

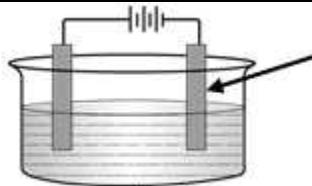
يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() تقاس حرارة الاختراق باستخدام المسرعات الحرارية.	1							
() التفاعل الكيميائي يكون مصحوباً بانطلاق أشعة.	2							
() الأمينات مركيبات عضوية مشقة من الأمونيا.	3							
() الأكسدة اكتساب العنصر أثناء التفاعل الكتروناً أو أكثر.	4							
() برومات البوتاسيوم من العوامل المؤكسدة.	5							
() يحتاج الماء إلى حرارة عالية لتسخينه مقارنة بالمعادن.	6							
() العناصر ذات جهود الاختزال السالبة عوامل مؤكسدة.	7							
() يحرض العداؤون على تخزين الكربوهيدرات بتناول كمية كبيرة من المكرونة.	8							
() اتجاه الإلكترونات في الخلايا الجلافية من المهيمن إلى المصعد.	9							
() التبخير تغير حراري فيزيائي مصحوب بامتصاص حرارة.	10							
() تصل نسبة الحديد في خام الهماتيت إلى 50 % .	11							
() التحليل الكهربائي لمصاہير الأملال أكثر تعقيداً من محاليلها.	12							
() تحضر النيتريلات بنزع جزء ماء من أميد مستبدل.	13							
() يستطيع جسم الإنسان إنتاج (20) نوعاً من الحموض الأمينية غير الأساسية.	14							
() كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة زادت طاقة الترابط النووي.	15							
() التوزيع الإلكتروني لـ Fe^{26} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^6$.	16							
() تميز عناصر المجموعة الانتقالية VIB بمقاومتها الفاتحة للتأكل.	17							
() عدد النيوترونات في ${}_{56}\text{Ba}^{140}$ تساوي 140.	18							
() تحرق العناصر الفلزية واللافلزية وينتج CO_2 و H_2O .	19							
() يتكون راسب أحمر دموي عند إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3} .	20							
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
يتتابع في سلسلة الألكتنيات امتلاء المستوى الفرعى الرمز H يمثل								
5f	4	4f	3	6d	2	5d	1	21
حرارة التبخير	4	حرارة التكوير	3	المحتوى الحراري	2	حرارة التفاعل	1	22
كحولات	4	نيتريلات	3	حموض أمينية	2	أميدات	1	23
الجلاكتوز	4	الجلوكوز	3	السكروز	2	المالتوز	1	24
بوزيترون	4	جاما	3	بيتا	2	ألفا	1	25
1.51	4	1.15	3	4.23	2	4.32	1	26
ق . د . ك	4	الأندود	3	المهبط	2	الكافور	1	27
الفحم الحجري	4	فحm الكوك	3	الخبث	2	الماجنيتait	1	28
أكسدة	4	اختزال	3	جهد الاختزال	2	جهد الأكسدة	1	29
اللايسين	4	الإسبارتاك	3	الجلوتاميك	2	الجلاسيين	1	30
3.04+	4	2.93+	3	2.87-	2	1.36 -	1	31
النواة المشعة من التالي ${}_{6}\text{C}^{12}$ ${}_{11}\text{Na}^{24}$ ${}_{7}\text{N}^{14}$ ${}_{8}\text{O}^{16}$		32						
النظيران (${}_{12}\text{X}^{14}$ ، ${}_{14}\text{X}^{12}$) نسبة وجودهما في عينة (90 % ، 10 %) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X تساوي		33						
12.8	4	12.01	3	12.2	2	13.8	1	

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

4+	4	4 -	3	2+	2	2 -	1
CaCO_3	4	P_2O_5	3	Al_2O_3	2	SiO_2	1
ثاني إيثيل أمين	4	بروبيل إيثيل أمين	3	إيثيل ميثيل أمين	2	ميثيل أمين	1
NaOH	4	NH_4NO_3	3	KOH	2	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	1
PbO_2	4	Pb	3	HgO	2	MnO_2	1
33.9+	4	92 -	3	80+	2	393.5 -	1
FeSO_4	4	FeS	3	Fe_2O_3	2	FeO	1
${}_{-1}\beta^0$	4	${}_{-2}\text{He}^4$	3	${}_{+1}\beta^0$	2	${}_{-1}\text{p}^1$	1
73.5	4	76.2	3	87.6	2	38.1	1
$\text{C}_6(\text{H}_2\text{O})_6$	4	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$	3	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	2	$\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$	1
B_{12}	4	C	3	D	2	A	1
24.2	4	42	3	24	2	20.1	1
83.95	4	38.99	3	46.5	2	136	1
124.27-	4	124.27+	3	56.47-	2	56.47+	1
أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر	3	الكاثود	2	الأنود	1



الشكل المقابل رسم تخطيطي لخليّة التحليل الكهربائي، حيث يشير السهم إلى

50



الجامعة المفتوحة		الى	الجامعة المفتوحة
وزارة التربية والتعليم		الى	وزارة التربية والتعليم
المجلس العليا للإختبارات		الى	المجلس العليا للإختبارات
لجنة المطبعة السورية المركزية		الى	لجنة المطبعة السورية المركزية
اختبار الشهادة الشاملة العامة (القسم العلمي)		الى	اختبار الشهادة الشاملة العامة (القسم العلمي)
نظام الدراسى 1445 هـ 2023-2024م		الى	نظام الدراسى 1445 هـ 2023-2024م
الكتيباء		الى	الكتيباء
الامانة العامة		الى	الامانة العامة
مديرية التوره - الامانة		الى	مديرية التوره - الامانة
بلدية السعدية - الورا		الى	بلدية السعدية - الورا
مطروف		الى	مطروف
2		178	
رياند فحصل على ناصر		رقم التسجيل	رقم التسجيل
د. ميسون عفيف ماجستير		اسم المخلي	اسم المخلي
رقم الجلوس		رقم الجلوس	رقم الجلوس
426331		رقم تسجيلي	رقم تسجيلي
197			



As Nixon Papers

- 1- يجب أن يكون تطبيق الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل مثلث
- 2- تأكيد من تطبيق اهتمامك في الأماكن المخصصة لها.
- 3- يمنع استخدام الممحاة
- 4- إن نقل الإجابات مالم تسجل على هذه الورقة، ائرك نفسك وفتاً كافياً لنقل الإجابات

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.
2	2	4	4	41
2	2	1	1	42
2	2	3	3	43
2	2	3	3	44
2	2	3	3	45
2	2	3	3	46
2	2	3	3	47
2	2	4	4	48
2	2	2	2	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	عدد الاستئلة	
80.00		80	50	

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.
2	2	4	4	21	1	1	1	1	1
2	2	2	2	22	1	1	2	2	2
2	2	1	1	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	24	1	1	2	2	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	1	1	8
2	2	2	2	29	1	1	2	2	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	2	2	12
2	2	2	2	33	1	1	2	2	13
2	2	4	4	34	1	1	2	2	14
2	2	2	2	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
2	2	3	3	37	1	1	1	1	17
2	2	4	4	38	1	1	2	2	18
2	2	2	2	39	1	1	2	2	19
2	2	2	2	40	1	1	2	2	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() الطاقة الكيميائية طاقة مخزونة ضمن الوحدات التركيبية للمادة.	1
() تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في حدوث التفاعلات الكيميائية.	2
() الأمينات الثالثية درجة غليانها مرتفعة مقارنة بالأمينات الأولية.	3
() الأكسدة اكتساب العنصر إلكترون أو أكثر أثناء التفاعل.	4
() ثيوکبريتات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.	5
() يمتلك العنصر الانتقالى مستوى فرعى d أو f ملوء جزئياً بالإلكترونات.	6
() الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربائية.	7
() الخبز من مصادر الكربوهيدرات.	8
() يشير الرمز // إلى قطرة محلية.	9
() يكتسب الزئبق حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.	10
() العناصر التي تسقى الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.	11
() يمكن تحضير النيتريلات من نزع جزء ماء من أميد أحد الأستبدال.	12
() حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو عدة خطوات.	13
() البروتينات عديدة الروابط الببتيدية.	14
() تتناسب طاقة الترابط النووي طردياً مع عدد النيوكلينونات في التوازن.	15
() التوزيع الإلكتروني لـ Fe^{26} هو $[\text{Ar}]3d^6 4s^2$.	16
() عدد النيوكلينونات في P^{30}_{15} يساوى 15.	17
() عندما تكون إشارة ΔH سالبة؛ فإن التفاعل ماص للحرارة.	18
() تتفاعل عناصر المجموعة الانتقالية IIIB بشدة مع الماء.	19
() يتكون راسب بني عند إضافة محلول هيدروكسيد الأمونيوم إلى محلول Fe^{+2}.	20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

يتم ملء المستوى الفرعى 5f في الدورة

الرابعة	1	الخامسة	2	السادسة	3	السابعة	4
أي من التالي أميد	اليوريا	2	الأنيلين	3	البيريدين	4
سكر الفواكه	فركتوز	2	لاكتوز	3	مالتوز	4
يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام	سكروز	1	فركتوز	2	فركتوز	3
الماجنيتات	1	الهيمايت	2	الليمونايت	3	السيديريت	4
خلية جلاغانية مكونة من (X ، Y) جهد اختزالهما (- 0.14 ، + 0.8) فولت على الترتيب؛ فإن ق. د.ك = ... فولت.	الليهيماتيت	الليميونايت	الهيمايت
قيمة القوة الدافعة الكهربائية 1.3 فولت في	المركم الرصاصي	2	خلية الزئبق	3	المركم الرصاصي	4
الخلية القاعدية	1	خلية خارصين - كربون	المركم الرصاصي	الخلية القاعدية
جلوكونيك	1	جليسرون	2	جلاكولييك	3	سوربيتول	4
نسبة الكربون في الحديد الفضي	%	جليسرون	جلاكولييك	سوربيتول
من تطبيقات التحليل الكهربائي	4	2	3	2	1	1
بطارية الآلة الحاسبة	1	تحضير هيدروكسيد الصوديوم	2	بطارية السيارة	3	إنتاج مياه الشرب	4
تفاعل المحموض الأمينية مع ينتج أمينات أولية.	هيدروكسيد الباريوم	2	حمض النيتروز	3	هيبوبروميت الصوديوم	4
الرمز ΔH_c يمثل حرارة	هيدروكسيد الباريوم	حمض النيتروز	هيبوبروميت الصوديوم
التكوين	1	الاحتراق	2	التعادل	3	التخمير	4
أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته فولت.	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4
النواة المستقرة	2	3	4	1	0.28+
النواة المستقرة	1.07-	2	0.8-	3	0.13+	4
AS EXAM PAPER 17.01	1	6C¹⁴	2	11Na²⁴	3	7N¹⁵	4
AS EXAM PAPER 17.01	1	8O¹⁶	4

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

النظيران (O^{16} ، O^{18}) نسبة وجودهما في عينة (1% ، 99%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للأكسجين =

16.99	4	15.90	3	15.99	2	15.01	1	34
-------	---	-------	---	-------	---	-------	---	----

عدد تأكسد الكبريت في SO_2 يساوي

4 +	4	6 +	3	4 -	2	2 -	1	35
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	----



α	4	$-1\beta^0$	3	$+1\beta^0$	2	${}_2He^4$	1	36
----------	---	-------------	---	-------------	---	------------	---	----

يسمى المركب CH_3NHCH_3

ميثيل أمين	4	ثاني إيثيل أمين	3	ثاني ميثيل أمين	2	1	37
------------	---	-----------------	---	-----------------	---	---	----

من التفاعل التالي : $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$ تطلق حرارة

تعادل	4	احتراق	3	ذوبان	2	تكوين	1	38
-------	---	--------	---	-------	---	-------	---	----

يُعد PbO_2 المهبط في

بطارية السيارة	4	خلية الرزق	3	الخلية القاعدية	2	1	39
----------------	---	------------	---	-----------------	---	---	----

المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية، حرارة تكوينه كيلوجول / مول.

393.5 -	4	426.8 -	3	238.6 -	2	1669.8 -	1	40
---------	---	---------	---	---------	---	----------	---	----

من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللافح

CaO	4	CaCO ₃	3	P ₂ O ₅	2	CaSiO ₃	1	41
-----	---	-------------------	---	-------------------------------	---	--------------------	---	----

الأشعة الت渥جية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء

γ	4	$+1\beta^0$	3	$-1\beta^0$	2	α	1	42
----------	---	-------------	---	-------------	---	----------	---	----

كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 18 جم من (Al^{+3}) وزنه الذري = 27 تساوي فاراد.

1	4	2	3	3	2	4	1	43
---	---	---	---	---	---	---	---	----

يحدث النقل حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الاتية ؛ عدا

CaCl ₂	4	NH ₃	3	NaF	2	KCl	1	44
-------------------	---	-----------------	---	-----	---	-----	---	----

فيتامين مائع للتسمم

D	4	C	3	B ₁₂	2	A	1	45
---	---	---	---	-----------------	---	---	---	----

كرة معدنية حرارتها النوعية (0.449) جول / جم⁰، كتلتها 40 جم، سخنت من 20⁰ م إلى 30⁰ م؛ فإن كمية الحرارة المكتسبة ... جول

179.6	4	17.96	3	18.98	2	13.47	1	46
-------	---	-------	---	-------	---	-------	---	----

إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي للنواة Fe^{56} = 8.7 م.إف ؛ فإن طاقة الترابط النووي تساوي م.إف

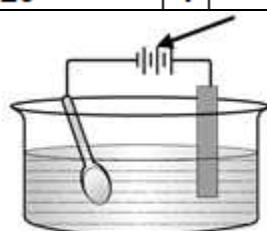
874.2	4	784.2	3	487.2	2	478.2	1	47
-------	---	-------	---	-------	---	-------	---	----

يتفاعل الحديد مع الكبريت في درجات الحرارة العالية مكوناً

FeSO ₃	4	FeS	3	Fe ₂ (SO ₄) ₃	2	FeSO ₄	1	48
-------------------	---	-----	---	-------------------------------------------------	---	-------------------	---	----

في التفاعل: $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من (H₂O ، CO₂ ، C₂H₅OH) على الترتيب (- 286 ، 278 ، 278) كيلوجول / مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلوجول/مول.

1923+	4	1923 -	3	1367 -	2	1367+	1	49
-------	---	--------	---	--------	---	-------	---	----



الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء،

حيث يشير السهم إلى

مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل	3	المهبط	2	المصعد	1	50
-----------------	---	-------------	---	--------	---	--------	---	----

الكلية	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2024م			
423198	رقم الجلوس	صهيب ناظم منصور عبده يوسف الزبيري	الاسم
حاضر	الحالة	170	الميثاق - الثورة



الجمهورية المغربية		الجامعة المغربية والعلوم التجريبية والهندسية
جامعة طنجة		جامعة طنجة العلوى للآداب والحقوق
جامعة طنجة العلوى للآداب والحقوق		جامعة طنجة العلوى للآداب والحقوق
اختبار الشهادة المكافحة العامة (القسم العلمي)		
للحام الدوادسي 1445-2023-2024م		
المادة		الكليماء
المحافظة		الاستاذة المساعدة مديرية
المراكز		الميثاق - المؤشر
3	مطرد	170
نظم متصور عيدون يوسف الزبيدي		
مطرد ومتخرجه دينار: يوسف الزبيدي		
رقم الجلوس		
423198		
297	رقم تسليمي	

آخر تلفون شعب شيش غائب



As Usual Paper

- 1- يجب أن يكون تقطيل الدائرة يقىن جاف أسويد أو أزرق بشكل كامل مثل دين ●
 - 2- تأكيد من تقطيل الاجياتك في الأماكن المخصصة لها.
 - 3- يمنع استخدام المصادر
 - 4- لن تقطيل الاجيات مالم تسجل على هذه الورقة، اترك لنفسك وقتاً كافياً لنقل الاجيات

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
41	2	2	2	2
42	4	4	2	2
43	3	3	2	2
44	3	3	2	2
45	3	3	2	2
46	4	4	2	2
47	2	2	2	2
48	3	3	2	2
49	2	2	2	2
50	4	4	2	2
عدد الاستئلة		العظمى		الدرجات
50		80		80.00

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	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	2	2	24	1	1	2	2	4
2	2	1	1	25	1	1	2	2	5
2	2	3	3	26	1	1	1	1	6
2	2	4	4	27	1	1	1	1	7
2	2	1	1	28	1	1	1	1	8
2	2	2	2	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	30	1	1	1	1	10
2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
2	2	4	4	32	1	1	2	2	12
2	2	4	4	33	1	1	1	1	13
2	2	2	2	34	1	1	1	1	14
2	2	4	4	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
2	2	2	2	37	1	1	2	2	17
2	2	4	4	38	1	1	2	2	18
2	2	4	4	39	1	1	1	1	19
2	2	1	1	40	1	1	2	2	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() تتحول الطاقة المخزونة في وقود السيارات إلى طاقة حرارية.

1

() التفاعلات الكيميائية تكون مصحوبة بانطلاق أشعة.

2

() الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد الكترون أو أكثر.

3

() ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.

4

() السكانديوم يتفاعل بشدة مع الماء.

5

() الحرارة النوعية للفضة أكبر من الحرارة النوعية للماء.

6

() المصعد في الخلية الجلافية سالب الشحنة.

7

() تعتبر الكربوهيدرات من مصادر الطاقة التي يحتاجها الجسم.

8

() تتناسب كتل المواد طردياً مع كمية الكهرباء المارة في الخلايا الإلكترولية.

9

() عملية ذوبان NaOH في الماء تؤدي إلى انخفاض درجة حرارة محلول.

10

() تختلف الفلزات الانتقالية عن الرئيسة (A) في الخواص الكيميائية.

11

() يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب المهيروجين.

12

() الأمينات تستخدم في صناعة النايلون.

13

() اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.

14

() البروتين عبارة عن بوليمر يحتوي على 100 - 300 حمض أميني.

15

() يحدث في باطن الشمس تفاعل اندماج نووي.

16

الصيغة العامة $\text{R}_2\text{-NH}$ تمثل أمين أولى.

17

[Ar]4S² 3d⁹ Cu²⁹ هو .

18

عدد النيوكليونات في $^{13}\text{Al}^{27} = 27$.

19

) يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول NaOH إلى محلول FeCl_3 20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الثالثة يتم فيها ملء المستوى الفرعي

21

..... تمثل الصيغة العامة (R-CN)

22

6d	4	5d	3	4d	2	3d	1
----	---	----	---	----	---	----	---

أمينات

حموض أمينية

نيتريلات

سكر ي تكون من وحدتي (جلوكوز)

الالكتور

الفالكتور

اللاكتوز

أشعة نووية سرعاها تساوي سرعة الضوء

ألفا

ببنتا

جاما

بوزيترون

أحد خامات الحديد يحتوي على أكبر نسبة للحديد لونه

أصفر

بني

أحمر

رمادي

إذا علمت أن جهد أكسدة Zn ، Cd على الترتيب (+ 0.4 + 0.76) فولت ، فإن جهد الخلية = فولت .

26

1.61

0.63

0.36

1.16

قيمة حرارة التفاعل

نوع التفاعل

كمية المواد المتفاعلة

كمية المواد الناتجة

حاله المادة في التفاعلات الكيميائية الحرارية تؤثر على

27

وظيفة القطرة الملحة في الخلية الجلافية

28

خارصين - كربون

خزن الطاقة

الوقود

الزبيق

أي من التالي زيت متطاير

29

قياس جهد الأقطاب

نقل الأيونات

قياس جهد الخلية

مصدعاً

أي من التالي زيت متطاير

30

الذرة

الزيتون

القرفة

القطن

يحدث تفاعل ثلقي في الخلية الكهروكيميائية التالية ؛ عدا

31

الوقود

القاудية

تنقية المعادن

الزيبيق

يحدث تفاعل ثلقي في الخلية الكهروكيميائية التالية ؛ عدا

32

أنيلين

البيريدين

البيريدين

أسيتاميد

خسف هو فمان للبنز اميد يكون

33

رمز المحتوى الحراري

ΔH_s

4

H

3

ΔH_c

2

ΔH_N

1

أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله فولت.

