

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
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.			
					() 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 الفرعي 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 يأتي: درجة لكل فقرة.								
عناصر المجموعة غالية الثمن.								
VIB	4	IVB	3	VB	2	IIB	1	21
المالتوز	4	اللاكتوز	3	السكروز	2	الفركتوز	1	22
العدد الذري × التكافؤ	4	الكتلة الذرية × التكافؤ	3	العدد الذري / التكافؤ	2	الكتلة الذرية / التكافؤ	1	23
الأكسدة والاختزال	4	عدد ذرات الكربون	3	الصيغة الحلقة	2	المجموعة الوظيفية	1	24
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حديدي سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد الصوديوم	2	هيدروكسيد الصوديوم	1	25
اليورون	4	الصوديوم	3	الكوبالت	2	الكادميوم	1	26
البيوترونات	4	البروتونات	3	البروتينات	2	النيوترونات	1	28
جليسرون	4	الإيثيلين جيكول	3	الإيثيلين جيكول	2	الإيثانول	1	29
السيدريت	4	الماجنيتات	3	الليمونات	2	الهيمايتات	1	30
نيوترون	4	آلفا	3	بيتا	2	جاما	1	31
ΔH_{fus}	4	ΔH_f	3	ΔH_{vap}	2	ΔH_n	1	32
Na	4	Li	3	O ₂	2	H ₂	1	33
نظيران (X ²⁷ ، X ²⁸) نسبتهما في عينة (3 ، 97) % على الترتيب ؛ فإن كتلته الذرية تساوي ...								34
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

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
589612	رقم الجلوس	مهند محمد قاسم ابوحاتم	الاسم
حاضر	الحالة	2432	رقم



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	مح	خطا	س	مح	خطا	س	مح	خطا	س	مح	خطا
●	(3)	(2)	(1)	36	(4)	●	(2)	(1)	21	●	(○)	11	(○)	●	1					
(4)	●	(2)	(1)	37	(4)	(3)	(2)	●	22	(○)	12	(○)	●	2						
●	(3)	(2)	(1)	38	(4)	(3)	(2)	●	23	(○)	13	(○)	●	3						
(4)	(3)	●	(1)	39	(4)	(3)	●	(1)	24	(○)	14	(○)	●	4						
(4)	(3)	●	(1)	40	(4)	(3)	●	(1)	25	(○)	15	(○)	●	5						
●	(3)	(2)	(1)	41	(4)	(3)	●	(1)	26	(○)	16	(○)	●	6						
(4)	(3)	●	(1)	42	●	(3)	(2)	(1)	27	(○)	17	(○)	●	7						
(4)	(3)	●	(1)	43	(4)	●	(2)	(1)	28	(○)	18	(○)	●	8						
(4)	(3)	●	(1)	44	●	(3)	(2)	(1)	29	(○)	19	(○)	●	9						
(4)	●	(2)	(1)	45	(4)	(3)	(2)	●	30	(○)	20	(○)	●	10						
●	(3)	(2)	(1)	46	(4)	(3)	(2)	●	31											
(4)	●	(2)	(1)	47	(4)	(3)	●	(1)	32											
●	(3)	(2)	(1)	48	(4)	(3)	●	(1)	33											
(4)	(3)	●	(1)	49	●	(3)	(2)	(1)	34											
(4)	(3)	●	(1)	50	(4)	(3)	(2)	●	35											

الجمهورية اليمنية	
وزارة التربية والتعليم	
اللجنة العليا لختبارات	
لجنة المطبعة السرية المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)	
لعام دراسي 1444هـ-2023م	
المادة	الكليماء
المادحة	بريم اب
المحافظة	مديرية
المركز	الزهراء - دريم
رقم المترقب	2432
ن� محمد محمد قاسم ابوحاتم	مترقب
رقم الجلوس	589612
رقم تسليمي	168
