

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	()	يجب أخذ الحالة الفيزيائية للمادة في التفاعلات الحرارية.						
2	()	الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد الإلكترونات.						
3	()	يستخدم نظير الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.						
4	()	تستخدم الأمينات في صناعة النايلون.						
5	()	جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.						
6	()	تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.						
7	()	تفاعل كبريتات الرصاص مع الماء يعمل على إعادة شحن مركب الرصاص.						
8	()	يعتبر العامل الحفاز من خواص النظام.						
9	()	نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات 1 : 1						
10	()	تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.						
11	()	التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.						
12	()	المحاليل التي توصل التيار الكهربائي نتيجة لحركة أيوناتها تسمى محاليل إلكتروليتيكية.						
13	()	تحتوي الدهون على وفرة من الحموض الدهنية غير المشبعة.						
14	()	يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقدة.						
15	()	مقدار النقص في الكتلة يعادل طاقة الترابط النووي.						
16	()	يضاف أكسيد الكالسيوم القاعدي للفرن اللافيح عند استخلاص الحديد.						
17	()	العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 تسمى عناصر خفيفة.						
18	()	يحضر NaOH بالتحليل الكهربائي لمصهور NaCl						
19	()	يكتمل ملء المستوى الفرعي 4f في الدورة السادسة.						
20	()	المركب H_2N-CH_2-COOH يوصل التيار الكهربائي في محلوله.						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
21	1	IIB	2	VB	3	IVB	4	VIB
22	1	الفركتوز	2	السكروز	3	اللاكتوز	4	المالتوز
23	1	الكتلة الذرية / التكافؤ	2	العدد الذري / التكافؤ	3	الكتلة الذرية × التكافؤ	4	العدد الذري × التكافؤ
24	1	المجموعة الوظيفية	2	عدد ذرات الكربون	3	الصيغة الحلقية	4	الأكسدة والاختزال
25	1	هيدروكسيد الصوديوم	2	حديديسيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد البوتاسيوم	4	ثيوسيانات البوتاسيوم
26	1	الكادميوم	2	الصوديوم	3	الكوبلت	4	اليورون
27	1	6	2	8	3	12	4	20
28	1	النيوترونات	2	البروتونات	3	الإلكترونات	4	البوزيترونات
29	1	الإيثانول	2	الايثيلين جليكول	3	سوربيتول	4	جليسرول
30	1	الهيماتيت	2	الماجنيثايت	3	الليمونايت	4	السيدريت
31	1	جاما	2	بيتا	3	ألفا	4	نيوترون
32	1	ΔH_{H}	2	ΔH_{vap}	3	ΔH_f	4	ΔH_{fus}
33	1	H_2	2	O_2	3	Li	4	Na
34	1	24.33	2	27.97	3	26.3	4	27.03

