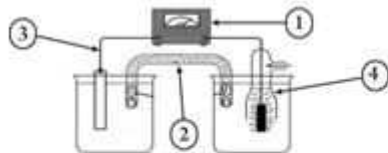


وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه				المادة		الكيمياء		
ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
1	() يحتوي وقود السيارات على كمية قليلة من طاقة الوضع الكيميائية.							
2	() الأكسدة قدرة المادة على اكتساب إلكترونات.							
3	() يستخدم الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.							
4	() يمكن تحضير أميد غير مستبدل من تفاعل حمض كربوكسيلي مع أمونيا.							
5	() يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات الخطرة والمعقدة.							
6	() يحضر هيدروكسيد الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم.							
7	() عملية التوصيل الحراري إحدى الطرق لنقل الحرارة من النظام أو إليه.							
8	() تتكون الكربوهيدرات من C, H, O, N							
9	() مسعر القنبلة يستخدم لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.							
10	() سهولة أكسدة أيون الحديدوز إلى الحديديك.							
11	() التحليل الكهربائي لمصاهير الأملاح أكثر تعقيداً من محاليلها المائية.							
12	() النشا ينتمي إلى السكريات الثنائية.							
13	() تختلف الأحماض الأمينية في مجموعة الألكيل (R).							
14	() حفظ النظام في درجة حرارة معينة أثناء حدوث التغير تسمى عملية أدبياتية.							
15	() الطاقة الناتجة من التفاعلات النووية هائلة.							
16	() التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.							
17	() جسيم بيتا أسرع من جسيم ألفا.							
18	() يحدث الاختزال عند القطب الموجب في خلايا التحليل الكهربائي.							
19	() العنصر الانتقالي الذي عدده الذري 23 يقع في المجموعة الخامسة.							
20	() MnO_2 يمثل المهبط في البطارية القاعدية.							
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
21	1	الأمينات	2	الأميدات	3	النيتريلات	4	الأحماض الأمينية
	مركبات تحضر من تفاعل الأمونيا مع هاليدات الألكيل ...							
22	1	البروتينات	2	الكربوهيدرات	3	الليبيدات	4	الفيتامينات
	مركبات عضوية أحادية أو عديدة الجزيئات من الأدهيدات أو الكيتونات تمتلك عدداً كبيراً من الهيدروكسيل ...							
23	1	خارصين - كربون	2	الوقود	3	خزن الطاقة	4	الزئبق
	خلية يمكن إعادة شحنها بعد استخدامها فترة طويلة ...							
24	1	الحيوية	2	الفيزيائية	3	الحرارية	4	الكهربية
	يهتم علم الكيمياء بدراسة مركبات الغذاء وتفاعلاتها في الجسم.							
25	1	أزرق	2	أخضر	3	أحمر	4	بنّي
	إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم إلى محلول ملح الحديدوز يتكون راسب ...							
26	1	الأرجنين	2	الالانين	3	الاسبارتيك	4	اللايسين
	الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة واحدة من الأمينو والكربوكسيل هو ...							
27	1	الذرة	2	الفرقة	3	الزيتون	4	كبد الحوت
	أي من التالي زيت متطاير ...							
28	1	المهبط نقي	2	المصعد المادة المراد تنقيتها	3	المصعد قطب من الجرافيت	4	مصدر تيار مستمر
	واحد مما يلي لا يُعد شرطاً من شروط تنقية المعادن في التحليل الكهربائي							
29	1	اليورانيوم	2	الفوسفور	3	الكوبلت	4	الكربون
	يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة العنصر المشع ...							
30	1	الذهب	2	كينتون	3	كربوكسيل	4	إيثر
	سكر الفركتوز يحتوي في صيغته التركيبية على مجموعة ...							
31	1	الترسيب	2	البلمرة	3	الأكسدة	4	الاختزال
	يستخرج الحديد من خاماته عن طريق عملية ...							
32	1	الصوديوم	2	الجرافيت	3	النيكل	4	الكوبلت
	لإيقاف المفاعل النووي عن العمل تصنع قضبان التحكم من ...							
33	1	FeS	2	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	3	Fe_3O_4	4	Fe_2O_3
	الصيغة الكيميائية لخام الماجنتايت ...							
34	1	النوبان	2	التعادل	3	التكثيف	4	التبخير
	من المعادلة $H_2O_{(g)} \rightarrow H_2O_{(l)}$ تنطلق حرارة تسمى حرارة ...							

