

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة						قطاع المناهج والتوجية	
الكيمياء						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.	
						() يجب أخذ الحالة الفيزيائية للمادة في التفاعلات الحرارية.	1
						() الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد الإلكترونيات.	2
						() يستخدم نظير الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.	3
						() تستخدم الأمينيات في صناعة النايلون.	4
						() جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونيات من أقطابها.	5
						() تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.	6
						() تفاعل كبريتات الرصاص مع الماء يعمل على إعادة شحن مرകم الرصاص.	7
						() يعتبر العامل المفاتر من خواص النظام.	8
						() نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات : 1 : 4	9
						() تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.	10
						() التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.	11
						() المحاليل التي توصل التيار الكهربائي نتيجة لحركة أيوناتها تسمى محاليل الكترولية.	12
						() تحتوي الدهون على وفرة من الحموض الدهنية غير المشبعة.	13
						() يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعرفة.	14
						() مقدار النقص في الكتلة يعادل طاقة الترابط النووي.	15
						() يضاف أكسيد الكالسيوم القاعدي للفرن اللافح عند استخلاص الحديد.	16
						() العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 تسمى عناصر خفيفة.	17
						() يحضر NaOH بالتحليل الكهربائي لمصهور NaCl	18
() يكتمل ملء المستوى الفرعى 4f في الدورة السادسة.						19	
() المركب H₂N-CH₂-COOH يوصل التيار الكهربائي في محلوله.						20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.						عنصر المجموعة غالية الثمن.	
VIB	4	IVB	3	VB	2	IIB	1
المالتوز	4	اللاكتوز	3	السكروز	2	الفركتوز	1
العدد الذري × التكافؤ	4	الكتلة الذرية × التكافؤ	3	العدد الذري / التكافؤ	2	الكتلة الذرية / التكافؤ	1
الأكسدة والاختزال	4	الصيغة الحلقة	3	عدد ذرات الكربون	2	المجموعة الوظيفية	1
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حديدي سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد الصوديوم	2	هيدروكسيد الصوديوم	1
اليورون	4	الصوديوم	3	الكوبالت	2	الكادميوم	1
البيوترونات	4	البروتونات	3	البروتونات	2	النيوترونات	1
جليسرون	4	الإيثيلين جليكول	3	سوربيتول	2	الإيثانول	1
السيدريت	4	الليمونايت	3	الماجنيتايت	2	الهيمايت	1
نيوترون	4	ألفا	3	بيتا	2	جاما	1
ΔH_{fus}	4	ΔH_f	3	ΔH_{vap}	2	ΔH_n	1
Na	4	Li	3	O ₂	2	H ₂	1
نظيران (X ²⁷ ، X ²⁸) نسبتهما في عنصر (3 ، 97) % على الترتيب ؛ فإن كتلته الذرية تساوي ...							
27.03	4	26.3	3	27.97	2	24.33	1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجية				
أي الصيغة التالية تمثل أمين أولي ...							35
(CH ₃) ₃ N	4	CH ₃ -NH-CH ₃	3	CH ₃ CH ₂ NHCH ₃	2	CH ₃ CH ₂ NH ₂	1
قطعة حديد حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.° ، سخن فارتقت درجة حرارتها بعدها (20) م° ، فإذا كانت كمية الحرارة المكتسبة (449) جول : فإن كتلة الحديد = جم							36
50	4	11	3	40	2	55	1
عدد النيوترونات في $^{57}\text{La}^{146}$...							37
203	4	89	3	146	2	57	1
إذا علمت أن : (24 = Mg ⁺² ، 63.5 = Cu ⁺² ، 27 = Al ⁺³ ، 40 = Ca ⁺²) : فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...							38
Cu	4	Mg	3	Al	2	Ca	1
إذا علمت أن : جهد احتزال Ni = 0.25 - 0.13 فولت ، وجهد احتزال Pb = 0.12 فولت : فإن جهد الخلية = فولت							39
0.83	4	0.38	3	0.12	2	0.21	1
$\text{R}-\text{NH}_2 + \text{CH}_3\text{COCl} \rightarrow \dots + \text{HCl}$ ناتج التفاعل هو ...							40
حمض أميني	4	نيتريل	3	آميد	2	أمين	1
وعاء من الزنك يُغلف بعجينة من NH ₄ Cl + ZnCl ₂ يمثل المصعد في خلية ...							41
خارصين - كربون	4	المركب الرصاصي	3	القاعدية	2	الزئبي	1
من التفاعل : CO + $\frac{1}{2}$ O ₂ → CO ₂ إذا كانت حرارة تكوين CO = 110.5- كيلو جول/مول؛ فإن حرارة تكوين CO ₂ = كيلو جول/مول							42
393.5+	4	172.5+	3	393.5-	2	172.5-	1
الصيغة الكيميائية للمركب أسيتايميد هي ...							43
CH ₃ CH ₂ NH ₂	4	CH ₃ CONH-CH ₃	3	CH ₃ CONH ₂	2	CH ₃ NH ₂	1
يسخن الرصاص أسرع من Hg ، Al ، Fe لأن حرارته النوعية هي جول/جم.°							44
0.897	4	0.449	3	0.14	2	0.129	1
عدد تأكسد الكبريت في HSO_4^- يساوي ...							45
6-	4	6+	3	4-	2	1-	1
يصاحب ذوبانها في الماء انخفاض في درجة حرارة محلول ...							46
NH ₄ NO ₃	4	HNO ₃	3	H ₂ SO ₄	2	NaOH	1
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويكون ...							47
FeS	4	FeCl ₂ + H ₂	3	FeCl ₃ + H ₂	2	FeCl ₃	1
المركب الأقل ثباتاً عند (25)° حرارة تكوينه = كيلو جول/مول.							48
90.37+	4	33.9+	3	46.19+	2	49.4+	1
إذا كانت طاقة الترابط التووي لغصر X تسوى (1786) مألف ، ومتوسط طاقة الترابط التووي تسوى (7.6) مألف؛ فإن العدد الكتبي يتسوى ...							49
253	4	245	3	235	2	225	1
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							50
نقل الإلكترونات	2	قياس ق. د. ل الخلية	3	غلق الدائرة الكهربائية	4	توصيل الأيونات بين نصف الخلية	1

