

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 09:22:22 2023-05-20

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار	1
الامتحان الرسمي النهائي	2
نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية	3
أسئلة امتحانية نهائية	4
نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط	5



نموذج إجابة امتحان الصف العاشر - تجريبي - مادة الكيمياء
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني - للعام الدراسي ١٤٤٢/ ١٤٤٣ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٢ م

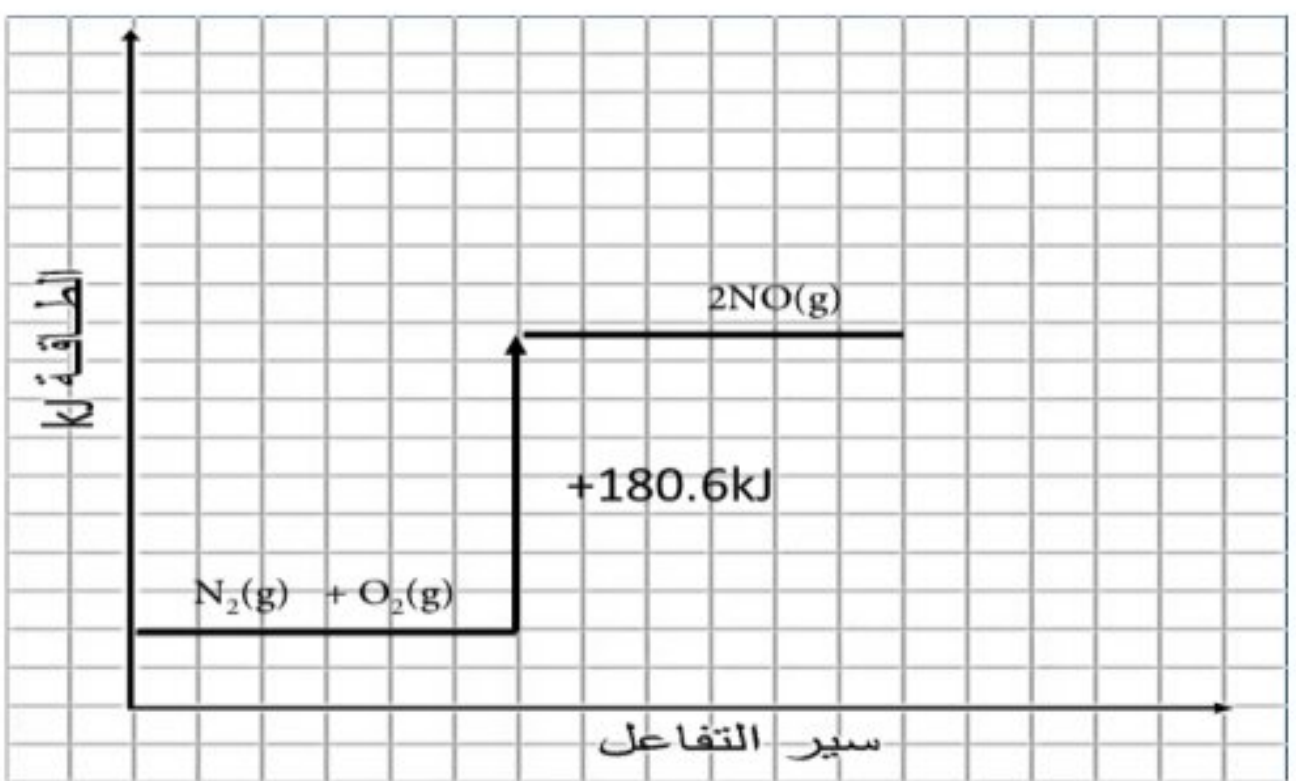
السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي																				
١	أ	تزداد درجة الغليان كلما اتجهنا من اعلى إلى أسفل المجموعة	١	أقبل تزداد	١٥	٤-١١	٢																				
	ب	685	١	أقبل أي إجابة تتراوح بين 454- 987	١٦	٤-١١	٢																				
	ج	<table border="1"> <thead> <tr> <th>العناصر</th> <th>درجات الغليان °C</th> <th>درجات الانصهار °C</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الأكسجين</td> <td>-183</td> <td>-219</td> </tr> <tr> <td>الكبريت</td> <td>455</td> <td>113</td> </tr> <tr> <td>السيلينيوم</td> <td></td> <td>221</td> </tr> <tr> <td>التيلوريوم</td> <td>988</td> <td>450</td> </tr> </tbody> </table>	العناصر	درجات الغليان °C	درجات الانصهار °C	الأكسجين	-183	-219	الكبريت	455	113	السيلينيوم		221	التيلوريوم	988	450	٢	درجتين: عند وضع جميع الإجابات في المكان الصحيح درجة: عند وضع ثلاث او اثنين من الإجابات في الصحيح صفر: عند وضع إجابة واحدة في المكان الصحيح أو جميع الإجابات في الأماكن الخاطئة	١٧	٤-١١	٣					
العناصر	درجات الغليان °C	درجات الانصهار °C																									
الأكسجين	-183	-219																									
الكبريت	455	113																									
السيلينيوم		221																									
التيلوريوم	988	450																									
٢	أ	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الهالوجين</th> <th>درجات الانصهار °C</th> <th>درجات الغليان °C</th> <th>اللون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الفلور</td> <td>-220</td> <td>-188</td> <td>اصفر فاتح</td> </tr> <tr> <td>الكلور</td> <td>-101.5</td> <td>-29</td> <td></td> </tr> <tr> <td>البروم</td> <td>-7</td> <td>59</td> <td>بني محمر</td> </tr> <tr> <td>اليود</td> <td>114</td> <td>184</td> <td>رمادي</td> </tr> </tbody> </table>	الهالوجين	درجات الانصهار °C	درجات الغليان °C	اللون	الفلور	-220	-188	اصفر فاتح	الكلور	-101.5	-29		البروم	-7	59	بني محمر	اليود	114	184	رمادي	٢	اقبل أي إجابة اصغر من 29- لدرجة غليان الفلور أقبل أي إجابة تتراوح بين 8- - 219- لدرجة انصهار الكلور	١٩	١-١١	٢
الهالوجين	درجات الانصهار °C	درجات الغليان °C	اللون																								
الفلور	-220	-188	اصفر فاتح																								
الكلور	-101.5	-29																									
البروم	-7	59	بني محمر																								
اليود	114	184	رمادي																								
	ب	أخضر فاتح	١	أقبل أخضر	١٩	١-١١	٢																				
	ب	بسبب تدرج صفة اللون من الفاتح إلى الغامق عند الانتقال من اعلى الى اسف المجموعة	١	أقبل أي إجابة تعطي المعنى الصحيح																							
	ج	سائل لان درجة غليانه اكبر هذه الدرجة	١	أقبل لان درجة غليانه C 59	١٩	٤-١١	٣																				

