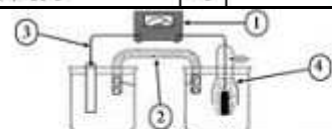


وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه				المادة		الكيمياء		
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
1	()	تقع السلسلة الانتقالية الثانية في الدورة السادسة.						
2	()	تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.						
3	()	يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج أمراض الغدة الدرقية.						
4	()	للأمينات رائحة تشبه رائحة السمك المتعفن.						
5	()	المصعد في الخلايا الجلفانية شحنته سالبة.						
6	()	تزداد سرعة سخونة المادة بزيادة حرارتها النوعية.						
7	()	تتواجد الحموض الأمينية الأساسية في البروتين الحيواني بنسبة قليلة.						
8	()	تصنع المواد المخبرية من عائلة الحديد.						
9	()	فيتامين D من الفيتامينات الذائبة في الدهون.						
10	()	أغلب الحموض ألفا الأمينية مواد صلبة.						
11	()	اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.						
12	()	تعمل طاقة الترابط على التقليل من قوة التنافر بين مكونات النواة.						
13	()	فحم الكوك مصدر المادة المختزلة في الفرن العالي.						
14	()	الأشعة السينية تشبه الأشعة الصادرة من أملاح اليورانيوم.						
15	()	لحماية الحديد من التآكل يطلى بطبقة من الفضة.						
16	()	عند عكس التفاعل يعكس إشارة ΔH في التفاعلات الحرارية.						
17	()	يمثل الرمز $X/X^{+2} // Y^{+2}/Y$ خلية جلفانية.						
18	()	نوبان NH_4NO_3 في الماء طارد للحرارة.						
19	()	H_2O , CO_2 ناتج حرق المركبات العضوية.						
20	()	في الخلايا الإلكترونية المتصلة على التوالي $E_1 \times K_1 = E_2 \times K_2$ مك.						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
تفاعل الأمينات مع مشتقات الحموض يكون ...								
21	1	هاليد الكيل	2	الاميدات	3	النيتريلات	4	أحماض أمينية
يتكون السكر من ...								
22	1	جلوكوز + جلوكوز	2	جلوكوز + فركتوز	3	جلوكوز + جلاكتوز	4	جلاكتوز + فركتوز
المادة التي تفقد إلكترونات أو أكثر في التفاعلات الكيميائية تكون ...								
23	1	عاملاً مختزلاً	2	عاملاً مؤكسداً	3	ذات سالبية عالية	4	مادة لا فلزية
أحد العوامل التالية يؤثر في نواتج التفاعلات النووية ...								
24	1	درجة الحرارة	2	الضغط	3	العامل الحفاز	4	سرعة القذيفة
تفاعل الحموض الأمينية مع حمض النيتروز تخص ...								
25	1	مجموعة الأمين	2	مجموعة الكربوكسيل	3	الأمين-الكربوكسيل	4	الخاصية الامفوتيرية
تتفاعل الليبيدات مع مكونة الصابون.								
26	1	القواعد القوية	2	القواعد الضعيفة	3	الأحماض	4	الأملاح
بطارية قابلة للشحن ...								
27	1	خارصين – كربون	2	القاعدية	3	المركم الرصاصي	4	الزئبق
يؤدي انبعاث أشعة جاما من عنصر مشع إلى ...								
28	1	زيادة في العدد الكتلي	2	نقص في العدد الكتلي	3	استقرار النواة الأصلية	4	زيادة العدد الذري
يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...								
29	1	الكربوهيدرات	2	الفيتامينات	3	الإنزيمات	4	الليبيدات
لتقدير عمر الأرض يستخدم ...								
30	1	اليورانيوم	2	الفوسفور	3	الكوبلت	4	الكربون
حرارة التفاعل المستخدمة في حساب القيم الحرارية للمواد الغذائية ...								
31	1	التكوين	2	الاحتراق	3	التعادل	4	الذوبان
عنصر ينتمي إلى المجموعة VB هو ...								
32	1	^{48}Cd	2	^{40}Zr	3	^{23}V	4	^{74}W
يصاحب التفاعل $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ انطلاق حرارة تسمى ...								
33	1	احتراق	2	تعادل	3	تكوين	4	ذوبان
العامل المؤكسد من التالي هو ...								
34	1	FeSO_4	2	H_2	3	KMnO_4	4	H_2S

