

الإجابة النموذجية

رقم الصفحة (1)

نهاية الفصل الثالث
2011/2010

عدد صفحات الإجابة (4)

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة	م																
30		<u>اجابة السؤال الأول</u>																	
2.5 x 8	20	<table border="1"> <tr><td>السيلولوز</td><td>1</td></tr> <tr><td>إضافة</td><td>2</td></tr> <tr><td>نوع الرابطة بين ذرات الكربون</td><td>3</td></tr> <tr><td>ألفا - فارنيسين</td><td>4</td></tr> <tr><td>تترسب مادة $PbSO_4$ على الأقطاب</td><td>5</td></tr> <tr><td>اختزال لأيونات النيكل</td><td>6</td></tr> <tr><td>الإيثانول</td><td>7</td></tr> <tr><td>$CH_3CH_2CH_2CH_3$</td><td>8</td></tr> </table>	السيلولوز	1	إضافة	2	نوع الرابطة بين ذرات الكربون	3	ألفا - فارنيسين	4	تترسب مادة $PbSO_4$ على الأقطاب	5	اختزال لأيونات النيكل	6	الإيثانول	7	$CH_3CH_2CH_2CH_3$	8	
السيلولوز	1																		
إضافة	2																		
نوع الرابطة بين ذرات الكربون	3																		
ألفا - فارنيسين	4																		
تترسب مادة $PbSO_4$ على الأقطاب	5																		
اختزال لأيونات النيكل	6																		
الإيثانول	7																		
$CH_3CH_2CH_2CH_3$	8																		
2x5	10	<table border="1"> <tr><td>جهد كهربائي</td><td>9</td></tr> <tr><td>فوليرين</td><td>10</td></tr> <tr><td>أيزومرات هندسية</td><td>11</td></tr> <tr><td>الكائنات طفية</td><td>12</td></tr> <tr><td>بولимерات ثابتة حرارياً</td><td>13</td></tr> </table>	جهد كهربائي	9	فوليرين	10	أيزومرات هندسية	11	الكائنات طفية	12	بولимерات ثابتة حرارياً	13							
جهد كهربائي	9																		
فوليرين	10																		
أيزومرات هندسية	11																		
الكائنات طفية	12																		
بولимерات ثابتة حرارياً	13																		

الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (2)

نهاية الفصل الثالث
2011/2010

الكلية	الفرعية	الدرجة	الإجابة	
25		8	<p><u>اجابة السؤال الثاني</u></p>	
		3 درجات	رسم الخلية مع 3 بيانات على الأقل	14
		درجتان	$E_{Cell} = E_{Ag^+} - E_{Fe^{3+}} = 0.80 - (-0.04) = 0.84V$	14
		درجة	الحديد	
		درجتان	$Fe_{(s)} / Fe^{3+}_{(aq)} // Ag^+_{(aq)} / Ag_{(s)}$	
3		درجة	تفاعل استبدال	15
		درجتان	ثنائي كلورو ثلاني فلوروميثان	
6		درجتان	$\begin{array}{c} Br & Br \\ & \\ CH_2 - CH - CH_3 \\ C_nH_{2n} \end{array}$	16
		درجة	منذيب عضوي (أو أي استخدام صحيح آخر)	
		درجة	2- بروپاتول	
8		التبير	لأنه أروماتي والباقي الکينات أو الکائنات حلقة	17
	4 درجات	لأنه الکاون برابطتين ثلاثيین والباقي الکينات أو الکائنات حلقة	C_6H_6	
	4 درجات	لأنه حمض كربوكسيلى والباقي إسترات	CH_3COOH	18

الإجابة المموزجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (3)

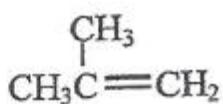
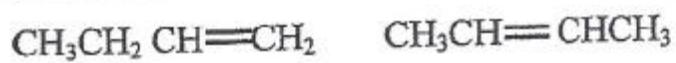
نهاية الفصل الثالث
2011/2010 م

