

عدد صفحات الإجابة (4)

الإجابة النموذجية

رقم الصفحة (1)

نهاية الفصل الثالث
2011/2010م

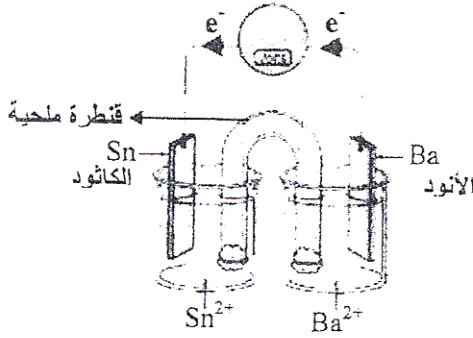
الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة	م																
30	2.5 x8 20	<u>إجابة السؤال الأول</u> أولاً هي قطبية <table><tr><td>1</td><td>تساهمية غير قطبية</td></tr><tr><td>2</td><td>إلكترونيّة</td></tr><tr><td>3</td><td>يتكون في الغالب ماء</td></tr><tr><td>4</td><td>بنّان</td></tr><tr><td>5</td><td>جليسول</td></tr><tr><td>6</td><td>أكسدة لقطب الكوبالت</td></tr><tr><td>7</td><td>الإيثين</td></tr><tr><td>8</td><td>استبدال</td></tr></table>	1	تساهمية غير قطبية	2	إلكترونيّة	3	يتكون في الغالب ماء	4	بنّان	5	جليسول	6	أكسدة لقطب الكوبالت	7	الإيثين	8	استبدال	
1	تساهمية غير قطبية																		
2	إلكترونيّة																		
3	يتكون في الغالب ماء																		
4	بنّان																		
5	جليسول																		
6	أكسدة لقطب الكوبالت																		
7	الإيثين																		
8	استبدال																		
	2x5 10	<table><tr><td>9</td><td>جهد القطب</td></tr><tr><td>10</td><td>التأصل</td></tr><tr><td>11</td><td>الصيغة البنائية</td></tr><tr><td>12</td><td>الفاكنة</td></tr><tr><td>13</td><td>مجموعة وظيفية</td></tr></table>	9	جهد القطب	10	التأصل	11	الصيغة البنائية	12	الفاكنة	13	مجموعة وظيفية							
9	جهد القطب																		
10	التأصل																		
11	الصيغة البنائية																		
12	الفاكنة																		
13	مجموعة وظيفية																		

الإجابة النموذجية

نهاية الفصل الثالث
2011/2010م

رقم الصفحة (2)

