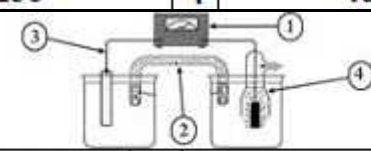


وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م						
قطاع المناهج والتوجيه		المادة						
الكيمياء								
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
1	( )	عناصر المجموعة IIIB الانتقالية نشطة كيميائياً.						
2	( )	الحرارة اللازمة لتسخين (1) جم من الألمونيوم أعلى من الحرارة اللازمة لتسخين (1) جم من الماء.						
3	( )	عدد الشحنات التي تظهر على ذرة في مركب تساهمي أو أيوني يطلق عليها عدد التأكسد.						
4	( )	يستخدم اليود المشع في علاج سرطان الدم.						
5	( )	النيتريلات مشتقات الأميدات المستبدلة بعد نزع جزيء ماء منها.						
6	( )	يحدث اختزال للأيونات التي لها جهد أكسدة أعلى.						
7	( )	تعتمد كفاءة بطارية السيارة على تركيز حمض الكبريتيك المستخدم فيها.						
8	( )	تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.						
9	( )	تدخل الليبيدات في تكوين أغشية الخلايا.						
10	( )	مسعر القنبلة يستخدم لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.						
11	( )	نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللامائي تصل إلى 57%.						
12	( )	يتناسب تركيز المحلول عكسياً مع جهود اختزال الأيونات الموجبة.						
13	( )	يعمل الإنزيم على زيادة سرعة التفاعل بطاقة أقل.						
14	( )	يحتوي الحمض الأميني على مجموعة أمين وكربوكسيل.						
15	( )	حرارة التفاعل مقدار ثابت يعتمد على الخطوات الوسيطة لحدوث التفاعل.						
16	( )	يحاط المفاعل بدرع واقى من معدن سميكة.						
17	( )	فحم الكوك مصدر المادة المختزلة في الفرن العالي.						
18	( )	تعتمد فكرة القنبلة الهيدروجينية على الانشطار النووي.						
19	( )	توضع المادة المراد طلاؤها مصعداً في خلية التحليل الكهربائي.						
20	( )	ناتج حرق المركبات العضوية $H_2O$ ، $CO_2$						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
21	1	هيدروكسيد صوديوم	2	حديدي سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد البوتاسيوم	4	ثيوسيانات البوتاسيوم
22	1	6	2	8	3	12	4	20
23	1	A	2	B	3	C	4	D
24	1	هيدروكسيد الصوديوم	2	حمض الكبريتيك	3	نيترات الأمونيوم	4	حمض النيتريك
25	1	1	2	2	3	3	4	4
26	1	الذوبان	2	الانصهار	3	التكثيف	4	التعادل
27	1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة
28	1	$\Delta H_f$	2	$\Delta H_n$	3	$\Delta H_f$	4	$\Delta H_c$
29	1	$KBrO_3$	2	$H_2S$	3	$H_2$	4	$FeSO_4$
30	1	12	2	12.1	3	12.2	4	13.8
31	1	$-C \equiv N$	2	$-CONH_2$	3	$-COOH$	4	$-NH_2$
32	1	$C_nH_{2n}O_n$	2	$C_nH_{2n}O_{n+2}$	3	$C_nH_nO_{2n}$	4	$C_{2n}H_nO_n$
33	1	169	2	96	3	72	4	960

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه				المادة				
				الكيمياء				
المركب الذي تم فيه انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات ...								34
1	H <sub>2</sub> O	2	NH <sub>3</sub>	3	KCl	4	CO <sub>2</sub>	
عدد النيوترونات في <sup>140</sup> Ba <sub>56</sub> تساوي ...								35
1	56	2	140	3	84	4	196	
إذا علمت أن : ( 27 = Al <sup>3+</sup> , 108 = Ag <sup>+</sup> , 24 = Mg <sup>2+</sup> , 39 = K <sup>+</sup> ) ؛ فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...								36
1	Al	2	Ag	3	K	4	Mg	
الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تنتهي بـ ...								37
1	-COOH	2	-OH	3	-CN	4	-CONH <sub>2</sub>	
إذا علمت أن : جهد اختزال X = -1.66 فولت ، وجهد اختزال Y = -0.76 فولت ؛ فإن ق. د. ك. = ..... فولت								38
1	0.9	2	2.42	3	2.1	4	2.2	
في المعادلة النووية <sup>30</sup> Y <sub>15</sub> + ..... → <sup>27</sup> X <sub>13</sub> يحتاج لنظيفة								39
1	<sup>0</sup> β <sup>-</sup>	2	<sup>0</sup> β <sup>+</sup>	3	<sup>1</sup> n <sup>0</sup>	4	<sup>4</sup> He <sub>2</sub>	
يتفاعل CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> Cl مع كميات وافرة من NH <sub>3</sub> مكوناً ...								40
1	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> NH+NH <sub>4</sub> Cl	2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> N+NH <sub>4</sub> Cl	3	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> +NH <sub>4</sub> Cl	4	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> +NH <sub>4</sub> Cl	
في خلية خارصين - كربون يكون المصعد ...								41
1	MnO <sub>2</sub>	2	C	3	HgO	4	Zn	
في التفاعل : NO + $\frac{1}{2}$ O <sub>2</sub> → NO <sub>2</sub> إذا علمت بأن حرارة تكوين (NO <sub>2</sub> ، NO) على التوالي (+90.37 ، +33.9) كيلو جول / مول فإن حرارة التفاعل = ..... كيلو جول/ مول								42
1	124.27 -	2	124.27 +	3	56.47 -	4	56.47 +	
يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة عمر النصف لـ ...								43
1	<sup>12</sup> C <sub>6</sub>	2	<sup>13</sup> C <sub>6</sub>	3	<sup>14</sup> C <sub>6</sub>	4	<sup>238</sup> U <sub>92</sub>	
الصيغة الكيميائية للأيلين هي ...								44
1	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	3	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	4	C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> CONH <sub>2</sub>	
مصطلح علمي لمزيج يحتوي على (Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> + C + SiO <sub>2</sub> + CaCO <sub>3</sub> ) يسمى ...								45
1	خبث	2	حجر جيرى	3	شحنة	4	فحم الكوك	
عدد تأكسد المنجنيز في المركب KMnO <sub>4</sub> يساوي ...								46
1	4+	2	6+	3	3+	4	7+	
يتفاعل الحديد الساخن حتى الاحمرار مع بخار الماء مكوناً هيدروجين و ...								47
1	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2	FeO	3	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	4	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .nH <sub>2</sub> O	
المركب الأكثر استقراراً حرارة تكوينه ..... كيلو جول/مول								48
1	822 -	2	241.8 -	3	1207 -	4	635 -	
إذا علمت أن : متوسط طاقة الترابط النووي لـ <sup>7</sup> Li <sub>3</sub> = 5.57 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = ..... م.أ.ف								49
1	83.95	2	38.99	3	46.5	4	136	
								50
1	قياس ق. د. ك. للخلية	2	نقل الأيونات بين نصفي الخلية	3	نقل الإلكترونات	4	معادلة نصفي الخلية	