34

0.13 -

4

3.04 -

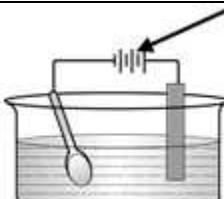
3

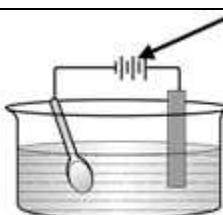
0.28 -

2

2.71 -

1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2023م						وزارة التربية والتعليم			
المادة			قطاع المناهج والتوجية						
يسمح باستخدام الآلة الحاسبة									
${}^8O^{16}$	4	${}^{12}Mg^{24}$	3	${}^3Li^7$	2	${}^6C^{12}$	1		
النظيران (X^{38} ، X^{40}) نسبة وجودهما في عينة (%) على الترتيب : فإن الكتلة الذرية لـ X = 35									
39.02	4	39.98	3	38.98	2	38.02	1		
عدد تأكسد الألومنيوم في $AlCl_3$ يساوي 36									
2 -	4	3 -	3	2+	2	3+	1		
يسمى المركب $CH_3(CH_2)_3CONH_2$ 37									
هكسانamide	4	بنتاناميد	3	ثنائي ميثيل إيشيل أمين	2	بروباناميد	1		
المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.									
635.1-	4	33.9+	3	90.37+	2	49.4+	1		
مصطلح علمي لمزيج يحتوي على (Fe_2O_3 ، SiO_2 ، $CaCO_3$ ، C) 39									
شحنة	4	فحم الكوك	3	حجر جيري	2	خبث	1		
تحول نواة العنصر X^{26}_{13} إلى Y^{26}_{12} يصاحبه امتصاص 40									
$-1e^0$	4	${}_1p^1$	3	${}_0n^1$	2	${}_+1e^0$	1		
الكتلة المترسبة من (Na^+) وزنه الذري = 23 ، عند مرور 2.5 فارادتساوي جم.									
46	4	75.5	3	57.5	2	9.2	1		
يحدث النقل حقيقى وكامل للإلكترونات في المركب 42									
KCl	4	NH_3	3	SO_2	2	CO_2	1		
فيتامين يؤدي لنقصه في جسم الإنسان إلى فقر الدم 43									
B_{12}	4	C	3	D	2	A	1		
مادة تزود الفرن اللافح بوسط قاعدي عند استخلاص الحديد 44									
CO	4	$CaCO_3$	3	CO_2	2	C	1		
معدن كتلة 75 جرام ، وحرارتة النوعية 0.387 جول / جم . م° ، فزادت درجة حرارتة عند تسخينه بمقدار 10 ° م؛ فإن كمية الطاقة المكتسبة جول. 45									
387	4	750	3	290.25	2	29.025	1		
إذا علمت أن طاقة الترابط النووي لنواة H^2 = 4.5 م.إ.ف؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي = م.إ.ف. 46									
1.25	4	2.25	3	4.5	2	7.6	1		
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويكون 47									
$FeCl_2 + H_2 \rightarrow FeCl_3$	4	$FeCl_3$	3	$FeCl_3 + H_2$	2	$FeCl_2$	1		
من التفاعل: $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$ إذا كانت حرارة تكوين KCl = + 1300 KJ 48									
حرارة تكوين $KClO_3$ تساوي كيلوجول / مول.									
214-	4	428-	3	1086-	2	2172-	1		
									
الشكل المقابل يوضح رسم تخطيطي لعملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى 50									
أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر	3	المهبط	2	المصد	1		





الجمهورية المصرية		وزارة التربية والتعليم	الجنة العليا للإختبارات	الطبعة الأولى لسنة الـ
العام الدراسي 1445هـ-2024م		اختبار الشهادة التأكيدية العامة (القسم العلمي)		
الكميات		امانة الخدمة المحفوظة	المادة	
١	مطروف	مدحورة	الاخذون	المركز
احمد عبد المثلث سعيد احمد		عبدالناصر - التحرير		
د/ سعد الملاع سمير احمد		المركز		
رقم الجلوس		١٣٨		
411670		١٠٠% قيم الم		

- ١- يجب ان يكون تخطيط الدائرة يقلم جانب اسود او ازرق يستدل على مثال  وين

٢- تأكد من تخطيط احجارتك في المكان المخصص لها

٣- ابتعض استخدام المقص

٤- انت تقبل الامانات وتحمل على هذه الورقة، اترك لعمدك، وفناها كافية لبيان الامانات



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

ملاحظات:

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

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() وحدة قياس الحرارة جول.

1

() تلعب الإلكترونيات دوراً أساسياً في الفاعل الكيميائي.

2

() الأكسدة اكتساب العنصر أثناء التفاعل الكترون أو أكثر.

3

() ثيوکبريات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.

4

() العملية الإدبية تسمح بانتقال الحرارة بين النظام والوسط المحيط.

5

() فرق الجهد لخلية خارصين - كربون (1.5) فولت.

6

() تحتوي الدهون على حموض دهنية مشبعة.

7

() بزيادة تركيز محلول نقل جهود اختزال الأيونات الموجبة.

8

() الحرارة النوعية للماء أكبر من الحرارة النوعية للثلج.

9

() الماجنيتait أكثر الخامات الغنية بالحديد.

10

() يمكن إعادة شحن خلايا خزن الطاقة.

11

() تحضر النيتريات من نزع جزيء ماء من أميد أحدادي الاستبدال.

12

() يستخدم مسرع الفتنية في قياس حرارة احتراق المواد.

13

() ينتج جسم الإنسان 12 حمض أميني غير أساسي.

14

() إنتاج النظائر المشعة من فوائد الانشطار النووي.

15

() الصيغة العامة للأمينات الأولية $R-NH_2$.

16

() التوزيع الإلكتروني لـ Co^{27} هو $[Ar]4S^2 3d^6$.

17

() عناصر المجموعة الانتقالية IIIB نشطة كيميائياً.

18

() عدد الجسيمات النووية في Th^{234} يساوي 90.

19

() يتكون راسب بني عند إضافة محلول $NaOH$ إلى محلول Fe^{+3} .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعى

21

6d	4	5d	3	4d	2	3d	1
----	---	----	---	----	---	----	---

حمض أميني يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة

22

أسبارتيك	4	لايسين	3	جلابين	2	أرجينين	1
----------	---	--------	---	--------	---	---------	---

يكون السكروز من

23

جلاكتوز	4	جلاكتوز	3	جلوكوز + جلاكتوز	2	جلوكوز	1
---------	---	---------	---	------------------	---	--------	---

الأنيونية الخفيفة تميل إلى أسر

24

بوزيترون	4	كترون	3	نيوترون	2	بروتون	1
----------	---	-------	---	---------	---	--------	---

إذا علمت أن جهد أكسدة Pb يساوي 0.13 فولت ، وجهد اختزال Mg = 2.37 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

25

2.24	4	0.22	3	2.5	2	0.46	1
------	---	------	---	-----	---	------	---

تحتحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية نتيجة حدوث تفاعل أكسدة واختزال في

26

خلية الطلاء	4	خلية التحليل الكهربائي	3	الخلايا الجلافية	2	الخلايا الالكترو لمية	1
-------------	---	------------------------	---	------------------	---	-----------------------	---

يُعد السليلوز من

27

الفيتامينات	4	البروتينات	3	الدهون	2	السكريات	1
-------------	---	------------	---	--------	---	----------	---

فيتامين ماص للسموم

28

B	4	D	3	C	2	A	1
---	---	---	---	---	---	---	---

نواة مكونة من 235 نيوكليلون ، ومتوسط طاقة الترابط النووي 7.6 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها = م.إ.ف

29

1786	4	1886.5	3	1787	2	185.5	1
------	---	--------	---	------	---	-------	---

خفس هو فمان للأميدات غير المستبدلة يُكون ...

30

حموض أمينية	4	أمين أولي	3	كحولات	2	نيتريلات	1
-------------	---	-----------	---	--------	---	----------	---

يرمز لحرارة الذوبان ب.....

31

ΔH_f	4	ΔH_{vap}	3	ΔH_s	2	ΔH_c	1
--------------	---	------------------	---	--------------	---	--------------	---

العامل المؤكسد الأضعف من التالي ، جهد أكسدته فولت.

32

1.36 -	4	2.87 -	3	0.45+	2	2.37+	1
--------	---	--------	---	-------	---	-------	---

النواة المشعة

33

$^{26}Fe^{56}$	4	$^{13}Al^{28}$	3	$^{8}O^{16}$	2	$^{6}C^{12}$	1
----------------	---	----------------	---	--------------	---	--------------	---

يسمح باستخدام الألة الحاسبة

النظيران (X^{24} ، X^{26}) : نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (68% ، 32%) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = =

26	4	25.64	3	24.64	2	22.64	1	34
----	---	-------	---	-------	---	-------	---	----

عدد تأكسد الكربون في H_2CO_3 يساوي

4 -	4	4 +	3	2 +	2	2 -	1	35
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	----

يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام

$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	4	FeS	3	Fe_2O_3	2	Fe_3O_4	1	36
-----------------------	---	-----	---	-----------	---	-----------	---	----

يسمى المركب $C_6H_5CONH_2$

نيكوتيناميد	4	أسيتاميد	3	بنزاميد	2	أنيلين	1	37
-------------	---	----------	---	---------	---	--------	---	----

في التفاعل الطارد للحرارة تكون

$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} > \Sigma H_{\text{نواتج}}$	4	$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} < \Sigma H_{\text{نواتج}}$	3	$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} < \Sigma H_{\text{نواتج}}$	2	إشارة ΔH موجبة	1	38
--------------------------------------------------------	---	--------------------------------------------------------	---	--------------------------------------------------------	---	------------------------	---	----

المهبط في خلية الزنك

Pb	4	PbO_2	3	MnO_2	2	HgO	1	39
----	---	---------	---	---------	---	-------	---	----

أكبر المركبات ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.

49.9+	4	88.1+	3	33.9+	2	90.37+	1	40
-------	---	-------	---	-------	---	--------	---	----

يتحلل الحجر الجيري لتكون وسط قاعدي من

$Ca(HCO_3)_2$	4	CaO	3	$Ca(OH)_2$	2	$CaCO_3$	1	41
---------------	---	-----	---	------------	---	----------	---	----

القذيفة المستخدمة في المعادلة النووية: $^{13}Al^{27} + \dots \rightarrow ^{15}P^{30} + ^0n^1$

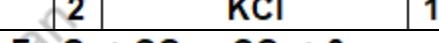
$_0n^1$	4	$_2He^4$	3	${}_{-1}\beta^0$	2	${}_{+1}\beta^0$	1	42
---------	---	----------	---	------------------	---	------------------	---	----

عدد الفاراد اللازمة لترسيب 57.5 جم من Na^+ وزنه الذري = 23 تساوي

2.5	4	2	3	1	2	1.5	1	43
-----	---	---	---	---	---	-----	---	----

يحدث التناقل حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الآتية ؛ عدا

NH ₃	4	CaF ₂	3	NaBr	2	KCl	1	44
-----------------	---	------------------	---	------	---	-----	---	----



Fe	4	Fe_2O_3	3	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	2	FeO	1	45
----	---	-----------	---	-----------------------	---	-----	---	----

20 جم من معدن حرارته النوعية 0.12 جول/جم.⁰م ، تم تبريده من 30⁰م إلى 20⁰م ؛ فإنه يفقد كمية من الحرارة مقدارها جول.

20	4	200	3	17	2	24	1	46
----	---	-----	---	----	---	----	---	----

يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب خاملة

O ₂	4	H ₂	3	Cl ₂	2	Na	1	47
----------------	---	----------------	---	-----------------	---	----	---	----

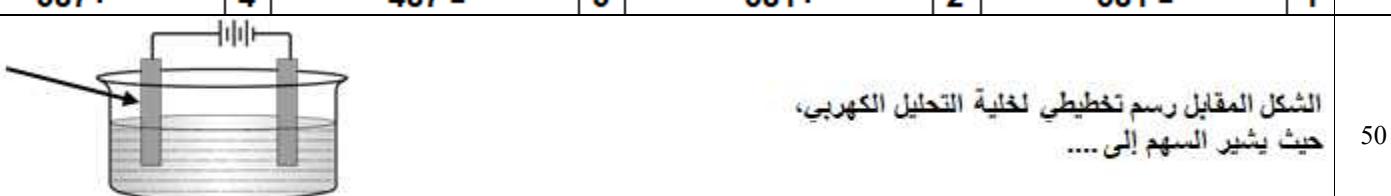
عند تمرير بخار الماء فوق الحديد الساخن يتكون

$FeO + H_2$	4	$Fe(OH)_3$	3	$Fe_3O_4 + H_2$	2	Fe_2O_3	1	48
-------------	---	------------	---	-----------------	---	-----------	---	----

من التفاعل: $SnO_2 + 2H_2 \rightarrow Sn + 2H_2O$ $\Delta H = +9 KJ/mol$ فإذا كانت حرارة تكوين الماء = - 286 كيلوجول/مول ؛

فإن حرارة تكوين SnO_2 كيلوجول / مول.

387+	4	487 -	3	581+	2	581 -	1	49
------	---	-------	---	------	---	-------	---	----



الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربائي، حيث يشير السهم إلى

مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل	3	الأنود	2	الكتود	1	50
-----------------	---	-------------	---	--------	---	--------	---	----



- 1- يجب أن يكون تقطيل الدافرة قلم حاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل
 - 2- تأكيد من تطهير إيجابياتك في الأماكن المخصصة لها.
 - 3- يمنع استخدام المقص
 - 4- إن تغسل الإيجابيات مالم تتمحول على هذه الورقة، اترك لنفسك وقتاً كافياً لتفقد الإيجابيات



As Exam Paper

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
41	3	3	2	2
42	3	3	2	2
43	4	4	2	2
44	4	4	2	2
45	1	1	2	2
46	1	1	2	2
47	2	2	2	2
48	2	2	2	2
49	1	1	2	2
50	2	2	2	2
عدد الاستئلة		العظمى		الدرجات
50		80		80.00

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	2	2	21	1	1	1	1	1
2	2	3	3	22	1	1	1	1	2
2	2	2	2	23	1	1	2	2	3
2	2	3	3	24	1	1	2	2	4
2	2	4	4	25	1	1	2	2	5
2	2	2	2	26	1	1	1	1	6
2	2	1	1	27	1	1	1	1	7
2	2	2	2	28	1	1	2	2	8
2	2	4	4	29	1	1	1	1	9
2	2	3	3	30	1	1	1	1	10
2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
2	2	1	1	32	1	1	2	2	12
2	2	3	3	33	1	1	1	1	13
2	2	2	2	34	1	1	1	1	14
2	2	3	3	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
2	2	2	2	37	1	1	2	2	17
2	2	3	3	38	1	1	1	1	18
2	2	1	1	39	1	1	2	2	19
2	2	2	2	40	1	1	1	1	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() يمتلك الجازولين طاقة وضع كيميائية كبيرة.

() تحدث التفاعلات النووية في ظروف خاصة.

() تستخدم الأمينات في صناعة النايلون.

() الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.

() كلما قلت الحرارة النوعية للمادة ، قلت سرعة سخونتها.

() يقل جهد احتزاز الأيونات الموجبة بزيادة تركيز محلول.

() نسبة O : H = 1:2 في الكربوهيدرات.

() الأيونات ذات جهد احتزاز الأكبر تمثل لاكتساب الكترونات.

() قيمة حرارة التفاعل تختلف باختلاف حالة المادة.

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

() يحدث تفاعل تلقائي في الخلايا الجفافية.

() الجلايسين يحتوي على مجموعة حمضية واحدة ومجموعة قاعدية واحدة.

() حرارة تكون العناصر في الحالة القياسية تساوي صفر.

() التزنج تغير كيميائي يؤدي إلى تغير لون وطعم ورائحة الزيت.

() الاندماج النووي أخطر من الانشطار النووي.

() التوزيع الإلكتروني لـ Zn³⁰ هو [Ar]4S² 3d¹⁰.

() كبريتات الحديد (II) من العوامل المؤكسدة.

() عناصر المجموعة الانتقالية (IB) خاملة كيميائياً.

() عدد الجسيمات النووية في $^{24}_{11}\text{Na}$ = 11.

() يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول ثيوسيات البوتاسيوم إلى محلول (III) Fe.

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الأولى ؛ يتم فيها ملء المستوى الفرعى

4f	4	5f	3	4d	2	3d	1
----	---	----	---	----	---	----	---

ثُحضر النيتريلات بنزع جزء ماء من

أميد غير مستبدل	4	أمين أولى	3	أميد مستبدل	2	حمض أميني	1
-----------------	---	-----------	---	-------------	---	-----------	---

سكر أحادي

اللاكتوز	4	الجلوكوز	3	المالتوز	2	السكروز	1
----------	---	----------	---	----------	---	---------	---

إذا علمت أن جهد احتزاز القياسية لـ (Fe , Sn) على الترتيب (-0.14 ، -0.45) فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

0.24	4	0.59	3	0.5	2	0.31	1
------	---	------	---	-----	---	------	---

المصد في الخلية الجفافية هو القطب الذي تحدث عنده عملية

اكسدة وإشارته سالبة	4	اكسدة وإشارته سالبة	3	اكسدة وإشارته موجبة	2	اختزال وإشارته موجبة	1
---------------------	---	---------------------	---	---------------------	---	----------------------	---

أكثر المواد انتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان

الكريبوهيدرات	4	الدهون	3	الفيتامينات	2	البروتينات	1
---------------	---	--------	---	-------------	---	------------	---

حمض عضوي + أمين أولى ينتج

أنيلين	4	نيتريل	3	أميد	2	حمض أميني	1
--------	---	--------	---	------	---	-----------	---

رمز حرارة الاحتراق

ΔH_s	4	ΔH_f	3	ΔH_c	2	ΔH_N	1
--------------	---	--------------	---	--------------	---	--------------	---

أقوى عامل مختلف من التالي ، جهد أكسدة فولت.

0.54 -	4	0.34 -	3	0.40+	2	1.66+	1
--------	---	--------	---	-------	---	-------	---

النواة الأقل استقراراً

$^{16}_8\text{O}$	4	$^3\text{Li}^7$	3	$^{24}_{12}\text{Mg}$	2	$^{12}_6\text{C}$	1
-------------------	---	-----------------	---	-----------------------	---	-------------------	---

النظيران (X^{31} ، X^{30}) نسبة وجودهما في عينة (10% ، 90%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =

30.5	4	30.9	3	30.2	2	30.1	1
------	---	------	---	------	---	------	---

عدد تأكسد الكبريت في SO_3 يساوي

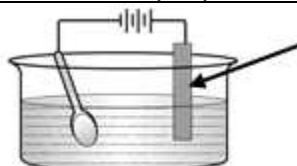
4+	4	6+	3	صفر	2	2 -	1
----	---	----	---	-----	---	-----	---

الرمز التالي α يمثل

بيتا الموجبة	4	بيتا السالبة	3	الآلفا	2	جاما	1
--------------	---	--------------	---	--------	---	------	---

يسمح باستخدام الألة الحاسبة

							الصيغة الكيميائية لخام الليمونايت 34
$\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$	4	FeO	3	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	1
						يسمى المركب $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 35	
بيريلين	4	أسيتاميد	3	بوريا	2	أنيلين	1
						يتحلل مركب NH_4NO_3 بالحرارة إلى بخار ماء + 36	
NH_3	4	N_2O	3	NO_2	2	NO	1
						المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول. 37	
49.4+	4	33.9+	3	241.8 -	2	285.8 -	1
						يعتبر MnO_2 المهبط في 38	
المركب الرصاصي	4	الخلية القاعدية	3	الخلية الوقود	2	الخلية الزنبق	1
						عملية اختزال FeO إلى Fe_3O_4 في الفرن اللايقع تتم في الفرن. 39	
أعلى	4	أسفل	3	قمة	2	وسط	1
						ينطلق جسيم ألفا من عصر U^{238}_{92} ويكون 40	
$^{89}\text{Ac}^{228}$	4	$^{90}\text{Th}^{234}$	3	$^{91}\text{Pa}^{234}$	2	$^{88}\text{Ra}^{232}$	1
						الكتلة المترسبة من (Cu^{2+}) وزنه الذري = 63.5 ، عند مرور 3 فاراد تساوي جم. 41	
30	4	31.75	3	95.25	2	63.5	1
						يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب 42	
CO	4	CO_2	3	NH_3	2	KCl	1
						فيتامين يساعد على امتصاص الحديد 43	
A	4	B_{12}	3	C	2	D	1
						أحد مكونات الخبث من التالي 44	
Fe_2O_3	4	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	3	CO_2	2	CO	1
						معدن كتلته 15 جرام، امتص حرارة مقدارها 300 جول؛ فارتفعت درجة حرارته بمقدار 10°C ؛ فإن حرارته النوعية تساوي جول / جم. 45	
2	4	0.5	3	1.3	2	2.5	1
						يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربائي لمصهور NaCl 46	
O_2	4	H_2	3	Na	2	Cl_2	1
						إذا علمت أن متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $^{32}\text{S}_{16}$ = 8.5 م.إف؛ فإن طاقة الترابط النووي = م.إف. 47	
266	4	531	3	136.5	2	272	1
					 + H_2 يتكون H_2SO_4 تفاعل مع Fe 48	
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	4	FeSO_4	3	FeSO_3	2	FeS	1
						من التفاعل التالي: $\text{C}_2\text{H}_2 + 2.5 \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \quad \Delta H = -848 \text{ KJ/mol}$ إذا علمت أن حرارة تكوين الماء وثاني أكسيد الكربون على الترتيب هي (-286 ، 393.5 -) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة تكوين الأستيلين كيلوجول / مول. 49	
1921+	4	1921-	3	225 -	2	225 +	1
						الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى 50	
أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر	3	المصعد	2	المهبط	1



الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م			
568273	رقم الجلوس	البخاري مامون علي محمد الغيثى	الاسم
حاضر	الحالة	2211	رقم



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	خطا	صح	خطا	س	صح	خطا	س	خطا	1
(4)	●	(2)	(1)	36	(4)	(3)	(2)	●	21	(c)	●	11	(c)	●	1			
●	(3)	(2)	(1)	37	●	(3)	(2)	(1)	22	(c)	●	12	(c)	●	2			
(4)	●	(2)	(1)	38	(4)	●	(2)	(1)	23	(c)	●	13	(c)	●	3			
(4)	(3)	(2)	●	39	(4)	(3)	(2)	●	24	(c)	●	14	(c)	●	4			
(4)	●	(2)	(1)	40	(4)	●	(2)	(1)	25	(c)	●	15	(c)	●	5			
(4)	(3)	●	(1)	41	(4)	●	(2)	(1)	26	(c)	●	16	(c)	●	6			
(4)	(3)	(2)	●	42	(4)	(3)	●	(1)	27	(c)	●	17	(c)	●	7			
(4)	(3)	●	(1)	43	(4)	(3)	●	(1)	28	(c)	●	18	(c)	●	8			
(4)	●	(2)	(1)	44	(4)	(3)	●	●	29	(c)	●	19	(c)	●	9			
●	(3)	(2)	(1)	45	(4)	●	(2)	(1)	30	(c)	●	20	(c)	●	10			
(4)	(3)	(2)	●	46	(4)	●	(2)	(1)	31									
(4)	(3)	(2)	●	47	(4)	●	(2)	(1)	32									
(4)	●	(2)	(1)	48	(4)	●	●	(1)	33									
(4)	(3)	●	(1)	49	●	(3)	(2)	(1)	34									
(4)	(3)	●	(1)	50	(4)	(3)	●	●	35									

الجمهورية العربية وزارة التربية والتعليم المجلس المطابع للامتحانات لجنة المطبوعة السرية المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2024م	
المادة	الجيميات
المحافظة	مديرية الظاهار مدينة اب
المركز	الظاهار - الظاهار
رقم المدرسة	2211
رقم الجلوس	568273
رقم تسلسلي	104

● ملحوظون على محمد الغيثى
● ملحوظون على محمد الغيثى

1- يجب أن يكون تثليل الدائرة يقظ حاقد أسود أو أزرق بشكل كامل مثل ●
2- تأكد من تثليل الإجابات في الأماكن المخصصة لها.
3- يمنع استخدام المصحح.
4- لن تقبل الإجابات مالم تسجل على هذه الورقة، اترك لنفسك وقتاً كافياً لنقل الإجابات



As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس
2	2	2	2	41	2	2	1	1	21	1	1	1	1	1
2	2	1	1	42	2	2	4	4	22	1	1	1	1	2
2	2	2	2	43	2	2	3	3	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	44	2	2	1	1	24	1	1	2	2	4
2	2	4	4	45	2	2	3	3	25	1	1	2	2	5
2	2	1	1	46	2	2	3	3	26	1	1	2	2	6
2	2	1	1	47	2	2	2	2	27	1	1	1	1	7
2	2	3	3	48	2	2	2	2	28	1	1	1	1	8
2	2	2	2	49	2	2	1	1	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	50	2	2	3	3	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العلمي		عدد الأسئلة										
80.00		80		50										

ملحوظات:

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() وحدة قياس الحرارة جول.

