

الإجابة النموذجية

نهاية الفصل الثالث
2013/2012

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (1)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة																				
25	2.5 x10	<p><u>إجابة السؤال الأول</u></p> <table border="1"><tbody><tr><td>1</td><td>حرية حركة الإلكترونات في المحلول</td></tr><tr><td>2</td><td>MnO₂</td></tr><tr><td>3</td><td>Cu</td></tr><tr><td>4</td><td>يتأكسد الماء ويتصاعد غاز O₂</td></tr><tr><td>5</td><td>C₂H₂</td></tr><tr><td>6</td><td>بنزين</td></tr><tr><td>7</td><td>C₂H₄</td></tr><tr><td>8</td><td>- O -</td></tr><tr><td>9</td><td>سينمالمهيد</td></tr><tr><td>10</td><td>تكاتف</td></tr></tbody></table>	1	حرية حركة الإلكترونات في المحلول	2	MnO ₂	3	Cu	4	يتأكسد الماء ويتصاعد غاز O ₂	5	C ₂ H ₂	6	بنزين	7	C ₂ H ₄	8	- O -	9	سينمالمهيد	10	تكاتف
1	حرية حركة الإلكترونات في المحلول																					
2	MnO ₂																					
3	Cu																					
4	يتأكسد الماء ويتصاعد غاز O ₂																					
5	C ₂ H ₂																					
6	بنزين																					
7	C ₂ H ₄																					
8	- O -																					
9	سينمالمهيد																					
10	تكاتف																					

قاييل للنشر

وغير

12-

ناصر بمرکز تقدير

الإجابة النموذجية

نهاية الفصل الثالث
2013/2012

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (2)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة									
25	3x4 12	<p><u>إجابة السؤال الثاني</u></p> <table border="1"><tr><td>الكاثود</td><td>•</td></tr><tr><td>الهيدروكربونات</td><td>•</td></tr><tr><td>رقم الأوكتان</td><td>•</td></tr><tr><td>السلسلة المتجانسة</td><td>•</td></tr></table>	الكاثود	•	الهيدروكربونات	•	رقم الأوكتان	•	السلسلة المتجانسة	•	
الكاثود	•										
الهيدروكربونات	•										
رقم الأوكتان	•										
السلسلة المتجانسة	•										
	6	<table border="1"><tr><td>موجب</td><td>تلقائي</td><td>كيميائية إلى كهوبائية</td><td>الخلية الفولتية</td><td rowspan="2">12</td></tr><tr><td>سالب</td><td>غير تلقائي</td><td>كهربائية إلى كيميائية</td><td>الخلية التحليلية</td></tr></table>	موجب	تلقائي	كيميائية إلى كهوبائية	الخلية الفولتية	12	سالب	غير تلقائي	كهربائية إلى كيميائية	الخلية التحليلية
موجب	تلقائي	كيميائية إلى كهوبائية	الخلية الفولتية	12							
سالب	غير تلقائي	كهربائية إلى كيميائية	الخلية التحليلية								
	4	<table border="1"><tr><td>درجة</td><td>محلول البروم</td><td rowspan="3">13</td></tr><tr><td>درجة ونصف</td><td>لا يتغير اللون</td></tr><tr><td>درجة ونصف</td><td>يزول اللون</td></tr></table>	درجة	محلول البروم	13	درجة ونصف	لا يتغير اللون	درجة ونصف	يزول اللون		
درجة	محلول البروم	13									
درجة ونصف	لا يتغير اللون										
درجة ونصف	يزول اللون										
	3	<table border="1"><tr><td>درجة ونصف</td><td>حذف</td><td rowspan="2">14</td></tr><tr><td>درجة ونصف</td><td>استبدال</td></tr></table>	درجة ونصف	حذف	14	درجة ونصف	استبدال				
درجة ونصف	حذف	14									
درجة ونصف	استبدال										

