

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
الكيماويات					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.			
					() السكالنديوم والصوديوم يتفاعلان بشدة مع الماء.	1		
					() تفاعل اليوتاسيوم مع الماء ينتج طاقة حرارية.	2		
					() يحدث تفاعل أكسدة واختزال بشكل ثقافي في الخلية الإلكترولية.	3		
					() الأمينات مشتقات الكيلية أو آريلية للأمونيا.	4		
					() الخلايا الجلفانية تعتبر مصدر للتيار الكهربائي.	5		
					() الحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج تؤثر على كمية الطاقة.	6		
					() يتناصف تركيز المحلول طردياً مع جهود اختزال الأيونات السالبة.	7		
					() تحول الماء من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة تغير طارد للحرارة.	8		
					() يُعد زيت البرافين من مشتقات المنتجات البترولية.	9		
					() حرارة التكوين القياسية لأي عنصر عند الظروف القياسية تساوي صفر.	10		
					() نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللاماني تصل إلى 57%.	11		
					() نحصل على غاز الكلور عند المهميط في التحليل الكهربائي لمحلول NaCl.	12		
					() المجموعة الوظيفية في الجلوکوز كيتون.	13		
					() الحمض الأميني هي الوحدات التي تتالف منها البروتينات.	14		
					() يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.	15		
					() العناصر التي تأili اللانثانيم تسمى اكتنيدات.	16		
					() قدرة أشعة جاما على النفاذ ضعيفة.	17		
					() تتناسب كتل المواد عكسياً مع كمية الكهرباء المارة في المحاليل الإلكترولية.	18		
() يستخدم التكتنيوم - 99 في تشخيص سرطان الخلايا.					19			
() أكثر الأنوبيات استقراراً Fe⁵⁶					20			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجتان لكل فقرة.								
العنصر الذي عدده الذري 24 يقع في المجموعة الانتقالية ...								
الستادسة	4	الخامسة	3	الرابعة	2	الأولى 1		
						21		
عند نزع جزء الماء من الأميدات غير المستبدلة فإننا نحصل على مركب ...								
الحمض الأميني	4	الآميد	3	النيتريل	2	الأمين 1		
						22		
عدد الأحماض الأمينية الأساسية في البروتين ...								
20	4	12	3	8	2	6 1		
						23		
بطارية قابلة للشحن ...								
الزنائق	4	المركب الرصاصي	3	القاعدية	2	زنك - كربون 1		
						24		
فيتامين يذوب في الماء ...								
A	4	B	3	D	2	E 1		
						25		
عند إضافة محلول حديدي سيانيد اليوتاسيوم إلى محلول ملح الحديدوز يتكون راسب لونه ...								
أزرق قاتم	4	بني	3	أزرق باهت	2	أخضر 1		
						26		
الحمض الأميني الذي يحتوى على مجموعة أمين واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة هو ...								
اسبارتاك	4	لايسين	3	لايسين	2	ارجنين 1		
						27		
سكر ثانوي يتخلل مائياً إلى وحدتي جلوکوز ...								
الجلاكتوز	4	اللاتكتوز	3	المالتوز	2	السكروز 1		
						28		
جميع التغيرات التالية تحدث في خلية الوقود عدا ...								
يتاكتس الهيدروجين	4	يختزل الأكسجين	3	تنتج مواد ملوثة للبيئة	2	تنتج طاقة كهربائية 1		
						29		
تستخدم مادة كمهدئ في المفاعل النووي.								
الكوبالت	4	الجرافيت	3	اليورون	2	الكامديوم 1		
						30		
تصنف الدهون ضمن ...								
الفيتامينات	4	الليبيدات	3	الكريوهيدرات	2	البروتينات 1		
						31		
يستخلاص الحديد من خام ...								
السريريت	4	الليمونات	3	الهيمايت	2	الماجنيتات 1		
						32		
الحديد يكتسب حرارة أسرع من الماء لذا فإن حرارته النوعية الماء.								
ضعف	4	تساوي	3	أقل من	2	أكبر من 1		
						33		
الرمز ΔH_C يمثل حرارة ...								
ذوبان	4	تعادل	3	تكون	2	احتراق 1		
						34		

أي من المواد التالية عامل مختزل ...

35

 Br_2

4

 H_2S

3

 KIO_3

2

 KMnO_4

1

نظيراً العنصر (X^{51}_{23} ، X^{50}_{23}) نسبة وجودهما في عينة هي (99 ، 1) % على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...

36

55.99

4

50.99

3

51

2

50

1

فلز كتلته (30) جم ، حرارته النوعية (0.12) جول/جم.° تم تبريده بمقدار (20) م° فـ فإنه يفقد حرارة قدرها جول

37

60

4

27

3

72

2

36

1

عدد البروتونات في ${}^{146}_{57}\text{La}$...