1

() تلعب الإلكترونيات دوراً أساسياً في الفاعل الكيميائي.

2

() الأكسدة اكتساب العنصر أثناء التفاعل الكترون أو أكثر.

3

() ثيوکبريتات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.

4

() العملية الإدبية تسمح بانتقال الحرارة بين النظام والوسط المحيط.

5

() فرق الجهد لخلية خارصين - كربون (1.5) فولت.

6

() تحتوي الدهون على حموض دهنية مشبعة.

7

() بزيادة تركيز محلول نقل جهود اختزال الأيونات الموجبة.

8

() الحرارة النوعية للماء أكبر من الحرارة النوعية للثلج.

9

() الماجنيتات أكثر الخامات الغنية بالحديد.

10

() يمكن إعادة شحن خلايا خزن الطاقة.

11

() تحضر النيتريلات من نزع جزء ماء من أميد أحدادي الاستبدال.

12

() يستخدم مسرع الفتننة في قياس حرارة احتراق المواد.

13

() ينتج جسم الإنسان 12 حمض أميني غير أساسي.

14

() إنتاج النظائر المشعة من فوائد الانشطار النووي.

15

() الصيغة العامة للأمينات الأولية $R-NH_2$.

16

() التوزيع الإلكتروني لـ Co^{27} هو $[Ar]4S^2 3d^6$.

17

() عنصر المجموعة الانتقالية IIIB نشطة كيميائياً.

18

() عدد الجسيمات النووية في Th^{234} يساوي 90.

19

() يتكون راسب بني عند إضافة محلول $NaOH$ إلى محلول Fe^{+3} .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعى

21

6d	4	5d	3	4d	2	3d	1
----	---	----	---	----	---	----	---

حمض أميني يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة

22

أسبارتيك	4	لايسين	3	جلابين	2	أرجينين	1
----------	---	--------	---	--------	---	---------	---

يكون السكروز من

23

جلاكتوز	4	جلوكوز + فركتوز	3	جلوكوز + جلاكتوز	2	جلوكوز	1
---------	---	-----------------	---	------------------	---	--------	---

الأئوية الخفيفة تميل إلى أسر

24

بوزيترون	4	الكترون	3	نيوترون	2	بروتون	1
----------	---	---------	---	---------	---	--------	---

إذا علمت أن جهد أكسدة Pb يساوي 0.13 فولت ، وجهد اختزال Mg = 2.37 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

25

2.24	4	0.22	3	2.5	2	0.46	1
------	---	------	---	-----	---	------	---

تحتحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية نتيجة حوث تفاعل أكسدة واختزال في

26

خلية الطلاء	4	خلية التحليل الكهربائي	3	الخلايا الجلافية	2	الخلايا الالكترو لمية	1
-------------	---	------------------------	---	------------------	---	-----------------------	---

يُعد السليلوز من

27

الفيتامينات	4	البروتينات	3	الدهون	2	السكريات	1
-------------	---	------------	---	--------	---	----------	---

فيتامين ماص للسموم

28

B	4	D	3	C	2	A	1
---	---	---	---	---	---	---	---

نواة مكونة من 235 نيوكليلون ، ومتوسط طاقة الترابط النووي 7.6 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها = م.إ.ف

29

1786	4	1886.5	3	1787	2	185.5	1
------	---	--------	---	------	---	-------	---

خفس هو فمان للأميدات غير المستبدلة يُكون ...

30

حموض أمينية	4	أمين أولي	3	كحولات	2	نيتريلات	1
-------------	---	-----------	---	--------	---	----------	---

يرمز لحرارة الذوبان ب.....

31

ΔH_f	4	ΔH_{vap}	3	ΔH_s	2	ΔH_c	1
--------------	---	------------------	---	--------------	---	--------------	---

العامل المؤكسد الأضعف من التالي ، جهد أكسدته فولت.

32

1.36 -	4	2.87 -	3	0.45+	2	2.37+	1
--------	---	--------	---	-------	---	-------	---

النواة المشعة

33

$^{26}Fe^{56}$	4	$^{13}Al^{28}$	3	$^{8}O^{16}$	2	$^{6}C^{12}$	1
----------------	---	----------------	---	--------------	---	--------------	---

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

النظيران (X^{24} ، X^{26}) ؛ نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (68% ، 32%) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = =

26	4	25.64	3	24.64	2	22.64	1	34
----	---	-------	---	-------	---	-------	---	----

عدد تأكسد الكربون في H_2CO_3 يساوي

4 -	4	4 +	3	2 +	2	2 -	1	35
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	----

يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام

$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	4	FeS	3	Fe_2O_3	2	Fe_3O_4	1	36
-----------------------	---	-----	---	-----------	---	-----------	---	----

يسمى المركب $C_6H_5CONH_2$

نيكوتيناميد	4	أسيتاميد	3	بنزاميد	2	أليلين	1	37
-------------	---	----------	---	---------	---	--------	---	----

في التفاعل الطارد للحرارة تكون

$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} > \Sigma H_{\text{نواتج}}$	4	$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} < \Sigma H_{\text{نواتج}}$	3	$\Sigma H_{\text{متفاعلات}} < \Sigma H_{\text{نواتج}}$	2	إشارة ΔH موجبة	1	38
--------------------------------------------------------	---	--------------------------------------------------------	---	--------------------------------------------------------	---	------------------------	---	----

المهبط في خلية الزنك

Pb	4	PbO_2	3	MnO_2	2	HgO	1	39
----	---	---------	---	---------	---	-------	---	----

أكبر المركبات ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.

49.9+	4	88.1+	3	33.9+	2	90.37+	1	40
-------	---	-------	---	-------	---	--------	---	----

يتحلل الحجر الجيري لتكون وسط قاعدي من

$Ca(HCO_3)_2$	4	CaO	3	$Ca(OH)_2$	2	$CaCO_3$	1	41
---------------	---	-----	---	------------	---	----------	---	----

القذيفة المستخدمة في المعادلة التنووية: $^{13}Al^{27} + \dots \rightarrow ^{15}P^{30} + {}_0n^1$

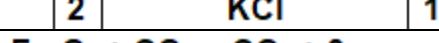
${}_0n^1$	4	${}_2He^4$	3	${}_{-1}\beta^0$	2	${}_{+1}\beta^0$	1	42
-----------	---	------------	---	------------------	---	------------------	---	----

عدد الفاراد اللازمة لترسيب 57.5 جم من Na^+ وزنه الذري = 23 تساوي

2.5	4	2	3	1	2	1.5	1	43
-----	---	---	---	---	---	-----	---	----

يحدث التناقل حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الآتية ؛ عدا

NH ₃	4	CaF ₂	3	NaBr	2	KCl	1	44
-----------------	---	------------------	---	------	---	-----	---	----



Fe	4	Fe_2O_3	3	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	2	FeO	1	45
----	---	-----------	---	-----------------------	---	-----	---	----

20 جم من معدن حارته النوعية 0.12 جول/جم.⁰م ، تم تبريده من 30⁰م إلى 20⁰م ؛ فإنه يفقد كمية من الحرارة مقدارها جول.

20	4	200	3	17	2	24	1	46
----	---	-----	---	----	---	----	---	----

يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب خاملة

O ₂	4	H ₂	3	Cl ₂	2	Na	1	47
----------------	---	----------------	---	-----------------	---	----	---	----

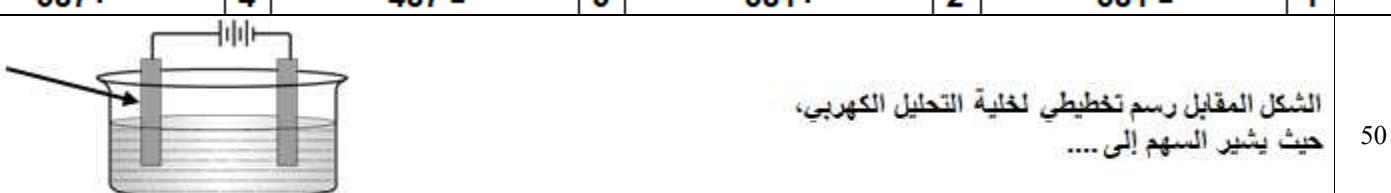
عند تمرير بخار الماء فوق الحديد الساخن يتكون

$FeO + H_2$	4	$Fe(OH)_3$	3	$Fe_3O_4 + H_2$	2	Fe_2O_3	1	48
-------------	---	------------	---	-----------------	---	-----------	---	----

من التفاعل: $SnO_2 + 2H_2 \rightarrow Sn + 2H_2O$ $\Delta H = +9 KJ/mol$ فإذا كانت حرارة تكوين الماء = - 286 كيلوجول/مول ؛

فإن حرارة تكوين SnO_2 كيلوجول / مول.

387+	4	487 -	3	581+	2	581 -	1	49
------	---	-------	---	------	---	-------	---	----



الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربائي،

حيث يشير السهم إلى

مصدر تيار مستمر	4	أسلاك توصيل	3	الآنود	2	الكتود	1	50
-----------------	---	-------------	---	--------	---	--------	---	----

المركز	الحاضر	الحاله	2212	رقمة	الاجيال - الظهراء	الاسم	عبدالله فيصل حمود ابوراس	رقم الجلوس	568731	الايميل	axt@kust.edu.sa
نموذج التصحيح الإلكتروني	7	المادة	الكيمياء	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2024م	العنوان	العنوان	العنوان	العنوان	العنوان	العنوان	العنوان
المركز	الحاضر	الحاله	2212	رقمة	الاجيال - الظهراء	الاسم	عبدالله فيصل حمود ابوراس	رقم الجلوس	568731	الايميل	axt@kust.edu.sa



- ١- يجب أن يكون تقطيل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل وينس
 - ٢- تأكيد من تقطيل إيجابياتك في الأماكن المخصصة لها.
 - ٣ - يمنع استخدام المصباح
 - ٤- نتفا، الاحات ماء سخاناً على هذه الـ، قة، اذ ان تلقي، فقا، كافية لدق، الاحات



As Exam Paper

- ٢ -

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
21	2	2	2	2
22	3	3	2	2
23	2	2	2	2
24	3	3	2	2
25	4	4	2	2
26	2	2	2	2
27	1	1	2	2
28	2	2	2	2
29	4	4	2	2
30	3	3	2	2
31	2	2	2	2
32	1	1	2	2
33	3	3	2	2
34	2	2	2	2
35	3	3	2	2
36	2	2	2	2
37	2	2	2	2
38	3	3	2	2
39	1	1	2	2
40	2	2	2	2

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
1	1	1	1	1
2	1	1	1	1
3	2	2	1	1
4	2	2	1	1
5	2	2	1	1
6	1	1	1	1
7	1	1	1	1
8	2	2	1	1
9	1	1	1	1
10	1	1	1	1
11	1	1	1	1
12	2	2	1	1
13	1	1	1	1
14	1	1	1	1
15	1	1	1	1
16	1	1	1	1
17	2	2	1	1
18	1	1	1	1
19	2	2	1	1
20	1	1	1	1

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() العملية الأيزوثرمية تغير يحدث في النظام عند درجة حرارة معينة.

1

() تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في حدوث التفاعلات الكيميائية.

2

() الأكسدة عملية كيميائية يتم فيها اكتساب الكترونات.

3

() حمض الأكساليك اللاماني من العوامل المؤكسدة.

4

() السكانديوم فلز انقالي نشط كيميائياً.

5

() الحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج تؤثر على كمية الطاقة المكتسبة أو المفقودة.

6

() جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.

7

() يختلف الجلوکوز عن الفركتوز في الصيغة الجزيئية.

8

() المهيط في الخلايا الحفائية شحنته موجبة.

9

() يكتسب الماء حرارة أسرع من الحديد عند تسخينه.

10

() يستخدم البلاتين في صناعة الأدوات المخبرية.

11

() العناصر التي تسبّب الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

12

() الجلايسين حمض أميني يحتوي على الكبريت.

13

() تحرق العناصر الفلزية واللافازية مكونة أكسايد.

14

() تعمل الإنزيمات على إتمام العمليات الحيوية بسرعة عالية.

15

() المجموعة الوظيفية للأميدات NH_2 -

16

() التوزيع الإلكتروني لـ Zn^{30} هو $[\text{Ar}] \ 3\text{d}^{10} \ 4\text{s}^2$.

17

() عدد الجسيمات النووية في $\text{Th}^{234} = 90$

18

() يتم تقدير عمر الأرض بواسطة عمر النصف لـ C^{14}

19

() يتكون راسب أحضر عند إضافة محلول حديدي مياثيد البوتاسيوم إلى محلول FeCl_3 .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

توجد الأكتينيدات في الدورة

21

الرابعة	1	الخامسة	2	ال السادسة	3	4	السابعة
---------	---	---------	---	------------	---	---	---------

سكر عديد

22

نشا	4	لاكتوز	3	مالتوز	2	جلوكوز	1
-----	---	--------	---	--------	---	--------	---

قدرة جسيم ألفا على تأين الغازات

23

منتوسطة	4	ضعيّفة جداً	3	عالية	2	قابلة	1
---------	---	-------------	---	-------	---	-------	---

إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي $+2.87$ فولت ، وجهد اختزال Y يساوي -0.13 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

24

2.74	4	2.64	3	2.51	2	3	1
------	---	------	---	------	---	---	---

تغير حراري كيميائي حرارة

25

الذوبان	4	الاحتراق	3	التكثيف	2	التبيخir	1
---------	---	----------	---	---------	---	----------	---

الخلية الجافة من التالي

26

المركم الرصاصي	4	الطلاء الكهربائي	3	خلية الزريق	2	خلايا الوقود	1
----------------	---	------------------	---	-------------	---	--------------	---

عملية الأكسدة في الخلية الفاعدية تحدث ل.....

27

ثاني أكسيد المنجنيز	4	الخارصين	3	أكسيد الزريق	2	عمود الكربون	1
---------------------	---	----------	---	--------------	---	--------------	---

نسبة الحديد في خام الماجنيتait %

28

70 - 40	4	57.14 - 25.53	3	40 - 30	2	50 - 40	1
---------	---	---------------	---	---------	---	---------	---

أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان

29

الكربوهيدرات	4	الدهون	3	الفيتامينات	2	البروتينات	1
--------------	---	--------	---	-------------	---	------------	---

عند إعادة شحن المركم الرصاصي

30

تزيد نسبية الماء	4	يقل تركيز الحمض	3	ينقص التيار	2	يزيد تركيز الحمض	1
------------------	---	-----------------	---	-------------	---	------------------	---

يُنتج من تفاعل الأمونيا مع الحموض الكربوكسيلية

31

نيتريلات	4	أحماض أمينية	3	أميدات	2	أمينات	1
----------	---	--------------	---	--------	---	--------	---

الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة

32

الاحتراق	4	التكثيف	3	التكوين	2	التبيخir	1
----------	---	---------	---	---------	---	----------	---

أقوى عامل مختزل من التالي؛ جهد اختزاله فولت.

33

1.66 -	4	0.4 -	3	0.45 -	2	0.34 +	1
--------	---	-------	---	--------	---	--------	---

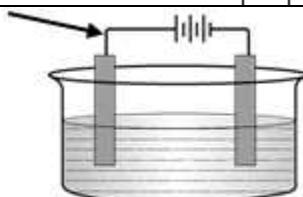
أي الأنوبيات التالية أكثر استقراراً

34

100 Fm^{257}	4	${}_{3}\text{Li}^7$	3	${}_{5}\text{B}^{15}$	2	${}_{14}\text{Si}^{28}$	1
-----------------------	---	---------------------	---	-----------------------	---	-------------------------	---

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

P ₂ O ₅	4	Ba(OH) ₂	3	HNO ₃	2	NaOBr	1	35
39.12	4	38.12	3	37.12	2	36.12	1	36
2 -	4	صفر	3	1 -	2	1+	1	37
CO	4	CaCO ₃	3	CO ₂	2	C	1	38
بروباناميد	4	أمينو بروبان	3	أمينو إيثان	2	أمينو ميثان	1	39
90 +	4	33 +	3	393.5 -	2	92.3 -	1	40
₉₀ Th ²³⁴	4	₈₉ Ac ²²⁸	3	₉₁ Pa ²³⁴	2	₈₈ Ra ²³²	1	41
CaCl ₂	4	CO ₂	3	H ₂ O	2	NH ₃	1	42
B ₁₂	4	A	3	C	2	D	1	43
CaO	4	Al ₂ O ₃	3	CaCO ₃	2	P ₂ O ₅	1	44
20	4	15	3	10	2	5	1	45
142	4	128	3	64	2	32	1	46
32.4 +	4	32.4 -	3	137 +	2	137 -	1	47
أسلاك توصيل	4	مصدر تيار	3	المصد	2	المهبط	1	48
								49
								50



الشكل المقابل رسم تخطيطي ل الخلية التحليل الكهربائي،
حيث يشير السهم إلى

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م			
582445	رقم الجلوس	احمد مقبل فرحان قاسم	الاسم
حاضر	الحالة	2300	رقم
		يونيو 13 - العين	المركز



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	مح	خطا	س	مح	خطا	س	مح	خطا	س
●	(3)	(2)	(1)	36	●	(3)	(2)	(1)	21	(5)	●	11	(5)	●	1			
(4)	(3)	(2)	(1)	37	●	(3)	(2)	(1)	22	(5)	●	12	(5)	●	2			
(4)	(3)	(2)	(1)	38	(4)	(3)	(2)	(1)	23	(5)	(5)	13	(5)	(5)	3			
(4)	(3)	(2)	(1)	39	(4)	(3)	(2)	(1)	24	(5)	●	14	(5)	(5)	4			
(4)	(3)	(2)	(1)	40	(4)	(3)	(2)	(1)	25	(5)	●	15	(5)	●	5			
●	(3)	(2)	(1)	41	(4)	(3)	(2)	(1)	26	(5)	(5)	16	(5)	●	6			
(4)	(3)	(2)	(1)	42	(4)	(3)	(2)	(1)	27	(5)	●	17	(5)	●	7			
●	(3)	(2)	(1)	43	●	(3)	(2)	(1)	28	(5)	(5)	18	(5)	(5)	8			
(4)	(3)	(2)	(1)	44	(4)	(3)	(2)	(1)	29	(5)	(5)	19	(5)	●	9			
(4)	(3)	(2)	(1)	45	(4)	(3)	(2)	(1)	30	(5)	(5)	20	(5)	(5)	10			
(4)	(3)	(2)	(1)	46	(4)	(3)	(2)	(1)	31									
(4)	(3)	(2)	(1)	47	(4)	(3)	(2)	●	32									
(4)	(3)	(2)	(1)	48	●	(3)	(2)	(1)	33									
(4)	(3)	(2)	(1)	49	(4)	(3)	(2)	●	34									
●	(3)	(2)	(1)	50	(4)	(3)	(2)	●	35									

الممورية اليمانية
وزارة التربية والتعليم
لجنة الطبيعة لامتحانات
لجان الطبيعة السرية المركزية
امتحان الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)
لعام الدراسي 1445هـ-2024م
الكلية
المادة
المحافظة
ال مديرية / العدين / اب
المركز
رقم المدرسة - العدين - العدين
رقم المدرسة
احمد مقبل فرحان قاسم
قبل فرحان قاسم
رقم الجلوس
582445
رقم تسلسلي
5

أ - يجب أن يكون تقليل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل ● و/or ○ .