الإجابة النموذجية

نهاية الفصل الثالث
2013/2012

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (3)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة																					
25	8	<p>اجابة السؤال الثالث</p> <table border="1"> <tr> <td>4 درجات</td> <td>رسم الخلية مع 4 بيئات على الأقل</td> <td rowspan="3">15</td> </tr> <tr> <td>درجتان</td> <td>$Cd/Cd^{2+} // Cu^{2+}/Cu$</td> </tr> <tr> <td>درجتان</td> <td>$E^{\circ}cell = E^{\circ}_{Cu^{2+}} - E^{\circ}_{Cd^{2+}} = 0.34 - (-0.40) = 0.74V$</td> </tr> </table> <p>للحاسب الطالب على رمز الحاسوب</p> <table border="1"> <tr> <td></td> <td>إيثيل 3- ميثيل بنتان خلفي</td> <td>3، 1- بيوتانديول</td> <td rowspan="2">16</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table> <table border="1"> <tr> <td>3 درجات</td> <td>لأن كاتيونات النحاس زرقاء اللون تختزل وتتحول إلى ذرات نحاس</td> <td rowspan="3">-17</td> </tr> <tr> <td>3 درجات</td> <td>بسبب تباعد طبقات الجرافيت عن بعضها وتربطها بقوى تشتت لندن الضعيفة</td> </tr> <tr> <td>3 درجات</td> <td>لأن الصيغة الجزيئية تبين نوع وأعداد الذرات فقط أما البنائية فتبين كذلك ترتيب الذرات في الفراغ وتربطها مما يوضح نوع المجموعة الوظيفية وهوية المركب</td> </tr> </table>	4 درجات	رسم الخلية مع 4 بيئات على الأقل	15	درجتان	$Cd/Cd^{2+} // Cu^{2+}/Cu$	درجتان	$E^{\circ}cell = E^{\circ}_{Cu^{2+}} - E^{\circ}_{Cd^{2+}} = 0.34 - (-0.40) = 0.74V$		إيثيل 3- ميثيل بنتان خلفي	3، 1- بيوتانديول	16				3 درجات	لأن كاتيونات النحاس زرقاء اللون تختزل وتتحول إلى ذرات نحاس	-17	3 درجات	بسبب تباعد طبقات الجرافيت عن بعضها وتربطها بقوى تشتت لندن الضعيفة	3 درجات	لأن الصيغة الجزيئية تبين نوع وأعداد الذرات فقط أما البنائية فتبين كذلك ترتيب الذرات في الفراغ وتربطها مما يوضح نوع المجموعة الوظيفية وهوية المركب
4 درجات	رسم الخلية مع 4 بيئات على الأقل	15																					
درجتان	$Cd/Cd^{2+} // Cu^{2+}/Cu$																						
درجتان	$E^{\circ}cell = E^{\circ}_{Cu^{2+}} - E^{\circ}_{Cd^{2+}} = 0.34 - (-0.40) = 0.74V$																						
	إيثيل 3- ميثيل بنتان خلفي	3، 1- بيوتانديول	16																				
3 درجات	لأن كاتيونات النحاس زرقاء اللون تختزل وتتحول إلى ذرات نحاس	-17																					
3 درجات	بسبب تباعد طبقات الجرافيت عن بعضها وتربطها بقوى تشتت لندن الضعيفة																						
3 درجات	لأن الصيغة الجزيئية تبين نوع وأعداد الذرات فقط أما البنائية فتبين كذلك ترتيب الذرات في الفراغ وتربطها مما يوضح نوع المجموعة الوظيفية وهوية المركب																						
	8																						
	9																						

