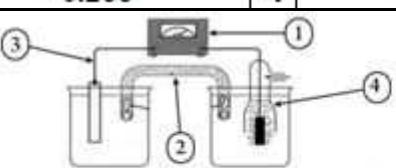


اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم	
المادة					قطاع المناهج والتوجيه	
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجيه	
( ) تمثّل عناصر المجموعة الانتقالية الأولى بخمولها الكيميائي.	1					
( ) خواص النظام هي المتغيرات الفيزيائية التي يمكن قياسها.	2					
( ) في المركبات التساهمية القطبية يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات.	3					
( ) يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.	4					
( ) تحضر الأمينات الأولية من تفاعل الأمونيا مع هاليد الكليل.	5					
( ) تتشابه خلية الزئبق والخلية القاعدية في مادة المحيط.	6					
( ) تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.	7					
( ) المحتوى الحراري للماء السائل أقل من المحتوى الحراري لبخار الماء.	8					
( ) عدد ذرات الكربون في الفركتوز (6) ذرات.	9					
( ) لاختيار أفضل أنواع الوقود يتطلب ذلك معرفة حرارة احتراها.	10					
( ) المادة التي لها جهد أكسدة أكبر تختلف.	11					
( ) لأكسدة الفركتوز تستلزم عوامل مؤكدة قوية.	12					
( ) الجلايسين له تأثير متعادل على ورقة دوار الشمس.	13					
( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات.	14					
( ) تمثل العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 إلى التفاعلات الانشطارية.	15					
( ) يحمل البوزيترون شحنة سالبة.	16					
( ) لتنقية النحاس من الشوائب بالتحليل الكهربائي يتم توصيله بالقطب السالب.	17					
( ) يشير الرمز إلى فاصل بين حالي المادة.	18					
<b>المستوى الفرعى الأخير لعناصر سلسلة اللantanides هو 5f</b>					19	
<b>( ) تعبير CaSiO<sub>3</sub> إحدى مكونات الصخمة.</b>					20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.						
خلية التحاليل الكهربائي تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة ...					21	
كيميائية	4	مغناطيسية	نوية	حرارية	1	
فيتامين يذوب في الماء ويخرج الزيادة منه عن طريق البول ...					22	
D	4	E	B	A	1	
عملية الأسر الإلكتروني تحدث في ...					23	
1	الأنيونية الواقعه أسفل حزام الاستقرار	العناصر الثقيلة	3 الأنيونية الواقعه أعلى حزام الاستقرار	جميع التفاعلات النووية	2	
عدد مجاميع الكربوكسيلي في مركب الجلايسين ...					24	
أربع مجموعات	4	مجموعات	ثلاث مجموعات	مجموعة واحدة	1	
يعتبر المالتوز من السكريات ...					25	
العديدة	4	الثلاثية	الثنائية	الأحادية	1	
للكشف عن كفاءة بطارية السيارة يستخدم جهاز ...					26	
الأمير	4	الجالفامتر	الهيبرومتر	الفولتميتر	1	
شعاع له القدرة الأكبر على الاختراق ...					27	
بوزيترون	4	بيتا	جاما	ألفا	1	
يتكون لوناً أزرق على البارد عند إضافة قطرات محلول اليود إلى ...					28	
النشا	4	الجلوكوز	الفركتوز	الجلوكوز	1	
أعلى المواد التالية في حرارتتها النوعية هي ...					29	
الماء	4	البرافين	الإيثانول	البنزين	1	
لتبريد المفاعل النووي يستخدم ...					30	
جرافيت	4	ماء ثقيل	ماء ثقيل	البرافين	1	
أي من التغيرات الحرارية الآتية ماصة للحرارة ...					31	
التكثيف	4	الاحتراق	التعادل	التبخير	1	
<b>يتم امتلاء المستوى الفرعى 4d في الدورة ...</b>					32	
السابعة	4	الرابعة	الخامسة	الرابعة	1	
<b>الرمز <math>\Delta H_{\text{II}}</math> يمثل حرارة ...</b>					33	
ذوبان	4	الاحتراق	تعادل	الاحتراق	1	
<b>يستخدم في التفاعلات الكيميائية كعامل مؤكّد ...</b>					34	
FeSO <sub>4</sub>	4	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	KMnO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> S	1	

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة الكيمياء			قطاع المناهج والتوجيه				
عنصر له نظيران $X^{27}$ ، $X^{29}$ ) يتواجدان بنسبة ( 4 : 1 : فإن الكثافة الذرية للعنصر = ...	26.4	4	29	3	26	2	27.4 1
المادة المستخدمة في تكوين أمين يقل عن الأميد بذرة كربون واحدة ...							35
NaOBr	4	Ba(OH) <sub>2</sub>	3	HNO <sub>3</sub>	2	HNO <sub>3</sub>	1
ت تكون الكربوهيدرات من ذرات ...							36
C , N , O	4	O , N , H	3	C , H , N	2	C , H , O	1
كرة فولاذية حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.° ، وكتلتها (20) جم سخن من (20) إلى (50) ° : فإن كمية الحرارة المكتسبة تساوي ..... جول.							37
179.6	4	445.4	3	269.4	2	249.4	1
عدد النيوترونات في نواة $^{140}_{56}\text{Ba}$ تساوي ...							38
196	4	84	3	140	2	56	1
إذا علمت أن : ( 39 = K <sup>+</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 27 = Al <sup>3+</sup> ، 52 = Cr <sup>3+</sup> ) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو .....							39
K	4	Na	3	Al	2	Cr	1
عند إضافة محلول NH <sub>4</sub> OH إلى محلول FeCl <sub>3</sub> ي تكون راسب لونه ...							40
أحمر داكن	4	أزرق فاتح	3	أخضر	2	أحمر طوي	1
إذا علمت أن: جهد أكسدة Ba = 2.90 فولت ، وجهد أكسدة Na = 2.71 فولت : فإن ق. د. ك للخلية = ..... فولت							41
0.19	4	5.61	3	2.71	2	2.90	1
من التفاعل الآتي : $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}$ : فإن حرارة تكوين HF تساوي ..... كيلو جول/مول.							42
279 -	4	270 -	3	269 -	2	266 -	1
الصيغة الكيميائية للبيوريا ...							43
CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub>	4	H <sub>2</sub> N-CO-NH <sub>2</sub>	3	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	1
من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللافح ...							44
CaSiO <sub>3</sub>	4	CaCO <sub>3</sub>	3	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1
عدد تانسد الماغنيسيوم في MgCl <sub>2</sub> يساوي ...							45
1-	4	2-	3	2+	2	صفر	1
ت تكون طبقة من Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> عند تفاعل الحديد مع حمض ...							46
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> مخفف	4	مركز HCl	3	مخفف HCl	2	مركز HNO <sub>3</sub>	1
المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول							47
33.9+	4	92.3 -	3	268.6 -	2	859.4 -	1
إذا كانت متوسط طاقة الترابط لنواة الكبريت $^{32}_{16}\text{S}$ تساوي 8.5 م.أ.ف : فإن طاقة الترابط النووي = ..... م.أ.ف							48
0.266	4	0.531	3	136.05	2	272	1
							49
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							50
معادلة نصف الخلية	4	نقل الإلكترونات بين قطبي الخلية	3	نقل الأيونات بين نصف الخلية	2	قراءة ق. د. ك للخلية	1