- 2 - تتأكد من تطابق إجاباتك في الأماكن المخصصة لها . 3 - يمنع استخدام المسح.

4 - لن تقبل الإجابات مالم تسجل على هذه الورقة، اترك لفوسك وقتها كافية لنقل الإجابات



As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس
2	2	4	4	41	2	2	4	4	21	1	1	1	1	1
2	2	2	2	42	2	2	4	4	22	1	1	1	1	2
2	2	4	4	43	2	2	2	2	23	1	1	2	2	3
2	2	2	2	44	2	2	1	1	24	1	1	2	2	4
2	2	3	3	45	2	2	3	3	25	1	1	1	1	5
2	2	2	2	46	2	2	2	2	26	1	1	1	1	6
2	2	3	3	47	2	2	3	3	27	1	1	1	1	7
2	2	2	2	48	2	2	4	4	28	1	1	2	2	8
2	2	1	1	49	2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	4	4	50	2	2	1	1	30	1	1	2	2	10
الدرجات		العملي	عدد الأسئلة		الدرجات		العملي	عدد الأسئلة		الدرجات		العملي	عدد الأسئلة	
80.00		80	50		2		2	2	31	1		1	1	11
					2		1	1	32	1		1	1	12
					2		4	4	33	1		1	1	13
					2		1	1	34	1		1	1	14
					2		1	1	35	1		1	1	15
					2		4	4	36	1		1	1	16
					2		1	1	37	1		1	1	17
					2		3	3	38	1		1	1	18
					2		3	3	39	1		1	1	19
					2		2	2	40	1		1	1	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() النظام والوسط المحيط في العملية الأدبية معزولة حرارياً.

1

() ينبع عن التفاعل النووي أنوية جديدة.

2

() الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترونات.

3

() الماهميات من العوامل المختزلة.

4

() تزداد سرعة سخونة المادة بزيادة حرارتها النوعية.

5

() الكاثود في الخلايا الجلفانية هو القطب السالب.

6

() الدهون تحتوي على أحامض دهنية مشبعة.

7

() العناصر الواقعة أعلى السلسلة الكهروكيميائية جهود احتزازها صغيرة.

8

() يعتمد انطلاق أو امتصاص الطاقة الحرارية على المحتوى الحراري للنواتج والمقاعلات.

9

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

10

() نصف خلية الهيدروجين القياسية تحدد نوع الجهد القطب المرتبط به وقيمه.

11

() مجموعة الأمين في الحمض الأميني مسؤولة عن الخواص الحمضية.

12

() حرارة التعادل مقدار ثابت لا يتغير قيمتها بتغير قوة الحمض أو القاعدة.

13

() تدخل البروتينات في بناء الخلايا الحية.

14

() يحدث في باطن الشمس تفاعل انشطار نووي.

15

() المجموعة الوظيفية في الأمينات - NH_2 16

() التوزيع الإلكتروني لـ Sc^{21} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^2$. 17

() تميز عناصر المجموعة الانتقالية IVB بأنها صعبة الفصل من خاماتها. 18

() عدد البروتونات في C^{12} = 12 19

() عند إضافة محلول ثيوسياتات البوتاسيوم إلى محلول FeCl_3 يتكون لون أحمر دموي. 20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

يكتمل ملء المستويين الفرعيين 5S و 4d في السلسلة الانتقالية الرئيسة

21

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

تفاعل الأمينات مع حمض النيتروز لإنتاج

22

نيتريلات	4	كحولات	3	أميدات	2	أملاح امونيوم	1
----------	---	--------	---	--------	---	---------------	---

سكر ثانوي يتحلل مائيًا إلى وحدتي جلوکوز

23

الجلاكتوز	4	السكروز	3	اللاكتوز	2	المالتوز	1
-----------	---	---------	---	----------	---	----------	---

أحد خامات الحديد يحتوي على أكبر نسبة للحديد لونه

24

رمادي	4	بني	3	أحمر	2	أصفر	1
-------	---	-----	---	------	---	------	---

إذا علمت أن جهد احتزال $\text{Co} = 0.28$ فولت، وجهد أكسدة $\text{Cu} = 0.34$ فولت؛ فإن ق . د . ك = فولت.

25

0.28	4	0.34	3	0.62	2	0.06	1
------	---	------	---	------	---	------	---

يستخدم مسurer القبلة لقياس حرارة

26

التعادل	4	الاحتراق	3	التبخير	2	الذوبان	1
---------	---	----------	---	---------	---	---------	---

عجينة من $\text{Zn} + \text{KOH}$ تمثل

27

المهبط في خلية الزائق	4	المصعد في خلية خارصين - كربون	3	المهبط في الخلية القاعدية	2	المصعد في الخلية القاعدية	1
-----------------------	---	-------------------------------	---	---------------------------	---	---------------------------	---

خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي

28

الوقود	4	القاعدية	3	تنقية المعادن	2	الزائق	1
--------	---	----------	---	---------------	---	--------	---

تنميزة الفواكه بشدة حلاوتها لاحتواها على

29

اللاكتوز	4	الفركتوز	3	المالتوز	2	الجلاكتوز	1
----------	---	----------	---	----------	---	-----------	---

ينتزع الماء من الأميدات غير المستبدلة لتحضير

30

أميدات أحادية الاستبدال	4	الأمينات	3	النيتريلات	2	الحموض الأمينية	1
-------------------------	---	----------	---	------------	---	-----------------	---

الرمز ΔH_f يمثل حرارة

31

تكثيف	4	تعادل	3	احتراق	2	تكوين	1
-------	---	-------	---	--------	---	-------	---

أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد احتزاله فولت

32

$2.87 +$	4	$0.14 -$	3	$1.36 +$	2	$0.8 +$	1
----------	---	----------	---	----------	---	---------	---

النواة المشعة من التالي

33

${}_6\text{C}^{14}$	4	${}_{-7}\text{N}^{14}$	3	${}_5\text{B}^{10}$	2	${}_{26}\text{Fe}^{56}$	1
---------------------	---	------------------------	---	---------------------	---	-------------------------	---

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

النظيران (X^{27} ، X^{28}) نسبة وجودهما في عينة (15% ، 85%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =

27.15	4	27.85	3	28.15	2	28.85	1	34
-------	---	-------	---	-------	---	-------	---	----

عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_4 يساوي 35

6 +	4	6 -	3	2 -	2	2 +	1	35
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	----

أفضل القدائف النووية 36

-1 β^0	4	0n ¹	3	2He ⁴	2	1p ¹	1	36
--------------	---	-----------------	---	------------------	---	-----------------	---	----

يسمى المركب $CH_3CH_2NH_2$ 37

إيثاناميد	4	اسيتاميد	3	إيثيل أمين	2	ميثيل أمين	1	37
-----------	---	----------	---	------------	---	------------	---	----

المركب الأكثر استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية، حرارة تكوينه كيلوجول/مول.

426.8 -	4	393.5 -	3	286 -	2	1207 -	1	38
---------	---	---------	---	-------	---	--------	---	----

أحد الأكاسيد التالية يُعد قاعدياً 39

CaO	4	CO ₂	3	P ₂ O ₅	2	SiO ₂	1	39
-----	---	-----------------	---	-------------------------------	---	------------------	---	----

ناتج الأسر الإلكتروني لتواء Al^{26} 40

$^{13}Al^{28}$	4	$^{11}Na^{24}$	3	$^{12}Mg^{26}$	2	$^{15}P^{30}$	1	40
----------------	---	----------------	---	----------------	---	---------------	---	----

لتوصيب 127 جم من (Cu⁺²) وزنه الذري = 63.5 : يلزم كمية من الكهرباء مقدارها فاراد

1	4	2	3	3	2	4	1	41
---	---	---	---	---	---	---	---	----

يحدث انتقال حقيقي و كامل للإلكترونات في المركب 42

CO ₂	4	NaCl	3	HF	2	HCl	1	42
-----------------	---	------	---	----	---	-----	---	----

يساعد على امتصاص الحديد فيتامين 43

B ₁₂	4	C	3	D	2	A	1	43
-----------------	---	---	---	---	---	---	---	----

أي من التالي من مكونات الخبث 44

Ca(AlO ₂) ₂	4	Fe ₃ O ₄	3	Fe ₂ O ₃	2	FeO	1	44
------------------------------------	---	--------------------------------	---	--------------------------------	---	-----	---	----

كمية من الماء كتلتها 20 جرام ، وحرارتها النوعية = 4.18 جول/جم⁰م، زادت حرارتها عند تسخينها بمقدار 20⁰م ؛ فإن الطاقة الممتضصة جول.

1726	4	1672	3	1762	2	1627	1	45
------	---	------	---	------	---	------	---	----

يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربائي لمصهور NaCl 46

O ₂	4	H ₂	3	Cl ₂	2	Na	1	46
----------------	---	----------------	---	-----------------	---	----	---	----

إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لتواء Bi^{209} = 7.8 م.إ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = م.إ.ف.

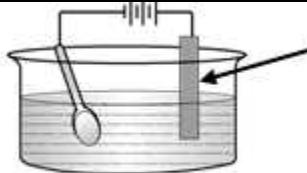
647.4	4	746.4	3	947.4	2	1630.2	1	47
-------	---	-------	---	-------	---	--------	---	----

$3Fe + 4H_2O_{(g)} \xrightarrow{\Delta} \dots + 4H_2$ 48

Fe(OH) ₃	4	Fe ₃ O ₄	3	Fe ₂ O ₃	2	FeO	1	48
---------------------	---	--------------------------------	---	--------------------------------	---	-----	---	----

في التفاعل التالي: $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O \Delta H = - 890 KJ / mol$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين كل من (CO₂ ، H₂O) على الترتيب (-286 ، 393.5) كيلوجول/مول؛ فإن حرارة تكوين CH₄ هي كيلوجول/مول.

86.5 -	4	85.5 -	3	75.6 +	2	75.5 -	1	49
--------	---	--------	---	--------	---	--------	---	----



الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى 50

أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر	3	المهبط	2	المصعد	1	50
-------------	---	-----------------	---	--------	---	--------	---	----

المركز	مصعب بن عمير - الظهار	رقمة	2217	الحالة	حاضر	الاسم	مصعب بن عمير - الظهار	اواب فيصل قاسم غالبا	رقم الجلوس	570123	الاسم
الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم	الاسم
نموذج التصحيح الإلكتروني	نحو	المادة	7	الكيمياء	الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2024م	اختبار	الكلمات المفتاحية	الكلمات المفتاحية	الكلمات المفتاحية	الكلمات المفتاحية	الكلمات المفتاحية



الجمهورية العربية وزارة التربية والتعليم المجلس التعليمي للامتحانات لجنة المطبعة السورية المركزية		
خطب الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) لعام دراسي ٢٠٢٣-٢٠٢٤ رقم ١٤٤٥		
المادة	الكلميماء	المحافظة
اب	مدیریة الظاهر مدینۃ اب	المحافظة
اب	مصعب بن عثیر - الظاهر	المركز
٢٢١٧	مطرفة	قەم المركز
١	اواب فرصل قاسم خلاب	
	ابوا بر فرسنل قاسم خلاب	
	رقم الجلوس	
570123 رقم تسليمي 43		



As Exam Paper

١- يجب أن يكون تطبيق الدائرة بقلم حاеч أسود أو أزرق بشكل كامل مثل
٢- يمنع استخدام المصحح.
٣- يمكّن من تطبيق إجاباتك في الأماكن المخصصة لها.

٤- تقبل الإجابات صالح تسويق على هذه الوّاقع، أي إن إجابتك، قتباً كائناً لتقى الإجابات

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

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() طاقة الوضع الكيميائية طاقة مخزونة ضمن الوحدات التركيبية للمادة.

1

() تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في حدوث التفاعلات الكيميائية.

2

() العامل المختزل مادة تكتسب الكترون أو أكثر أثناء التفاعل الكيميائي.

3

() الهالوجينات من العوامل المؤكسدة.

4

() العناصر الانتقالية صلبة عدا الزئبق سائل.

5

() تزداد سخونة المادة كلما زادت حرارتها النوعية.

6

() اتجاه الإلكترونات في الخلايا الجلفانية من المهيط إلى المصعد.

7

() تتوارد الحموض الأمينية الأساسية بنسبة قليلة في البروتين الحياني.

8

() تزداد جهود اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز محلول.

9

() ثعكس إشارة حرارة التفاعل عند عكس التفاعل الحراري.

10

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11

() يتضاعد غاز الأكسجين بالتحليل الكهربائي للماء عند المصعد.

12

() الأمينات الثالثية تكون روابط هيدروجينية.

13

() تستخدم المسعرات لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.

14

() يُعد زيت البرافين من مشقات المنتجات البترولية.

15

() تعتمد القبلة الانشطارية على تفاعل الاندماج النووي.

16

() المجموعة الوظيفية للنيتريلات $-CONH_2$.

17

() التوزيع الإلكتروني لـ V^{23} هو $[Ar]3d^3 4S^2$.

18

() عدد النيوترونات في Th^{234}_{90} يساوي 144.

19

() يتكون راسببني عند إضافة محلول حديقو سباتيد البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+2} .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية تنتهي بعنصر

21

اللانثانوم	4	الكادميوم	2	الخارصين	1
		الزئبق	3		

الأميد ثانوي الاستبدال ناتج من تفاعل الحموض العضوية مع

22

الأمين الثالثي	4	الأمين الأولي	2	الأمونيا	1
		الأمين الثاني			

سكر أحادي

23

السكروز	4	اللاكتوز	2	الفركتوز	1
		اللاكتوز			

تنصف أشعة جاما ب.....

24

سرعتها العالية	4	شحنتها السالبة	2	نفاذها الضعيف	1
		شحنتها الموجبة			

إذا كان جهد أكسدة $Cu = -0.34$ فولت ، وجهد أكسدة $CI = -1.36$ فولت ؛ فإن ق.د.ك للخلية = فولت.

25

2.1	4	1.7	3	2.01	2	1.02	1

العناصر التي تسوق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية

26

لها جهود اختزال عالية	4	لها سالبية عالية	2	عوامل مؤكسدة	1
		عوامل مخزلة			

مركبات عضوية نسبة O : H فيها 2 : 1

27

الزيوت	4	البروتينات	2	الدهون	1
		الكريبيدرات			

أي من التالي من تطبيقات التحليل الكهربائي

28

إنتاج مياه الشرب	4	بطارية الآلات الحاسبة	2	طلاء المعادن	3	السيارة	1

يكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل Fe في درجات الحرارة العالية مع

29

الكلور	4	حمض الكريبيتك المخفف	2	الكريبيت	3	حمض الهيدروكلوريك	1

مركبات تمتلك خواص أمفوتيكية

30

الحموض الأمينية	4	النيتريلات	2	الأمينات	1
		الحموض الكربوكسيلة			

يرمز لحرارة الاحتراق ب.....

31

ΔH_{vap}	4	ΔH_c	3	ΔH_f	2	ΔH_N	1

أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله فولت.

32

0.74 -	4	0.40 -	3	0.80 +	2	1.07 +	1

النواة المستقرة

33

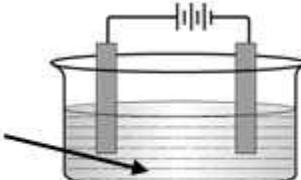
${}_7N^{15}$	4	${}_8O^{16}$	3	${}_6C^{14}$	2	${}_{11}Na^{24}$	1

النظيران (X^{53} ، X^{52}) نسبة وجودهما في عينة (16 ، 84) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X =

34

52.84	4	50.16	3	52.16	2	53.16	1

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

35	عدد تأكسد الحديد في FeCl_3 يساوي صفر 4 3 - 3 3 + 2 2 - 1						
36	الصيغة الكيميائية لخام الليمونات Fe_3O_4 4 $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 3 FeO 2 Fe_2O_3 1						
37	يسمى المركب $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$ إيثاناميد 4 بروباناميد 3 أسيتاميد 2 بروبيل أمين 1						
38	يكون في التفاعل الماصل للحرارة $\text{H}_2 = \text{H}_1$ 4 $\text{H}_2 < \text{H}_1$ 3 ΔH موجبة 2 ΔH سالبة 1						
39	المهبط في الخلية القاعدية ZnO 4 MnO_2 3 HgO 2 PbO_2 1						
40	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية، حرارة تكوينه كيلوجول / مول. 426.8 - 4 487 - 3 1207 - 2 1669.8 - 1						
41	يختزل الماجنيتات داخل الفرن العالي مكوناً + CO_2 Fe 4 Fe_3O_4 3 3FeO 2 Fe_2O_3 1						
42	يتتحول العنصر X^{Z} إلى العنصر $\text{Y}^{\text{A}-2}$ تلقائياً إذا فقد جسيم ألفا 4 فقد جسيم بيتا 3 فقد بوزيترون 2 اكتسب جسيم بيتا 1						
43	لترسيب 27 جم من (Ag^+) وزنه الذري = 108 يتلزم كمية من الكهرباء مقدارها فاراد. 0.25 4 0.5 3 1 2 1.5 1						
44	يحدث التقال حلقي و كامل للإلكترونات في المركب CaCl_2 4 CO_2 3 NO 2 NH_3 1						
45	فيتامين مهم للأنسجة الرابطة D 4 B_{12} 3 C 2 A 1						
46	أي من التالي من مكونات الشوابن في الفرن اللافح Fe_2O_3 4 SiO_2 3 CaCO_3 2 CO 1						
47	قطعة معدنية كتلتها 20 جم، فقدت حرارة 51.6 جول، عند تبريدها من 60 [°] م إلى 40 [°] م؛ فإن حرارتها النوعية = جول / جم . م ⁰ . 1.2 4 12.9 3 0.129 2 1.29 1						
48	إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي للنواة ${}_{16}^{32}\text{S}$ تساوي (8.5) م.إف، فإن طاقة الترابط النووي = م.إف. 270 4 28.3 3 136.05 2 272 1						
49	في التفاعل: $\text{NO} + 0.5 \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$ ، إذا علمت أن حرارة تكوين (NO_2) على الترتيب (33.9+ ، 90.37+) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة التفاعل كيلوجول / مول. 56.47- 4 56.47+ 3 124.27+ 2 124.27- 1						
50	الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربائي، حيث يشير السهم إلى  محلول الكتروليتي 4 مصدر تيار 3 الكاثود 2 الألود 1						

المركز	عبدالغنى الحروي - حيفان	رقمة	1952	الحالة	حاضر	الاسم	علاء جميل محمد سعيد	رقم الجلوس	551508	الاسم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2024م	المادة	الكيمياء	نموذج التصحيح الإلكتروني
--------	-------------------------	------	------	--------	------	-------	---------------------	------------	--------	-------	--------------------------------------------------------------------------	--------	----------	--------------------------



الجمهورية اليمنية	
وزارة التربية والتعليم	
المجنة العليا للإختبارات	
لجنة المطبعة المسيرة المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)	
للعام الدراسي ١٤٤٥هـ-٢٠٢٣م	
الكليماء	المادة
مديرية جيزان - إنجر	نزع المحافظة
عبدالغافي الحروفي - حيستان	المركز
مطروف	١٩٥٢
علماء جبل محمد سعيد	
سلال حصل محمد سعيد	
رقم الجلوس	
551508	
٨	رقم تسليمي

١- يجب أن يكون تطبيق الدائرة يعلم حاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل  ٢- تأكيد من تطبيق الأدوات في الأماكن المخصصة لها. ٣- منع استخدام المصحف ٤- أن تنقل الأحاديث مالم تتم تسجيل على هذه الورقة، اترك لفوسك وفتاً كافية لنقل الأحاديث



As Usual Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.
2	2	2	2	41
2	2	4	4	42
2	2	4	4	43
2	2	4	4	44
2	2	2	2	45
2	2	3	3	46
2	2	2	2	47
2	2	1	1	48
2	2	4	4	49
2	2	4	4	50
الدرجات		المطلوب	عدد الاستئلة	
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	2	2	21	1	1	1	1	1
2	2	3	3	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	2	2	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	4	4	29	1	1	1	1	9
2	2	4	4	30	1	1	1	1	10
2	2	3	3	31	1	1	1	1	11
2	2	1	1	32	1	1	1	1	12
2	2	3	3	33	1	1	2	2	13
2	2	2	2	34	1	1	1	1	14
2	2	2	2	35	1	1	1	1	15
2	2	3	3	36	1	1	2	2	16
2	2	3	3	37	1	1	2	2	17
2	2	2	2	38	1	1	1	1	18
2	2	3	3	39	1	1	1	1	19
2	2	1	1	40	1	1	2	2	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() العملية الأيزوثرمية تغير يحدث في النظام عند درجة حرارة معينة.

