

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:18:04 2023-05-21

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

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة	1
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية	2
الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة	3
اختبار قصير ثاني	4
موحز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة	5



نموذج إجابة امتحان الصف التاسع
للعام الدراسي 1444هـ - 2022/2023م
الدور الأول // الفصل الدراسي الثاني (الفترة الصباحية)

المادة: الكيمياء الدرجة الكلية: (40) درجة.
تنبيه: نموذج الإجابة في (4) صفحات. رقم الصفحة: (1)

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	المخرج	مستويات التعلم	معلومات إضافية
الأول	1	H_2SO_4	1	13-5	معرفة	
2		أ: أكسيد الخارصين (ZnO) أو أكسيد الألومنيوم (Al_2O_3) ب: الماء (H_2O) أو أحادي أكسيد الكربون (CO) أو أول أكسيد النيتروجين (NO)	1 1	14-2	معرفة معرفة	تقبل إجابة الطالب اذا ذكر الاسم الكيميائي أو الصيغة الكيميائية
3		-نعم لأن حمض الفوسفوريك يعادل التربة القاعدية فيقل الرقم الهيدروجيني ويصبح مناسب لنمو الخضروات	1	13-1	تطبيق	يقبل أي إجابة تؤدي إلى المعنى يجب ان يكون الاختيار مع التفسير صحيح حتى يحصل على الدرجة كاملة
الثاني	1	أ: A ب: ملح وماء	1 1	13-3 13-3	استدلال استدلال	
2		الكواشف : مواد يتغير لونها عند اضافتها الى محلول حمضي أو محلول قلوي القاعدة : جزيء أو أيون قادر على قبول أيون H^+ من حمض .	1 1	13-1 13-5	معرفة معرفة	
1		ج. HCl	1	14-1	تطبيق	
الثالث	2	- يتم اذابة أكسيد المغنسيوم في الماء ليتكون هيدروكسيد المغنسيوم - ثم يتم اختباره بورق تباع الشمس الأحمر اذا تحول الى الأزرق فإنه قاعدي أو ورق الكاشف العام إذا تحول إلى اللون الأزرق او البنفسجي فإنه قاعدي أو باستخدام مقياس الرقم الهيدروجيني اذا كان رقم PH أكثر من 7 فإنه قاعدي -المعادلة اللفظية : أكسيد المغنسيوم + الماء هيدروكسيد المغنسيوم ←	1 1 1	14-1	تطبيق تطبيق تطبيق	تعطى الطالب درجة اذا ذكر أي نوع اخر من الكواشف للكشف المحلول القاعدي



نموذج إجابة امتحان الصف التاسع
للعام الدراسي 1443/1444 هـ - 2022/2023 م
الدور الأول// الفصل الدراسي الثاني (الفترة الصباحية)

المادة: الكيمياء
الدرجة الكلية: (40) درجة.
رقم الصفحة: (2)

تنبئ به: نموذج الإجابة في (4) صفحات.

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	المخرج	مستويات التعلم	معلومات إضافية																
الرابع	1		2	12-2 12-4 12-3	معرفة	يحصل الطالب على درجتين إذا أجاب 3 أسئلة صحيحة وعلى درجة إذا أجاب سؤالين إجابة صحيحة ويحصل على صفر إذا أجاب إجابة واحدة صحيحة فقط أو إذا كانت جميع الإجابات خاطئة																
		<table><tr><th>م</th><th>العبارة</th><th>صح</th><th>خطأ</th></tr><tr><td>1</td><td>ينبغي وزن المعادلة الرمزية لأن عدد ونوع الذرات هو نفسه في بداية التفاعل ونهايته.</td><td>√</td><td></td></tr><tr><td>2</td><td>تمثل المعاملات التي تقع قبل الرموز والصيغ الكيميائية في المعادلات الكيميائية نوع الذرات التي تجعل المعادلة متوازنة.</td><td>√</td><td></td></tr><tr><td>3</td><td>الأيونات المنفردة هي الأيونات التي تكتب في المعادلات الأيونية الصافية</td><td>√</td><td></td></tr></table>					م	العبارة	صح	خطأ	1	ينبغي وزن المعادلة الرمزية لأن عدد ونوع الذرات هو نفسه في بداية التفاعل ونهايته.	√		2	تمثل المعاملات التي تقع قبل الرموز والصيغ الكيميائية في المعادلات الكيميائية نوع الذرات التي تجعل المعادلة متوازنة.	√		3	الأيونات المنفردة هي الأيونات التي تكتب في المعادلات الأيونية الصافية	√	
	م	العبارة					صح	خطأ														
	1	ينبغي وزن المعادلة الرمزية لأن عدد ونوع الذرات هو نفسه في بداية التفاعل ونهايته.					√															
	2	تمثل المعاملات التي تقع قبل الرموز والصيغ الكيميائية في المعادلات الكيميائية نوع الذرات التي تجعل المعادلة متوازنة.					√															
3	الأيونات المنفردة هي الأيونات التي تكتب في المعادلات الأيونية الصافية	√																				
2	أ-	$\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{I}^-(\text{aq}) \longrightarrow \text{AgI}(\text{s})$	1	12-3	تطبيق	لا يشترط كتابة رموز الحالة الفيزيائية																
	ب-	$4\text{Al}(\text{s}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3(\text{s})$	1	12-3	تطبيق																	
الخامس	1	أ- (g)	1	12-3	معرفة																	
	2- أ	$\text{CuCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	1	12-4	تطبيق	لا يشترط كتابة رموز الحالة الفيزيائية																
	2- ب	يرمز للمادة الصلبة رمز (s) وبما ان كربونات النحاس(II) تم فصله عن المحلول باستخدام ورقة الترشيح يدل ذلك على انه صلب	1	12-3	استدلال	يقبل أي عبارة تدل على نفس المعنى																
	3	هيدروجين + ملح \longrightarrow حمض + فلز	1	13-2	معرفة																	