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه				المادة			
				الكيمياء			
أي الصيغ التالية تمثل أمين أولي ...							
1	2	3	4	$CH_3CH_2NH_2$	$CH_3CH_2NHCH_3$	$CH_3-NH-CH_3$	$(CH_3)_3N$
قطعة حديد حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.°م ، سخنت فارتفعت درجة حرارتها بمقدار (20) °م ، فإذا كانت كمية الحرارة المكتسبة (449) جول ؛ فإن كتلة الحديد = جم							
1	2	3	4	55	40	11	50
عدد النيوترونات في $^{146}_{57}La$...							
1	2	3	4	57	146	89	203
إذا علمت أن : $(Ca^{+2} = 40$ ، $Al^{+3} = 27$ ، $Cu^{+2} = 63.5$ ، $Mg^{+2} = 24)$ ؛ فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...							
1	2	3	4	Ca	Al	Mg	Cu
إذا علمت أن : جهد اختزال $Ni = -0.25$ فولت ، وجهد اختزال $Pb = -0.13$ فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت							
1	2	3	4	0.21	0.12	0.38	0.83
$R-NH_2 + CH_3COCl \rightarrow \dots + HCl$ ناتج التفاعل هو ...							
1	2	3	4	أمين	اميد	نيتريل	حمض أميني
وعاء من الزنك يُغلف بعجينة من $NH_4Cl + ZnCl_2$ يمثل المصعد في خلية ...							
1	2	3	4	الزنبيق	القاعدية	المركز الرصاصي	خارصين - كربون
من التفاعل : $\Delta H = -283 \text{ kJ/mol}$ ، $CO + \frac{1}{2} O_2 \rightarrow CO_2$ إذا كانت حرارة تكوين $CO = -110.5$ كيلو جول/مول؛ فإن حرارة تكوين $CO_2 = \dots$ كيلو جول/مول							
1	2	3	4	172.5-	393.5-	172.5+	393.5+
الصيغة الكيميائية للمركب اسيتاميد هي ...							
1	2	3	4	CH_3NH_2	CH_3CONH_2	$CH_3CONH-CH_3$	$CH_3CH_2NH_2$
يسخن الرصاص أسرع من Hg ، Al ، Fe لأن حرارته النوعية هي جول/جم.°م							
1	2	3	4	0.129	0.14	0.449	0.897
عدد تأكسد الكبريت في $(HSO_4)^-$ يساوي ...							
1	2	3	4	1-	4-	6+	6-
بصاحب ذوبانها في الماء انخفاض في درجة حرارة المحلول ...							
1	2	3	4	NaOH	H_2SO_4	HNO_3	NH_4NO_3
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويتكون ...							
1	2	3	4	$FeCl_3$	$FeCl_3 + H_2$	$FeCl_2 + H_2$	FeS
المركب الأقل ثباتاً عند (25)°م حرارة تكوينه = كيلو جول/مول.							
1	2	3	4	49.4+	46.19+	33.9+	90.37+
إذا كانت طاقة الترابط النووي لعنصر X تساوي (1786) د.أ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي تسوي (7.6) د.أ.ف ؛ فإن العدد الكتلي يسوي ...							
1	2	3	4	225	235	245	253
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							
1	2	3	4	نقل الإلكترونات	قياس ق. د. ك. للخلية	غلق الدائرة الكهربائية	توصيل الأيونات بين نصفي الخلية

الكيمياء		المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م					
567045		رقم الجلوس	فواز خالد عبده علوان الكمالي		الاسم
حاضر	الحالة	2245	رقمة	ابن سينا - ريف اب	
				المركز	



الجمهورية اليمنية		وزارة التربية والتعليم		اللجنة العليا للاختبارات		لجنة المطبعة السرية المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)							
للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م							
المادة		الكيمياء		المحافظة		ابن سينا - ريف اب	
المركز		ابن سينا - ريف اب		رقم الجلوس		2245	
رقم المركز		1		رقم الجلوس		567045	
رقم تسلسلي		80		رقم تسلسلي		80	

☐ غائب ☐ غيب ☐ شغب ☐ تقون ☐ اخرى



الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	4	4	41	2	2	3	3	21	1	1	1	1	1
2	2	2	2	42	2	2	1	1	22	1	1	2	2	2
2	2	2	2	43	2	2	1	1	23	1	1	2	2	3
2	2	1	1	44	2	2	2	2	24	1	1	1	1	4
2	2	3	3	45	2	2	2	2	25	1	1	1	1	5
2	2	4	4	46	2	2	2	2	26	1	1	1	1	6
2	2	3	3	47	2	2	4	4	27	1	1	1	1	7
2	2	4	4	48	2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	2	2	49	2	2	4	4	29	1	1	2	2	9
2	2	2	2	50	2	2	1	1	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العظمى		عدد الاسئلة	2	2	1	1	31	1	1	1	1	11
79.00		80		50	2	2	2	2	32	1	1	1	1	12
ملاحظات:					2	2	2	2	33	1	1	2	2	13
					2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
					2	2	1	1	35	1	1	1	1	15
					2	2	4	4	36	0	1	1	2	16
					2	2	3	3	37	1	1	1	1	17
					2	2	4	4	38	1	1	2	2	18
					2	2	2	2	39	1	1	1	1	19
					2	2	2	2	40	1	1	2	2	20