنعه من التاكل	1 1 1 1		8.7	47	AO2	2
15		PCl_5 : A MgO :B	2	يعطى درجة للمركب A ويعطى درجة للمركب B	1.8	57	AO2	3
16		4	1		2.8	54	AO2	3

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	رقم الصفحة	مستوى التعلم	الوحدة
17	هي متوسط كتل ذرات العنصر التي توجد في الطبيعة وفقا لمقياس تكون فيه كتلة ذرة الكربون -12 مساوية تماما ل 12 وحدة كتلة ذرية (و.ك.ذ)	1		2.8	54	AO1	3
18	M_r ($Mg(NO_3)_2$ = 24+ (2x14) + (6 x 16) = 148 ذرات / ست ذرات 6	2	درجة للعملية الحسابية درجة لعدد ذرات الاكسجين	3.8	55-56	AO1	3
19 أ	H_2	1		6.8	63	AO1	3
19 ب	وجود كمية من مادة متفاعلة أكثر مما هو مطلوب في التفاعل، وبالتالي يبقى بعضها دون تفاعل	1		6.8	63	AO1	
20	$Mr(CaCl_2) = 40 + 2(35.5) = \underline{111}$ g/mol كتلة المادة / كتلة الصيغة النسبية = عدد المولات 25g/111 g/mol = $\underline{0.225}$ mol التركيز المولي = عدد المولات / الحجم باللتر $0.225/\underline{0.5} = \underline{0.45}$ mol/L	1 1 1 1+1	يحاسب الطالب مرة واحدة إذا لم يقم بتحويل الحجم الى اللتر واستخدم الحجم لحساب التركيز المولي	6.8	71	AO2	3
21	الحجم الابتدائي (0 ml) الحجم النهائي (24.9ml) حجم المحلول = 24.9 - 0 = 24.9ml	2	يعطى درجة لكتابة الحجم الابتدائي والنهائي ودرجة لإيجاد حجم المحلول	6.8	75	AO3	3
22	C_4H_{10}	1		6.3	96	AO2	
23	المعادلة اللفظية : ماء + ثاني أكسيد الكربون ⟶ أكسجين + ايثان المعادلة الرمزية: $2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \longrightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(g)$	2	درجة واحدة على المعادلة اللفظية ودرجة على المعادلة الرمزية الصحيحة - كتابة المعادلة الرمزية مع ذكر الحالة الفيزيائية يأخذ درجة	4.3	84	AO1	

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	رقم الصفحة	مستوى التعلم	الوحدة
24		1		1.2	82	AO1	4
25	$C_3H_{8(g)}$ الحالة الفيزيائية غاز	2	اذا كتب الطالب بروبان والحالة الغازية يعطي الدرجة كاملة .	4.3	84	AO2	4
٢٦	A	1		3.1	92	AO2	4
27	<table><tr><td></td><td>الهيدروكربون المشبع</td><td>الهيدروكربون غير المشبع</td></tr><tr><td>رمز الانبوبة</td><td>B</td><td>A</td></tr><tr><td>الصيغة الجزيئية إذا كانت عدد ذرات الكربون يساوي 2</td><td>C2H6</td><td>C2H4</td></tr></table>	2	درجة لكل فراغين صحيحين	8.3	89	AO3	4
28	CgA	1		3.2	85	AO2	4
29	- وجود الأكسجين. - مصدر للإشتعال.	2	يعطي درجة لكل شرط يذكره	4.3	84	AO1	4
30	<table><tr><td colspan="2">الخصائص</td></tr><tr><td>الأقل لزوجة</td><td>الأعلى تطاير</td></tr><tr><td>W</td><td>W</td></tr></table>	2	درجة لكل رمز في مكانه الصحيح	3.1	91-93	AO2	4

نهاية نموذج الإجابة