عدد صفحات الإجابة (4)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة																																													
25	8	اجابة السؤال الثاني  <table><tr><td>3 درجات</td><td>رسم الخلية مع 3 بيانات على الأقل</td><td>✓</td><td rowspan="4">14</td></tr><tr><td>درجة</td><td>تحديد اتجاه الإلكترونات</td><td>✓</td></tr><tr><td>درجتان</td><td>$Ba_{(s)} \rightarrow Ba_{(aq)}^{2+} + 2e^{-}$</td><td>✓</td></tr><tr><td>درجتان</td><td>$E_{Cell} = E_{Sn^{2+}} - E_{Ba^{2+}} = -0.14 - (-2.90) = 2.76V$</td><td>✓</td></tr></table> <table><tr><td>درجة ونصف</td><td>تفاعل حذف</td><td>✓</td><td rowspan="2">15</td></tr><tr><td>درجة ونصف</td><td>s p²</td><td>✓</td></tr></table> <table><tr><td>درجة</td><td>$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH_3CHCH_3 \end{array}$</td><td>✓</td><td rowspan="4">16</td></tr><tr><td>درجة</td><td>إيثيل ميثيل إيثر</td><td>✓</td></tr><tr><td>3 درجات</td><td>3 ، لوجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات المركب الثالث التي تحتاج إلى طاقة أكبر للتغلب عليها ولا توجد بين جزيئات المركب الثاني</td><td>✓</td></tr><tr><td>درجة</td><td>التفلون</td><td>✓</td></tr></table> يقبل أي ترتيب علمي صحيح <table><tr><td></td><td>التبرير</td><td>البديل</td><td></td></tr><tr><td>4 درجات</td><td>لأنه من الألكينات والباقي من الألكينات</td><td>C₃H₄</td><td>17</td></tr><tr><td>4 درجات</td><td>لأنه كيتون والباقي ألدهيدات</td><td>$\begin{array}{c} CH_3CCH_3 \\ \\ O \end{array}$</td><td>18</td></tr></table>	3 درجات	رسم الخلية مع 3 بيانات على الأقل	✓	14	درجة	تحديد اتجاه الإلكترونات	✓	درجتان	$Ba_{(s)} \rightarrow Ba_{(aq)}^{2+} + 2e^{-}$	✓	درجتان	$E_{Cell} = E_{Sn^{2+}} - E_{Ba^{2+}} = -0.14 - (-2.90) = 2.76V$	✓	درجة ونصف	تفاعل حذف	✓	15	درجة ونصف	s p²	✓	درجة	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH_3CHCH_3 \end{array}$	✓	16	درجة	إيثيل ميثيل إيثر	✓	3 درجات	3 ، لوجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات المركب الثالث التي تحتاج إلى طاقة أكبر للتغلب عليها ولا توجد بين جزيئات المركب الثاني	✓	درجة	التفلون	✓		التبرير	البديل		4 درجات	لأنه من الألكينات والباقي من الألكينات	C ₃ H ₄	17	4 درجات	لأنه كيتون والباقي ألدهيدات	$\begin{array}{c} CH_3CCH_3 \\ \\ O \end{array}$	18
3 درجات	رسم الخلية مع 3 بيانات على الأقل	✓	14																																												
درجة	تحديد اتجاه الإلكترونات	✓																																													
درجتان	$Ba_{(s)} \rightarrow Ba_{(aq)}^{2+} + 2e^{-}$	✓																																													
درجتان	$E_{Cell} = E_{Sn^{2+}} - E_{Ba^{2+}} = -0.14 - (-2.90) = 2.76V$	✓																																													
درجة ونصف	تفاعل حذف	✓	15																																												
درجة ونصف	s p²	✓																																													
درجة	$\begin{array}{c} CH_3 \\ \\ CH_3CHCH_3 \end{array}$	✓	16																																												
درجة	إيثيل ميثيل إيثر	✓																																													
3 درجات	3 ، لوجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات المركب الثالث التي تحتاج إلى طاقة أكبر للتغلب عليها ولا توجد بين جزيئات المركب الثاني	✓																																													
درجة	التفلون	✓																																													
	التبرير	البديل																																													
4 درجات	لأنه من الألكينات والباقي من الألكينات	C ₃ H ₄	17																																												
4 درجات	لأنه كيتون والباقي ألدهيدات	$\begin{array}{c} CH_3CCH_3 \\ \\ O \end{array}$	18																																												
	3																																														
	6																																														
	8																																														

الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (3)

نهاية الفصل الثالث
2010/2011م

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة															
20	4	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \backslash & / \\ & \text{C} = \text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{CH}_3 & & \text{CH}_3 \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{CH}_3 \\ & \backslash & / \\ & \text{C} = \text{C} \\ & / & \backslash \\ \text{CH}_3 & & \text{H} \end{array}$ 19															
	10	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <tr> <th>وجه المقارنة</th> <th>بطارية الزنك</th> <th>خلية طلاء خاتم من النحاس بطبقة من الفضة</th> </tr> <tr> <td>مادة الأنود</td> <td>خارصين Zn</td> <td>فضة</td> </tr> <tr> <td>مادة الكاثود</td> <td>كربون و HgO</td> <td>خاتم النحاس</td> </tr> <tr> <td>نوع الخلية</td> <td>فولتية أو جلفانية</td> <td>إلكتروليتية</td> </tr> <tr> <td>تفاعل الأنود</td> <td>$\text{Zn} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^-$ (بدون وجود OH^- يأخذ الدرجة كاملة)</td> <td>$\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}^-$</td> </tr> </table>	وجه المقارنة	بطارية الزنك	خلية طلاء خاتم من النحاس بطبقة من الفضة	مادة الأنود	خارصين Zn	فضة	مادة الكاثود	كربون و HgO	خاتم النحاس	نوع الخلية	فولتية أو جلفانية	إلكتروليتية	تفاعل الأنود	$\text{Zn} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^-$ (بدون وجود OH^- يأخذ الدرجة كاملة)	$\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}^-$
	وجه المقارنة	بطارية الزنك	خلية طلاء خاتم من النحاس بطبقة من الفضة														
	مادة الأنود	خارصين Zn	فضة														
مادة الكاثود	كربون و HgO	خاتم النحاس															
نوع الخلية	فولتية أو جلفانية	إلكتروليتية															
تفاعل الأنود	$\text{Zn} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^-$ (بدون وجود OH^- يأخذ الدرجة كاملة)	$\text{Ag} \rightarrow \text{Ag}^+ + \text{e}^-$															
6	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; text-align: center;"> <tr> <td>درجة</td> <td>6</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>5</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>7</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>3</td> </tr> </table>	درجة	6	درجة	5	درجة	1	درجة	2	درجة	7	درجة	3				
درجة	6																
درجة	5																
درجة	1																
درجة	2																
درجة	7																
درجة	3																
		21															

