تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الدور الأول

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف السابع ⇦ رياضيات ⇦ الفصل الأول ⇦ الامتحان النهائي ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-15 12:06:54

المزيد من مادة رياضيات:	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 السابع

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

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة رياضيات في الفصل الأول

1	الامتحان النهائي الرسمي الموحد الدور الأول الفترة الصباحية
2	أسئلة إثرائية على الوحدة الثالثة القيمة المكانية والتقريب والترتيب
3	أسئلة إثرائية على الوحدة الثانية كتابة المعادلات الجبرية والمعادلات
4	إجابة الأسئلة الإثرائية على الوحدة الأعداد الصحيحة والقوى والجذور
5	أسئلة إثرائية على الوحدة الأولى الأعداد الصحيحة والقوى والجذور

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الأول الدور الأول - الفترة الصباحية

للعام الدراسي 1446/ 1447 هـ - 2024 / 2025 م

- تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (5) صفحات — الدرجة الكلية: (40) درجة

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة	الوحدة
1	حجمها ثابت	1		1-1	AO1	16	الأولى
2	المواد النقية: A و C المواد غير النقية: B	2	درجتين: كل الإجابات صحيحة درجة: إجابتين صحيحين فقط صفر: إجابة واحدة صحيحة فقط أو كل الإجابات خاطئة	5 - 9	AO2	20	
3	- ترتيبها: غير منتظمة الشكل. - المسافة بينها: منتشرة بشكل متباعد جدا - عند زيادة درجة الحرارة تزداد طاقة حركة الجسيمات.	1 1 1	أقبل أي إجابة تدل على نفس المعنى	2-1 3-1	AO1	19	
4	أ- درجة غليان السائل (A) أقل من (B) أو درجة غليان السائل (B) أكبر من (A) ب- عمود التجزئة	1 1	اقبل الإجابات: أ- السائل (A) أكثر تطايراً من السائل (B)	1-10	AO3	30-29	

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم
محافظة شمال الباطنة
دائرة القياس والتقويم التربوي

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الأول الدور الأول - الفترة الصباحية

للعام الدراسي 1446/ 1447 هـ - 2024 / 2025 م

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة	الوحدة
5	أ- 3 مواد ب- معامل التأخر للمادة (A) = $R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعتها المادة}}{\text{المسافة التي قطعتها جبهة المذيب}} = \frac{4}{8} = 0.5$	1 1	الدرجة على الناتج فقط (الخطوات غير مهمة)	3 - 9	AO2	31 33	الأولى
6	الإلكترونات	1		3-2	AO1	43	الثانية
7	طبخ الطعام	1		4-3	AO2	41	
8	<table><tr><th></th><th>عدد الإلكترونات</th></tr><tr><td>المستوى الثاني</td><td>8</td></tr><tr><td>المستوى الثالث</td><td>6</td></tr></table>	2	كل مستوى درجة	6-2	AO2	48-47	
9	عدد النيوترونات= العدد الكتلي - العدد الذري = 7 - 3 = 4	1	الدرجة على الناتج فقط (الخطوات غير مهمة)	5-2	AO2	45	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الأول الدور الأول - الفترة الصباحية

للعام الدراسي 1446/ 1447 هـ - 2024 / 2025 م

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة	الوحدة
10	لأنهما يحتويان على نفس العدد من الإلكترونات أو لأن لهما نفس التركيب الإلكتروني	1	أقبل أي إجابة تدل على نفس المعنى	8-2	AO1	45	الثانية
11	A لأن النموذج (A) يمثل ذرتين متماثلتين أو النموذج (B) يمثل ذرتين مختلفتين و النموذج (C) يمثل مركب	1	في التفسير الثاني يجب أن يكتب الطالب ماذا يمثل النموذجين (C,B) معاً (أقبل أي إجابة تدل على نفس المعنى)	1-3	AO2	40	
12	<table><tr><th>الفلزات</th><th>اللافلزات</th></tr><tr><td>توصل الكهرباء</td><td>صلبة أو غازية</td></tr><tr><td>قابلة للطرق</td><td>ليست رنانة</td></tr></table>	2	درجتين: كل الإجابات صحيحة درجة: إجابتين صحيحتين أو ثلاث صفر: إجابة واحدة صحيحة فقط أو كل الإجابات خاطئة	1-3	AO1	56-54	الثالثة
13	<table><tr><td>رقم الدورة</td><td>3</td></tr><tr><td>رقم المجموعة</td><td>4</td></tr></table>	2	لكل إجابة درجة	6-2	AO2	57+44	
14	C	1		3-4	AO2	58-57	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الأول الدور الأول – الفترة الصباحية

للعام الدراسي 1446/ 1447 هـ - 2024 / 2025 م

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة	الوحدة
15	التساهمية	1		1-6	AO1	67-66	الرابعة
16	<table><tr><th>الخصائص</th><th>الماس</th><th>الجرافيت</th></tr><tr><td>عدد الروابط التساهمية في ذرة الكربون</td><td>4 روابط</td><td>3 روابط</td></tr><tr><td>وجود إلكترونات حرة</td><td>لا توجد إلكترونات حرة</td><td>توجد إلكترونات حرة</td></tr></table>	2	درجتين: كل الإجابات صحيحة درجة: إجابتين صحيحتين أو ثلاث صفر: إجابة واحدة صحيحة فقط أو كل الإجابات خاطئة	2-7	AO1	78	
17	- يتكون أيون البوتاسيوم عندما تفقد الذرة الكترون واحد. - رمز الأيون: K^+ - مقدار الشحنة: +1	3	كل جزئية بدرجة إذا كتب الطالب رمز الأيون بشكل صحيح (الرمز والشحنة) ولم يكتب مقدار الشحنة يأخذ درجتين	1-5	AO2	64	
18	$Mg(NO_3)_2$	1		2-3	AO2	72-71	
19	- موصلة للكهرباء - درجة انصهارها مرتفعة	2	كل جزئية بدرجة	4-6	AO3	76-75	
20	(1) لأن درجة حرارة الكأس (1) أعلى. **أو** لأن درجة حرارة الكأس (2) أقل. **أو** بزيادة درجة الحرارة يزداد معدل سرعة التفاعل. **أو** بزيادة درجة الحرارة يزداد معدل التصادمات الفعالة بين الجسيمات.	1	يجب أن تكون الإجابة مع التفسير صحيحة لأخذ الدرجة	6-11	AO2	93+89	الخامسة

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الأول الدور الأول - الفترة الصباحية

للعام الدراسي 1446/ 1447 هـ - 2024 / 2025 م

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	رقم الصفحة	الوحدة
21	C	1		7-11	AO2	88	الخامسة
22	تفاعل النيتروجين والأكسجين	1		8-11	AO1	97-95	
23	تحدث التفاعلات الكيميائية عندما تصطدم جسيمات المواد المتفاعلة بعضها ببعض **أو** بنود نظرية التصادم: * يجب أن تتصادم جسيمات المواد المتفاعلة لكي يحدث تفاعل كيميائي. * لا يؤدي كل تصادم بين الجسيمات إلى حدوث تفاعل كيميائي.	2	يأخذ الطالب درجتين في حالة كتابته للتعريف أو أحد بنود النظرية	5-11	AO1	92	
24	أ. المحفز ب. العامل الحفاز يزيد من سرعة التفاعل.	1 1		2-11 3-11	AO3	84 92	
25	أ) المنحنى A ب) مساحة سطح التفاعل	1 1		7-11	AO2	86-85	

نهاية نموذج الإجابة