المادة: الكيمياء الدرجة الكلية: (40) درجة. (الفترة الصباحية)
 تنبيه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.
 رقم الصفحة: (3)

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	المخرج	مستويات التعلم	معلومات إضافية
السادس	1	المعايرة أو معايرة حمض مع قاعدة	1	16-1	معرفة	
	2	كبريتات البوتاسيوم والماء	1	13-2	تطبيق	
	3	تبخير محلول الملح ثم يُبرد	1	16-1	معرفة	
	4	الترسيب	1	16-2	استدلال	
السابع	1	→ هيدروكسيد الصوديوم + كلوريد الامونيوم كلوريد الصوديوم + ماء + امونيا	1	13-4	تطبيق	
	2	NaCl	1	13-4	تطبيق	
	3	تتحول ورقة تباع الشمس الحمراء الى اللون الأزرق	1	13-3	استدلال	
الثامن	1	أ - في اختبار اللهب، يعطي البوتاسيوم لهباً بنفسجياً (ارجواني) أما الكالسيوم لا يظهر هذا اللون	1	17-1	استدلال	تقبل أي إجابة تؤدي إلى نفس المعنى
		ب- من اجل حماية العين من مخاطر اللهب	1		تطبيق	
		ج - 1- أضف قليلاً من الحمض، سينتج أحد المحلولين فقاعات غازية، 2- مرر الغاز على ماء الجير، إذا تعكر اذن يحتوي على الكربونات	1		معرفة	
			1	13-2	معرفة	
	2	أضف حمض الى المحلولين (حمض النيتريك) ثم أضف محلولاً مائياً من نترات الفضة وسيتكون في أحدهما راسب أبيض من كلوريد الفضة	1	17-1	تطبيق	يقبل الإجابة بجعل المحلول حمضي ثم إضافة محلول نترات الفضة

نموذج إجابة امتحان الصف التاسع
للعام الدراسي 1444هـ - 2022/2023م
الدور الأول// الفصل الدراسي الثاني

المادة: الكيمياء
الدرجة الكلية: (40) درجة.
تنبيه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.
رقم الصفحة: (4)

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	المخرج	مستويات التعلم	معلومات إضافية
التاسع	1	<ul style="list-style-type: none"> - انصهار الأنهار الجليدية والجليد القطبي - ارتفاع درجة حرار الأرض وزيادة التصحر - ارتفاع وتيرة الظواهر المناخية القاسية (الأعاصير والفيضانات) - اختلال توازن زراعة المحاصيل 	2	18-5	معرفة	يكتفي باثنتين فقط يقبل كل ما يؤدي للمعنى
	2		1	18-8	استدلال	
العاشر	1	التفكك الحراري	1	15-1	معرفة	
	2	<p>أ- تربة حمضية</p> <p>ب- تفاعل التعادل بين القاعدة (الجير الحي) والحمض الموجود بالتربة</p> <p>ج - لان الظروف المناسبة لنمو النبات تعتمد على مدى الرقم الهيدروجيني</p>	1 1 1	15-3	تطبيق تطبيق تطبيق	تقبل أي إجابة تدل على المعنى

نهاية نموذج الإجابة