الإجابة النموذجية

رقم الصفحة (4)

نهاية الفصل الثالث
2011/2010م

عدد صفحات الإجابة (4)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة															
25	12	<u>اجابة السؤال الرابع</u> <table border="1"> <tr> <td>22</td><td>لعدم وجود تركيب ثابت في الجزيء يمنع حركة الدوران الحرة حول الرابطة</td><td>3 درجات</td></tr> <tr> <td>23</td><td>لأن جهد اختزال الماء أكبر من جهد اختزال أيونات الألمنيوم فيختزل قبله</td><td>3 درجات</td></tr> <tr> <td>24</td><td>لأن إزالة البنزين من الجسم بإزالة حلقته عن طريق الأكسدة ينتج جزيئات سامة</td><td>3 درجات</td></tr> <tr> <td>25</td><td>لأن ذرة الليثروجين في الأمينات تتميز بوجود زوج من الإلكترونات غير المشتركة الذي يجذب كاتيون هيدروجين من جزيئات الماء تاركاً أيونات OH^- في المحلول</td><td>3 درجات</td></tr> </table>	22	لعدم وجود تركيب ثابت في الجزيء يمنع حركة الدوران الحرة حول الرابطة	3 درجات	23	لأن جهد اختزال الماء أكبر من جهد اختزال أيونات الألمنيوم فيختزل قبله	3 درجات	24	لأن إزالة البنزين من الجسم بإزالة حلقته عن طريق الأكسدة ينتج جزيئات سامة	3 درجات	25	لأن ذرة الليثروجين في الأمينات تتميز بوجود زوج من الإلكترونات غير المشتركة الذي يجذب كاتيون هيدروجين من جزيئات الماء تاركاً أيونات OH^- في المحلول	3 درجات			
22	لعدم وجود تركيب ثابت في الجزيء يمنع حركة الدوران الحرة حول الرابطة	3 درجات															
23	لأن جهد اختزال الماء أكبر من جهد اختزال أيونات الألمنيوم فيختزل قبله	3 درجات															
24	لأن إزالة البنزين من الجسم بإزالة حلقته عن طريق الأكسدة ينتج جزيئات سامة	3 درجات															
25	لأن ذرة الليثروجين في الأمينات تتميز بوجود زوج من الإلكترونات غير المشتركة الذي يجذب كاتيون هيدروجين من جزيئات الماء تاركاً أيونات OH^- في المحلول	3 درجات															
	8	<table border="1"> <tr> <th>الاسم</th><th>الصيغة البنائية</th><th>الدرجة</th></tr> <tr> <td>1- ميثيل - 3 - بروبيل بيوتان حلقي</td><td></td><td>درجتان</td></tr> <tr> <td>3- ميثيل - 2 - بنتين</td><td>$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$</td><td>درجتان</td></tr> <tr> <td>2 - بنتانون</td><td>$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$</td><td>درجتان</td></tr> <tr> <td>حمض البيوتانويك</td><td>$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$</td><td>درجتان</td></tr> </table>	الاسم	الصيغة البنائية	الدرجة	1- ميثيل - 3 - بروبيل بيوتان حلقي		درجتان	3- ميثيل - 2 - بنتين	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	درجتان	2 - بنتانون	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	درجتان	حمض البيوتانويك	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	درجتان
الاسم	الصيغة البنائية	الدرجة															
1- ميثيل - 3 - بروبيل بيوتان حلقي		درجتان															
3- ميثيل - 2 - بنتين	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	درجتان															
2 - بنتانون	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	درجتان															
حمض البيوتانويك	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$	درجتان															
	5	<table border="1"> <tr> <td>27</td><td>محلل البروم</td><td>✓</td><td>درجة</td></tr> <tr> <td>✓</td><td>لأنه تحت تأثير الضوء يحدث تفاعل بين الألكان ومحلل البروم ويتغير اللون</td><td>✓</td><td>درجتان</td></tr> <tr> <td>✓</td><td>الألكين ، تفاعل إضافة</td><td>✓</td><td>درجتان</td></tr> </table> انتهت الإجابة	27	محلل البروم	✓	درجة	✓	لأنه تحت تأثير الضوء يحدث تفاعل بين الألكان ومحلل البروم ويتغير اللون	✓	درجتان	✓	الألكين ، تفاعل إضافة	✓	درجتان			
27	محلل البروم	✓	درجة														
✓	لأنه تحت تأثير الضوء يحدث تفاعل بين الألكان ومحلل البروم ويتغير اللون	✓	درجتان														
✓	الألكين ، تفاعل إضافة	✓	درجتان														