

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	()	يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f مملوء جزئياً بالإلكترونات.							
2	()	يحتوي وقود السيارات على طاقة وضع كيميائية مرتفعة.							
3	()	تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.							
4	()	يمكن تحضير الأميدات المستبدلة من الأمينات الثالثية مع الحموض العضوية.							
5	()	يستخدم KOH كإلكتروليت في خلية الوقود والزنك.							
6	()	يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقدة.							
7	()	توضع المادة المراد طلاؤها مصعداً في خلية التحليل الكهربائي.							
8	()	تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل إلى المادة الأعلى في درجة الحرارة.							
9	()	حمض الخليك له نفس الصيغة العامة للكربوهيدرات.							
10	()	يستخدم مسعر القنبلة في قياس حرارة الذوبان.							
11	()	يصعب أكسدة أيون الحديد II إلى III.							
12	()	تحليل مصهور كلوريد الصوديوم أصعب من تحليل محلوله.							
13	()	يوجد المالتوز في بذور الشعير ويتكون من وحدتي جلوكوز.							
14	()	تختلف الأحماض الأمينية في المجموعة الوظيفية.							
15	()	التغير في النظام دون حدوث تبادل حراري بين النظام والوسط المحيط به، عملية أيزوثرمية.							
16	()	نسبة النيوترونات إلى البروتونات في النواة يحدد مدى استقرارها.							
17	()	تشابه الفلزات الانتقالية مع الفلزات الرئيسية في الخواص الفيزيائية.							
18	()	جسيمات بيتا لها قدرة عالية على تأين الغازات.							
19	()	القطب السالب في خلية التحليل الكهربائي هو الكاثود.							
20	()	يستخدم التكنيشيوم - 99 في علاج سرطان الدم.							
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.									
21	1	C	2	H	3	N	4	O	تتكون الكربوهيدرات من العناصر التالية عدا ...
22	1	يساوي	2	أقل من	3	أكبر من	4	نصف	لإعادة شحن بطارية السيارة يتم توصيلها بمصدر كهربائي خارجي له جهد جهد الخلية
23	1	3	2	4	3	5	4	8	نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار %
24	1	مجموعة واحدة	2	مجموعتان	3	ثلاث مجموعات	4	أربع مجموعات	عدد مجموعات الكربوكسيل في مركب الأرجنين ...
25	1	البروتينات	2	الدهون	3	الكربوهيدرات	4	الفيتامينات	أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...
26	1	الذهب والحديد	2	الحديد والخارصين	3	الفضة والخارصين	4	الذهب والفضة	الشوائب التي تترسب في محلول خلية التحليل الكهربائي عند تنقية النحاس ...
27	1	الضغط	2	درجة الحرارة	3	التركيز	4	سرعة النيوترون	تختلف نواتج عملية الانشطار النووي بزيادة ...
28	1	مركزة	2	مخففة	3	مشبعة	4	متعادلة	لقياس حرارة التعادل نستخدم محاليل ...
29	1	امتصاص النيوترونات	2	إبطاء سرعة النيوترونات	3	امتصاص الحرارة	4	منع تسرب الأشعة	الجرافيت في المفاعل النووي يستخدم لـ ...
30	1	^{25}Mn	2	^{26}Fe	3	^{43}Tc	4	^{41}Nb	العنصر الذي يقع في المجموعة VB هو ...
31	1	تُعادل	2	تكوين	3	ذوبان	4	احتراق	تطلق حرارة من التفاعل التالي : $\frac{1}{2}\text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{I}_2 \rightarrow \text{HI}$ تسمى ...
32	1	Li	2	F ₂	3	H ₂	4	Na	أقوى العوامل المؤكسدة ...
33	1	14.9	2	16.9	3	15.99	4	15.01	للأكسجين نظيران ^{16}O ، ^{15}O يتواجدان بنسبة (99% ، 1%) ؛ فإن كتلته الذرية تساوي ...