الإجابة النموذجية

نهاية الفصل الثالث
2013/2012

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (4)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة														
25	6	<p><u>اجابة السؤال الرابع</u></p> <table border="1"> <tr> <td>درجة ونصف</td> <td>خلية تحليلية</td> </tr> <tr> <td>درجة ونصف</td> <td>حمض الكبريتيك</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>PbSO₄</td> </tr> <tr> <td>درجتان</td> <td>$PbSO_4 + 2e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$</td> </tr> </table>	درجة ونصف	خلية تحليلية	درجة ونصف	حمض الكبريتيك	درجة	PbSO ₄	درجتان	$PbSO_4 + 2e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$						
درجة ونصف	خلية تحليلية															
درجة ونصف	حمض الكبريتيك															
درجة	PbSO ₄															
درجتان	$PbSO_4 + 2e^- \rightarrow Pb + SO_4^{2-}$															
	3	<table border="1"> <tr> <td>3 درجات</td> <td>لأن الفلز المطلي به يكون أقل نشاطا وعلى شكل طبقة رقيقة تغطي الفلز المطلي و تحميه من التآكل</td> <td>19</td> </tr> </table>	3 درجات	لأن الفلز المطلي به يكون أقل نشاطا وعلى شكل طبقة رقيقة تغطي الفلز المطلي و تحميه من التآكل	19											
3 درجات	لأن الفلز المطلي به يكون أقل نشاطا وعلى شكل طبقة رقيقة تغطي الفلز المطلي و تحميه من التآكل	19														
	10	<table border="1"> <tr> <td>درجة</td> <td>2</td> <td rowspan="5">20</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>3 درجات</td> <td>CH₃-O-CH₃ , CH₃-CH₂-OH</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>C₂H₂</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>HCHO</td> </tr> <tr> <td>3 درجات</td> <td>لأن جزيئاته تترايط فيما بينها بروابط هيدروجينية قوية فتكون درجة الغليان مرتفعة أما الألكان فتتجمع جزيئاته بقوى تشتت لندن الضعيفة فتكون درجة غليانه منخفضة</td> <td></td> </tr> </table>	درجة	2	20	درجة	1	3 درجات	CH ₃ -O-CH ₃ , CH ₃ -CH ₂ -OH	درجة	C ₂ H ₂	درجة	HCHO	3 درجات	لأن جزيئاته تترايط فيما بينها بروابط هيدروجينية قوية فتكون درجة الغليان مرتفعة أما الألكان فتتجمع جزيئاته بقوى تشتت لندن الضعيفة فتكون درجة غليانه منخفضة	
درجة	2	20														
درجة	1															
3 درجات	CH ₃ -O-CH ₃ , CH ₃ -CH ₂ -OH															
درجة	C ₂ H ₂															
درجة	HCHO															
3 درجات	لأن جزيئاته تترايط فيما بينها بروابط هيدروجينية قوية فتكون درجة الغليان مرتفعة أما الألكان فتتجمع جزيئاته بقوى تشتت لندن الضعيفة فتكون درجة غليانه منخفضة															
	6	<p>يقبل أي بديل او تبرير صحيح لكل فقرة بحيث يعطي البديل درجة واحدة والتبرير درجتين (6 = 3 × 2)</p> <table border="1"> <tr> <th>التبرير</th> <th>البديل</th> <td rowspan="2">21</td> </tr> <tr> <td>لأنه كحول ثلاثي الهيدروكسيل والباقي كحولات أحادية الهيدروكسيل</td> <td>جليسرول</td> </tr> <tr> <td>لأنه يحوي مجموعة أمين والباقي تحوي مجموعة كربونيل</td> <td>ثلاثي ميثيل أمين</td> <td></td> </tr> </table>	التبرير	البديل	21	لأنه كحول ثلاثي الهيدروكسيل والباقي كحولات أحادية الهيدروكسيل	جليسرول	لأنه يحوي مجموعة أمين والباقي تحوي مجموعة كربونيل	ثلاثي ميثيل أمين							
التبرير	البديل	21														
لأنه كحول ثلاثي الهيدروكسيل والباقي كحولات أحادية الهيدروكسيل	جليسرول															
لأنه يحوي مجموعة أمين والباقي تحوي مجموعة كربونيل	ثلاثي ميثيل أمين															
انتهت الإجابة																