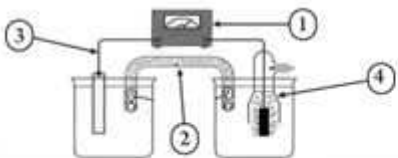


وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء			
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.							
1	()	تتميز عناصر المجموعة IB بخمولها الكيميائي.					
2	()	يُعد الضغط من خواص النظام.					
3	()	يحدث للعامل المختزل عملية أكسدة.					
4	()	يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.					
5	()	تفاعل الأميدات المستبدلة مع هيبوبروميت الصوديوم يكون أمين أولي.					
6	()	جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.					
7	()	للوصول إلى حالة التشبع في التغيرات الماصة يبرد المحلول.					
8	()	القوة الدافعة الكهربائية لخلية الزنك أقل من خلية الخارصين-كربون.					
9	()	تحترق معظم العناصر الفلزية واللافلزية وينتج أكاسيد.					
10	()	يحرص العدائون على تخزين الكربوهيدرات بتناول كمية كبيرة من اللحوم.					
11	()	يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الكتلة.					
12	()	يختزل الهيماتيت في الفرن اللاص بواسطة أول أكسيد الكربون.					
13	()	يحضر الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم.					
14	()	يتشابه الجلوكوز مع الفركتوز في المجموعة الوظيفية.					
15	()	أغلب الحموض الأمينية مواد صلبة بلورية.					
16	()	للمفاضلة بين أنواع الوقود المختلفة نستخدم حرارة الاحتراق.					
17	()	يزداد معدل صدور الإشعاعات النووية بزيادة درجة الحرارة.					
18	()	يدخل الخبث في صناعة الإسمنت.					
19	()	الضغط الكبير أساس فكرة القنبلة النووية.					
20	()	تتناسب كتل المواد طرديًا مع كمية الكهرباء المارة في خلايا التحليل الكهربائي.					
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.							
21	توجد الأكتينيدات في الدورة ...						
1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة
22	أبرز عامل في تفاعل الأمينات ...						
1	زوج الإلكترونات	2	مجموعة الأمين	3	شق الالكيل	4	حالة الأمين
23	يفضل لبن الأم كغذاء للرضع لاحتوائه على سكر ...						
1	السكروز	2	المالتوز	3	اللاكتوز	4	الجلوكوز
24	تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية نتيجة حدوث تفاعل أكسدة واختزال في خلايا ...						
1	إلكتروليزية	2	جلفانية	3	تحليل كهربائي	4	طلاء المعادن
25	أكثر المواد إنتاجًا للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...						
1	البروتينات	2	الكربوهيدرات	3	الدهون	4	الفيتامينات
26	عند إضافة محلول هيدروكسيد الأمونيوم إلى محلول كبريتات الحديدوز يتكون راسب لونه ...						
1	أخضر	2	بنّي	3	أزرق باهت	4	أزرق قاتم
27	أي من المركبات التالية أميد ...						
1	انيلين	2	البيريدين	3	البيريدين	4	اليوريا
28	فيتامين ماص للسموم يوجد بكثرة في الحمضيات ...						
1	E	2	D	3	C	4	A
29	خلايا تستخدم لمرة واحدة فقط ...						
1	الوقود	2	خزن الطاقة	3	الجافة	4	الإلكتروليزية
30	تعمل على تسريع التفاعل الحيوي بطاقة أقل وبسرعة عالية ...						
1	الليبيدات	2	الإنزيمات	3	البروتينات	4	الدهون
31	الأكسيد المميا هو ...						
1	الماجنيثايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السبديريت
32	الخصائص يكتسب حرارة أسرع من الألومنيوم لذا فإن حرارته النوعية الألومنيوم						
1	أكبر من	2	أقل من	3	تساوي	4	ضعف
33	الرمز الذي يمثل الحالة الصلبة هي ...						
1	S	2	L	3	g	4	aq
34	عند تفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف يتكون ...						
1	كلوريد الحديد II	2	كلوريد الحديد II وهيدروجين	3	كلوريد الحديد III	4	كلوريد الحديد III وهيدروجين
35	رمز يمثل حرارة التعادل ...						
1	ΔH_{II}	2	ΔH_{sol}	3	ΔH_{con}	4	ΔH_f

