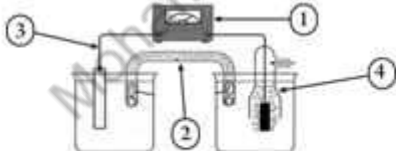


وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.					
1	()	السكانديوم والصوديوم يتفاعلان بشدة مع الماء.			
2	()	تفاعل البوتاسيوم مع الماء ينتج طاقة حرارية.			
3	()	يحدث تفاعل أكسدة واختزال بشكل تلقائي في الخلية الإلكتروليتية.			
4	()	الأمينات مشتقات الكيلية أو أربيلية للأمونيا.			
5	()	الخلايا الجلفانية تعتبر مصدر للتيار الكهربائي.			
6	()	الحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج تؤثر على كمية الطاقة.			
7	()	يتناسب تركيز المحلول طرديًا مع جهود اختزال الأيونات السالبة.			
8	()	تحول الماء من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة تغير طارد للحرارة.			
9	()	يُعد زيت البرافين من مشتقات المنتجات البترولية.			
10	()	حرارة التكوين القياسية لأي عنصر عند الظروف القياسية تساوي صفر.			
11	()	نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللامائي تصل إلى 57%.			
12	()	نحصل على غاز الكلور عند المهبط في التحليل الكهربائي لمحلول NaCl.			
13	()	المجموعة الوظيفية في الجلوكوز كيتون.			
14	()	الحموض الأمينية هي الوحدات التي تتألف منها البروتينات.			
15	()	يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.			
16	()	العناصر التي تلي اللانثانيوم تسمى اكتينيدات.			
17	()	قدرة أشعة جاما على النفاذ ضعيفة.			
18	()	تناسب كتل المواد عكسيًا مع كمية الكهرباء المارة في المحاليل الإلكتروليتية.			
19	() يستخدم التكنيشيوم - 99 في تشخيص سرطان العظام.				
20	() أكثر الأنوية استقراراً $^{56}_{26}\text{Fe}$.				
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.					
21	العنصر الذي عدده الذري 24 يقع في المجموعة الانتقالية ...				
1	الأولى	2	الرابعة	3	الخامسة
22	عند نزع جزيء الماء من الأميدات غير المستبدلة فإننا نحصل على مركب ...				
1	الأمين	2	النيتريل	3	الاميد
23	عدد الأحماض الأمينية الأساسية في البروتين ...				
1	6	2	8	3	12
24	بطارية قابلة للشحن ...				
1	زنك - كربون	2	القاعدية	3	المركم الرصاصي
25	فيتامين يذوب في الماء ...				
1	E	2	D	3	B
26	عند إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم إلى محلول ملح الحديدوز يتكون راسب لونه ...				
1	أخضر	2	بني	3	أزرق باهت
27	الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة أمين واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة هو ...				
1	ارجنين	2	لايسين	3	جلايسين
28	سكر ثنائي يتحلل مائيًا إلى وحدتي جلوكوز ...				
1	السكروز	2	المالتوز	3	اللاكتوز
29	جميع التغيرات التالية تحدث في خلية الوقود عدا ...				
1	تنتج طاقة كهربائية	2	يختزل الأكسجين	3	تنتج مواد ملوثة للبيئة
30	تستخدم مادة كمهدئ في المفاعل النووي.				
1	الكاديوم	2	البورون	3	الجرافيت
31	تصنف الدهون ضمن ...				
1	البروتينات	2	الكربوهيدرات	3	الليبيدات
32	يستخلص الحديد من خام ...				
1	الماجنيثايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت
33	الحديد يكتسب حرارة أسرع من الماء لذا فإن حرارته النوعية الماء.				
1	أكبر من	2	أقل من	3	تساوي
34	الرمز ΔH_c يمثل حرارة ...				
1	احتراق	2	تكوين	3	تعاادل

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م						
قطاع المناهج والتوجيه				المادة						
				الكيمياء						
أي من المواد التالية عامل مختزل ...								35		
1	2	3	4	KMnO ₄	2	KIO ₃	3	H ₂ S	4	Br ₂
نظيراً العنصر (²³ X ⁵⁰ ، ²³ X ⁵¹) نسبة وجودهما في عينة هي (1 ، 99) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...								36		
1	2	3	4	50	2	51	3	50.99	4	55.99
فلز كتلته (30) جم ، حرارته النوعية (0.12) جول/جم.°م تم تبريده بمقدار (20) م° ؛ فإنه يفقد حرارة قدرها جول								37		
1	2	3	4	36	2	72	3	27	4	60
عدد البروتونات في ¹⁴⁶ La ₅₇ ...								38		
1	2	3	4	57	2	146	3	203	4	89
إذا علمت أن : (^{58.6} Ni ²⁺ ، ³⁹ K ⁺ ، ²³ Na ⁺ ، ²⁴ Mg ²⁺) ؛ فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...								39		
1	2	3	4	Ni	2	K	3	Na	4	Mg
إذا علمت أن : جهد اختزال Cu = 0.34 فولت ، وجهد اختزال Cl = 1.36 فولت ؛ فإن ΔE = فولت								40		
1	2	3	4	1.02	2	2.01	3	1.1	4	2.1
عند تحول ²² Na ₁₁ إلى ²² Ne ₁₀ ينطلق ...								41		
1	2	3	4	بيتا السالبة	2	بيتا الموجبة	3	جاما	4	ألفا
من التفاعل : CH ₃ CH ₂ OH + 3O ₂ → 2CO ₂ + 3H ₂ O ΔH = -1367 kJ/mol إذا علمت أن حرارة تكوين كلاً من : (H ₂ O ، CO ₂) على الترتيب هي (-286 ، -393.5) كيلو جول/مول ؛ فإن حرارة تكوين الإيثانول = كيلو جول/مول								42		
1	2	3	4	287 -	2	287 +	3	278 -	4	278 +
الصيغة الكيميائية لأمينوبروبان هي ...								43		
1	2	3	4	CH ₃ NH ₂	2	C ₂ H ₅ NH ₂	3	C ₃ H ₇ NH ₂	4	C ₃ H ₇ CONH ₂
عدد تأكسد الهيدروجين في NaH يساوي ...								44		
1	2	3	4	1+	2	1-	3	صفر	4	2+
تعتمد فكرة القنبلة النووية على انشطار أنوية ...								45		
1	2	3	4	²³⁵ U ₉₂	2	²³⁴ U ₉₂	3	²³⁸ U ₉₂	4	²³⁹ U ₉₂
ذوبانها ماص للحرارة								46		
1	2	3	4	NH ₄ NO ₃	2	HNO ₃	3	NH ₄ OH	4	NaOH
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف، ويتكون								47		
1	2	3	4	FeCl ₂	2	FeCl ₂ + H ₂	3	FeCl ₃ + H ₂	4	FeCl ₃
المركب الأقل استقراراً حرارة تكوينه كيلو جول/مول								48		
1	2	3	4	635 -	2	393.5 -	3	92 +	4	33.9 +
إذا كانت طاقة الترابط النووي لقوة عنصر X = 722.4 م.أف ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 8.6 م.أف ؛ فإن عدد النيوترونات = ...								49		
1	2	3	4	85	2	84	3	14	4	71
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...								50		
										
1	2	3	4	قياس فرق الجهد للخلية	2	نقل الإلكترونات	3	معادلة نصفى الخلية	4	نقل الأيونات بين نصفى الخلية

