

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م							وزارة التربية والتعليم		
المادة							قطاع المناهج والتوجيه		
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.							قطاع المناهج والتوجيه		
() عناصر المجموعة IIIB الانقلابية نشطة كيميائياً.							1		
() الحرارة اللازمة لتسخين (1) جم من الألومنيوم أعلى من الحرارة اللازمة لتسخين (1) جم من الماء.							2		
() عدد الشحنات التي تظهر على ذرة في مركب تساهي أو آيوني يطلق عليها عدد التاكسد.							3		
() يستخدم اليود المشع في علاج سرطان الدم.							4		
() النيتريلات مشقات الأميدات المستبدلة بعد نزع جزء ماء منها.							5		
() يحدث اختزال للأيونات التي لها جهد أكسدة أعلى.							6		
() تعتمد كفاءة بطارية السيارة على تركيز حمض الكبريتيك المستخدم فيها.							7		
() تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.							8		
() تدخل الليبيادات في تكوين أغشية الخلايا.							9		
() مسغر القبلة يستخدم لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.							10		
() نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللاماني تصل إلى 57%.							11		
() يتاسب تركيز محلول عكسيًا مع جهود اختزال الأيونات الموجبة.							12		
() يعمل الإنزيم على زيادة سرعة التفاعل بطاقة أقل.							13		
() يحتوي الحمض الأميني على مجموعة أمين وكربوكسيل.							14		
() حرارة التفاعل مقدار ثابت يعتمد على الخطوات الوسطية لاحوث التفاعل.							15		
() يحاط المفاعل بدرع واقٍ من معدن سميك.							16		
() فحم الكوك مصدر المادة المختزلة في الفرن العالي.							17		
() تعتمد فكرة القبلة المهدروجينية على الانشطار النووي.							18		
() توضع المادة المراد طلاؤها مصدعاً في خلية التحليل الكهربائي.							19		
() ناتج حرق المركبات العضوية $H_2O + CO_2$							20		
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.									
يكون الحديد الثلاثي راسباً أزرق قاتم عند تفاعله مع محلول ...									
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حديدو سيانيد البوتاسيوم	3	هيدروكسيد صوديوم	2	1	21		
20	4	عدد الحموض الأمينية الأساسية في البروتين ...	12		6	1	22		
D	4	C	3	B	2	A	1	23	
حمض النيتريك	4	يصاحب ذوبان انخفاضاً في درجة حرارة محلول.	نيترات الأمونيوم	3	هيدروكسيد الصوديوم	2	1	24	
4	4	الفيتامين الذي يساعد على امتصاص الحديد ...	3	تدمج أنواعية الهيدروجين في الشمس وعددها ...	2		1	25	
التعادل	4	الذوبان	3	الانصهار	2	التكثيف	1	26	
السابعة	4	رمز يمثل حرارة الذوبان ...	الستادسة	3	الرابعة	2	يتم امتلاء المستوى الفرعى 4d في الدورة ...	27	
ΔH_c	4	من العوامل المؤكدة ...	ΔH_f	3	ΔH_n	2	ΔH_s	1	28
$FeSO_4$	4	للغصر X نظيران هما (X^{14} ، X^{12}) نسبة وجودهما في عينة منه (10 ، 90) % على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للغصر = ...	H_2	3	H_2S	2	$KBrO_3$	1	29
13.8	4	الصيغة الجزيئية العامة للكربوهيدرات هي ...	12.2	3	12.1	2	12	1	30
-NH ₂	4	(30) جم من الرصاص حرارته النوعية (0.12) جول/جم.° تم تبريد من (30) م° إلى (10) م° : فإنه يفقد كمية حرارة مقدارها جول	-COOH	3	-CONH ₂	2	-C≡N	1	31
$C_{2n}H_nO_n$	4	AS EXAM PAPER 17.01	$C_nH_nO_{2n}$	3	$C_nH_{2n}O_{n+2}$	2	$C_nH_{2n}O_n$	1	32
960	4	نظام حوسنة الاختبارات - (النظام الاكاديمي) 17.0.1	72	3	96	2	169	1	33

المركب الذي تم فيه انتقال حقيقي وكامل للالكترونات ...

34

 CO_2

4

 KCl

3

 NH_3

2

 H_2O

1

عدد النيوترونات في ^{140}Ba تساوي ...

35

196

4

84

3

140

2

56

1

إذا علمت أن : $27 = \text{Al}^{+3}$ ، $24 = \text{Mg}^{+2}$ ، $108 = \text{Ag}^+$ ، $39 = \text{K}^+$ ، $196 = \text{Ba}^{140}$ فإن العنصر الذي ترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...

36

 Mg

4

 K

3

 Ag

2

 Al

1

الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تنتهي بـ ...