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
أي من المواد التالية عامل مؤكسد ...					
1	H ₂	2	KBrO ₃	3	Na ₂ S ₂ O ₃
4	FeSO ₄				
إذا كانت نسبة (²⁸ Si ₁₄ ، ²⁹ Si ₁₄) هي (92 ، 8) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر Si = ...					
1	28.5	2	28.08	3	28.92
4	28.29				
الحرارة النوعية للماء تساوي (4.18) جول/جم.° ؛ عند تسخين كمية منه ارتفعت درجة حرارته بمقدار (100) م° فاكسب كمية من الحرارة (418) جول ؛ فإن كتلة الماء هي جم					
1	10	2	5	3	2
4	1				
عدد النيوكليونات في ¹⁴⁴ Cs ₅₅ ...					
1	55	2	144	3	199
4	89				
إذا علمت أن : (²⁷ Al ³⁺ ، ^{58.6} Ni ²⁺ ، ²⁴ Mg ²⁺ ، ^{63.5} Cu ²⁺) ؛ فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو					
1	Al	2	Ni	3	Mg
4	Cu				
إذا علمت أن جهد اختزال Cr = -0.74 فولت ، وجهد أكسدة Cu = -0.34 فولت ؛ فإن ΔE = فولت					
1	0.4	2	1.08	3	2.4
4	0.5				
عند تحول البروتون إلى نيوترون ينطلق ...					
1	⁻¹ β ⁰	2	⁺¹ β ⁰	3	α
4	⁰ n ¹				
من التفاعل: SnO ₂ + 2H ₂ → Sn + 2H ₂ O ΔH = +97 kJ/mol ، فإذا كانت حرارة تكوين الماء هي -242 كيلو جول/مول فإن حرارة تكوين SnO ₂ = كيلو جول/مول					
1	487 -	2	581 -	3	581 +
4	387 +				
أفضل القذائف النووية ...					
1	¹ P ¹	2	γ	3	¹ H ¹
4	⁰ n ¹				
الصيغة الكيميائية للمركب ثنائي ميثيل أمين هي ...					
1	CH ₃ NH ₂	2	CH ₃ CH ₂ NH ₂	3	CH ₃ NH-CH ₃
4	CH ₃ CONH ₂				
عدد تأكسد الفوسفور في المركب H ₃ PO ₄ هو ...					
1	5+	2	3+	3	5 -
4	3 -				
نسبة اليورانيوم 235 في الوقود النووي تساوي %					
1	4 - 3	2	25 - 20	3	60 - 50
4	97 - 96				
المركب الأكثر ثباتاً حرارة تكوينه = كيلو جول/مول					
1	822.2 -	2	33.9+	3	49.4+
4	286 -				
متوسط طاقة الترابط (7.2) م.أ.ف لنواة ⁵² Cr ₂₄ ؛ فإن طاقة الترابط النووي تساوي م.أ.ف					
1	0.3	2	0.14	3	173
4	374.4				
وظيفة الجزء رقم (3) هي ...					
					
1	قياس فرق الجهد	2	نقل الإلكترونات	3	نقل الأيونات
4	قياس جهود الأقطاب القياسية				

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
560886	رقم الجلوس	عرفات مصطفى رشاد احمد الحريمي	الاسم
حاضر	الحالة	2212	رقمة
المركز		الاجيال - الظهر	



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

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	اب
المركز	الاجيال - الظهر
رقم المركز	2212
مطروف	3

ت مصطفى رشاد احمد الحريمي

رقم الجلوس

560886

رقم تسلسلي

261

☐ غائب
☐ غش
☐ شغب
☐ تلفون
☐ اخرى

1- يجب أن يكون تطيل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل وليس أو