1

() تتأثر التفاعلات النووية بالضغط والتركيز ودرجة الحرارة.

2

() الأفراد الأولى من الأمينات سريعة الذوبان في الماء.

3

() تحدث أكسدة لعامل المختزل.

4

() كبريتيد الهيدروجين من العوامل المؤكسدة.

5

() يستخدم البلاطين في صناعة أدوات المختبر.

6

() يسخن الماء أسرع من الحديد.

7

() الزيوت تحتوي على حموض دهنية مشبعة.

8

() العناصر أعلى السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

9

() تحرق العناصر الفلزية واللافازية مكونة أكسيد.

10

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11

() تقل قيمة جهد اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز محلول.

12

() حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات.

13

() المجموعة الوظيفية في الجلوكوز أليده.

14

() الانشطار النووي أخطر من الاندماج النووي.

15

() التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^4$.

16

() عدد النيوكليلونات في $\text{U}^{238}_{92} = 92$.

17

() يمثل الرمز $\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}^{2+}$ نصف خلية تفاعل اختزال.

18

() تميز الحموض الأمينية بوجود مجموعتي $-\text{COOH}$ و $-\text{NH}_2$.

19

() يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3} .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

تحضر النيتيريلات من نزع جزء من

21

أميد ثانوي الاستبدال	4	أميد غير مستبدل	3	أمين	2	حمض أميني	1
----------------------	---	-----------------	---	------	---	-----------	---

سكر أحادي

22

نشا	4	فركتوز	3	مالتوز	2	لاكتوز	1
-----	---	--------	---	--------	---	--------	---

يتوارد الحديد بنسبة تتراوح ما بين 45 - 50 % في خام

23

السيديريت	4	الليمونايت	3	الهيمنايت	2	الماجنيتايت	1
-----------	---	------------	---	-----------	---	-------------	---

إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي +1.07 فولت ، وجهد أكسدة Y يساوي -0.54 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

24

0.5	4	0.53	3	1.63	2	1.61	1
-----	---	------	---	------	---	------	---

تغير حراري يصاحبه امتصاص حرارة

25

الاحتراق	4	الاكتيف	3	الانصهار	2	التعادل	1
----------	---	---------	---	----------	---	---------	---

خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي

26

المركب الرصاصي	4	القادعية	3	الزبيق	2	تنقية المعادن	1
----------------	---	----------	---	--------	---	---------------	---

المبرد في المفاعل النووي

27

الكوبالت	4	الصوديوم	3	البورون	2	الكاesium	1
----------	---	----------	---	---------	---	-----------	---

زيت الزيتون من أنواع

28

الليبيادات	4	الكريبوهيدرات	3	الفيتامينات	2	البروتينات	1
------------	---	---------------	---	-------------	---	------------	---

فيتامين مهم لصحة العيون

29

C	4	D	3	A	2	E	1
---	---	---	---	---	---	---	---

إذا علمت ان طاقة الترابط النووي لنواة X تساوي 4.446 م.إف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي تساوي 2.223 م.إف؛ فإن عدد النيوكليلونات

30

2	4	3	3	5	2	9	1
---	---	---	---	---	---	---	---

نتائج تفاعل أمين أولى مع الأحماض الكربوكسيلية

31

نيتريل	4	حمض أميني	3	أميد أحادي الاستبدال	2	أميد غير مستبدل	1
--------	---	-----------	---	----------------------	---	-----------------	---

عناصر السلسلة الانتقالية الرئيسية الثالثة تبدأ بعنصر

32

Ac^{89}	4	La^{57}	3	γ^{39}	2	Sc^{21}	1
------------------	---	------------------	---	---------------	---	------------------	---

يرمز لحرارة التعادل ب.....

33

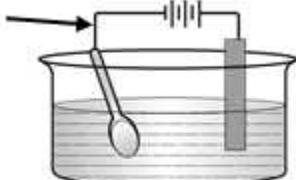
ΔH_f	4	ΔH_c	3	ΔH_N	2	ΔH_s	1
--------------	---	--------------	---	--------------	---	--------------	---

العامل المختزل الأضعف من التالي ، جهد اختزاله فولت

34

1.07 +	4	0.8 +	3	0.74 -	2	0.25 -	1
--------	---	-------	---	--------	---	--------	---

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

							النواة المستقرة 35
$^{15}_7N$	4	$^{16}_8O$	3	$^{14}_6C$	2	$^{24}_{11}Na$	1
النظيران (X^{14} ، X^{12}) نسبه وجودهما في عينة (90% ، 10%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية $X =$ 36							
12.2	4	13.2	3	13	2	12.6	1
عدد تأكسد الفوسفور في H_3PO_4 يساوي 37							
1+ 4 5+ 3 صفر 2 - 2 - 1							
$^{14}_6C \rightarrow ^{13}_6C + \beta^0$ العنصر المكون في المعادلة النووية: 38							
$^{13}_6C$	4	$^{12}_6C$	3	$^{15}_7N$	2	$^{14}_7N$	1
يسمى المركب CH_3CONH_2 39							
ميثيل أمين 4 بروباميد 3 أسيتاميد 2 أمينو إيثان 1 يمثل MnO_2 المهبط في 40							
خلية الوقود 4 خلية الزنبق 3 الخلية القاعدية 2 المركم الرصاصي 1 41							
المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ، حرارة تكوينه كيلوجول / مول.							
426.8 - 4 92.3+ 3 110.5 - 2 34+ 1 يختزل أكسيد الحديد II في الفرن اللافح إلى 42							
Fe 4 $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$ 3 Fe_3O_4 2 Fe_2O_3 1 الكتلة المترسبة من (Zn^{2+}) وزنه الذري = 65 ، عند مرور 1.5 فاراد تساوي جم. 43							
52.5 4 48.75 3 49.75 2 75.32 1 يحدث انتقال حقيقى وكامل للإلكترونات في المركبات التالية ؛ عدا 44							
NH_3 4 $CaCl_2$ 3 KBr 2 NaF 1 أي من التالي من مكونات الشحنة 45							
$CaCO_3$ 4 $Ca_3(PO_4)_2$ 3 $Ca(AIO_2)_2$ 2 $CaSiO_3$ 1 كتلة معدن 20 جرام، امتصت حرارة مقدارها 89.8 جول، فارتفعت درجة حرارتها بمقدار $10^{\circ}M$ ؛ فإن الحرارة النوعية لها = جول/جم. 46							
449 4 44.9 3 0.449 2 4.49 1 يتكون عند المهبط بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب خاملة 47							
H_2 4 O_2 3 Cl_2 2 Na 1 يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويكون 48							
$FeCl_2 + H_2 \rightarrow FeCl_3 + H_2$ 4 3 2 1 من التفاعل التالي: $NO + 0.5O_2 \rightarrow NO_2 \Delta H = -56.47 KJ/mol$ ؛ إذا كانت حرارة تكوين $NO_2 = 33.9+ KJ/mol$ فإن حرارة تكوين $NO =$ كيلوجول/مول. 49							
22.57+ 4 22.57 - 3 90.37+ 2 90.37 - 1							
							الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى 50
أسلاك توصيل 4 بطارية 3 المهبط 2 المصعد 1							

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م			
453908	رقم الجلوس	سارة محمد أمين محمد عريمان	
حاضر	الحالة	421	رقمة
		الامام علي شملان (1) - همدان	المركز



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	صح	خطأ	س	صح	خطأ	س	صح	خطأ	1
●	(3)	(2)	(1)	36	(4)	●	(2)	(1)	21	(5)	●	11	(5)	●	1			
(4)	●	(2)	(1)	37	(4)	●	(2)	(1)	22	(5)	●	12	(5)	●	2			
(4)	●	(2)	●	38	(4)	(3)	●	(1)	23	(5)	●	13	(5)	●	3			
(4)	●	(2)	(1)	39	(4)	●	(2)	(1)	24	(5)	●	14	(5)	●	4			
(4)	●	(2)	(1)	40	(4)	●	(2)	(1)	25	(5)	●	15	(5)	●	5			
(4)	●	(2)	(1)	41	(4)	(3)	(2)	●	26	(5)	●	16	(5)	●	6			
●	(3)	(2)	(1)	42	(4)	●	(2)	(1)	27	(5)	●	17	(5)	●	7			
(4)	●	(2)	(1)	43	●	(3)	(2)	(1)	28	(5)	●	18	(5)	●	8			
●	(3)	(2)	(1)	44	(4)	(3)	●	(1)	29	(5)	●	19	(5)	●	9			
●	(3)	(2)	(1)	45	●	(3)	(2)	(1)	30	(5)	●	20	(5)	●	10			
(4)	●	(1)	46	(4)	(3)	●	(1)	31										
●	(3)	(2)	(1)	47	(4)	●	(2)	(1)	32									
●	(3)	(2)	(1)	48	(4)	(3)	●	(1)	33									
(4)	●	(1)	49	●	(3)	(2)	(1)	34										
●	(3)	(2)	(1)	50	(4)	●	(2)	(1)	35									

المملوكة المغربية
وزارة التربية والتعليم
المجنة العليا لامتحانات
لجنة الظبيعة المسيرة المركزية

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)
لعام دراسي 1445-2023م

المادة
المحفظة
العنوان
الإسم على شملان (1) - همدان
المركز

رقم الملف
نارة محمد أمين محمد عريمان

رقم الجلوس
محمد أمين محمد عريمان

رقم تسلسلي
453908

رقم مظروف
153

غائب
غش
شفع
تلفون
آخرى

- 1- يجب أن يكون تطبيق الدائرة ينظم حاصل أو أزرق مشكل كامل متال
2- تأكيد من تطبيق الإجابات في الأماكن المخصصة لها
3- يمنع استخدام المصحح
4- لن تقبل الإجابات مالم تتجه على هذه الورقة، اترك لتفصيل وقتاً كافياً لنقل الإجابات



As Exam Paper

رس	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس
41	2	2	3	3	42	2	2	3	3	21	1	1	1	1	1
43	2	2	3	3	44	2	2	2	2	23	1	1	1	1	3
44	2	2	4	4	45	2	2	3	3	24	1	1	1	1	4
45	2	2	4	4	46	2	2	3	3	25	1	1	2	2	5
46	2	2	2	2	47	2	2	1	1	26	1	1	1	1	6
47	2	2	4	4	48	2	2	3	3	27	1	1	2	2	7
48	2	2	4	4	49	2	2	4	4	28	1	1	2	2	8
49	2	2	2	2	50	2	2	2	2	29	1	1	1	1	9
50	2	2	4	4		2	2	4	4	30	0	1	2	1	10
79.00	الدرجات	العظمى	عدد الأسئلة			1	1	1	1	31	1	1	1	1	11
						2	2	3	3	32	1	1	2	2	12
						2	2	2	2	33	1	1	1	1	13
						2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
						2	2	3	3	35	1	1	2	2	15
						2	2	4	4	36	1	1	2	2	16
						2	2	3	3	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	2	2	40	1	1	1	1	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() العملية الأيزوثرمية تغير يحدث في النظام عند درجة حرارة معينة.

1

() تتأثر التفاعلات النووية بالضغط والتركيز ودرجة الحرارة.

2

() الأفراد الأولى من الأمينات سريعة الذوبان في الماء.

3

() تحدث أكسدة لعامل المختزل.

4

() كبريتيد الهيدروجين من العوامل المؤكسدة.

5

() يستخدم البلاطين في صناعة أدوات المختبر.

6

() يسخن الماء أسرع من الحديد.

7

() الزيوت تحتوي على حموض دهنية مشبعة.

8

() العناصر أعلى السلسلة الكهروكيميائية عوامل مختزلة.

9

() تحرق العناصر الفلزية واللافازية مكونة أكسيد.

10

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

11

() تقل قيمة جهد اختزال الأيونات الموجبة بزيادة تركيز محلول.

12

() حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات.

13

() المجموعة الوظيفية في الجلوکوز أدهيد.

14

() الانشطار النووي أخطر من الاندماج النووي.

15

() التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^4$.

16

() عدد النيوكليونات في U^{238}_{92} = 92 .

17

() يمثل الرمز $\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}^{2+}$ نصف خلية تفاعل اختزال.

18

() تميز الحموض الأمينية بوجود مجموعتي $-\text{COOH}$ و $-\text{NH}_2$.

19

() يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3} .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

تحضر الثيتريلات من نزع جزء من

21

أميد ثانوي الاستبدال	4	أميد غير مستبدل	3	أمين	2	حمض أميني	1
----------------------	---	-----------------	---	------	---	-----------	---

سكر أحادي

22

نشا	4	فركتوز	3	مالتوز	2	لاكتوز	1
-----	---	--------	---	--------	---	--------	---

يتوارد الحديد بنسبة تتراوح ما بين 45 - 50 % في خام

23

السيديريت	4	الليمونايت	3	الهيمنايت	2	الماجنيتايت	1
-----------	---	------------	---	-----------	---	-------------	---

إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي + 1.07 فولت ، وجهد أكسدة Y يساوي - 0.54 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

24

0.5	4	0.53	3	1.63	2	1.61	1
-----	---	------	---	------	---	------	---

تغير حراري يصاحبه انتصاص حرارة

25

الاحتراق	4	الاكتيف	3	الانصهار	2	التعادل	1
----------	---	---------	---	----------	---	---------	---

خلية كهروكيميائية يحدث فيها تفاعل غير تلقائي

26

المركب الرصاصي	4	القادعية	3	الزبيق	2	تنقية المعادن	1
----------------	---	----------	---	--------	---	---------------	---

المبرد في المفاعل النووي

27

الكوبالت	4	الصوديوم	3	البورون	2	الكاديميوم	1
----------	---	----------	---	---------	---	------------	---

زيت الزيتون من أنواع

28

الليبيادات	4	الكريبوهيدرات	3	الفيتامينات	2	البروتينات	1
------------	---	---------------	---	-------------	---	------------	---

فيتامين مهم لصحة العيون

29

C	4	D	3	A	2	E	1
---	---	---	---	---	---	---	---

30

إذا علمت ان طاقة الترابط النووي لنواة X تساوي 4.446 م.إف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي تساوي 2.223 م.إف؛ فإن عدد النيوكليونات

2	4	3	3	5	2	9	1
---	---	---	---	---	---	---	---

ناتج تفاعل أمين أولى مع الأحماض الكربوكسيلية

31

نيتريل	4	حمض أميني	3	أميد أحادي الاستبدال	2	أميد غير مستبدل	1
--------	---	-----------	---	----------------------	---	-----------------	---

عناصر السلسلة الانتقالية الرئيسية الثالثة تبدأ بعنصر

32

Ac^{89}	4	La^{57}	3	Y^{39}	2	Sc^{21}	1
------------------	---	------------------	---	-----------------	---	------------------	---

يرمز لحرارة التعادل ب.....

33

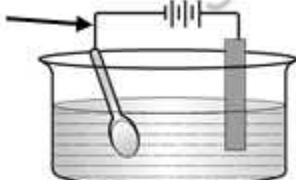
ΔH_f	4	ΔH_c	3	ΔH_N	2	ΔH_s	1
--------------	---	--------------	---	--------------	---	--------------	---

العامل المختزل الأضعف من التالي ، جهد اختزاله فولت

34

1.07 +	4	0.8 +	3	0.74 -	2	0.25 -	1
--------	---	-------	---	--------	---	--------	---

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

							النواة المستقرة 35
${}_{7}N^{15}$	4	${}_{8}O^{16}$	3	${}_{6}C^{14}$	2	${}_{11}Na^{24}$	1
النظيران (X^{14} ، X^{12}) نسبه وجودهما في عينة (90% ، 10%) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية $X =$ 36							
12.2	4	13.2	3	13	2	12.6	1
عدد تأكسد الفوسفور في H_3PO_4 يساوي 37							
1+	4	5+	3	صفر	2	2-	1
${}_{6}C^{14} \rightarrow {}_{6}C^{14} + \beta^0$ العنصر المكون في المعادلة النووية: 38							
${}_{6}C^{13}$	4	${}_{6}C^{12}$	3	${}_{7}N^{15}$	2	${}_{7}N^{14}$	1
يسمى المركب CH_3CONH_2 39							
ميثيل أمين 4	4	بروباميد	3	أسيتاميد	2	أمينو إيثان	1
يمثل MnO_2 المهبط في 40							
خلية الوقود 4	4	الخلية القاعدية	3	الخلية الزنبق	2	المركم الرصاصي	1
المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية ، حرارة تكوينه كيلوجول / مول.							
426.8 - 4	4	92.3+	3	110.5 -	2	34+	1
يختزل أكسيد الحديد II في الفرن اللافح إلى 41							
Fe 4	4	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	3	Fe_3O_4	2	Fe_2O_3	1
الكتلة المترسبة من (Zn^{2+}) وزنه الذري = 65 ، عند مرور 1.5 فاراد تساوي جم. 42							
52.5 4	4	48.75	3	49.75	2	75.32	1
يحدث انتقال حقيقى وكامل للإلكترونات في المركبات التالية ؛ عدا 43							
NH ₃ 4	4	CaCl ₂	3	KBr	2	NaF	1
أي من التالي من مكونات الشحنة 44							
CaCO ₃ 4	4	Ca ₃ (PO ₄) ₂	3	Ca(AlO ₂) ₂	2	CaSiO ₃	1
كتلة معدن 20 جرام، امتصت حرارة مقدارها 89.8 جول، فارتفعت درجة حرارتها بمقدار 10° م؛ فإن الحرارة النوعية لها = جول/جم. 45							
449 4	4	44.9	3	0.449	2	4.49	1
يتكون عند المهبط بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم باستخدام أقطاب خاملة 46							
H ₂ 4	4	O ₂	3	Cl ₂	2	Na	1
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويكون 47							
FeCl ₂ +H ₂ 4	4	FeCl ₃ +H ₂	3	FeCl ₂	2	FeCl ₃	1
من التفاعل التالي: NO + 0.5O ₂ → NO ₂ $\Delta H = -56.47 \text{ KJ/mol}$ ؛ إذا كانت حرارة تكوين NO ₂ = 33.9+ كيلوجول/مول؛ فإن حرارة تكوين NO كيلوجول/مول. 48							
22.57+ 4	4	22.57 -	3	90.37+	2	90.37 -	1
 الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى 49							
أسلاك توصيل 4	4	بطارية	3	المهبط	2	المصدع	1

المركز	ش/ الثلاثيا - المدينة	رقمة	الحالة	1302	501113	اسم
حضر	سعد محمد سعد سعد الرداعي	رقم الجلوس	501113	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2024م	الاسم	نموذج التصحيح الإلكتروني
المادة	الكيمياء	7				



الجمهورية العربية المندوبية وزارة التربية والتعليم المؤسسة العامة للامتحانات		لتحقيق المطبعة السرية المركزية
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي ١٤٤٥-٢٠٢٣م		
الكتيباء	النقطة	المادة
ذمار	٣٠٢	المحافظة
مديرية		المركز
ش/ الداريا - المدينة		رقم المركز
متوسط نمار		
الكتيباء		
٣		
مطرفي		
سعد محمد سعد احمد الرداعي		
محمد محمد محمد محمد المولوي		
رقم الجلوس		
501113		
٢٢٦	رقم تسليمي	

- ١- يجب أن يكون تطبيق الدائرة يقلم جافاً أندرويد أو أزرق بشكل كامل مثل ويندوز
- ٢- تأكد من تطبيق احياتك في الأماكن المخصصة لها.
- ٣- بمعنى استخدام المصادر
- ٤- لن تقبل الاحيادات مالم تسجل على هذه الورقة، اترك لنفسك وقتاً كافياً لنقل الاحيادات



As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	3	3	41
2	2	4	4	42
2	2	3	3	43
2	2	4	4	44
2	2	4	4	45
2	2	2	2	46
2	2	4	4	47
2	2	4	4	48
2	2	2	2	49
2	2	4	4	50
الدرجات		المطلوب	عدد الاستئلة	
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	3	3	21	1	1	1	1	1
2	2	3	3	22	1	1	2	2	2
2	2	2	2	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	24	1	1	1	1	4
2	2	3	3	25	1	1	2	2	5
2	2	1	1	26	1	1	1	1	6
2	2	3	3	27	1	1	2	2	7
2	2	4	4	28	1	1	2	2	8
2	2	2	2	29	1	1	1	1	9
2	2	4	4	30	1	1	1	1	10
2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
2	2	3	3	32	1	1	2	2	12
2	2	2	2	33	1	1	1	1	13
2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
2	2	3	3	35	1	1	2	2	15
2	2	4	4	36	1	1	2	2	16
2	2	3	3	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	2	2	40	1	1	1	1	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() الضغط من خواص النظام التي يمكن قياسها.

() تمثل التفاعلات الكيميائية بمعدلات موزونة وفقاً لقانون بقاء الكتلة.

() المجموعة الوظيفية للأمينات CN -

() العامل المخترل مادة تكتسب الكترون أو أكثر أثناء التفاعلات الكيميائية.