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي								
٣	أ	$Br_{2(aq)} + NaI_{(aq)} \longrightarrow NaBr_{(aq)} + I_{2(aq)}$	١	لا تجزأ الدرجة	٢٠	٢-١١									
	ب	بني	١	أقبل بني محمر	٢٠	٢-١١									
٤	-	(1) ما التركيب البنائي لجزيئات غازات الهالوجينات: <input type="checkbox"/> أحادية الذرة <input type="checkbox"/> ثنائية الذرة <input type="checkbox"/> ثلاثية الذرة <input type="checkbox"/> رباعية الذرة	١	-	١٧	١-١١									
٥	-	<table border="0"> <tr> <td>القطب الموجب في عملية التحليل الكهربائي يحدث عنده الأكسدة.</td> <td>الكتود</td> </tr> <tr> <td>مادة تمنح الأكسجين إلى مادة أخرى أو تكسب الإلكترونات.</td> <td>الأنود</td> </tr> <tr> <td>القطب السالب في عملية التحليل الكهربائي يحدث عنده الاختزال.</td> <td>العامل المختزل</td> </tr> <tr> <td>مادة تزع الأكسجين من مادة أخرى أو تفقد الإلكترونات.</td> <td>العامل المؤكسد</td> </tr> </table>	القطب الموجب في عملية التحليل الكهربائي يحدث عنده الأكسدة.	الكتود	مادة تمنح الأكسجين إلى مادة أخرى أو تكسب الإلكترونات.	الأنود	القطب السالب في عملية التحليل الكهربائي يحدث عنده الاختزال.	العامل المختزل	مادة تزع الأكسجين من مادة أخرى أو تفقد الإلكترونات.	العامل المؤكسد	٣	ثلاث درجات: عند توصيل جميع العبارات بصورة صحيحة درجتين : عند توصيل ثلاث عبارات بصورة صحيحة درجة: عند توصيل عبارتين بصورة صحيحة صفر: عند توصيل عبارة واحدة بصورة صحيحة أو جميع العبارات بصور خاطئة	٢٩ ٣٢	١-٩ ٣-٩	
القطب الموجب في عملية التحليل الكهربائي يحدث عنده الأكسدة.	الكتود														
مادة تمنح الأكسجين إلى مادة أخرى أو تكسب الإلكترونات.	الأنود														
القطب السالب في عملية التحليل الكهربائي يحدث عنده الاختزال.	العامل المختزل														
مادة تزع الأكسجين من مادة أخرى أو تفقد الإلكترونات.	العامل المؤكسد														
٦	أ	SnO_2 عامل مؤكسد Mg عامل مختزل	١ ١	لا تقبل Sn لا تقبل MgO	٢٨	٣-٩ ٢-٩									
	ب	لم يحدث فقد او كسب الالكترونات خلال التفاعل	١	-	٢٨	٣-٩ ٢-٩									
	ج	Fe_2O_3 اختزلت CO تأكسدت	1	لا تجزأ الدرجة	٢٩	٣-٩ ٢-٩									