الإجابة

اجابة السؤال الثالث

20

4



19

أو

10

الدرجة الكلية	الدرجة الفرعية	الإجابة	وجه المقارنة	نقطة
		<u> الخلية طلاء ميدالية من الحديد بطبقة من الذهب باستخدام محلول Au^{3+}</u>	<u> الخلية داتيل (Zn - Cu)</u>	
درجتان	ذهب	Zn خارصين	مادة الأنيود	20
درجتان	ميدالية الحديد	Cu نحاس	مادة الكاتبود	
درجتان	لكتروليتية	فولتية	نوع الخلية	
4 درجات	$\text{Au}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Au}$	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$	تفاعل الكاتبود	

6

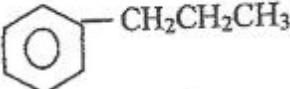
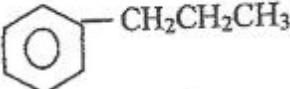
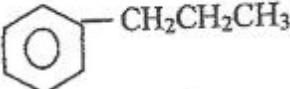
درجة	4	21
درجة	7	
درجة	1	
درجة	6	
درجة	5	
درجة	2	

الإجابة النموذجية

عدد صفحات الإجابة (4)

رقم الصفحة (4)

نهاية الفصل الثالث
2011/2010

الإجابة	الفرعية	الفرعية	الدرجة الكلية									
<u>اجابة السؤال الرابع</u>			25									
بسبب توفر الطاقة التي تحتاجها هذه الصناعة في دولة الإمارات العربية المتحدة	3 درجات	22										
نظراً لتفرد بنية ذرة الكربون وترابطها بمثيلاتها من الذرات مكونة سلاسل أو حلقات ، وترتبط تساهمياً بثرات عناصر أخرى وبمثيلاتها في ترتيبات مختلفة	3 درجات	23										
بسبب وجود الإلكترونات غير المتموضة فيها مما يجعلها مستقرة	3 درجات	24										
بسبب اختلاف موقع مجموعة الكربونيل حيث تكون طرفية في الألدهيدات وضمن المسلاسل في الكيتونات (ومطابقة)	3 درجات	25										
12												
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">الصيغة البنائية</th> <th style="text-align: center;">الاسم</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$ </td> <td style="text-align: center;">-2- ميثيل بيوتان</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">  </td> <td style="text-align: center;">بروبيل بنزين</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;"> $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$ </td> <td style="text-align: center;">-1- بيوتايون</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \\ \text{H}-\text{N}-\text{CH}_3 \end{array}$ </td> <td style="text-align: center;">إيثيل ميثيل أمين</td> </tr> </tbody> </table>	الصيغة البنائية	الاسم	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	-2- ميثيل بيوتان		بروبيل بنزين	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$	-1- بيوتايون	$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \\ \text{H}-\text{N}-\text{CH}_3 \end{array}$	إيثيل ميثيل أمين	8	26
الصيغة البنائية	الاسم											
$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3 \end{array}$	-2- ميثيل بيوتان											
	بروبيل بنزين											
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$	-1- بيوتايون											
$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \\ \text{H}-\text{N}-\text{CH}_3 \end{array}$	إيثيل ميثيل أمين											
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="text-align: center;">التلويون</th> <th style="text-align: center;">ك</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td style="text-align: center;">اختلاف المجموعات الوظيفية</td> <td style="text-align: center;">ك</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">حمض البنزويك ، كحول البنزايول</td> <td style="text-align: center;">ك</td> </tr> </tbody> </table>	التلويون	ك	اختلاف المجموعات الوظيفية	ك	حمض البنزويك ، كحول البنزايول	ك	5	27				
التلويون	ك											
اختلاف المجموعات الوظيفية	ك											
حمض البنزويك ، كحول البنزايول	ك											
انتهت الإجابة												