() الالهوجينات عوامل مؤكسدة.

() المحتوى الحراري للنواج أكبر من المحتوى الحراري للتفاعلات في التفاعل الطرد للحرارة.

() الكاثود القطب السالب في الخلية الجلفانية.

() المجموعة الوظيفية في الجلوکوز كيتون.

() العنصر الذي جهد احتزازه أكبر يختزل أولأ عند المهيض في الخلية الجلفانية.

() يكتسب الحديد حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

() العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مؤكسدة.

() الجلابيسين من المجموعتين الأمينية أحادية الأمينو ، أحادية الكربوكسيل.

() يهتم خبراء التغذية بدراسة القيم الحرارية للأغذية.

() تعرض الزيوت لدرجة حرارة مرتفعة تؤدي إلى تكوين الدهيدات وكيتونات.

() نقل طاقة الترابط النووي بزيادة عدد النيوكليونات.

() التوزيع الإلكتروني لـ Sc^{21} هو $[\text{Ar}]3d^1 4s^2$.

() تميز عناصر المجموعة الانتقالية IB بنشاطها الكيميائي.

() عدد البروتونات في La^{146} يساوي 57.

() يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3} .

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية (4d) تتبع الدورة في الجدول الدوري.

السادسة	4	الرابعة	3	الخامسة	2	الثالثة	1	21
أميدات	4	نتريلات	3	حموض هيدروكسيلية	2	أمينات أولية	1	22
السكروز	4	النشا	3	الفركتوز	2	الجلوكوز	1	23
زيادة تركيز الحمض	4	يقص التيار	3	تنقق جسيمات ألفا وأشعة جاما في	2	السرعة	1	24
الكتلة المكافئة	4	الكتلة	3	الشحنة	2	تأثيرها على الألواح الحساسة		
إذا علمت أن جهد احتزاز النحاس = + 0.34 فولت ، وجهد احتزاز الخارجيين = - 0.76 فولت، فإن ق.د.ك = ... فولت	2.2	0.24	3	1.1	2	0.42	1	25
عدد وحدات الفاراد اللازمة لترسيب مول من ذرات العنصر تساوي	E	4	C	3	A	2	D	1
الكتلة المترسبة	4	تكافؤ العنصر	3	الوزن الذري	2	الكتلة المكافئة	1	29
إذا كانت طاقة الترابط النووي لنواة العنصر X تساوي 1786 م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط تساوي 7.6 م.إ.ف ؛ فإن العدد الكتالي يساوي	253	4	235	3	245	2	255	1
تفاعل الأمينات مع لتعطي كحولات مناظرة لها.	1.28 -	4	0.79 -	3	0.28+	2	0.74+	1
نوابن ذوبان الرمز ΔH_{fus} يمثل حرارة	$^{26}\text{Fe}^{56}$	4	$^{18}\text{Ar}^{40}$	3	$^{19}\text{K}^{39}$	2	$^{13}\text{Al}^{27}$	1

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

النظيران (X^{50} ، X^{51}) نسبة وجودهما في عينة (99 ، 1) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر $X = \dots$

35

55.99 **4** **52** **3** **50.99** **2** **50** **1**

عدد تأكسد الكبريت في SO_2 يساوي
.....

36

4 - **4** **4+** **3** **2+** **2** **2 -** **1**

يُعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام
.....

37

Fe₂O₃.nH₂O **4** **FeS** **3** **Fe₂O₃** **2** **Fe₃O₄** **1**

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

38

بيريدين **4** **بيريدين** **3** **بنزاميد** **2** **أنيلين** **1**

تنطلق من المعادلة: $\text{H}_2\text{O}_{(g)} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ حرارة
.....

39

تكوين **4** **ذوبان** **3** **تبخير** **2** **تكثيف** **1**

المهبط في الخلية القاعدية
.....

40

MnO₂ **4** **HgO** **3** **Zn** **2** **Pb** **1**

المركب الأكثر استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية حرارة تكوينه كيلوجول / مول .

41

92.3 - **4** **49.4+** **3** **90.37+** **2** **33.9+** **1**

يختزل الماجنتيات داخل الفرن العالي مكوناً
.....

42

Fe₃O₄ **4** **FeO** **3** **Fe** **2** **Fe₂O₃** **1**

تحول نواة C^{14} إلى N^{14} يكون مصحوباً بفقدان
.....

43

جسيم بيتا **4** **جسيم ألفا** **3** **بوزيترون** **2** **بروتون** **1**

لتوصيب 30 جم من (Ca^{+2}) وزنه الذري = 40 بالتحليل الكهربائي تحتاج كمية من الكهرباء قدرها فاراد .

44

2 **4** **1** **3** **1.5** **2** **2.5** **1**

يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب
.....

45

CO₂ **4** **NaCl** **3** **HCl** **2** **NH₃** **1**

من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللافح
.....

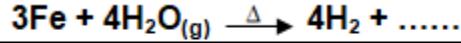
46

CaSiO₃ **4** **CaCO₃** **3** **P₂O₅** **2** **CaO** **1**

سخن معدن كتلته 20 جم ، وحرارته النوعية 0.5 جول / جم.⁰ م ; فارتفعت درجة حرارته بمعدل 10⁰ م ; كمية الحرارة المكتسبة تساوي جول .

47

600 **4** **500** **3** **200** **2** **100** **1**



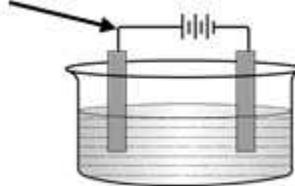
48

Fe₂O₃.nH₂O **4** **Fe₃O₄** **3** **FeO** **2** **Fe₂O₃** **1**

من التفاعل: $\text{CO} + 0.5 \text{ O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$ $\Delta H = - 283 \text{ KJ/mol}$ إذا كانت حرارة تكوين CO_2 تساوي - 110.5 كيلوجول / مول ؛
فإن حرارة تكوين CO_2 تساوي كيلوجول / مول .

49

393.5+ **4** **393.5 -** **3** **172.5+** **2** **172.5 -** **1**



الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربائي،
حيث يشير السهم إلى
.....

50

أسلاك توصيل **4** **مصدر تيار مستمر** **3** **المهبط** **2** **المصد** **1**



الجمهورية اليمنية وزارة التربية والتعليم المهنة العليا لامتحارات لجنة الطبيعة المنية المركزية			
اختبار الشهادة القانوية العامة (الفصل العلمي) لعام الدراسي ١٤٤٥هـ-٢٠٢٣-٢٠٢٤م			
الكميات		المادة	
نوع التجربة المعاصرة		المحاكاة	
محلات الدين الحسن - التغزير		المركز	
ظروف		١٩٠٤	
جد جمال عبد غالب عثمان		١٠٠	
تصنيف علم درا		ق.م. الد.	
رقم الجلوس			
545174			
33		رقم تسليمي	

الرقم	الخطا	الصحيح	الخطا	الصحيح	الرقم	الخطا	الصحيح	الخطا	الصحيح	الرقم	الخطا	الصحيح	الخطا	الصحيح
٤	٣	٢	١	٥	٤	٣	٢	١	٦	٧	٦	٨	٧	٩
(٤)	(٣)	(٢)	(١)	٣٦	(٤)	(٣)	(٢)	(١)	٢١	(٤)	(٣)	١١	(٢)	١
(٤)	(٣)	(٢)	(١)	٣٧	(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٢٢	(٣)	(٢)	١٢	(٤)	٢
(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٣٨	(٣)	(٢)	(١)	(٠)	٢٣	(٣)	(٢)	١٣	(٣)	٣
(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٣٩	(٣)	(٢)	(١)	(٠)	٢٤	(٣)	(٢)	١٤	(٣)	٤
(٠)	(٣)	(٢)	(١)	٤٠	(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٢٥	(٣)	(٢)	١٥	(٣)	٥
(٠)	(٣)	(٢)	(١)	٤١	(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٢٦	(٣)	(٢)	١٦	(٣)	٦
(٤)	(٣)	(٢)	(١)	٤٢	(٣)	(٢)	(١)	(٠)	٢٧	(٣)	(٢)	١٧	(٣)	٧
(٠)	(٣)	(٢)	(١)	٤٣	(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٢٨	(٣)	(٢)	١٨	(٣)	٨
(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٤٤	(٤)	(٣)	(٠)	(١)	٢٩	(٣)	(٠)	١٩	(٣)	٩
(٤)	(٣)	(٠)	(١)	٤٥	(٤)	(٠)	(٢)	(١)	٣٠	(٣)	(٠)	٢٠	(٣)	١٠
(٤)	(٣)	(٠)	(١)	٤٦	(٤)	(٣)	(٠)	(١)	٣١					
(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٤٧	(٣)	(٢)	(١)	(٠)	٣٢					
(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٤٨	(٣)	(٢)	(١)	(٠)	٣٣					
(٤)	(٣)	(٢)	(٠)	٤٩	(٣)	(٢)	(١)	(٠)	٣٤					
(٣)	(٢)	(٠)	(١)	٥٠	(٤)	(٣)	(٠)	(١)	٣٥					

- ٤- يجب ان يكون تقطيل الدافرة قلم حات اسود او ازرق سلك كامل مثال
٥- ٢- ناكل من تقطيل اجهالاته في الامكان الحمசة . ٣- ٤- ان تقطيل الاجهارات لم يتم تسجيل في هذه الورقة، اترك لفتسه وفاقياً يطبع استعداد المصطفى .



Ans Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.
2	2	4	4	41
2	2	3	3	42
2	2	4	4	43
2	2	2	2	44
0	2	2	3	45
2	2	2	2	46
2	2	1	1	47
2	2	3	3	48
2	2	3	3	49
2	2	4	4	50
الدرجات		العظمى	عدد الاستئلة	
77.00		80	50	

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	3	3	21	1	1	1	1	1
2	2	1	1	22	1	1	1	1	2
2	2	4	4	23	1	1	2	2	3
2	2	4	4	24	1	1	2	2	4
2	2	2	2	25	1	1	1	1	5
2	2	1	1	26	1	1	2	2	6
2	2	4	4	27	1	1	2	2	7
2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	2	2	29	1	1	1	1	9
2	2	3	3	30	1	1	1	1	10
2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
2	2	4	4	32	1	1	2	2	12
2	2	4	4	33	1	1	1	1	13
2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
2	2	2	2	35	0	1	2	1	15
2	2	3	3	36	1	1	2	2	16
2	2	2	2	37	1	1	1	1	17
2	2	1	1	38	1	1	2	2	18
2	2	1	1	39	1	1	1	1	19
2	2	4	4	40	1	1	1	1	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() العملية الأدبية تسمح بالانتقال الحراري بين النظام والوسط المحيط.

1

() يصاحب التفاعلات الكيميائية انطلاق أشعة.

2

() الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد إلكترون أو أكثر.

3

() كبريتيد الهيدروجين من العوامل المختزلة.

4

() يمتلك العنصر الاتنقالي مستوى فرعيا d أو f مملوء جزئياً بالإلكترونات.

5

() يكتسب الماء حرارة أسرع من الحديد عند تسخينه.

6

() جهد الاختزال: ميل الأيونات لاكتساب إلكترونات من أقطابها.

7

() الخبز من مصادر الكربوهيدرات.

8

() التفاعلات التقائية تحدث في الخلايا الكهروكيميائية.

9

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

10

() يتضاعد غاز الهيدروجين بالتحليل الكهربائي للماء عند المصعد.

11

() مجموعة الكربوكسيل في المجموع الأمينية مسؤولة عن الخواص الحمضية.

12

() يستخدم مسغر القليلة في قياس حرارة الاحتراق للمواد الغذائية .

13

() تعمل الإنزيمات على إنعام العمليات الحيوية بسرعة عالية.

14

() يستخدم مطياف الكتلة في معرفة عدد النظائر للعنصر الواحد.

15

() الصيغة العامة للأمينيات الثالثية $N - R_3$.

16

() التوزيع الإلكتروني لـ Mn^{25} هو .

17

() عدد الجسيمات النوية في $_{11}Na^{22} = 22$.

18

() إشارة ΔH سالبة في التفاعلات الماصة للحرارة.

19

() يتكون راسب أزرق قاتم عند إضافة محلول $NaOH$ إلى محلول Fe^{+2} .

20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

يتم ملء المستوى الفرعي 5f في الدورة

21

الرابعة	1	الخامسة	2	الستادة	3	4	السابعة
---------	---	---------	---	---------	---	---	---------

تفاعل خسف هو فمان يحدث ل.....

22

الأمينات	1	الأميدات	2	الحموض الأمينية	3	4	النيتريلات
----------	---	----------	---	-----------------	---	---	------------

يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في

23

عدد ذرات الكربون	1	عدد ذرات الأكسجين	2	المجموعة الوظيفية	3	عدد ذرات الهيدروجين	4	الستادة	4	الرابعة
------------------	---	-------------------	---	-------------------	---	---------------------	---	---------	---	---------

أفضل الفنائف النوية

24

النيوترون	1	البوزيترون	2	بيتا	3	4	جاما
-----------	---	------------	---	------	---	---	------

إذا علمت أن جهد اختزال Ag يساوي + 0.8 فولت، وجهد اختزال Fe يساوي - 0.45 فولت ، فإن جهد الخلية = فولت .

25

1.45	1	2	0.35	3	1.25	4	2.23
------	---	---	------	---	------	---	------

تغير حراري فيزيائي حرارة

26

الذوبان	1	التعادل	2	الاحتراق	3	الستادة	4	التكوين
---------	---	---------	---	----------	---	---------	---	---------

تستخدم لإنتاج مياه الشرب في المركبات الفضائية.

27

خلية الزيتique	1	خلية حزن الطاقة	2	الخلية القاعدية	3	الستادة	4	خلايا الوقود
----------------	---	-----------------	---	-----------------	---	---------	---	--------------

الدهون عبارة عن

28

إيثيرات	1	أحماض كربوكسيلية	2	لبيبيات	3	لبيبيات	4	كحولات
---------	---	------------------	---	---------	---	---------	---	--------

فيتامينين يذوب في الماء

29

A	1	2	D	3	E	4	C
---	---	---	---	---	---	---	---

نسبة الحديد في خام الماجنيتait %

30

50 - 25	1	2	50 - 45	3	25.53 - 57.14	4	70 - 40
---------	---	---	---------	---	---------------	---	---------

أحد تطبيقات التحليل الكهربائي

31

بطاريات الآلات الحاسبة	1	2	3	تنقية المعادن	4	إنتحاج مياه الشرب	4	بطاريات مقويات السمع
------------------------	---	---	---	---------------	---	-------------------	---	----------------------

طاقة الترابط النووي لنوء X يساوي 187 م.إف، ومتوسط طاقة الترابط النووي = 8.5 م.إف، فإن عدد النيوكلينات =

32

1	20	2	32	3	23	4	22
---	----	---	----	---	----	---	----

صدأ الحديد يتكون نتيجة تفاعل الحديد مع

33

الهواء الرطب	1	2	3	3	2	4	4	حمض الهيدروكلوريك
--------------	---	---	---	---	---	---	---	-------------------

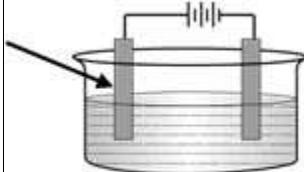
يمكن اشتقاق النيتريلات من الأميدات بنزع جزيء منها.

34

ماء	1	2	كحول	3	حمض	4	أدهيد
-----	---	---	------	---	-----	---	-------

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

يمثل الرمز ΔH_N حرارة 35								
التعادل 4 التبخير 3 الاحتراق 2 التكوين 1 أضعف عامل مخزل من التالي جهد اختزاله فولت. 36								
3.04 - 4 2.87+ 3 1.36 + 2 0.76 - 1 نواة العنصر الأكثر استقراراً 37								
$^{94}\text{Pu}^{244}$ 4 $^{26}\text{Fe}^{56}$ 3 $^{19}\text{K}^{39}$ 2 $^{8}\text{O}^{18}$ 1 النظيران (X^{37} ، X^{36}) نسبة وجودهما في عينة على الترتيب (70% ، 30%)؛ فإن الكتلة الذرية X تساوي 38								
36.3 4 36.7 3 36.4 2 36.5 1 عدد تأكسد الماغنيسيوم في MgCl_2 يساوي 39								
1+ 4 1- 3 2- 2 2+ 1 يسمى المصطلح العلمي لمزيج ($\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{C} + \text{SiO}_2 + \text{CaCO}_3$) 40								
الحجر الجيري 4 فحم الكوك 3 الخبث 2 الشحنة 1 يسمى المركب $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2$ 41								
أمينو بروبيان 4 أمينو إيثان 3 أمينو بنتان 2 أمينو بيتان 1 المصعد في خلية خارصين - كربون 42								
MnO_2 4 PbO_2 3 Pb 2 Zn 1 المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول. 43								
92.3 - 4 393.5 - 3 33.9+ 2 90.37 + 1 الصيغة الكيميائية لخام الهماتيت 44								
FeO 4 $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ 3 Fe_2O_3 2 Fe_3O_4 1 في التفاعل التنووي الجسم المكون: $^{11}\text{Na}^{24} \rightarrow ^{12}\text{Mg}^{24} + \dots$ 45								
نيوترون 4 بيتا الموجة 3 بيتا السالبة 2 ألفا 1 لترسيب 18 جم من (Al^{+3}) ، وزنه الذري = 27؛ لحتاج إلى كمية من الكهرباء تساوي فاراد. 46								
1 4 2 3 3 2 4 1 يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب 47								
CH_4 4 H_2O 3 NH_3 2 AlCl_3 1 كرة معدنية كتلتها 40 جرام، بُرِدت من (30 إلى 20)°م ، وحرارتها النوعية 0.449 جول / جم.°م؛ فإن الطاقة المفقودة جول. 48								
180.9 4 176.6 3 179.6 2 177.6 1 من التفاعل التالي: $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ ، إذا علمت أن حرارة تكوين (CO_2 ، CaCO_3) على الترتيب (- 1207 ، 393.5 -) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة تكوين CaO كيلوجول / مول. 49								
635.5+ 4 991.5+ 3 635.5 - 2 1422.5 - 1 الشكل المقابل رسم تخطيطي ل الخلية التحليل الكهربائي، حيث يشير السهم إلى 50								
أسلاك توصيل 4 مصدر تيار مستمر 3 المهبط 2 المصعد 1								



يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() الطاقة لا تفني ولا تستحدث، ويمكن تحويلها من شكل إلى آخر.	1
() يحدث تغيير لأنوبي الذرات الداخلة في التفاعل النووي.	2
() يتحد النتروجين مع الأكسجين مكوناً مجموعة فعالة تسمى الأمينو.	3
() الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.	4
() ثيوکبريتات الصوديوم من العوامل المؤكسدة.	5
() جرام واحد من الرصاص يسخن بسرعة أكبر من جرام واحد من الماء.	6
() كلما زاد ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات زادت قيمة جهد الاختزال.	7
() تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.	8
() يجبأخذ حالة الغيزية للمادة في التفاعلات الحرارية.	9
() نسبة الكربون في الحديد الفضي 20%.	10
() عند تحليل الماء كهربائياً يتم اسعاً غاز الأكسجين عند المبهط.	11
() يزيد ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.	12
() يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون بناء الطاقة.	13
() تُعدّ الحموض الأمينية غير الأساسية مهمة لصحة الإنسان.	14
() التوزيع الإلكتروني لـ V^{23} هو $[Ar]4S^2 3d^3$.	15
() عناصر المجموعة الانتقالية (IVB) لفصليها من خامتها تحتاج عوامل مختزلة قوية.	16
() عدد النيوكليونات في $U^{235}_{92} = 235$.	17
() الصيغة العامة للكربوهيدرات $C_nH_{2n}O_n$.	18
() يحدث التفاعل الاندماجي في الشمس للتقطير الهيدروجين H^2.	19
() يتكون راسب أخضر عند إضافة محلول حديدي سبيط البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+2}.	20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

يتم امتلاء المستوى الرابع $d4$ في الدورة

الرابعة	1	الخامسة	2	ال السادسة	3	السابعة	4
يتنحى من تفاعل الأمونيا مع الحمض العضوي	21						
أميد ثانوي الاستبدال 4 أميد غير مستبدل 3	22	أميد أحادي الاستبدال	1	أمين	1	أميد ثانوي الاستبدال	4
يتحلل اللاكتوز إلى	23	جلوكوز + فركتوز 3	2	وحذتي جلوكوز 1	1	مالتوز + سكروز	4
قدرة أشعة جاما على النفاذ	24	متوسطة 2	1	محدودة	1	ضعيفة 3	4
خام للحديد نسبة الحديد فيه تتراوح ما بين 45 - 50%	25	الماجنيتات 2	1	الماجنيتات 1	1	الهيمنات 3	4
إذا علمت أن جهد اختزال Ag يساوي + 0.8 فولت، وجهد أكسدة Sn يساوي + 0.14 فولت؛ فإن جهد الخلية = فولت.	26	الليمونات 2	1	السيدرات 1	1	الليمونات 3	4
0.29 0.94 0.66 0.34	27	أislak التوصيل 1	1	القطن 2	2	القطنرة الملحة 3	4
جميعها تدخل في تركيب الخلية الجلفانية عدا	28	خارصين 1	1	نحاس 2	2	هيدروجين 3	4
إذا فقدت نواة عنصر جسيم ألفا؛ فإن العدد الذري له	29	زيت معدني 1	1	يقل بمقدار 2	2	يزيد بمقدار 4	4
البارافين 4 زيت معدني	30	القطن 1	1	الذرة 2	2	الفرقة 3	4
يستخدم في صناعة الإسمنت	31	الخبث 1	1	الماجنيتات 2	2	فح حجري 3	4
المصدع عجينة من (Zn-KOH) في خليطي	32	الزئبق والقادعية 1	1	خزن الطاقة والرنينق 2	2	المركم الرصاصي والوقود 3	4
القاعدية والوقود	33	أميدات 1	1	أمينات أولية 2	2	حموض هيدروكسيلية 3	4
نقاء الحموض الأمينية مع هيدروكسيد الباريوم لتكونين ...	34	الرمز الذي يمثل حرارة التكوين	1				
ΔH_{vap} 4		ΔH_f 3		ΔH_N 2		ΔH_c 1	

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

أقوى عامل مختزل من التالي ، جهد أكسدته فولت

35

0.8 - 4 3.04+ 3 2.87 + 2 1.36 - 1

النواة الأكثر استقراراً

36

 $^{36}\text{Kr}^{92}$ 4 $^{54}\text{Xe}^{141}$ 3 $^{26}\text{Fe}^{56}$ 2 $^{92}\text{U}^{235}$ 1النظيران (X^{15} ، X^{14}) ، نسبة وجودهما في عينة (91 ، 9%) على الترتيب؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =

37

15.09 4 14.09 3 14.91 2 14.01 1

عدد تأكسد الصوديوم في المركب NaBr يساوي

38

2 - 4 صفر 3 1 - 2 1+ 1

يسمى المركب CH_3CONH_2

39

أميتو إيثان 4 أنيلين 3 أسيتاميد 2 إيثيل أمين 1

في التفاعل الطارد للحرارة

40

 $\text{H}_2 = \text{H}_1$ 4 $\text{H}_1 < \text{H}_2$ 3 $- = \Delta H$ 2 $+ = \Delta H$ 1

المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ، حرارة تكوينه كيلوجول / مول.