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٧		يتجه ايون K^+ نحو الكاثود يتجه ايون Cl^- نحو الأنود تتدفق الالكترونات من القطب السالب للبطارية الى الكاثود نصف تفاعل الحاصل عند المصعد $2Cl^-_{(aq)} \rightarrow Cl_{2(g)} + 2e^-$ نصف تفاعل الحاصل عند الكاثود $K^+_{(aq)} + e^- \rightarrow K_{(s)}$ عند الكاثود : البوتاسيوم عند الأنود : غاز الكلور	١ ١ ١ ١ ١	أقبل بدل الكاثود المهبط او القطب السالب وبدل الأنود المصعد أو القطب الموجب. أقبل إلى المهبط لا تجزأ الدرجة لا تجزأ الدرجة أقبل $Cl_{2(g)}$ $K_{(s)}$ تجاهل إجابة واحدة خاطئة من الإجابات التي اسفلها خط	٣٣	٧-١٠	٢
٨	أ	للوفاية من المواد الآكلة كهيدروكسيد الصوديوم	١	أقبل أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٣٦	SE1	٢
	ب	للتخلص من الشوائب التي يمكن تؤثر على النتائج	١	أقبل أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٣٦	SE3	٢
	ج	يضيء بما ان هناك ملاحظات على الأقطاب هذا ينبأ بأن هذا المحلول إلكتروليتيا	١	أقبل أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٣٦	SE4	٣
	د	محلول بني برتقالي في محلول السكر إعادة التجربة والتأكد من تنظيف الأدوات	١ ١	أقبل محلول بني برتقالي بدون ذكر المحلول أقبل أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٣٦	SE9	٣
	هـ	إلكتروليتية: نترات الماغنسيوم ، هيدروكسيد الصوديوم ، المحلول X لا إلكتروليتية: محلول السكر	١ ١	لا تجزأ الدرجة	٣٦	SE10	٣

