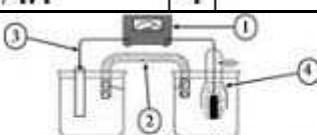


اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
الكيمياء					ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
					() تقع السلسلة الانتقالية الثانية في الدورة السادسة.	1		
					() تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.	2		
					() يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج أمراض الغدة الدرقية.	3		
					() للأمينات رائحة تشبه رائحة السمك المتعفن.	4		
					() المصعد في الخلايا الجفافية شحنته سالية.	5		
					() تزداد سرعة سخونة المادة بزيادة حرارتها النوعية.	6		
					() تتوارد الحموض الأمينية الأساسية في البروتين الحياني بنسبة قليلة.	7		
					() تصنع المواد المخبرية من عائلة الحديد.	8		
					() فيتامين D من الفيتامينات الذائبة في الدهون.	9		
					() أغلب الحموض ألفاً الأمينية مواد صلبة.	10		
					() اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.	11		
					() تعمل طاقة الترابط على التقليل من قوة التناقض بين مكونات النواة.	12		
					() فحم الكوك مصدر المادة المختزلة في الفرن العالي.	13		
					() الأشعة السينية تشبه الأشعة الصادرة من أملال اليورانيوم.	14		
					() لحماية الحديد من التآكل يطلى بطبقة من الفضة.	15		
() عند عكس التفاعل تعكس إشارة ΔH في التفاعلات الحرارية.					16			
() يمثل الرمز $X/X^{+2}/Y^{+2}$ خلية جلفاتية.					17			
() ذوبان NH_4NO_3 في الماء طارد للحرارة.					18			
() H_2O ناتج حرق المركبات العضوية.					19			
() في الخلايا الإلكترونية المنصهرة على التوالي $\text{M}_1 \times \text{M}_2 \times \text{M}_3$.					20			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
تفاعل الأمينات مع مشتقات الحموض يكون ...								
أحماض أمينية	4	النيتريلات	3	الاميدات	2	هاليداكيل	1	
						يتكون السكروز من ...	21	
جلوكوز + فركتوز	4	جلوكوز + فركتوز	3	جلوكوز	2	جلوكوز	1	
						المادة التي تفقد إلكترون أو أكثر في التفاعلات الكيميائية تكون ...	22	
مادة لا فلزية	4	ذات سالبية عالية	3	عامل مؤكسدًا	2	عاملًا مختزلًا	1	
						أحد العوامل التالية يؤثر في نواتج التفاعلات التروية ...	23	
سرعة القذيفة	4	العامل الحفاز	3	الضغط	2	درجة الحرارة	1	
						تفاعل الحموض الأمينية مع حمض النيتروز تخص ...	24	
الخاصية الامفوتيبرية	4	المؤمن-الكريوكسيل	3	مجموعة الكريوكسيل	2	مجموعة الأمين	1	
						تفاعل الليبيات مع مكونة الصابون.	25	
الأملاح	4	الأحماض	3	القواعد الضعيفة	2	القواعد القوية	1	
						بطارية قابلة للشحن ...	26	
خارفين - كربون	4	المركب الرصاصي	3	القاعدة	2	خارفين - كربون	1	
						يؤدي انبعاث أشعة جاما من عنصر مشع إلى ...	27	
زيادة العدد الذري	4	استقرار النواة الأصلية	3	نقص في العدد الكتلي	2	زيادة في العدد الكتلي	1	
						يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...	28	
الليبيات	4	الإنزيمات	3	الفيتامينات	2	الكريبوهيدرات	1	
						لتقدير عمر الأرض يستخدم ...	29	
الكربون	4	الكربونات	3	الفوسفور	2	اليورانيوم	1	
						حرارة التفاعل المستخدمة في حساب القيم الحرارية للمواد الغذائية ...	30	
الذوبان	4	الاحتراق	3	التعادل	2	التكوين	1	
عنصر ينتمي إلى المجموعة VB هو ...					31			
${}^{74}\text{W}$	4	${}^{23}\text{V}$	3	${}^{40}\text{Zr}$	2	${}^{48}\text{Cd}$	1	
يصاحب التفاعل $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ انطلاق حرارة تسمى ...							32	
ذوبان	4	تكوين	3	تعادل	2	احتراق	1	
						العامل المؤكسد من التالي هو ...	33	
H_2S	4	KMnO_4	3	H_2	2	FeSO_4	1	