41

1669.8 - 4 49.4+ 3 90.37+ 2 635.1 - 1

من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللافح

42

 CaO 4 Al_2O_3 3 SiO_2 2 P_2O_5 1الكتلة المترسبة من (Ca^{+2}) وزنه الذري = 40 عند مرور 1.5 فاراد تساوي جرام

43

30 4 60 3 50 2 40 1

المركب الذي يحدث فيه انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات

44

 NaCl 4 NH_3 3 HBr 2 HCl 1

فيتامين مهم للأنسجة الرابطة

45

D 4 B_{12} 3 C 2 A 1

معدن كتلة 25 جرام، وحرارته النوعية = 0.5 جول / جم.°، زادت درجة حرارته عند تسخينه بمقدار 10°؛ فإن الطاقة المكتسبة = جول

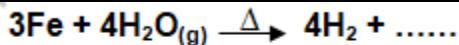
46

125 4 12.5 3 1.25 2 0.125 1

إذا كان متوسط طاقة الترابط للنواة $\text{Fe}^{56} = 8.7$ م.إف؛ فإن طاقة الترابط النووي = م.إف

47

478.2 4 487.2 3 784.2 2 1874.2 1



48

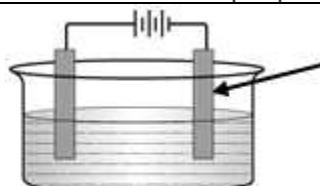
 Fe_3O_4 4 FeO 3 Fe_2O_3 2 Fe(OH)_3 1في التفاعل التالي: $\text{SO}_2 + \text{CO}_2 + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{SO}_2$ $\Delta H = -1077 \text{ KJ/mol}$ ، إذا علمت أن حرارة تكوين (CO_2) على الترتيب (-393.5 ، 297-) كيلوجول / مول؛ فإن حرارة تكوين CS_2 تساوي كيلوجول / مول.

49

89.5+ 4 87.5 - 3 75.5+ 2 84.2 - 1

الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربائي،
حيث يشير السهم إلى

50



أسلاك توصيل 4 مصدر تيار مستمر 3 المهيط 2 المصعد 1

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م			
412632	رقم الجلوس	صالح محمد صالح النجار	الاسم
حاضر	الحالة	138	رقم



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	صح	خطأ	من	صح	خطأ	من	س	
(4)	(3)	(2)	(1)	●	36	(4)	(3)	(2)	●	(1)	21	●	(2)	11	(3)	●	1
(4)	(2)	(1)	●	37	(4)	(3)	●	(1)	●	22	●	(2)	12	(3)	●	2	
(4)	(3)	●	38	(4)	●	(2)	(1)	●	23	(3)	●	(2)	13	●	(3)	●	3
(4)	(3)	●	39	●	(3)	(2)	(1)	●	24	(3)	●	(2)	14	●	(3)	●	4
(4)	(3)	●	40	(4)	(3)	●	(1)	●	25	(3)	●	(2)	15	●	(3)	●	5
(4)	(3)	●	41	(4)	●	(2)	(1)	●	26	(3)	●	(2)	16	(3)	●	●	6
(4)	●	(1)	42	(4)	●	(2)	(1)	●	27	(3)	●	(2)	17	(3)	●	●	7
●	(3)	(2)	(1)	43	(4)	●	(2)	(1)	●	28	(3)	●	18	(3)	●	●	8
●	(3)	(2)	(1)	44	(4)	(3)	●	(1)	●	29	●	(2)	19	(3)	●	●	9
(4)	(3)	●	45	●	(3)	(2)	(1)	●	30	●	(2)	(1)	●	(3)	●	●	10
●	(3)	(2)	(1)	46	(4)	(3)	●	●	●	31	●	●	●	●	●	●	●
(4)	●	(2)	(1)	47	(4)	(3)	●	●	●	32	●	●	●	●	●	●	●
●	(3)	(2)	(1)	48	(4)	(3)	●	●	●	33	●	●	●	●	●	●	●
●	(3)	(2)	(1)	49	(4)	●	(2)	●	●	34	●	●	●	●	●	●	●
(4)	(3)	●	50	(4)	●	(2)	(1)	●	●	●	35	●	●	●	●	●	●

الجمهورية اليمنية	وزارتي التربية والتعليم
الجنة المطلقة بالرسمية المركزية	لختبارات الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)
العام الدراسي 1445-2023م	المادة الكيمياء
المحافظة اسوان العاسمة مديرية المديرية	الى المترقب الامتحان عبد الناصر - التحرير
المركز	رقم المترقب 138
رقم الجلوس 412632	رقم تسلسلي 75
الغائب	غير شعب تلفون اخرى



1- يجب أن يكون تطليق الدائرة بقلم حبر أسود أو أزرق بشكل كامل مثل ● و ● .
2- تأكيد من تطليق إجابتك في الأماكن المخصصة لها.
3- يمنع استخدام المسح.
4- لن تؤخذ الإجابات صائم تتمحول على هذه الورقة اترك ل نفسها وقتا كافيا لنقل الإجابات.

As Exam Paper

رس	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة المسؤول	الدرجة المستحقة	رس	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة المسؤول	الدرجة المستحقة	رس	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة المسؤول	الدرجة المستحقة	رس	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة المسؤول	الدرجة المستحقة
2	2	2	2	2	41	2	2	2	2	21	1	1	1	1	1	1	1	1	1
2	2	3	3	3	42	2	2	2	2	22	1	1	1	1	1	2	1	1	2
2	2	4	4	4	43	2	2	3	3	23	1	1	2	2	3	3	1	1	2
2	2	4	4	4	44	2	2	4	4	24	1	1	2	2	4	4	1	1	2
2	2	2	2	2	45	2	2	2	2	25	1	1	2	2	5	5	1	1	1
2	2	4	4	4	46	2	2	3	3	26	1	1	1	1	6	6	1	1	1
2	2	3	3	3	47	2	2	3	3	27	1	1	1	1	7	7	1	1	1
2	2	4	4	4	48	2	2	3	3	28	1	1	1	1	8	8	1	1	1
2	2	4	4	4	49	2	2	2	2	29	1	1	1	1	9	9	1	1	1
2	2	2	2	2	50	2	2	4	4	30	1	1	2	2	10	10	1	1	2
الدرجات		العلمي		عدد الأسئلة		80.00	80	50	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1

ملاحظات:

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() أفضل أنواع الوقود الذي يمتلك طاقة وضع كيميائية كبيرة.	1
() يحدث تغيير لأنواعة الذرات الداخلة في التفاعل الكيميائي.	2
() تعد الأمينات مشتقات (الكيل أو أريل) للأمونيا.	3
() الأكسدة عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب إلكترونات.	4
() تزداد سرعة سخونة المادة كلما قلت حرارتها النوعية.	5
() نسبة الهيدروجين إلى الأكسجين في الكربوهيدرات 1:2.	6
() التحليل الكهربائي للمصاهير أكثر تعقيداً من المحاليل.	7
() قيمة حرارة التفاعل تختلف باختلاف حالة المادة.	8
() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).	9
() تنتقل الإلكترونات من المصعد إلى المهيط في الخلايا الجفافية.	10
() يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقّدة.	11
() البروتينات مركبات عضوية يمثل النيتروجين 12% من وزنها.	12
() يحدث في باطن الشمس تفاعل انشطار نووي.	13
() التوزيع الإلكتروني لـ Ti^{22} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^1$.	14
() كبريتات الحديد (II) من العوامل المخزلة.	15
() تميز عناصر المجموعة الانتقالية (VIB) بمقاومتها الفائقة للتأكل.	16
() عدد النيوترونات في Na^{24} = 11.	17
() يمثل الرمز $\text{Zn} / \text{Zn}^{2+}$ نصف خلية تفاعل أكسدة.	18
() تميز الحمض الأميني بوجود مجموعتي $-\text{COOH}$ و $-\text{NH}_2$.	19
() يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول Fe^{+3} .	20

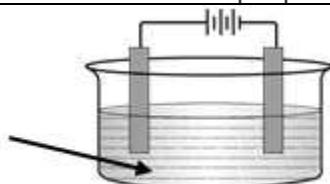
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجات لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعى جزئياً.

6d	4	5d	3	4d	2	3d	1	21
الزيت المتغيرة من الآتي								
القرنفل	4	الزيتون	3	القطن	2	الذرة	1	22
جسيمات تشبه بيتا السالبة وتختلف عنها في الشحنة								
جاما	4	ألفا	3	البوزيترون	2	البروتون	1	23
إذا علمت أن جهد أكسدة Pb يساوي +0.13 فولت ، وجهد أكسدة Mg يساوي +2.37 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.								
3.49	4	1.23	3	2.5	2	2.24	1	24
المحتوى الحراري للمتفاعلات المحتوى الحراري للتوافر في التفاعلات الطاردة للحرارة.								
يساوي	4	نصف	3	أكبر من	2	أقل من	1	25
البطارية المستخدمة في مقويات السمع								
الوقود	4	الزنبق	3	الفاغنية	2	خارصين - كربون	1	26
يُعد سكر البن من								
الدهون	4	الكريوبهيدرات	3	الفيتامينات	2	البروتينات	1	27
فيتامين يذوب في الماء وتخرج الزباد منه عن طريق البول								
E	4	D	3	B	2	A	1	28
من تطبيقات الخلايا الجفافية								
تحضير الصوديوم	4	تنقية المعادن	3	إنتاج مياه الشرب	2	طلاء المعادن	1	29
إذا كانت طاقة الترابط النووي لعنصر X تساوي 187 م.إف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي = 8.5 م.إف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي								
64	4	22	3	16	2	8	1	30
يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد في درجات الحرارة العالية مع								
الكبريت	4	حمض الهيدروكلوريك المركز	3	حمض الهيدروكلوريك المخفف	2	الكلور	1	31
نتائج تفاعل الأمونيا مع الأحماض الكربوكسيلية								
نيتريل	4	حمض أميني	3	أميد غير مستبدل	2	أمين	1	32
الرمز الذي يمثل حرارة التكثيف								
ΔH_{vap}	4	ΔH_s	3	ΔH_{con}	2	ΔH_N	1	33
العامل المخزل الأضعف من التالي ، جهد أكساته فولت.								
1.07 -	4	0.8 -	3	0.74 +	2	0.25 +	1	34

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

..... النواة الأكثر استقراراً تفاعلات الأمينات الأولية مع لتكوين كحولات مناظرة.							
..... نسبة وجودهما في عينة (X ²⁹ ، X ²⁸) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X = عدد تأكسد النيتروجين في HNO ₃ يساوي بعد استخلاص الحديد اقتصادياً من خام يسمى المركب CH ₃ (CH ₂) ₂ CO NH ₂							
..... المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.							
..... المصعد في الخلية القاعدية أي من الأكسيدات التالية يُعد أمفوتيدي الجسيم الناتج في التفاعل النووي الكتلة المترسبة من (Zn ²⁺) وزنه الذري = 65 ، عند مرور 1.5 فاراد تساوي جم							
..... يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب الصيغة الكيميائية للحجر الجيري كرة معدنية كتلتها 40 جرام، يُزدَّد من 35° م إلى 25° م وحرارتها النوعية 0.449 جول/جم°؛ فإن كمية الحرارة المفقودة تساوي جول.							
..... من التفاعل التالي: SnO ₂ + 2H ₂ → Sn + 2H ₂ O ؛ إذا كانت حرارة تكوين SnO ₂ ، H ₂ O على الترتيب (- 581 ، - 286) كيلوجول / مول فإن حرارة التفاعل تساوي كيلوجول / مول.							
..... الشكل المقابل رسم تخطيطي ل الخلية التحليل الكهربائي، حيث يشير السهم إلى محلول إلكتروليتي							
..... مصدر تيار مستمر							
..... المهبط							
..... المصعد							



الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م			
568650	رقم الجلوس	عبدالرازق علي شريان صالح البجي	الاسم
حاضر	الحالة	2212	رقمة



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	صح	خطأ	س	صح	خطأ	س	صح	خطأ	1
(4)	(3)	(2)	(1)	36	(4)	(3)	(2)	(1)	21	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	2
(4)	(2)	(1)	37	(3)	(2)	(1)	22	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	3
(4)	(2)	(1)	38	(4)	(3)	(2)	(1)	23	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	4
(4)	(3)	(1)	39	(4)	(3)	(2)	24	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	5
(4)	(2)	(1)	40	(4)	(3)	(2)	25	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	6
(3)	(2)	(1)	41	(4)	(3)	(2)	26	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	7
(3)	(2)	(1)	42	(4)	(3)	(2)	27	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	8
(4)	(2)	(1)	43	(4)	(3)	(2)	28	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	9
(3)	(2)	(1)	44	(4)	(3)	(2)	29	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	10
(4)	(2)	(1)	45	(4)	(3)	(2)	30	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	11
(3)	(2)	(1)	46	(4)	(3)	(2)	31											
(4)	(2)	(1)	47	(4)	(3)	(2)	32											
(4)	(3)	(2)	48	(4)	(3)	(2)	33											
(3)	(2)	(1)	49	(3)	(2)	(1)	34											
(3)	(2)	(1)	50	(4)	(3)	(1)	35											

الجمهورية اليمنية	وزارة التربية والتعليم
المملكة العربية السعودية	لجنة المطابقة الدولية للمختبرات
الاختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)	
لعام الدراسي 1445-2023م	
الكيمياء	المادة
اب	المحافظة
الظهار	مديرية
المركز	الظهار مدينة
2212	مطرد
عبدالرازق علي شريان صالح البجي	الاسم
الاجيال - الظهار	الجامعة
رقم الجلوس	رقم المختبر
568650	رقم تسلسلي
156	رقم تسلسلي

آخرى شعب تلفون شعب شعب



- 1- يجب أن يكون تقليل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل ويس.
- 2- تتأكد من تقليل الإجابات في الأماكن المخصصة لها.
- 3- يمنع استخدام الممحض.
- 4- لن تقبل الإجابات مالم تصلح على هذه الورقة، اترك للنفسك وقتاً كافياً لنقل الإجابات.



AS Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس
2	2	4	4	41	2	2	2	2	21	1	1	1	1	1
2	2	4	4	42	2	2	4	4	22	1	1	2	2	2
2	2	3	3	43	2	2	2	2	23	1	1	1	1	3
2	2	4	4	44	2	2	1	1	24	1	1	2	2	4
2	2	3	3	45	2	2	2	2	25	1	1	1	1	5
2	2	4	4	46	2	2	3	3	26	1	1	1	1	6
2	2	3	3	47	2	2	3	3	27	1	1	2	2	7
2	2	1	1	48	2	2	2	2	28	1	1	1	1	8
2	2	4	4	49	2	2	2	2	29	1	1	1	1	9
2	2	4	4	50	2	2	3	3	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العلمي		عدد الأسئلة						1	1	1	1	11
80.00		80		50						1	1	2	2	12

ملاحظات:

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() حفظ النظام في درجة حرارة معينة أثناء حدوث التغير عملية إيزوترومية.	1
() المخاطر الناجمة عن التفاعل الكيميائي كبير جداً مقارنة بالتفاعلات النووية.	2
() الأمين الأولي ترتبط فيه ذرة النيتروجين بمجموعة الكيل.	3
() التآكسد عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترون أو أكثر.	4
() ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.	5
() الحديد يسخن بسرعة أكبر من الماء.	6
() المصعد في الخلية الجلافية موجب الشحنة.	7
() نسبة O : H في الكربوهيدرات (1:1).	8
() يعتبر الهيدروجين مصدراً مع العناصر ذات جهود الاختزال الموجبة.	9
() تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.	10
() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).	11
() التحليل الكهربائي للمساهمات أكثر تقيداً من محاليلها الإلكترولية.	12
() الجلاسين حمض أميني يحتوي على كبريت.	13
() يستخدم مسرع القبلة في قياس حرارة الاحتراق.	14
() الزيوت والدهون من الليبيات.	15
() يستخدم مطابق الكلة في معرفة عدد النظائر للعنصر الواحد.	16
() التوزيع الإلكتروني لـ Ni^{28} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^8$.	17
() تتميز المجموعة الانتقالية VIB بمقاومتها الفائقة للتأكل.	18
() عدد النيوترونات في $\text{Al}^{28} = 15$.	19
() يتكون راسب آزرق عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول Fe^{+2} .	20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

يكتمل ملء المستوى الغربي 4d في الدورة

الرابعة	1	الخامسة	2	ال السادسة	3	السابعة	4
.....
خسف هو فمان للأميدات غير المستبدلة يعطي
حمض كربوكسيلي	1	أمين	2	حمض أميني	3	نيتريل	4	حمض كربوكسيلي
سكر حيواني
الجلوكوز	1	الفركتوز	2	السكروز	3	اللاكتوز	4	اللاكتوز
.....
محدودة	1	ضعيفة	2	عالية جداً	3	4	متوسطة
.....
الهيماتيت	1	الماجنتايت	2	الليمونايت	3	الهيماتيت	4	الهيماتيت
.....
إذا كان جهد أكسدة X يساوي 2.87 فولت، وجهد أكسدة Y يساوي 1.36 فولت؛ فإن القوة الدافعة الكهربائية للخلية=.... فولت.
1.15	1	1.51	2	4.23	3	4	3.24
.....
خلية الرذيق	1	خلية الوقود	2	خلية خارصين - كربون	3	المركم الرصاصي	4
.....
الماجنتايت	1	الهيماتيت	2	الليمونايت	3	السيديريت	4	السيديريت
.....
الذرة	1	الزيتون	2	القرنفل	3	القطن	4	القطن
.....
الهواء الطلق	1	الهواء الجاف	2	حمض الهيدروكلوريك المخفف	3	حمض الهيدروكلوريك المخفف	4	الهواء الطلق
.....
نواة طاقة الترابط النووي لها تساوي (344) م.إ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي = (8.6) م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليلونات يساوي
47	1	48	2	3	40	4	38
.....
% نسبة الكربون في الحديد الفضي	1	3	2	3	2	4	1
.....
نقاوم الحموض الأمينية مع لتكوين أمينات أولية.	1	4	2	3	3	4	1
.....
حمض النيتروز	1	هيدروكسيد الباريوم	2	أنهيدريد حمض الأسيتيك	3	كلوريد الأسيتيك	4
.....
الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة	34	1	2	3	4	4	1
الاحتراق	1	التكوين	2	التعادل	3	4	1
.....

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد أكسدته فولت.

35

2.87 - 4 1.36 - 3 0.45 + 2 0.76+ 1

النواة الأكثر استقراراً

36

 $^{36}\text{Kr}^{92}$ 4 $^{92}\text{U}^{235}$ 3 $^{26}\text{Fe}^{56}$ 2 $^{54}\text{Xe}^{141}$ 1نسبة وجود النظيران (X^{41} ، X^{39}) في عينة على الترتيب (6% ، 94%) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =

37

38 4 38.12 3 40.88 2 39.12 1

عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_4 يساوي

38

6 - 4 6+ 3 4 - 2 2 - 1

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

39

اسيناتيليد 4 يوريا 3 بنزاميد 2 آسيتاميد 1

مادة ذوبانها ماص للحرارة

40

 NH_4NO_3 4 HNO_3 3 H_2SO_4 2 NaOH 1

المصعد في الخلية القاعدية

41

Pb 4 HgO 3 MnO_2 2 Zn-KOH 1

المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.