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي										
٩	-	<table border="1"> <thead> <tr> <th>القطب A</th> <th>القطب B</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>نحاس غير نقي</td> <td>نحاس نقي <input checked="" type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>جرافيت</td> <td>جرافيت <input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>جرافيت</td> <td>نحاس نقي <input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>نحاس نقي</td> <td>نحاس غير نقي <input type="checkbox"/></td> </tr> </tbody> </table>	القطب A	القطب B	نحاس غير نقي	نحاس نقي <input checked="" type="checkbox"/>	جرافيت	جرافيت <input type="checkbox"/>	جرافيت	نحاس نقي <input type="checkbox"/>	نحاس نقي	نحاس غير نقي <input type="checkbox"/>	١	-	٤٤	٤-١٠	٢
القطب A	القطب B																
نحاس غير نقي	نحاس نقي <input checked="" type="checkbox"/>																
جرافيت	جرافيت <input type="checkbox"/>																
جرافيت	نحاس نقي <input type="checkbox"/>																
نحاس نقي	نحاس غير نقي <input type="checkbox"/>																
١٠	-	<input type="checkbox"/> ينتج غاز الاكسجين عند <u>الآنود</u> . <input type="checkbox"/> يصنع الكاثود <u>والآنود</u> من الجرافيت. <input checked="" type="checkbox"/> تضاف مادة <u>الكريولايت</u> لرفع درجة حرارة انصهار أكسيد الألومنيوم. <input type="checkbox"/> تكتسب أيونات الألومنيوم إلكترونات للتحويل إلى أومنيوم مصهور.	١	-	٤١	١١-١٠	٢										
١١	أ	<p>ثاني أكسيد الكربون + إيثانول $\xrightarrow[36\text{ }^{\circ}\text{C}]{\text{إنزيمات الخميرة}}$ جلوكوز</p> <p>يمنع دخول الهواء (الأكسجين) إلى الوعاء ولكنه يسمح بغاز ثاني أكسيد الكربون بالخروج منه لتقليل الضغط</p> <p>بسبب عدم وجود الأكسجين تحدث عملية تنفس لا هوائي فتحمّر الخميرة السكر لإنتاج الطاقة</p> <p>غير نقي بسبب وجود الماء ومواد أخرى في وعاء التفاعل</p>	١	لا تقبل المعادلة بدون بيان شروط التفاعل أقبل يمنع دخول الأكسجين فقط	٥٢ ٥٢	١-١٢	١										
	ب	<p>ثاني أكسيد الكربون الناتج من احتراق الإيثانول يتم استخدامها في عملية التمثيل الضوئي للنبات.</p> <p>أما ثاني أكسيد الكربون الناتج من احتراق الوقود الاحفوري يعد كمية إضافية في الغلاف الجوي.</p>	١	أقبل أي إجابة تعطي المعنى الصحيح	٥٥	٣-١٢	٣										

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٢	-	جميع ما يلي من مميزات هذه الطريقة <u>ماعدًا</u> : <input checked="" type="checkbox"/> غير مكلفة <input type="checkbox"/> نقاوة الايثانول المنتج <input type="checkbox"/> سرعة الإنتاج <input type="checkbox"/> لا يوجد منتج ثانوي مصاحب	١	-	٥١	١-١٢	٢
١٣	أ	$\left(\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{---C---} \\ \\ \text{H} \end{array} \text{---} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{---C---} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} \right)_n$ <p>درجة لإزالة الرابطة الثنائية بين ذرات الكربون</p> <p>وجود رابطة احادي على يمين ويسار ذرتي الكربون</p>	١ ١	-	٦١	٤-١٣	٢
	ب	بلمرة الإضافة	١	-	٥٧	٤-١٣	٢
	ج	<u>ضغط مرتفع ، درجة حرارة تعادل درجة حرارة الغرفة، عامل حفاز</u>	٢	يكتفى بذكر عاملين فقط	٨٥	٣-١٣	١
	د	<u>البوليمر الناتج يدخل في بلمرته مونومر واحد من نفس النوع</u> <u>بوليمر النايلون يدخل في بلمرته مونومرين مختلفين</u>	١	-	٦٤	٢-١٣	٢

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٤		 <p>رسم المحاور وتسميتها رسم مستوى طاقة المواد المتفاعلة رسم مستوى طاقة المواد الناتجة رسم اتجاه التغير في الطاقة</p>	١ ١ ١ ١	لا تقبل محاور غير معنونة، لا تقبل عكس المحاور تجاهل كتابة الصيغ بدون الحالة الفيزيائية تجاهل عدم توضيح قيمة التغير في الطاقة	٧٥	٣-١٤	٢
١٥	أ	$2(3 \times 390) + 3 \times 240 = 3060$	١	- -	٧٥	٣-١٤	٢
	ب	$1 \times 945 + 6 \times 430 = 3525$	١	-	٧٥	٣-١٤	٢
	ج	$3060 - 3525 = -465$	١	-	٧٥	٣-١٤	٣
	د	تفاعل طارد للحرارة تدل الإشارة السالبة إلى إنبعاث طاقة	١ ١	-	٧١	٣-١٤	٣
١٦	أ	نعم بسبب وجود سهمين متعاكسين	١ ١	-	٧٨	١-١٥	٢
	ب	عند تسخينه: يصبح اللون أزرق عند إضافة الماء: يصبح اللون وردي	١ ١	-	٧٨	١-١٥	٢