




الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (1)

نهاية الفصل الثالث
2012/2011م

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة	م																
25	2.5x8 20	<p><u>إجابة السؤال الأول</u></p> <table border="1"><tr><td>المغنيسيوم</td><td>1</td></tr><tr><td></td><td>2</td></tr><tr><td>الكتلة الجزيئية</td><td>3</td></tr><tr><td>تشنت لندن</td><td>4</td></tr><tr><td>غير قطبية</td><td>5</td></tr><tr><td>4 و 1</td><td>6</td></tr><tr><td>أمين</td><td>7</td></tr><tr><td>3 ← 1 ← 2</td><td>8</td></tr></table>	المغنيسيوم	1		2	الكتلة الجزيئية	3	تشنت لندن	4	غير قطبية	5	4 و 1	6	أمين	7	3 ← 1 ← 2	8	
المغنيسيوم	1																		
	2																		
الكتلة الجزيئية	3																		
تشنت لندن	4																		
غير قطبية	5																		
4 و 1	6																		
أمين	7																		
3 ← 1 ← 2	8																		
	1 x5 5	<table border="1"><tr><td>درجة</td><td>7</td><td rowspan="5">9</td></tr><tr><td>درجة</td><td>6</td></tr><tr><td>درجة</td><td>4</td></tr><tr><td>درجة</td><td>1</td></tr><tr><td>درجة</td><td>2</td></tr></table>	درجة	7	9	درجة	6	درجة	4	درجة	1	درجة	2						
درجة	7	9																	
درجة	6																		
درجة	4																		
درجة	1																		
درجة	2																		

الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (2)

نهاية الفصل الثالث
2012/2011

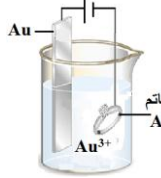
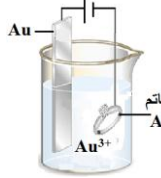
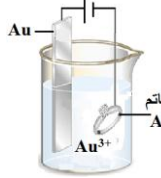



الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة													
25	2x5 10	<p>إجابة السؤال الثاني</p> <table border="1"> <tr> <td>10</td> <td>الأنود</td> </tr> <tr> <td>11</td> <td>الفلوتية</td> </tr> <tr> <td>12</td> <td>البنائية</td> </tr> <tr> <td>13</td> <td>ألكانات</td> </tr> <tr> <td>14</td> <td>كحولات</td> </tr> </table>	10	الأنود	11	الفلوتية	12	البنائية	13	ألكانات	14	كحولات			
10	الأنود														
11	الفلوتية														
12	البنائية														
13	ألكانات														
14	كحولات														
	8	<table border="1"> <tr> <td>درجتان</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> الأنود : ألمنيوم الكاثود : الحديد </td> <td>ا</td> <td rowspan="4">15</td> </tr> <tr> <td>درجتان</td> <td> $E_{Al^{3+}}^0 = E_{Fe^{2+}}^0 - E_{خلية}^0 = -0.41 - 1.25 = -1.66V$ </td> <td>ب</td> </tr> <tr> <td>درجتان</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> تزداد التبرير : بسبب حدوث اختزال لكاتيونات Fe^{2+} إلى ذرات الحديد التي تترسب على لوح الحديد فتزداد كتلته. </td> <td>ج</td> </tr> <tr> <td>درجتان</td> <td>نصف خلية الحديد</td> <td>د</td> </tr> </table>	درجتان	<ul style="list-style-type: none"> الأنود : ألمنيوم الكاثود : الحديد 	ا	15	درجتان	$E_{Al^{3+}}^0 = E_{Fe^{2+}}^0 - E_{خلية}^0 = -0.41 - 1.25 = -1.66V$	ب	درجتان	<ul style="list-style-type: none"> تزداد التبرير : بسبب حدوث اختزال لكاتيونات Fe^{2+} إلى ذرات الحديد التي تترسب على لوح الحديد فتزداد كتلته. 	ج	درجتان	نصف خلية الحديد	د
درجتان	<ul style="list-style-type: none"> الأنود : ألمنيوم الكاثود : الحديد 	ا	15												
درجتان	$E_{Al^{3+}}^0 = E_{Fe^{2+}}^0 - E_{خلية}^0 = -0.41 - 1.25 = -1.66V$	ب													
درجتان	<ul style="list-style-type: none"> تزداد التبرير : بسبب حدوث اختزال لكاتيونات Fe^{2+} إلى ذرات الحديد التي تترسب على لوح الحديد فتزداد كتلته. 	ج													
درجتان	نصف خلية الحديد	د													
	3	<table border="1"> <tr> <td>درجتان</td> <td> <ul style="list-style-type: none"> بإضافة قطرات من محلول البروم إلى كمية قليلة من المركب في أنبوبة اختبار فيزول لون البروم مباشرة </td> <td>16</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>إضافة</td> <td></td> </tr> </table>	درجتان	<ul style="list-style-type: none"> بإضافة قطرات من محلول البروم إلى كمية قليلة من المركب في أنبوبة اختبار فيزول لون البروم مباشرة 	16	درجة	إضافة								
درجتان	<ul style="list-style-type: none"> بإضافة قطرات من محلول البروم إلى كمية قليلة من المركب في أنبوبة اختبار فيزول لون البروم مباشرة 	16													
درجة	إضافة														
	4	<table border="1"> <tr> <td>درجة ونصف</td> <td> $\begin{array}{c} H & & H \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ Cl & & Cl \end{array} \text{ أو } \begin{array}{c} H & & Cl \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ Cl & & H \end{array}$ </td> <td></td> <td rowspan="3">17</td> </tr> <tr> <td>درجة ونصف</td> <td>لأن كل من ذرتي الكربون ترتبط بذرتين متشابهتين أي لا يتحقق الشرط الثاني وهو ارتباط كل ذرة كربون في التركيب الثابت بمجموعتين أو ذرتين مختلفتين.</td> <td></td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>لا</td> <td></td> </tr> </table>	درجة ونصف	$\begin{array}{c} H & & H \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ Cl & & Cl \end{array} \text{ أو } \begin{array}{c} H & & Cl \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ Cl & & H \end{array}$		17	درجة ونصف	لأن كل من ذرتي الكربون ترتبط بذرتين متشابهتين أي لا يتحقق الشرط الثاني وهو ارتباط كل ذرة كربون في التركيب الثابت بمجموعتين أو ذرتين مختلفتين.		درجة	لا				
درجة ونصف	$\begin{array}{c} H & & H \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ Cl & & Cl \end{array} \text{ أو } \begin{array}{c} H & & Cl \\ & \backslash & / \\ & C=C \\ & / & \backslash \\ Cl & & H \end{array}$		17												
درجة ونصف	لأن كل من ذرتي الكربون ترتبط بذرتين متشابهتين أي لا يتحقق الشرط الثاني وهو ارتباط كل ذرة كربون في التركيب الثابت بمجموعتين أو ذرتين مختلفتين.														
درجة	لا														

الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (3)

