

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج إجابة اختبار تجريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الجازر

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-29 18:24:56

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

اختبار تجريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الجازر	1
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة	2
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية	3
الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة	4
اختبار قصير ثاني	5



المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى / ولاية الجازر
 نموذج إجابة امتحان الصف: التاسع
 الدور الاول للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢م

الدرجة الكلية: (٤٠) درجة.

المادة: كيمياء

تبيئه: النموذج الإجابة في (٣) صفحات.

رقم السؤال	رقم المفردة	رقم الجزئية	الإجابة	الدرجة	التعليمات	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١	أ		لها حجم ثابت	١	قبول اي اشارة تدل علي الاجابة الصحيحة	1-1	معرفة
	ب	١	اختلاف درجة غليان السائلين	١		1-10	معرفة
		٢	عمود التجزئة	١		1-10	معرفة
٢	أ		المادة السامة لا نها قطعت مسافة أكبر على الكروماتوجرام	١	درجة: الاجابة مع التفسير صفر: الاجابة دون تفسير	3-9	تطبيق
	ب		C	١		3-9	استدلال
	ج		$R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعها المادة}}{\text{المسافة التي قطعها جبهة المذيب}}$ =7.5/10=0.75	١		3-9	تطبيق
٣	أ		١٢	١	قبول اي اشارة تدل علي الاجابة الصحيحة	4-2	تطبيق
	ب		+1 لا نه يفقد الكترون واحد ويتحول الي ايون موجب	١	درجة: الاجابة مع التفسير. صفر: غير ذلك	3-2	استدلال
	ج		$\sqrt{\quad} - \times - \sqrt{\quad}$	٢	درجتان: الثلاثة صحيحة درجة: اجابتين صحيحة صفر: اجابة صحيحة او الجميع خطأ	4-3	معرفة

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	التعليمات	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٤	أ		الاعداد الكتلية	١		5-2	معرفة
	ب		الاعداد الذرية	١		4-2	معرفة
	ج		١٢	١		6-2	تطبيق
	د		النيوترونات	١		5-2	تطبيق
	هـ		لا يمكن . لأنه لا يوجد أنصاف بروتونات أو لان لهما أعداد صحيحة متتالية من البروتونات	١	درجة: الاجابة مع التفسير صفر: الاجابة دون تفسير	2-2	استدلال
٥	أ		رديئة التوصيل للحرارة	١	قبول اي اشارة تدل علي الاجابة الصحيحة	1-3	معرفة
	ب		الفلور-يعتبر انشط العناصر اللافلزية العناصر الغازية - عددها ١١ عنصر بالجدول الدوري منها ٦ خامل و ٥ نشطة الدورة - تضم عناصر مختلفة في الخواص	٢	درجتان: الثلاثة صحيحة درجة: اجابتين صحيحة صفر: اجابة صحيحة او الجميع خطأ	1-4	معرفة
	ج		13	١		3-4	استدلال
٦	أ		A , D	١		1-4	تطبيق
	ب		2 ، 8 ، 7	١		2-2	تطبيق
	ج		D لان مستوي الطاقة الاخير مكتمل بثمان الكترونات	١		2-2	تطبيق
٧	أ		الشمع مذيب مناسب درجة الانصهار	٢	درجتان: كتابة الاربع نقاط صحيحة. درجة كتابة الثلاث صحيحة. صفر: ماعدا ذلك	4-6	معرفة
	ب		CaCl ₂	١	قبول اي اشارة تدل علي الاجابة الصحيحة	2-3	تطبيق
	ج		A,D	١	قبول اي اشارة تدل علي الاجابة الصحيحة	4-5	تطبيق

(٣)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف: التاسع

للعام الدراسي ٢٠٢١/٢٠٢٢م

الدور/ الاول

المادة: كيمياء

السؤال	المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	التعليمات	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي									
٨	أ	١	أيونية	١		2-5	معرفة									
		٢	لا لان كل منهما فلز ويكون رابطة أيونية مع الاكسجين	١	درجة: الاجابة مع التفسير صفر: الاجابة دون تفسير	1-6	تطبيق									
	ب		يضئ المصباح لانه مركب ايوني يتفكك الي ايونات موجبة وسالبة	١	درجة: الاجابة مع التفسير صفر: الاجابة دون تفسير	4-6	استدلال									
	ج	١	الماس	١		2-5	تطبيق									
		٢	الجرافيت	١		4-5	استدلال									
	٩	أ		مساحة السطح والتكيز	١	درجة: للعاملان معا وصفر لغير ذلك	1-11	استدلال								
ب			درجة الحرارة أو العامل الحفاز	١	درجة لأي منهما	1-11	تطبيق									
ج			التجربة رقم ٢- زمن أقل	٢	درجة لرقم التجربة ودرجة للدليل	3-11	تطبيق									
أ			<table border="1"> <tr> <td>العمود (A)</td> <td>العمود (B)</td> </tr> <tr> <td>درجة الحرارة</td> <td>مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون ان يتم استهلاكها</td> </tr> <tr> <td>العامل الحفاز</td> <td>تغير كمية أحد التواتج خلال وحدة الزمن</td> </tr> <tr> <td>معدل سرعة التفاعل</td> <td>تزيد من معدل التصادمات ولا تزيد من قوة التصادمات</td> </tr> <tr> <td></td> <td>تزيد من معدل التصادمات وكذلك تزيد من قوة التصادمات</td> </tr> </table>	العمود (A)	العمود (B)	درجة الحرارة	مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون ان يتم استهلاكها	العامل الحفاز	تغير كمية أحد التواتج خلال وحدة الزمن	معدل سرعة التفاعل	تزيد من معدل التصادمات ولا تزيد من قوة التصادمات		تزيد من معدل التصادمات وكذلك تزيد من قوة التصادمات	٢	درجتان: الثلاثة صحيحة درجة: اجابتين صحيحة صفر: اجابة صحيحة او الجميع خطأ	8-11
العمود (A)	العمود (B)															
درجة الحرارة	مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون ان يتم استهلاكها															
العامل الحفاز	تغير كمية أحد التواتج خلال وحدة الزمن															
معدل سرعة التفاعل	تزيد من معدل التصادمات ولا تزيد من قوة التصادمات															
	تزيد من معدل التصادمات وكذلك تزيد من قوة التصادمات															
١٠		١	الخاصين وحمض النيتريك المخفف HNO_3	١		3-11	تطبيق									
	ب	٢	التسخين أو استخدام حمض مركز أو استخدام خاصين مسحوق بدلا من قطع	١	درجة لاي طريقة	6-11	معرفة									
		٣	10 g	١		3-11	استدلال									

نهاية نموذج الإجابة