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه				المادة				
				الكيمياء				
المجموعة الوظيفية للنيتريلات ...								34
1	-C≡N	2	NH ₃	3	-NH ₂	4	-CONH ₂	
كرة معدنية كتلتها (40) جم بردت من (30) م° إلى (20) م° ، وحرارتها النوعية = 0.449 جول/جم.م° ؛ فإن كمية الحرارة التي تفقدتها جول								35
1	177.6	2	178.6	3	179.6	4	180.9	
تحتوي ذرة الهيدروجين ¹ H على ...								36
1	p , n	2	p , e	3	n , e	4	p , n , e	
إذا علمت أن : (³⁹ = K ⁺ ، ²³ = Na ⁺ ، ⁶⁵ = Zn ⁺² ، ⁵² = Cr ⁺³) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...								37
1	Na	2	K	3	Cr	4	Zn	
إضافة محلول ثيوسينات البوتاسيوم إلى محلول Fe ⁺³ يتكون محلول لونه ...								38
1	بنى	2	أزرق	3	أحمر دموي	4	أخضر	
إذا علمت أن : جهد اختزال Ag = +0.8 فولت ، وجهد اختزال Sn = -0.14 فولت ؛ فإن ق.د.ك تساوي فولت								39
1	0.92	2	0.34	3	0.94	4	0.29	
تحول نواة ¹⁵ O إلى نواة ¹⁵ N- بصاحبها فقدان ...								40
1	بروتون	2	إلكترون	3	نيوترون	4	بوزيترون	
يحترق الميثان بحسب التفاعل $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ $\Delta H = -890 \text{ KJ/mol}$ علماً بأن ΔH_f° لـ (CO_2 ، H_2O) هي على الترتيب (-286 ، -393.5) كيلوجول/مول ؛ فإن حرارة تكوين CH_4 هي كيلوجول/مول								41
1	-75.5	2	-75.6	3	-85.5	4	-86.5	
الصيغة الكيميائية للمركب أمينو بروبان ...								42
1	$\text{C}_4\text{H}_9\text{NH}_2$	2	$\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$	3	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	4	CH_3NHCH_3	
من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللاصق ...								43
1	Al_2O_3	2	P_2O_5	3	CaCO_3	4	CaO	
تفاعل الليبيدات مع مكونة الصابون								44
1	H_2	2	I_2	3	NaOH	4	Br_2	
عدد تأكسد الفوسفور في $(\text{PO}_4)^{-3}$ هو ...								45
1	-2	2	-3	3	+3	4	+5	
الرمز الدال على حرارة التبخير ...								46
1	ΔH_f	2	ΔH_{vap}	3	ΔH_{fus}	4	ΔH_f	
تفاعل H_2SO_4 المخفف مع Fe يتكون H_2 و ...								47
1	FeS	2	FeSO_4	3	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	4	FeSO_3	
أقل المركبات ثباتاً عند درجة (25) م° حرارة تكوينه = كيلوجول/مول								48
1	+49.9	2	+88.1	3	+33.9	4	+90.37	
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة ^{56}Fe 8.7 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي بوحدة م.أ.ف = ...								49
1	874.2	2	784.2	3	487.2	4	478.2	
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...								50
1	قياس فرق الجهد	2	نقل الأيونات	3	نقل الإلكترونات	4	إغلاق الدائرة الكهربائية	

الكيمياء		المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م					
560550		رقم الجلوس	بكيل شجاع شجاع الدميني		الاسم
حاضر	الحالة	2211	رقمة	النهضة - الظهر	
				المركز	



الجمهورية اليمنية		وزارة التربية والتعليم		لجنة المطبعة السرية المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)					
للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م					
المادة		الكيمياء		المحافظة	
المديرية		الظهر		مديرية	
المركز		النهضة - الظهر		المركز	
رقم المركز		2211		مظروف	
بكيل شجاع شجاع الدميني					
من نتائج مسجل الدميني					
رقم الجلوس					
560550					
رقم تسلسلي					
231					

☐ غائب ☐ غش ☐ شغب ☐ تلفون ☐ اخرى

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



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	1	1	41	2	2	3	3	21	1	1	1	1	1
2	2	2	2	42	2	2	3	3	22	1	1	1	1	2
2	2	2	2	43	2	2	3	3	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	44	2	2	1	1	24	1	1	2	2	4
2	2	4	4	45	2	2	2	2	25	1	1	1	1	5
2	2	2	2	46	2	2	4	4	26	1	1	1	1	6
2	2	2	2	47	2	2	4	4	27	1	1	2	2	7
2	2	4	4	48	2	2	2	2	28	1	1	2	2	8
2	2	3	3	49	2	2	2	2	29	1	1	1	1	9
2	2	1	1	50	2	2	4	4	30	1	1	2	2	10
الدرجات		العظمى		عدد الاسئلة	2	2	2	2	31	1	1	2	2	11
80.00		80		50	2	2	2	2	32	1	1	2	2	12
ملاحظات:					2	2	3	3	33	1	1	1	1	13
					2	2	1	1	34	1	1	2	2	14
					2	2	3	3	35	1	1	2	2	15
					2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
					2	2	3	3	37	1	1	1	1	17
					2	2	3	3	38	1	1	2	2	18
					2	2	3	3	39	1	1	1	1	19
					2	2	4	4	40	1	1	2	2	20