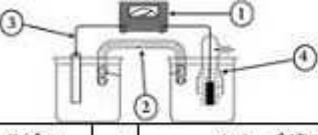


اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة						قطاع المناهج والتوجيه	
كيمياء						ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.	
						() يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f ملوء جزئياً بالإلكترونات.	1
						() يحتوي وقد السيارات على طاقة وضع كيميائية مرتفعة.	2
						() تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.	3
						() يمكن تحضير الأميدات المستبدلة من الأمينات الثالثية مع الحمض العضوية.	4
						() يستخدم KOH ك إلكتروليت في خلية الوقود والريفي.	5
						() يستخدم قانون هس في حساب حرارة الفاعلات المعقّدة.	6
						() توضع المادة المراد طلاؤها مصدعاً في خلية التحليل الكهربائي.	7
						() تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل إلى المادة الأعلى في درجة الحرارة.	8
						() حمض الخليك له نفس الصيغة العامة للكربوهيدرات.	9
						() يستخدم مسرع القبلة في قياس حرارة الذوبان.	10
						() يصعب أكسدة أيون الحديد II إلى III.	11
						() تحليل مصهور كلوريド الصوديوم أصعب من تحليل محلوله.	12
						() يوجد المالتوز في بذور الشعير ويكون من وحدتي جلوکوز.	13
						() تختلف الأحماض الأمينية في المجموعة الوظيفية.	14
						() التغير في النظام دون حدوث تبادل حراري بين النظام والوسط المحاط به، عملية أيزوثرمية.	15
						() نسبة النيوترونات إلى البروتونات في النواة يحدد مدى استقرارها.	16
						() تتشابه الفازات الانتقالية مع الفازات الرئيسية في الخواص الفيزيائية.	17
						() جسيمات بينما لها قدرة عالية على تأمين الغازات.	18
						() القطب السالب في خلية التحليل الكهربائي هو الكاثód.	19
						() يستخدم التكتينيوم - 99 في علاج سرطان الدم.	20
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.							
تنكون الكربوهيدرات من العناصر التالية عدا ...							
O	4	N	3	H	2	C	1
لإعادة شحن بطارية السيارة يتم توصيلها بمصدر كهربائي خارجي له جهد جهد الخلية							
نصف	4	أقل من	3	أكبر من	2	يساوي	1
نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار %							
8	4	5	3	4	2	3	1
عدد مجموعات الكربوكسيل في مركب الأرجينين ...							
أربع مجموعات	4	ثلاث مجموعات	3	مجموعتان	2	مجموعة واحدة	1
أكثر المواد إنثاجاً لطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...							
الفيتامينات	4	الدهون	3	الكريبوهيدرات	2	البروتينات	1
الشوائب التي تتربّس في محلول خلية التحليل الكهربائي عند تنقية النحاس ...							
الذهب والفضة	4	الحديد والخارصين	3	الفضة والخارصين	2	الذهب والحديد	1
تختلف نواتج عملية الاشتطار النووي بزيادة ...							
سرعة النيوترون	4	درجة الحرارة	3	التركيز	2	الضغط	1
لقياس حرارة التعادل نستخدم محاليل ...							
متعادلة	4	مشبعة	3	مخففة	2	مركزة	1
الجرافيت في المفاعل النووي يستخدم ل ...							
منع تسرب الأشعة	4	امتصاص الحرارة	3	إبطاء سرعة النيوترونات	2	امتصاص النيوترونات	1
الغضير الذي يقع في المجموعة VB هو ...							
⁴¹ Nb	4	⁴³ Tc	3	²⁶ Fe	2	²⁵ Mn	1
تطلى حرارة من التفاعل التالي : $\text{HI} \rightarrow \text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{I}_2$ تسمى ...							
احتراق	4	ذوبان	3	تكوين	2	تعادل	1
أقوى العوامل المؤكسدة ...							
Na	4	H ₂	3	F ₂	2	Li	1
لأكسجين نظيران ¹⁶ O و ¹⁸ O يتواجدان بنسبة (99% ، 1%) : فإن كتلته الذرية تساوي ...							
15.01	4	15.99	3	16.9	2	14.9	1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم			
المادة			قطاع المناهج والتوجيه						
المجموعة الوظيفية للنويات ...									
-CONH ₂	4	-NH ₂	3	NH ₃	2	-C≡N	1		
كرة معدنية كثافتها (40) جم بردت من (30) م° إلى (20) م°، وحرارتها النوعية = 0.449 جول/جم.م°؛ فإن كمية الحرارة التي تفقدتها جول							34		
180.9	4	179.6	3	178.6	2	177.6	1		
تحتوي ذرة الهيدروجين H^1 على ...									
p , n , e	4	n , e	3	p , e	2	p , n	1		
إذا علمت أن : (39 = K ⁺ ، 23 = Na ⁺ ، 65 = Zn ⁺² ، 52 = Cr ⁺³) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفرايد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...							35		
Zn	4	Cr	3	K	2	Na	1		
إضافة محلول ثيوسياتات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3} يتكون محلول لونه ...									
أخضر	4	أحمر دموي	3	أزرق	2	بني	1		
إذا علمت أن : جهد احتزاز $Ag^{+} = 0.8$ فولت ، وجهد احتزاز $Sn^{0.14-} = 0.14$ فولت : فإن ق.د.ك تساوي فولت							36		
0.29	4	0.94	3	0.34	2	0.92	1		
تحول نواة O^{15} إلى نواة N^{15} يصاحبه فقدان ...									
بوزيترون	4	نيوترون	3	إلكترون	2	بروتون	1		
يحرق الميثان بحسب التفاعل $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ $\Delta H_f = -890$ KJ/mol علماً بأن ΔH_f لـ (CO_2 ، H_2O) هي على الترتيب (- 393.5 ، 286) كيلوجول/مول؛ فإن حرارة تكوين CH_4 هي كيلوجول/مول							37		
86.5-	4	85.5-	3	75.6-	2	75.5-	1		
الصيغة الكيميائية للمركب أمينو بروبان ...									
CH ₃ NHCH ₃	4	C ₂ H ₅ NH ₂	3	C ₃ H ₇ NH ₂	2	C ₄ H ₉ NH ₂	1		
من السوائل الحمضية الموجودة في الفرن الملافع ...									
CaO	4	CaCO ₃	3	P ₂ O ₅	2	Al ₂ O ₃	1		
تنافع الليبيادات مع مكونة الصابون									
Br ₂	4	NaOH	3	I ₂	2	H ₂	1		
عدد تأكسد الفوسفور في $(PO_4)^{-3}$ هو ...									
5+	4	3+	3	3-	2	2-	1		
الرمز الدال على حرارة التبخير ...									
ΔH_f	4	ΔH_{fus}	3	ΔH_{vap}	2	ΔH_i	1		
تفاعل H_2SO_4 المخفف مع Fe يتكون I_2 و ...									
FeSO ₃	4	Fe ₂ (SO ₄) ₃	3	FeSO ₄	2	FeS	1		
أقل المعربات بتأثراً عند درجة (25) م° حرارة تكوينه = كيلوجول/مول									
90.37+	4	33.9+	3	88.1+	2	49.9+	1		
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $^{56}Fe = 8.7$ م.أ.ف؛ فإن طاقة الترابط النووي بوحدة م.أ.ف = ...									
478.2	4	487.2	3	784.2	2	874.2	1		
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...									
اغلاق الدائرة الكهربائية	4	نقل الأيونات	3	نقل الأيونات	2	قياس فرق الجهد	1		