37

 $-\text{CONH}_2$

4

 $-\text{CN}$

3

 $-\text{OH}$

2

 $-\text{COOH}$

1

إذا علمت أن : جهد اختزال $X = 1.66 - 0.76 = 0.9$ فولت ، وجهد اختزال $Y = 1.5$ فولت ؛ فإن ق. د. ك = فولت

38

2.2

4

2.1

3

2.42

2

0.9

1

في المعادلة التالية يحتاج لذيفنة

39

 ${}_2\text{He}^4$

4

 ${}_0\text{n}^1$

3

 ${}_{-1}\beta^0$

2

 ${}_{-1}\beta^0$

1

يتفاعل $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ مع كميات وافرة من NH_3 مكوناً ...

40

 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{NH}_4\text{Cl}$

4

 $\text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{NH}_4\text{Cl}$

3

 $(\text{CH}_3)_3\text{N} + \text{NH}_4\text{Cl}$

2

 $(\text{CH}_3)_2\text{NH} + \text{NH}_4\text{Cl}$

1

في خلية خارصين - كريون يكون المصعد ...

41

 Zn

4

 HgO

3

 C

2

 MnO_2

1

في التفاعل : $\text{NO} + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$ إذا علمت بأن حرارة تكوين $(\text{NO}_2 + \text{NO})$ على التوالي (33.9+ 90.37+) كيلو جول / مول
فإن حرارة التفاعل = كيلو جول / مول

42

56.47+

4

56.47-

3

124.27+

2

124.27-

1

يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة عمر النصف لـ ...

43

 ${}_{92}\text{U}^{238}$

4

 ${}_{6}\text{C}^{14}$

3

 ${}_{6}\text{C}^{13}$

2

 ${}_{6}\text{C}^{12}$

1

الصيغة الكيميائية للأدينين هي ...

44

 $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{CONH}_2$

4

 $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}_2$

3

 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$

2

 $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{NH}_2$

1

مصطلاح علمي لمزيج يحتوي على $(\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} + \text{SiO}_2 + \text{CaCO}_3)$ يسمى ...

45

فحـمـ الكـوكـ

4

شـخـنةـ

3

حرـجـ جـيـرـيـ

2

خبـثـ

1

عدد تأكسد المنتجـيزـ في المركـبـ KMnO_4 يساـويـ ...

46

7+

4

3+

3

6+

2

4+

1

يـنـتـفـاعـلـ الحـيـدـ السـاخـنـ حـتـىـ الـاحـمـارـ معـ بـخـارـ المـاءـ مـكونـاـ هـيـدـرـوـجـينـ وـ ...

47

 $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$

4

 Fe_3O_4

3

 FeO

2

 Fe_2O_3

1

الـمـرـكـبـ الـأـكـثـرـ إـسـتـقـرـارـ حـرـارـةـ تـكـوـيـنـهـ كـيـلـوـجـولـ/ـمـوـلـ

48

635-

4

1207-

3

241.8-

2

822-

1

إـذـاـ عـلـمـتـ أـنـ : مـتوـسـطـ طـاقـةـ التـرـابـطـ النـوـوـيـ لـ ${}^7\text{Li} = 5.57$ مـأـفـ ... فـإـنـ طـاقـةـ التـرـابـطـ النـوـوـيـ = مـأـفـ

49

136

4

46.5

3

38.99

2

83.95

1

وـظـيـفـةـ الجـزـءـ رـقمـ (1)ـ هـيـ ...

50



معادلة نصف الخلية قياس ق. د. ك للخلية 1

نقل الأيونات بين نصف الخلية 2

3

نـقلـ الـأـيـوـنـاتـ بـيـنـ نـصـفـ الـخـلـيـةـ

2

نموذج التصحيح الإلكتروني		المادة	7	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م				
الاسم	نوفاف حسن محمد عبدالقادر	رقم الجلوس	561199	
المركز	-26 سبتمبر - الظاهار	رقمة	2213	الحالة حاضر



الجمهورية اليمنية	
وزارة التربية والتعليم	
المجلس العلمي للمختبرات	
لجنة المطبعة المسندة المركبة	
اختبار المعاشرة العامة (الفصل العصبي)	
للعام الدراسي ١٤٤٤هـ-٢٠٢٢-٢٠٢٣م	
المادة	الكتيماء
اب	المحافظة
مديرية اب	المحافظ
الثانوي	المركز
٢٦ سبتمبر - المظفر	
3	مظروف
2213	
نوفاف حسن محمد عبد القادر	
ج - محسن محمد عبد العزيز	
رقم الجلوس	
561199	
281	رقم تسلسلي

آخر تلفون شعب عش غالبيه



١- يجب أن يكون تطبيق الدائرة يقطن جافاً أسود أو أزرق بشكل كامل مثل
٢- تأكيد من مطابق إجاباتك في الأماكن المخصصة لها.
٣- يمنع استخدام المصحح.

٤- تجنب الإدخالات التي تتضمن خطأً، مثل: هذه العبارة غير المفهومة، فتح كتابة الخطأ.

ملاحظات:

	2	2	3	3	34		1	1	1	1	14
	2	2	3	3	35		1	1	2	2	15
	2	2	2	2	36		1	1	1	1	16
	2	2	1	1	37		0	1	2	1	17
	2	2	1	1	38		1	1	2	2	18
	2	2	4	4	39		1	1	2	2	19
	2	2	4	4	40		1	1	1	1	20