نهاية الفصل الثالث
2012/2011م

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة													
25	9	<p>إجابة السؤال الثالث</p> <table border="1"> <tr> <td>ثلاث درجات</td> <td>لأن خام البوكسيت يحتوي على أكاسيد مختلفة لذلك يعالج بهيدروكسيد الصوديوم الذي يتفاعل فقط مع أكسيد الألمنيوم لفصله عن باقي الأكاسيد والحصول على الألومينا المائية النقية .</td> <td>18</td> </tr> <tr> <td>ثلاث درجات</td> <td>لأن البنزين مذيب غير قطبي وشحيح الذوبان في الماء لذا فإن إزالته من الجسم بإذابة حلقاته عن طريق الأكسدة ينتج جزيئات سامة .</td> <td>19</td> </tr> <tr> <td>ثلاث درجات</td> <td>لقدرتها على تدمير الكائنات المجهرية المسببة لتلف الطعام</td> <td>20</td> </tr> </table>	ثلاث درجات	لأن خام البوكسيت يحتوي على أكاسيد مختلفة لذلك يعالج بهيدروكسيد الصوديوم الذي يتفاعل فقط مع أكسيد الألمنيوم لفصله عن باقي الأكاسيد والحصول على الألومينا المائية النقية .	18	ثلاث درجات	لأن البنزين مذيب غير قطبي وشحيح الذوبان في الماء لذا فإن إزالته من الجسم بإذابة حلقاته عن طريق الأكسدة ينتج جزيئات سامة .	19	ثلاث درجات	لقدرتها على تدمير الكائنات المجهرية المسببة لتلف الطعام	20				
ثلاث درجات	لأن خام البوكسيت يحتوي على أكاسيد مختلفة لذلك يعالج بهيدروكسيد الصوديوم الذي يتفاعل فقط مع أكسيد الألمنيوم لفصله عن باقي الأكاسيد والحصول على الألومينا المائية النقية .	18													
ثلاث درجات	لأن البنزين مذيب غير قطبي وشحيح الذوبان في الماء لذا فإن إزالته من الجسم بإذابة حلقاته عن طريق الأكسدة ينتج جزيئات سامة .	19													
ثلاث درجات	لقدرتها على تدمير الكائنات المجهرية المسببة لتلف الطعام	20													
	4	<table border="1"> <tr> <td>درجة ونصف</td> <td rowspan="3">  </td> <td rowspan="3">21</td> </tr> <tr> <td>درجة ونصف</td> <td>الأنود : ذهب (المادة المراد الطلاء بها)</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>الكاثود : الخاتم (المادة المراد طلاؤها) الإلكتروليت : محلول يحتوي على أيونات الذهب</td> </tr> </table>	درجة ونصف		21	درجة ونصف	الأنود : ذهب (المادة المراد الطلاء بها)	درجة	الكاثود : الخاتم (المادة المراد طلاؤها) الإلكتروليت : محلول يحتوي على أيونات الذهب						
درجة ونصف		21													
درجة ونصف			الأنود : ذهب (المادة المراد الطلاء بها)												
درجة			الكاثود : الخاتم (المادة المراد طلاؤها) الإلكتروليت : محلول يحتوي على أيونات الذهب												
	2 × 4	<table border="1"> <tr> <td>H₅C₂ </td> <td></td> <td> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ </td> <td>22</td> </tr> <tr> <td></td> <td>4-ميثيل - 2-هكسين</td> <td></td> <td>2-بيوتانون</td> </tr> </table>	H ₅ C ₂ 		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	22		4-ميثيل - 2-هكسين		2-بيوتانون					
H ₅ C ₂ 		$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{N} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	22												
	4-ميثيل - 2-هكسين		2-بيوتانون												
	4	<table border="1"> <tr> <td>درجة</td> <td>درجة</td> <td>1</td> <td rowspan="4">23</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>تكاثف</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>استبدال</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>درجة</td> <td>حذف</td> <td>4</td> </tr> </table>	درجة	درجة	1	23	درجة	تكاثف	2	درجة	استبدال	3	درجة	حذف	4
درجة	درجة	1	23												
درجة	تكاثف	2													
درجة	استبدال	3													
درجة	حذف	4													

الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (4)