38

89

4

203

3

146

2

57

1

إذا علمت أن : (24 = Mg^{+2} ، 23 = Na^+ ، 39 = K^+ ، 58.6 = Ni^{+2}) : فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فراد عند نفس الظروف هو ...

39

 Mg

4

 Na

3

 K

2

 Ni

1

إذا علمت أن : جهد اختزال $\text{Cu} = 0.34$ فولت ، وجهد اختزال $\text{Cl}^- = 1.36$ فولت ، فإن $\Delta E = \Delta E$ = فولت ...

40

2.1

4

1.1

3

2.01

2

1.02

1

عند تحول ${}^{22}_{11}\text{Na}$ إلى ${}^{22}_{10}\text{Ne}$ ينطلق ...

41

ألفا

4

جاما

3

بيتا الموجة

2

بيتا السائلة

1

من التفاعل : $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ إذا علمت أن حرارة تكوين كلّ من : H_2O (CO₂) على الترتيب هي (- 286 ، 393.5 -) كيلو جول/مول ، فإن حرارة تكوين الإيثanol = كيلو جول/مول

42

278+

4

278-

3

287+

2

287-

1

الصيغة الكيميائية لأمينوبروبان هي ...

43

 $\text{C}_3\text{H}_7\text{CONH}_2$

4

 $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$

3

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

2

 CH_3NH_2

1

عدد تأكسد الهيدروجين في NaH يساوي ...

44

2+

4

صفر

3

1-

2

1+

1

تعتمد فكرة القبلة النووية على انشطار نووية ...

45

 ${}^{239}_{92}\text{U}$

4

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

3

 ${}^{234}_{92}\text{U}$

2

 ${}^{235}_{92}\text{U}$

1

ذوبانها ماص للحرارة

46

 NaOH

4

 NH_4OH

3

 HNO_3

2

 NH_4NO_3

1

يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف، ويكون

47

 FeCl_3

4

 $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2$

3

 $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

2

 FeCl_2

1

المركب الأقل استقراراً حرارة تكوينه كيلوجول/مول

48

33.9+

4

92+

3

393.5-

2

635-

1

إذا كانت طاقة الترابط النووي لتواء عنصر X = 722.4 مألف ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 8.6 مألف ، فإن عدد التيوكليونات = ...

49

71

4

14

3

84

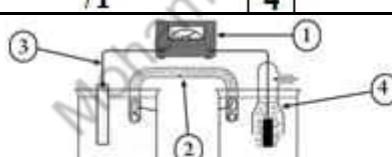
2

85

1

وظيفة الجزء رقم (1) هي ...

50



1 قیاس فرق الجهد للخلية 2 نقل الإلكترونات 3 معادلة نصف الخلية 4 نقل الأيونات بين نصف الخلية

نموذج التصحيح الإلكتروني		المادة	7	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م				
الاسم	رقم الجلوس	محمد عصام محمد عبدالرحمن المتوكل	400130	الإسم
المركز	الحالة	الغافى - التحرير	101	حاضر



١- يجب أن يكون تقطيل الدافر قلم حاف أسود أو أزرق بشكل كامل .

٢- تأكد من تقطيل أجهزتك في الأساكن المخصصة لها .

٣- وضع استخدام المصحح .

٤- لن تغسل الإيجابيات مالم تسخن على هذه الورقة، اتركه تمسك وكتابي لنقل الإيجابيات



الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	2	2	41
2	2	3	3	42
2	2	3	3	43
2	2	2	2	44
2	2	1	1	45
2	2	1	1	46
2	2	2	2	47
2	2	3	3	48
2	2	2	2	49
2	2	1	1	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	4	4	21	1	1	1	1	1
2	2	2	2	22	1	1	1	1	2
2	2	2	2	23	1	1	2	2	3
2	2	3	3	24	1	1	1	1	4
2	2	3	3	25	1	1	1	1	5
2	2	4	4	26	1	1	1	1	6
2	2	3	3	27	1	1	2	2	7
2	2	2	2	28	1	1	2	2	8
2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	3	3	30	1	1	1	1	10
2	2	3	3	31	1	1	2	2	11
2	2	2	2	32	1	1	2	2	12
2	2	2	2	33	1	1	2	2	13
2	2	1	1	34	1	1	1	1	14
2	2	3	3	35	1	1	1	1	15
2	2	3	3	36	1	1	2	2	16
2	2	2	2	37	1	1	2	2	17
2	2	1	1	38	1	1	2	2	18
2	2	2	2	39	1	1	1	1	19
2	2	1	1	40	1	1	1	1	20