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م						
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء				
35	الكتلة الذرية لعنصر ($^{235}_{92}\text{X}$ ، $^{238}_{92}\text{X}$) نسبة تواجدهما (90% ، 10%) على الترتيب ...							
	1	235.8	2	234.8	3	233.8	4	237.7
36	قطعة معدن كتلتها (30) جم ، امتصت حرارة مقدارها (300) جول ، فإذا نقصت درجة حرارتها بمقدار (25) م° ؛ فإن حرارتها النوعية جول/جم.م°							
	1	0.4	2	0.5	3	0.1	4	0.2
37	عدد النيوترونات في نواة $^{26}_{12}\text{Mg}$ يساوي ...							
	1	38	2	26	3	12	4	14
38	إذا علمت أن : ($^{63.5}_{29}\text{Cu}$ ، $^{23}_{11}\text{Na}$ ، $^{27}_{13}\text{Al}$ ، $^{52}_{24}\text{Cr}$) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ...							
	1	Cr	2	Al	3	Na	4	Cu
39	الصيغة العامة للسكريات العديدة هي ...							
	1	($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$) _n	2	($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_5$) _n	3	($\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$) _n	4	($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) _n
40	عند إضافة محلول KSCN إلى محلول Fe^{3+} يظهر لون ...							
	1	أزرق	2	بنّي	3	أخضر	4	أحمر دموي
41	إذا علمت أن : جهد اختزال اليود = 0.54 فولت ، وجهد اختزال الفلور = 2.87 فولت ؛ فإن ΔE = فولت							
	1	3.22	2	3.41	3	2.33	4	4.31
42	في التفاعل الآتي : $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ إذا علمت أن حرارة تكوين كلا من (SO_3 ، H_2O ، H_2SO_4) على الترتيب (- 813 ، - 242 ، - 454) كيلوجول/مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلو جول/مول.							
	1	117 -	2	1509 +	3	117 +	4	1509 -
43	الصيغة الكيميائية لإستونيتريل ...							
	1	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}_2$	2	CH_3CONH_2	3	$\text{H}_2\text{N}-\text{CO}-\text{NH}_2$	4	$\text{CH}_3 \text{C}\equiv\text{N}$
44	تعمل على تزييد القرن بوسط قاعدي عند استخلاص الحديد ...							
	1	C	2	CO_2	3	CaCO_3	4	CO
45	رمز يمثل حرارة التبخير ...							
	1	ΔH_{H}	2	ΔH_{vap}	3	ΔH_f	4	ΔH_{fus}
46	عدد تأكسد الفوسفور في H_3PO_4 يساوي ...							
	1	صفر	2	5-	3	5+	4	3+
47	يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعله مع ...							
	1	HCl	2	S	3	Cl_2	4	H_2SO_4 المخفف
48	المركب الأسرع تحللاً حرارة تكوينه = كيلو جول/مول.							
	1	33.18+	2	82.05+	3	52.7+	4	25.9+
49	متوسط طاقة الترابط النووي (7.2) م.أ.ف لنواة $^{52}_{24}\text{Cr}$ ؛ فإن طاقة الترابط النووي = م.أ.ف							
	1	0.3	2	0.14	3	17.3	4	374.4
50	وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							
	1	نقل الأيونات بين نصفي الخلية	2	قراءة فرق الجهد للخلية	3	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	4	إغلاق الدائرة الكهربائية



الكيمياء		المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ - 2022-2023م					
498754		رقم الجلوس	الزبير عبدالملك صالح محمد عيضة		الاسم
حاضر	الحالة	1307	رقمة	عمر بن عبدالعزيز - المدينة	المركز



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		المدينة		رقم الجلوس		رقم تسلسلي	
مدبرة		مدبرة		مدبرة		مدبرة		مدبرة		مدبرة	
عمر بن عبدالعزيز - المدينة		عمر بن عبدالعزيز - المدينة		عمر بن عبدالعزيز - المدينة		عمر بن عبدالعزيز - المدينة		عمر بن عبدالعزيز - المدينة		عمر بن عبدالعزيز - المدينة	
1		1307		1		1307		1		1307	
عبدالملك صالح محمد عيضة		عبدالملك صالح محمد عيضة		عبدالملك صالح محمد عيضة		عبدالملك صالح محمد عيضة		عبدالملك صالح محمد عيضة		عبدالملك صالح محمد عيضة	
رقم الجلوس		498754		رقم الجلوس		498754		رقم الجلوس		498754	
29		29		29		29		29		29	

1 - يجب أن يكون تظليل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل لا 2 - تأكد من تظليل الجائز في الأماكن المخصصة لها. 3 - يمنع استخدام المصحح. 4 - لن تقبل الإجابات مالم تسجل على هذه الورقة، اترك نفسك وقتاً كافياً لنقل الإجابات.



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	3	3	41	2	2	2	2	21	1	1	2	2	1
2	2	1	1	42	2	2	2	2	22	1	1	1	1	2
2	2	4	4	43	2	2	1	1	23	1	1	2	2	3
2	2	3	3	44	2	2	4	4	24	1	1	1	1	4
2	2	2	2	45	2	2	1	1	25	1	1	1	1	5
2	2	3	3	46	2	2	1	1	26	1	1	2	2	6
2	2	3	3	47	2	2	3	3	27	1	1	2	2	7
2	2	2	2	48	2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	4	4	49	2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	50	2	2	1	1	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العظمى		عدد الاسئلة	2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
79.00		79		50	2	2	3	3	32	1	1	1	1	12
ملاحظات:					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