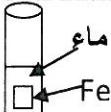




امتحان نهاية الفصل الدراسي الثالث للصف الثاني عشر / القسم العلمي
للعام الدراسي 2012 / 2013 م **الموجل**

الإجابة النموذجية

إجابة السؤال الأول

السؤال	رقم	الإجابة	الدرجة
	1	حرارة	2.5
	2	عند الأنود	2.5
	3		2.5
	4	توفر الطاقة اللازمة للاختزال	2.5
	5	الإيثين	2.5
	6	C_2H_6O	2.5
	7	الألكانات	2.5
	8	الجيسلورو	2.5
	9	أحماض عضوية	2.5
	10	إضافة	2.5
المجموع	25	١٢	25

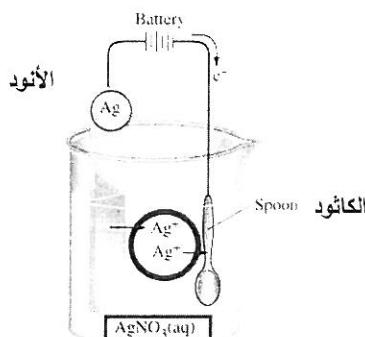
إجابة السؤال الثاني

السؤال	رقم	الإجابة	الدرجة												
	11	موصل يستخدم لعمل اتصال كهربائي مع جزء غير فلزي (أيوني) في الدائرة .	3												
	12	مركبات تحتوي على الكربون ومرتبطة تساهميا.	3												
	13	مجموعات من الذرات تتكون من إزالة إحدى ذرات الهيدروجين من الألكان.	3												
	14	قوى تجاذب ضعيفة بين الجزيئات غير القطبية .	3												
	15	<table border="1"> <tr> <td>خلية خارصين - كربون الجافة</td> <td>أوجه التشابه</td> <td>خلية تحليل الماء</td> </tr> <tr> <td>أوجه الاختلاف</td> <td></td> <td>أوجه الاختلاف</td> </tr> <tr> <td>- خلية فولتية</td> <td>كلاهما خلية كهروكيميائية</td> <td>- خلية تحليمية</td> </tr> <tr> <td>- الأنود سالب والكافود موجب</td> <td>تحدد الأكسدة عند الأنود والاختزال عند الكافود</td> <td>- الأنود موجب والكافود سالب</td> </tr> </table>	خلية خارصين - كربون الجافة	أوجه التشابه	خلية تحليل الماء	أوجه الاختلاف		أوجه الاختلاف	- خلية فولتية	كلاهما خلية كهروكيميائية	- خلية تحليمية	- الأنود سالب والكافود موجب	تحدد الأكسدة عند الأنود والاختزال عند الكافود	- الأنود موجب والكافود سالب	3
خلية خارصين - كربون الجافة	أوجه التشابه	خلية تحليل الماء													
أوجه الاختلاف		أوجه الاختلاف													
- خلية فولتية	كلاهما خلية كهروكيميائية	- خلية تحليمية													
- الأنود سالب والكافود موجب	تحدد الأكسدة عند الأنود والاختزال عند الكافود	- الأنود موجب والكافود سالب													
	16	<table border="1"> <tr> <td>لا يتفاعل الهكسان الحلقى في الظلام</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>يتفاعل الهكسان الحلقى ببطء</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>يتتفاعل الهكسان الحلقى بشكل سريع</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>بروموهكسان حلقى</td> <td>4</td> </tr> </table>	لا يتفاعل الهكسان الحلقى في الظلام	1	يتفاعل الهكسان الحلقى ببطء	2	يتتفاعل الهكسان الحلقى بشكل سريع	3	بروموهكسان حلقى	4	1				
لا يتفاعل الهكسان الحلقى في الظلام	1														
يتفاعل الهكسان الحلقى ببطء	2														
يتتفاعل الهكسان الحلقى بشكل سريع	3														
بروموهكسان حلقى	4														
	17	<table border="1"> <tr> <td>تكاثف</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>استبدال</td> <td>2</td> </tr> <tr> <td>حذف</td> <td>3</td> </tr> </table>	تكاثف	1	استبدال	2	حذف	3	1						
تكاثف	1														
استبدال	2														
حذف	3														
المجموع	25	12	25												

إجابة السؤال الثالث

السؤال	رقم	الإجابة	الدرجة
	18		
3	19		الآنود أ. الأنود ب. الكاثود
1	20	$Mg_{(s)} \longrightarrow Mg^{+2}_{(aq)} + 2e^-$	
1		$Ag^+_{(aq)} + e^- \longrightarrow Ag_{(s)}$	
3	21	$E = E^0_{\text{انود}} - E^0_{\text{كاثود}}$ $= 0.80 - (-2.37)$ $= 0.80 + 2.37 = 3.17 \text{ V}$	
3	22	لأن الخارصين أنشط من الحديد فيتآكسد قبله ويعمل الحدود من التآكل.	
3	23	بسبب اشغال الكترونات التكافؤ كافية في تكوين روابط تساهمية متوضعة وبذلك لا يمكن أي من الإلكترونات من الابتعاد.	
3	24	لأن وجود الأيزومر يتطلب وجود تركيب ثابت في الجزيء يمنع حركة الدوران الحرة حول الرابطة وترتبط بمجموعتين مختلفتين وهنا لا توجد مجموعات مختلفة حول ذرتى الكربون.	
4		بروبيل ميثيل إيثير	(ض) بروموبروبين
4	25		$CH_3COOCH_2CH_3$
25		المجموع	25

إجابة السؤال الرابع

السؤال	رقم	الدرجة	الإجابة
	26	4	
	27	4	$\text{Au}_{(s)} \longrightarrow \text{Au}^{+3}_{(aq)} + 3e^-$ $\text{Au}^{+3}_{(aq)} + 3e^- \longrightarrow \text{Au}_{(s)}$
	28	4	الأكسدة : الأخرزال :
	29	1	غير تلقائي
(1) لأنه كلما زاد التفريغ قلت مساحة السطح وقلت قوى تشتت لندن وبالتالي تقل درجة	30	3	القيان
$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$	31	3	3 بيتايدين ، 1
لاحتواء ذرة النيتروجين على زوج من الالكترونات غير المشتركة يجذب ذرة الهيدروجين ذات	32	2	2 بيتانديول
الشحنة الموجبة في جزئ الماء فترتبط ذرة الهيدروجين مع الأمين مكونة ايونا موجب الشحنة	33	2	ومخلفة أيون الهيدروكسيد .
	(3)	1.5	
	(2)	1.5	
	(1)	1.5	
	(5)	1.5	
25	المجموع	25	

انتهت الإجابة