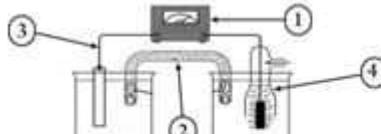
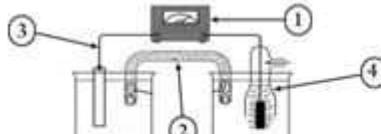


اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م				وزارة التربية والتعليم		
المادة				قطاع المناهج والتوجيه		
الكيمياء				ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.		
				() يحتوي وقود السيارات على كمية قليلة من طاقة الوضع الكيميائية.	1	
				() الأكسدة قدرة المادة على اكتساب إلكترونات.	2	
				() يستخدم الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.	3	
				() يمكن تحضير أميد غير مستبدل من تفاعل حمض كربوكسيلي مع أمونيا.	4	
				() يفيد قانون هس في حساب حرارة الفاعلات الخطرة والمعقدة.	5	
				() يحضر هيدروكسيد الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم.	6	
				() عملية التوصيل الحراري إحدى الطرق لنقل الحرارة من النظام أو إليه.	7	
				() تكون الكربوهيدرات من N, C, H, O.	8	
				() مسرع القبالة يستخدم لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.	9	
				() سهولة أكسدة أيون الحديد إلى الحديد.	10	
				() التحليل الكهربائي لمساهمات الأملاح أكثر تعقيداً من محاليلها المائية.	11	
				() النشا ينتمي إلى السكريات الثنائية.	12	
				() تختلف الأحماض الأمينية في مجموعة الألكيل (R).	13	
				() حفظ النظام في درجة حرارة معينة أثناء حدوث التغير تسمى عملية أدبية.	14	
				() الطاقة الناتجة من الفاعلات النحوية هائلة.	15	
				() التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.	16	
				() جسيم بيتا أسرع من جسيم الفا.	17	
				() يحدث الاختزال عند القطب الموجب في خلايا التحليل الكهربائي.	18	
				() الغنصر الانتقالى الذى عدده الذري 23 يقع في المجموعة الخامسة.	19	
				() MnO_2 يمثل المهبط في البطارية القاعدية.	20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.				مركيبات تحضر من تفاعل الأمونيا مع هاليدات الألكيل ...		
				الأمينات	1	
	الأمينات	4	الأميدات	3	النيتريلات	2
				مركيبات عضوية أحادية أو عديدة الجزيئات من الألدهيدات أو الكيتونات تمتلك عدداً كبيراً من الهيدروكسيل ...	21	
				البروتينات	1	
	الفيتامينات	4	الكريوبيرات	2	اللبيديات	3
				خالية يمكن إعادة شحنها بعد استخدامها فترة طويلة ...	22	
				خارصين - كربون	1	
	الزئبق	4	خزن الطاقة	3	الوقود	2
				يهم علم الكيمياء دراسة مركيبات الغذاء وتفاعلاتها في الجسم.	23	
				الحيوية	1	
	الكهرباء	4	الفيزيائية	3	الحرارية	2
				إضافة محلول حديدي سيلانيد البوتاسيوم إلى محلول ملح الحديد يتكون راسب ...	24	
				بني	1	
		4	أحمر	2	أزرق	3
				الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة واحدة من الأمينو والكريوبيرات هو ...	25	
				الألجين	1	
	اللايسين	4	الإسانتيك	3	الإسانثين	2
				أي من التالي زيته متطاير ...	26	
				الذرة	1	
	كبذ الحوت	4	القرفة	2	الزيتون	3
				واحد مما يلي لا يُعد شرطاً من شروط تنقية المعادن في التحليل الكهربائي	27	
				المهبط نقي	1	
	مصدر تيار مستمر	4	المصدع	2	المادة المراد تنقيتها	3
				المهبط نقي	1	
				يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة العنصر المشع ...	28	
				البوريانيوم	1	
	الكريون	4	الفوسفور	2	الكريبلت	3
				سكر الفركتوز يحتوي في صيغته الترکيبة على مجموعة ...	29	
				ألهيد	1	
	إيثر	4	كريتون	2	كريبوكسيل	3
				يستخرج الحديد من خاماته عن طريق عملية ...	30	
				الترسيب	1	
	الاختزال	4	البلمرة	2	الأكسدة	3
				لإيقاف المفاعل النموي عن العمل تصنع قسبان التحكم من ...	31	
				الصوديوم	1	
	الكريبلت	4	الجرافيت	2	النيكل	3
				الصيغة الكيميائية لخام الماجنيتات ...	32	
				FeS	1	
	Fe_2O_3	4	Fe_3O_4	3	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	2
				من المعادلة $H_2O(l) \rightarrow H_2O(g)$ تطلق حرارة تسمى حرارة ...	33	
				الذوبان	1	
	التبخير	4	التعادل	2	النثيف	3
				AS EXAM PAPER 17.01	34	