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة الكيمياء						قطاع المناهج والتوجيه	
الكتلة الذرية لعنصر X^{238} ، X^{235}_{92} نسبة تواجدهما (90% ، 10%) على الترتيب = ...						35	
237.7	4	233.8	3	234.8	2	235.8	1
قطعة معدن كتلتها (30) جم ، امتصت حرارة مقدارها (300) جول ، فإذا نقصت درجة حرارتها بمقدار (25) م° : فإن حرارتها النوعية جول/جم.م°						36	
0.2	4	0.1	3	0.5	2	0.4	1
عدد النيوترونات في نواة Mg^{26}_{12} يساوي ...						37	
14	4	12	3	26	2	38	1
إذا علمت أن : $52 = Cr^{+3}$ ، $23 = Na^+$ ، $27 = Al^{+3}$ ، $63.5 = Cu^{+2}$ ، فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ...						38	
Cu	4	Na	3	Al	2	Cr	1
الصيغة العامة للسكريات العديدة هي ...						39	
$(C_6H_{12}O_6)_n$	4	$(C_6H_{10}O_5)_n$	3	$(C_6H_{12}O_5)_n$	2	$(C_2H_4O_2)_n$	1
عند إضافة محلول KSCN إلى محلول Fe^{+3} يظهر لون ...						40	
أحمر دموي	4	أزرق	3	بني	2	أخضر	1
إذا علمت أن : جهد اختزال اليود = 0.54 فولت ، وجهد اختزال الفلور = 2.87 فولت ، فإن $\Delta E = \Delta E$ فولت = ...						41	
4.31	4	2.33	3	3.41	2	3.22	1
في التفاعل الآتي : $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من H_2O ، H_2SO_4 ، SO_3 على الترتيب (-454 ، -242 ، -813) كيلوجول/مول ، فإن حرارة التفاعل تساوي كيلو جول/مول.						42	
1509-	4	117+	3	1509+	2	117-	1
الصيغة الكيميائية لإسيتونيترينيل ...						43	
$CH_3C\equiv N$	4	$H_2N-CO-NH_2$	3	CH_3CONH_2	2	$C_6H_5CONH_2$	1
تعمل على تزويد الفرن بوسط قادر على استخلاص الحديد ...						44	
CO	4	$CaCO_3$	3	CO_2	2	C	1
رمز يمثل حرارة التبخير ...						45	
ΔH_{fus}	4	ΔH_f	3	ΔH_{vap}	2	ΔH_h	1
عدد تآكسد الفوسفور في H_3PO_4 يساوي ...						46	
3+	4	5+	3	5-	2	صفر	1
يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعله مع ...						47	
H_2SO_4 المخفف	4	Cl_2	3	S	2	HCl	1
المركب الأسرع تحللاً حرارة تكوينه = كيلو جول/مول.						48	
25.9+	4	52.7+	3	82.05+	2	33.18+	1
متوسط طاقة الترابط النووي (7.2) م.أ.ف لنواة Cr^{52}_{24} ، فإن طاقة الترابط النووي = م.أ.ف						49	
374.4	4	17.3	3	0.14	2	0.3	1
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...						50	
اغلاق الدائرة الكهربائية	4	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	3	قراءة فرق الجهد للخلية	2	نقل الأيونات بين نصف الخلية	1

الكلية	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
الاسم	رقم الجلوس	الزبیر عبدالملك صالح محمد عصمه	498754
المركز	رقمة	عمر بن عبدالعزيز - المدينة	حاضر



الجمهورية العربية وزارة التربية والتعليم اللجنة الطبية لامتحانات لجنة امتحانات المراقبة المركبة		
الاختبار الشهادة الثانوية العامة (الفصل الدراسي) لعام الدراسي ١٤٤٤-٢٠٢٢-٢٠٢٣		
الطالع	المادة	المحافظة
ذمار	الكييماء	ذمار
مديرية ذمار	ذمار	مديرية ذمار
حسن بن عبد العزيز - المدحون	حسن بن عبد العزيز - المدحون	حسن بن عبد العزيز - المدحون
١	مطربق	١٣٥٧
عبدالملك صالح محمد عوضه		
د. الملك صالح محمد عوضه		
رقم الجلوس		
498754		
٢٩	رقم تسلسلي	-

- ٤- يجب أن يكون تطبيق المادوية ينبع جافًّا من إلزاميـة بـشـكل كـامل مـثـالـاً
- ٣- يـكـفـيـنـتـكـلـلـجـاهـاتـكـبـالـأـكـاـدـمـيـةـلـهـاـ.
- ٢- يـكـفـيـنـتـكـلـلـجـاهـاتـكـبـالـأـكـاـدـمـيـةـلـهـاـ.
- ١- يـعـصـمـعـاصـدـمـالـمـصـحـحـ.

As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.
2	2	3	3	41
2	2	1	1	42
2	2	4	4	43
2	2	3	3	44
2	2	2	2	45
2	2	3	3	46
2	2	3	3	47
2	2	2	2	48
2	2	4	4	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	عدد الاسئلة	
79.00		79	50	

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	2	2	21	1	1	2	2	1
2	2	2	2	22	1	1	1	1	2
2	2	1	1	23	1	1	2	2	3
2	2	4	4	24	1	1	1	1	4
2	2	1	1	25	1	1	1	1	5
2	2	1	1	26	1	1	2	2	6
2	2	3	3	27	1	1	2	2	7
2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	1	1	30	1	1	1	1	10
2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
2	2	3	3	32	1	1	1	1	12
2	2	2	2	33	0	0	1	1	13
2	2	3	3	34	1	1	1	1	14
2	2	4	4	35	1	1	2	2	15
2	2	1	1	36	1	1	1	1	16
2	2	4	4	37	1	1	1	1	17
2	2	2	2	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