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



الجمهورية اليمنية	
وزارة التربية والتعليم	
المجنة العليا للمختبارات	
لجنة المطربة المصرية المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (الفصل العادي)	
للنظام الدراسي ١٤٤٤هـ-٢٠٢٢-٢٠٢٣م	
الكيمياء	المادة
ابن سينا - ريف اب	المحافظة
مذكرة اب	مديرية اب
٧	٢٢٤٥
مظروف	المركز
ان خالد عيد حلوان الكمالى	
الراغب عبد علطان بيمالى	
رقم الجلوس	
567045	
٨٠	رقم تسليمي
أعالي	شنبت
ثانية	ثانية
أحادي	أحادي



الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	4	4	41
2	2	2	2	42
2	2	2	2	43
2	2	1	1	44
2	2	3	3	45
2	2	4	4	46
2	2	3	3	47
2	2	4	4	48
2	2	2	2	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	عدد الاسئلة	
79.00		80	50	

ملاحظات:

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
21	3	3	2	2
22	1	1	2	2
23	1	1	2	2
24	2	2	2	2
25	2	2	2	2
26	2	2	2	2
27	4	4	2	2
28	3	3	2	2
29	4	4	2	2
30	1	1	2	2
31	1	1	2	2
32	2	2	2	2
33	2	2	2	2
34	4	4	2	2
35	1	1	2	2
36	4	4	2	2
37	3	3	2	2
38	4	4	2	2
39	2	2	2	2
40	2	2	2	2