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجيه				
العامل المختزل هو ...							
Fe	4	KMnO ₄	3	Br	2	MnO ₂	1
نظيران Li ⁶ ، Li ⁷ يوجدان في عينة بنسبة 10% ، 90% : فإن الكتلة الذرية لـ Li تساوي ...							35
6.5	4	6.7	3	6.8	2	6.9	1
الحرارة النوعية لقطعة معدن كتلتها (16) جم فدت (200) جم : عند تغير درجة حرارتها بمقدار (50) م° هي جول/جم.م°							36
1	4	2	3	0.25	2	0.5	1
عدد النيوترونات في $^{90}\text{Th}^{234}$...							37
234	4	90	3	144	2	146	1
إذا علمت أن : (27 = Al ⁺³ ، 23 = Na ⁺ ، 65 = Zn ⁺² ، 63.5 = Cu ⁺²) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالغاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ...							38
Al	4	Zn	3	Cu	2	Na	1
إذا علمت أن : جهد اختزال البروم = 1.07 فولت ، وجهد اختزال اليود = 0.54 فولت : فإن القوة الدافعة الكهربائية تساوي فولت							39
0.5	4	0.53	3	1.61	2	1.63	1
يتحول $^{7}\text{N}^{14} \rightarrow ^{6}\text{C}^{14}$ ويصاح ذلك التحول انطلاق جسيم ...							40
$_{\alpha}^1$	4	$_{+1}^{\beta}0$	3	$_{-1}^{\beta}0$	2	:He ⁴	1
من التفاعل : $\text{NO}_{(\text{g})} + \frac{1}{2}\text{O}_{2\text{ (g)}} \rightarrow \text{NO}_{2\text{ (g)}}$ وكانت حرارة احتراق NO = 56.47 - وحرارة تكوين NO_2 = 33.9+ كيلوجول/مول فإن حرارة تكوين NO تساوي كيلو جول / مول							41
90.37+	4	90.37-	3	22.57-	2	22.57+	1
الصيغة الكيميائية للليوريا ...							42
H ₂ N-CO-NH ₂	4	CH ₃ CH ₂ CONH ₂	3	C ₆ H ₅ CONH ₂	2	C ₆ H ₅ NH ₂	1
يُعزى حرارة التكوين ...							43
ΔH_{vap}	4	ΔH_f	3	ΔH_c	2	ΔH_n	1
عدد تأكسد الكبريت في $(\text{SO}_4)^{-2}$ يساوي ...							44
6-	4	6+	3	4+	2	2-	1
قيمة ΔH في المعادلة $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ تساوي كيلوجول/مول							45
57.7-	4	75.7-	3	75.5-	2	57.5-	1
ت تكون طبقة من Fe_3O_4 عند تفاعل الحديد مع حمض ...							46
HNO ₃ مركز	4	H ₂ SO ₄ مخفف	3	HCl مرکز	2	HCl مرکز	1
المركب الكيميائي الأكثر ثباتاً عند (25) م° حرارة تكوينه تساوي كيلو جول / مول .							47
92.3+	4	49.4+	3	33.9+	2	37.90+	1
إذا كانت متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $^{83}\text{Bi}^{209}$ = 7.8 م.أ.ف : فإن طاقة الترابط النووي لها تساوي م.أ.ف.							48
1630.2	4	947.4	3	746.4	2	647.4	1
 وظيفة الجزء رقم (2) هي ...							49
قياس جهد الأقطاب	4	نقل الإلكترونات	3	نقل الأيونات	2	قياس ق. د. ك للخلية	1
							50

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



- 1- يجب أن يكون تقطيل الدائرة بقلم جاف أو أزرق بشكل كامل مثل
- 2- تأكيد من تقطيل أحيانك في الأماكن المخصصة لها.
- 3 - يمنع استخدام الممحض.
- 4 - لـ تقطيل الإيجابيات مالم تصلح على هذه الوـرقة، اترك لـ نفسه، وـنـاكـاـ قـطـلـ الـإـيجـابـيات



الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	2	2	41
2	2	4	4	42
2	2	4	4	43
2	2	3	3	44
2	2	3	3	45
2	2	4	4	46
2	2	4	4	47
2	2	2	2	48
2	2	4	4	49
2	2	2	2	50
الدرجات		المطلوب	عدد الاسئلة	
80.00		80	50	

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	1	1	21	1	1	2	2	1
2	2	2	2	22	1	1	2	2	2
2	2	3	3	23	1	1	2	2	3
2	2	1	1	24	1	1	1	1	4
2	2	1	1	25	1	1	1	1	5
2	2	2	2	26	1	1	2	2	6
2	2	2	2	27	1	1	1	1	7
2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	4	4	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	30	1	1	1	1	10
2	2	4	4	31	1	1	2	2	11
2	2	4	4	32	1	1	2	2	12
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