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه				المادة				
				الكيمياء				
العامل المختزل هو ...								35
1	MnO ₂	2	Br	3	KMnO ₄	4	Fe	
نظيران ⁶ Li ، ⁷ Li يوجدان في عينة بنسبة 10% ، 90% ؛ فإن الكتلة الذرية لـ Li تساوي...								36
1	6.9	2	6.8	3	6.7	4	6.5	
الحرارة النوعية لقطعة معدن كتلتها (16) جم فقدت (200) جول ؛ عند تغير درجة حرارتها بمقدار (50) م° هيجول/جم.م°								37
1	0.5	2	0.25	3	2	4	1	
عدد النيوترونات في ²³⁴ Th ₉₀ ...								38
1	146	2	144	3	90	4	234	
إذا علمت أن : (²⁷ Al ³⁺ ، ²³ Na ⁺ ، ⁶⁵ Zn ²⁺ ، ^{63.5} Cu ²⁺) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ...								39
1	Na	2	Cu	3	Zn	4	Al	
إذا علمت أن : جهد اختزال البروم = 1.07 فولت ، وجهد اختزال اليود = 0.54 فولت ؛ فإن القوة الدافعة الكهربائية تساويفولت								40
1	1.63	2	1.61	3	0.53	4	0.5	
يتحول ¹⁴ N → ¹⁴ C ، ويصاحب ذلك التحول انطلاق جسيم ...								41
1	⁴ He	2	⁰ β ⁻	3	⁰ β ⁺	4	¹ n	
من التفاعل : $\text{NO}_{(g)} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(g)} \rightarrow \text{NO}_{2(g)}$ وكانت حرارة احتراق NO = - 56.47 ، وحرارة تكوين NO ₂ = + 33.9 كيلوجول/مول فإن حرارة تكوين NO تساوي كيلوجول/مول								42
1	22.57+	2	22.57-	3	90.37-	4	90.37+	
الصيغة الكيميائية لليوريا ...								43
1	C ₆ H ₅ NH ₂	2	C ₆ H ₅ CONH ₂	3	CH ₃ CH ₂ CONH ₂	4	H ₂ N-CO-NH ₂	
رمز حرارة التكوين ...								44
1	ΔH _m	2	ΔH _c	3	ΔH _f	4	ΔH _{vap}	
عدد تأكسد الكبريت في (SO ₄) ²⁻ يساوي ...								45
1	2-	2	4+	3	6+	4	6-	
قيمة ΔH في المعادلة $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ تساوي كيلوجول/مول								46
1	57.5-	2	75.5-	3	75.7-	4	57.7-	
تتكون طبقة من Fe ₃ O ₄ عند تفاعل الحديد مع حمض ...								47
1	H ₂ SO ₄ مخفف	2	HCl مخفف	3	HCl مركز	4	HNO ₃ مركز	
المركب الكيميائي الأكثر ثباتاً عند (25) م° حرارة تكوينه تساوي كيلو جول / مول .								48
1	37.90+	2	33.9+	3	49.4+	4	92.3+	
إذا كانت متوسط طاقة الترابط النووي لنواة ²⁰⁹ Bi ₈₃ = 7.8 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها تساوي م.أ.ف.								49
1	647.4	2	746.4	3	947.4	4	1630.2	
وظيفة الجزء رقم (2) هي ...								50
								50
1	قياس ق. د. ك. للخلية	2	نقل الأيونات	3	نقل الإلكترونات	4	قياس جهد الأقطاب	



الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
400111	رقم الجلوس	محمد ادريس يحيى عبدالرقيب البركاني	الاسم
حاضر	الحالة	101	رقمة
		العلفي - التحرير	المركز



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

1 - يجب أن يكون تظليل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثال ●

2 - تأكد من تظليل إجاباتك في الأماكن المخصصة لها.

3 - يمنع استخدام المصحح.

4 - إن تقلل الإجابات سيتم تسجيل طي هذه الورقة، أترك نفسك وفقاً كافيًا لنقل الإجابات

الجمهورية اليمنية

السلطنة العامة

وزارة التربية والتعليم

مديرية التعليم

لجنة المطبعة السرية المركزية

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)

للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م

المادة: الكيمياء

المحافظة: مديرية

المركز: العلفي - التحرير

رقم المركز: 101

مطروف: 2

ادريس يحيى عبدالرقيب البركاني

رئيس نايل عبدالمجيد بطاوي

رقم الجلوس: 400111

رقم تسلسلي: 111

غالب غش شغب تلفون أخرى



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