نهاية الفصل الثالث
2012/2011م

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة																
25	9	<p>إجابة السؤال الرابع</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>الدرجة</th> <th>التبرير</th> <th>البديل</th> <th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>درجة للبديل ودرجتان للتبرير</td> <td>لأنه غير مشبع والباقي الكانات حلقية مشبعة أو لأنه لا يكون أيزومرات والباقي يكون أيزومرات</td> <td>C₂H₄</td> <td>24</td> </tr> <tr> <td>درجة للبديل ودرجتان للتبرير</td> <td>لأنه يحتوي على ذرتي أكسجين والباقي يحتوي على ذرة أكسجين واحدة</td> <td>حمض كربوكسيلي</td> <td>25</td> </tr> <tr> <td>درجة للبديل ودرجتان للتبرير</td> <td>لأنه لا يدخل في تركيب خلايا الوقود والباقي يدخل في تركيبها</td> <td>حمض الكبريتيك</td> <td>26</td> </tr> </tbody> </table>	الدرجة	التبرير	البديل		درجة للبديل ودرجتان للتبرير	لأنه غير مشبع والباقي الكانات حلقية مشبعة أو لأنه لا يكون أيزومرات والباقي يكون أيزومرات	C ₂ H ₄	24	درجة للبديل ودرجتان للتبرير	لأنه يحتوي على ذرتي أكسجين والباقي يحتوي على ذرة أكسجين واحدة	حمض كربوكسيلي	25	درجة للبديل ودرجتان للتبرير	لأنه لا يدخل في تركيب خلايا الوقود والباقي يدخل في تركيبها	حمض الكبريتيك	26
الدرجة	التبرير	البديل																
درجة للبديل ودرجتان للتبرير	لأنه غير مشبع والباقي الكانات حلقية مشبعة أو لأنه لا يكون أيزومرات والباقي يكون أيزومرات	C ₂ H ₄	24															
درجة للبديل ودرجتان للتبرير	لأنه يحتوي على ذرتي أكسجين والباقي يحتوي على ذرة أكسجين واحدة	حمض كربوكسيلي	25															
درجة للبديل ودرجتان للتبرير	لأنه لا يدخل في تركيب خلايا الوقود والباقي يدخل في تركيبها	حمض الكبريتيك	26															
	1 × 5 5	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الإيثاين</th> <th>الإيثين</th> <th>الميثان</th> <th>المركب</th> <th rowspan="3">27</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>sp</td> <td>sp²</td> <td>sp³</td> <td>نوع التهجين</td> </tr> <tr> <td>خطي</td> <td></td> <td>هرم رباعي الأوجه</td> <td>الشكل الهندسي</td> </tr> </tbody> </table>	الإيثاين	الإيثين	الميثان	المركب	27	sp	sp ²	sp ³	نوع التهجين	خطي		هرم رباعي الأوجه	الشكل الهندسي			
الإيثاين	الإيثين	الميثان	المركب	27														
sp	sp ²	sp ³	نوع التهجين															
خطي		هرم رباعي الأوجه	الشكل الهندسي															
	2 × 4 8	<table border="1"> <tbody> <tr> <td>28</td> <td>الأقل جهداً : 4 ← 2 ← 3 ← 1</td> </tr> <tr> <td>29</td> <td>الأقل : فلورو ميثان ← كلوروفلورو ميثان ← الكلوروفورم ← الفريون-11</td> </tr> </tbody> </table>	28	الأقل جهداً : 4 ← 2 ← 3 ← 1	29	الأقل : فلورو ميثان ← كلوروفلورو ميثان ← الكلوروفورم ← الفريون-11												
28	الأقل جهداً : 4 ← 2 ← 3 ← 1																	
29	الأقل : فلورو ميثان ← كلوروفلورو ميثان ← الكلوروفورم ← الفريون-11																	
	3	<table border="1"> <tbody> <tr> <td>1</td> <td>الجليسول</td> <td rowspan="3">30</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>الفريون - 12</td> </tr> <tr> <td>3</td> <td>الأسيتون</td> </tr> </tbody> </table>	1	الجليسول	30	2	الفريون - 12	3	الأسيتون									
1	الجليسول	30																
2	الفريون - 12																	
3	الأسيتون																	