42

110.5 - 4 90.37+ 3 33.9+ 2 49.4+ 1

تحول نيوترون إلى بروتون يؤدي إلى انبعاث

43

 ${}_1\text{p}^1$ 4 ${}_{-1}\beta^0$ 3 ${}_{+1}\beta^0$ 2 ${}_0\text{n}^1$ 1كتلة الألومنيوم المتربعة (Al^{+3}) وزنه الذري = 27 عند مرور 2 فاراد تساوي جم .

44

27 4 18 3 13.5 2 54 1

يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الآتية ، عدا

45

 NH_3 4 MgO 3 CaBr_2 2 KCl 1

فيتامين يساعد في إنتاج خلايا الدم الحمراء

46

C 4 A 3 D 2 B_{12} 1فلز كتلته 20 جرام، حرارته النوعية 0.12 جول / جم .⁰ ، انخفضت درجة حرارته بمقدار 20⁰ م ؛ فإنه يفقد حرارة مقدارها جول.

47

84 4 48 3 40 2 20 1

يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربى لمصهور NaCl

48

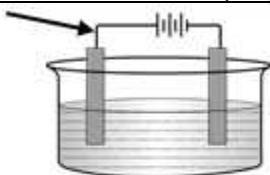
Na 4 H_2 3 O_2 2 Cl_2 1في التفاعل التالي: $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{NaHCO}_3$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين NaHCO_3 هي على الترتيب (- 393.5 ، - 286 ، - 1131 ، - 947.7) كيلو جول / مول؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلو جول / مول.

49

84.9 - 4 84.9+ 3 2687.9 - 2 2687.9+ 1

الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربى، حيث يشير السهم إلى

50



أسلاك توصيل 4 مصدر تيار مستمر 3 المهبط 2 المصعد 1



١- يجب أن يزور طبيب الأذن في حال حف اسود او ازرق شكل مثالي
 ٢- تناول مناسب في الأطعمة المخصصة لها.
 ٣- ان تقتصر الزيارات على هذه المرة، اترك لتفصيل وكتابي لنقل الإيجابيات



As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س.
2	2	1	1	41
2	2	3	3	42
2	2	3	3	43
2	2	3	3	44
2	2	4	4	45
2	2	1	1	46
2	2	3	3	47
2	2	1	1	48
2	2	4	4	49
2	2	4	4	50
الدرجات		المطلوب	عدد الاستئلة	
80.00		80		50

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	2	2	21	1	1	1	1	1
2	2	1	1	22	1	1	2	2	2
2	2	4	4	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	24	1	1	2	2	4
2	2	1	1	25	1	1	2	2	5
2	2	2	2	26	1	1	1	1	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	2	2	30	1	1	1	1	10
2	2	3	3	31	1	1	1	1	11
2	2	1	1	32	1	1	2	2	12
2	2	2	2	33	1	1	2	2	13
2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
2	2	4	4	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
2	2	1	1	37	1	1	1	1	17
2	2	3	3	38	1	1	1	1	18
2	2	2	2	39	1	1	1	1	19
2	2	4	4	40	1	1	2	2	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() التفاعل في وعاء مغزول حراري يُعد عملية أكسيدية.

() يصاحب التفاعلات الكيميائية انطلاق أشعة.

() التأكسد عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترونات.

() برمجيات البرنامج من العوامل المؤكسدة.

() يكتمل ملء المستوى الفرعي 4f في الدورة السابعة.

() يكتسب الرصاص حرارة أسرع من الماء عند تسخينه.

() يمكن إعادة شحن خلايا خزن الطاقة.

() الدهون تحتوي على حموض دهنية مشبعة.

() يحدث تفاعل أكسدة واحتزال بشكل تلقائي في الخلية الجلفانية.

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni, Co, Fe).

() يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب الهيدروجين.

() مجموعة الكربوكسيلي في الحموض الأمينية مسؤولة عن الخواص القاعدية.

() حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات.

() فيتامين D من الفيتامينات الذائبة في الماء.

() يستخدم مطيفات الكلثة في إيجاد كلث نظائر العنصر.

() الصيغة العامة للأميدات .R-CO NH₂ 16

() التوزيع الإلكتروني لـ Fe²⁶ هو [Ar]3d⁶4s¹. 17

() عدد النيوكليونات في Cl³⁵ = 35 18

() إشارة ΔH موجبة في التفاعلات الطاردة للحرارة. 19

() يتكون راسب أحضر عند إضافة محلول هيدروكسيد صوديوم إلى محلول Fe⁺². 20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

السلسلة الانقلالية الرئيسية الثانية تنتهي بعنصر

اللانثانوم	4	الكادميوم	2	الخارصين	1	21
------------	---	-----------	---	----------	---	----

تفاعل الأمين الثانوي مع الحموض العضوية يكون

حمض أميني	4	أميد أحدى الاستبدال	2	أميد ثاني الاستبدال	1	22
-----------	---	---------------------	---	---------------------	---	----

يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في

عدد ذرات الأكسجين	4	عدد ذرات الكربون	2	المجموعة الوظيفية	1	23
-------------------	---	------------------	---	-------------------	---	----

توجد فتحة أعلى القرن العالي لدخول

الشحنة	4	الحديد المنصهر	2	هواء ساخن مضغوط	1	24
--------	---	----------------	---	-----------------	---	----

إذا علمت أن جهد اختزال X يساوي + 2.87 فولت ، وجهد اختزال Y يساوي - 0.13 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.

2.64	4	2.74	3	2.51	2	3	1	25
------	---	------	---	------	---	---	---	----

تغير حراري كيميائي حرارة

التعادل	4	الذوبان	3	التكثيف	2	التبخير	1	26
---------	---	---------	---	---------	---	---------	---	----

لإنتاج ماء الشرب في السفن الفضائية نستخدم

خلية الزنبق	4	خلية الوقود	3	الخلية القاعدية	2	خلايا خزن الطاقة	1	27
-------------	---	-------------	---	-----------------	---	------------------	---	----

اللبيادات عبارة عن

إيثيرات	4	كحولات	3	أحماض كربوكسيلية	2	أسترات	1	28
---------	---	--------	---	------------------	---	--------	---	----

نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار %

8	4	5	3	4	2	3	1	29
---	---	---	---	---	---	---	---	----

نسبة الحديد كبيرة في خام

السيديريت	4	الليمونايت	3	الهيمنايت	2	الماجنيتايت	1	30
-----------	---	------------	---	-----------	---	-------------	---	----

عند مرور كمية من الكهرباء في خلايا إلكترونوتية متصلة على التوالي ؛ فإن كل المواد المتكونة عند الأقطاب تتناصف طردياً مع

أعدادها الذرية	4	أوزانها الذرية	3	كتلها المكافئة	2	أعدادها الذرية	1	31
----------------	---	----------------	---	----------------	---	----------------	---	----

طاقة الترابط النووي لنواء X تساوي 38.99 م.إف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 5.57 م.إف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي

7	4	38	3	39	2	40	1	32
---	---	----	---	----	---	----	---	----

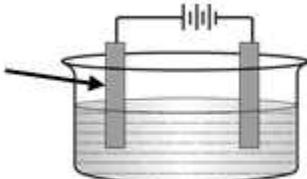
ينتزع الماء من الأميدات غير المستبدلة لتحضير

أميدات أحادية الاستبدال	4	الأمينات	3	النيتريلات	2	الحموض الأمينية	1	33
-------------------------	---	----------	---	------------	---	-----------------	---	----

الرمز ΔH يمثل حرارة

تعادل	4	تبخير	3	تكوين	2	احتراق	1	34
-------	---	-------	---	-------	---	--------	---	----

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد اختزاله فولت.								
0.76 -	4	1.36+	3	2.87 +	2	3.04 -	1	35
النواة المشعة من التالي								
$^{14}_6\text{C}$	4	$^{14}_7\text{N}$	3	$^{12}_6\text{C}$	2	$^{16}_8\text{O}$	1	36
إذا كانت نسبة (X^{12} ، X^{14}) في عينة (90 ، 10 %) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =								37
12.2	4	14	3	12	2	13.8	1	
عدد تأكسد الكبريت في SO_3 يساوي								
3+	4	6+	3	6-	2	2 -	1	38
جيسيمات نووية لها قدرة عالية على تأين الغازات								
$^{+1}\beta^0$	4	α	3	γ	2	$^{-1}\beta^0$	1	39
يسمى المركب $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$								
بيريدين	4	بنزاميد	3	أنيلين	2	أمينو هكسان	1	40
المصعد في الخلية القاعدية								
Zn - KOH	4	PbO_2	3	MnO_2	2	HgO	1	41
المركب الأقل ثباتاً حرارياً عند 25 درجة متوية، حرارة تكوينه كيلوجول / مول.								
426.8 -	4	393.5 -	3	33.9+	2	1207 -	1	42
أي من التالي من مكونات الخبث								
Fe_2O_3	4	Fe_3O_4	3	CaSiO_3	2	FeO	1	43
فلفل نواة الألومنيوم العادي بنيوترون بطيء ينبع								
$^{12}\text{Mg}^{26}$	4	$^{30}_{15}\text{P}$	3	$^{24}_{11}\text{Na}$	2	$^{28}_{13}\text{Al}$	1	44
لتوصيب 24 جم من (Mg^{+2}) وزنه الذري = 24 ؛ يلزم كمية من الكهرباء تساوي فاراد.								
0.5	4	1	3	1.5	2	2	1	45
يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات ؛ عدا								
MgO	4	NH_3	3	KCl	2	NaCl	1	46
امتصست مادة كتلتها 20 جرام حرارة مقدارها 824 جول، عند زيادة درجة حرارتها بمقدار 20°م ؛ فإن حرارتها النوعية.... جول/جم.°م								
0.897	4	2	3	2.06	2	2.01	1	47
يتكون ملح الحديد الثنائي عند تفاعل الحديد في درجات الحرارة العالية مع								
H_2SO_4 مخفف	4	HCl	3	Cl_2	2	S	1	48
في التفاعل: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ $\Delta H = -1367 \text{ KJ/mol}$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين $(\text{CO}_2, \text{H}_2\text{O})$ على الترتيب (-286 ، -286) كيلوجول/مول؛ فإن حرارة تكوين الإيثanol كيلوجول/مول.								49
278+	4	278 -	3	287+	2	287-	1	
								
الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربائي، حيث يشير السهم إلى								50
أسلاك توصيل	4	بطارية	3	المهبط	2	المصعد	1	

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م			
482514	رقم الجلوس	اصيل محمد احمد حسن شعبان	الاسم
حاضر	الحالة	878	رقمة



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	صح	خيان	من	خطا	س	صح	س
(3)	(2)	(1)	36	(4)	(3)	(1)	21	(5)	(1)	11	(3)	(1)	1	(3)	(1)	(1)
(3)	(2)	(1)	37	(4)	(2)	(1)	22	(5)	(1)	12	(3)	(1)	2	(3)	(1)	(2)
(4)	(2)	(1)	38	(4)	(3)	(1)	23	(5)	(1)	13	(3)	(1)	3	(3)	(1)	(3)
(4)	(2)	(1)	39	(3)	(2)	(1)	24	(5)	(1)	14	(3)	(1)	4	(3)	(1)	(4)
(4)	(3)	(1)	40	(4)	(3)	(2)	25	(5)	(1)	15	(3)	(1)	5	(3)	(1)	(5)
(3)	(2)	(1)	41	(3)	(2)	(1)	26	(5)	(1)	16	(3)	(1)	6	(3)	(1)	(6)
(4)	(3)	(1)	42	(4)	(2)	(1)	27	(5)	(1)	17	(3)	(1)	7	(3)	(1)	(7)
(4)	(3)	(1)	43	(4)	(3)	(2)	28	(5)	(1)	18	(3)	(1)	8	(3)	(1)	(8)
(4)	(3)	(2)	44	(4)	(2)	(1)	29	(5)	(1)	19	(3)	(1)	9	(3)	(1)	(9)
(4)	(3)	(2)	45	(4)	(3)	(2)	30	(5)	(1)	20	(3)	(1)	10	(3)	(1)	(10)
(4)	(2)	(1)	46	(4)	(2)	(1)	31									
(4)	(3)	(1)	47	(3)	(2)	(1)	32									
(4)	(3)	(1)	48	(4)	(3)	(1)	33									
(4)	(2)	(1)	49	(4)	(3)	(1)	34									
(4)	(3)	(2)	50	(4)	(3)	(1)	35									

الجامعة (البصرية) وزارة التربية والتعليم لجنة المطبعة المسندة المركزية
الاختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445-2023م
المادة الكتاب
المحافظة جدة
ال مديرية جده / جده
المركز السلام - عروس
رقم المراكز 878
اصيل محمد احمد حسن شعبان
عن محمد احمد حسن شعبان
رقم الجلوس 482514
رقم تسلسلي 14

آخرى تلفون شعبان عن شعبان



- 1- يجب أن يكون تقطيل الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل
- 2- تأكيد من تقطيل إجاباتك في الأماكن المخصوصة لها.
- 3- يمنع استخدام الممحض.
- 4- لن تقبل الإجابات مالم تتحقق على هذه الورقة، اترك لفسيك وفقاً كافية لنقل الإجابات.



As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس	الدرجة المستحقة	درجة المسؤول	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس
2	2	4	4	41	2	2	2	2	21	1	1	1	1	1
2	2	2	2	42	2	2	3	3	22	1	1	2	2	2
2	2	2	2	43	2	2	2	2	23	1	1	2	2	3
2	2	1	1	44	2	2	4	4	24	1	1	1	1	4
2	2	1	1	45	2	2	1	1	25	1	1	2	2	5
2	2	3	3	46	2	2	4	4	26	1	1	1	1	6
2	2	2	2	47	2	2	3	3	27	1	1	1	1	7
2	2	2	2	48	2	2	1	1	28	1	1	1	1	8
2	2	3	3	49	2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	1	1	50	2	2	1	1	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العلمي		عدد الأسئلة						1	1	1	1	11
80.00		80		50						1	1	2	2	12

ملحوظات:

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() حفظ النظام في درجة حرارة معينة أثناء حدوث التغير عملية إيزوترومية.	1
() المخاطر الناجمة عن التفاعل الكيميائي كبير جداً مقارنة بالتفاعلات النووية.	2
() الأمين الأولي ترتبط فيه ذرة النيتروجين بمجموعة الكيل.	3
() التآكسد عملية كيميائية يحدث فيها اكتساب الكترون أو أكثر.	4
() ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.	5
() الحديد يسخن بسرعة أكبر من الماء.	6
() المصعد في الخلية الجلفانية موجب الشحنة.	7
() نسبة O : H في الكربوهيدرات (1:1).	8
() يعتبر الهيدروجين مصدراً مع العناصر ذات جهود الاختزال الموجبة.	9
() تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.	10
() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).	11
() التحليل الكهربائي للمساهمات أكثر تقيداً من محاليلها الإلكترولية.	12
() الجلاسين حمض أميني يحتوي على كبريت.	13
() يستخدم مسرع القبلة في قياس حرارة الاحتراق.	14
() الزيوت والدهون من الليبيات.	15
() يستخدم مطابق الكلة في معرفة عدد النظائر للعنصر الواحد.	16
() التوزيع الإلكتروني لـ Ni^{28} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^8$.	17
() تتميز المجموعة الانتقالية VIB بمقاماتها الفانقة للتأكل.	18
() عدد النيوترونات في Al^{28} = 15.	19
() يتكون راسب آزرق عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول Fe^{+2} .	20

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

يكتمل ملء المستوى الغربي 4d في الدورة

الرابعة	1	الخامسة	2	ال السادسة	3	السابعة	4
خسف هو فمان للأميدات غير المستبدلة يعطي							
أمين	1	حمض أميني	2	نيترينيل	3	حمض كربوكسيلي	4
الجلوكوز	1	الفركتوز	2	السكروز	3	اللاكتوز	4
23		قدرة أشعة جاما على النفاذ					
محدودة	1	ضعيفة	2	عالية جداً	3	4	متوسطة
24		يستخلاص الحديد في الفرن الملافع من خام					
الهيماتيت	1	الماجنتايت	2	الليمونايت	3	4	السيديريت
25		إذا كان جهد أكسدة X يساوي -2.87 فولت، وجهد أكسدة Y يساوي -1.36 فولت؛ فإن القوة الدافعة الكهربائية للخلية = فولت.					
26		1.15	1.51	4.23	3	4	3.24
27		تستخدم لإنتاج مياه الشرب في المركبات الفضائية					
خلية الرئيق	1	خلية الوقود	2	خلية خارصين - كربون	3	4	المركم الرصاصي
الأكسيد المميا							
الماجنتايت	1	الهيماتيت	2	الليمونايت	3	4	السيديريت
28		الزيت المتغائر من الآتي					
الذرة	1	الزيتون	2	القرنفل	3	4	القطن
29		ينثر الحديد بما يلي عدا					
الهواء الطلق	1	الهواء الجاف	2	حمض الهيدروكلوريك المخفف	3	4	السيديريت
30		نواة طاقة الترابط النووي لها تساوي (344) م.إ.ف ؛ ومتوسط طاقة الترابط النووي = (8.6) م.إ.ف ؛ فإن عدد النيوكليلونات يساوي					
31		47	48	3	40	4	38
32		نسبة الكربون في الحديد الفضي %					
33		تقاعل الحموض الأمينية مع لتكوين أمينات أولية.					
1	1	4	2	3	3	4	1
34		الرمز ΔH_{vap} يمثل حرارة					
الاحتراق	1	التكوين	2	التعادل	3	4	التجير

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

أقوى عامل مؤكسد من التالي ، جهد أكسدته فولت.

35

2.87 - 4 1.36 - 3 0.45 + 2 0.76+ 1

النواة الأكثر استقراراً

36

 $^{36}\text{Kr}^{92}$ 4 $^{92}\text{U}^{235}$ 3 $^{26}\text{Fe}^{56}$ 2 $^{54}\text{Xe}^{141}$ 1نسبة وجود النظيران (X^{41} ، X^{39}) في عينة على الترتيب (6% ، 94%) ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =

37

38 4 38.12 3 40.88 2 39.12 1

عدد تأكسد الكبريت في H_2SO_4 يساوي

38

6 - 4 6+ 3 4 - 2 2 - 1

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

39

اسيناتيليد 4 يوريا 3 بنزاميد 2 آسيتاميد 1

مادة ذوبانها ماص للحرارة

40

 NH_4NO_3 4 HNO_3 3 H_2SO_4 2 NaOH 1

المصعد في الخلية القاعدية

41

Pb 4 HgO 3 MnO_2 2 Zn-KOH 1

المركب الأقل استقراراً حرارياً عند 25 درجة منوية ؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.

42

110.5 - 4 90.37+ 3 33.9+ 2 49.4+ 1

تحول نيوترون إلى بروتون يؤدي إلى انبعاث

43

 ${}_1\text{p}^1$ 4 ${}_{-1}\beta^0$ 3 ${}_{+1}\beta^0$ 2 ${}_0\text{n}^1$ 1كتلة الألومنيوم المتربعة (Al^{+3}) وزنه الذري = 27 عند مرور 2 فاراد تساوي جم .

44

27 4 18 3 13.5 2 54 1

يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركبات الآتية ، عدا

45

 NH_3 4 MgO 3 CaBr_2 2 KCl 1

فيتامين يساعد في إنتاج خلايا الدم الحمراء

46

C 4 A 3 D 2 B_{12} 1فلز كتلته 20 جرام، حرارته النوعية 0.12 جول/جم⁰ ، انخفضت درجة حرارته بمقدار 20⁰ م؛ فإنه يفقد حرارة مقدارها جول.

47

84 4 48 3 40 2 20 1

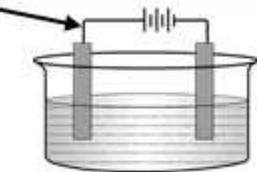
يتكون عند المصعد بالتحليل الكهربى لمصهور NaCl

48

Na 4 H_2 3 O_2 2 Cl_2 1في التفاعل التالي: $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow 2\text{NaHCO}_3$ ؛ إذا علمت أن حرارة تكوين NaHCO_3 هي على الترتيب (- 393.5 ، - 286 ، - 1131 ، - 947.7) كيلو جول/مول؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلو جول/مول.

49

84.9 - 4 84.9+ 3 2687.9 - 2 2687.9+ 1



الشكل المقابل رسم تخطيطي لخلية التحليل الكهربى، حيث يشير السهم إلى

50

أسلاك توصيل 4 مصدر تيار مستمر 3 المهبط 2 المصعد 1



4	3	2	1	س	4	3	2	1	س	خطا	صح	س	خطا	صح	س
(4)	(3)	●	(1)	36	(4)	(3)	●	(1)	21	(5)	●	11	(6)	●	1
(4)	(3)	(2)	●	37	(4)	(3)	(2)	●	22	●	(6)	12	●	(6)	2
(4)	●	(2)	(1)	38	●	(3)	(2)	(1)	23	●	(5)	13	(5)	●	3
(4)	(3)	●	(1)	39	(4)	●	(2)	(1)	24	(5)	●	14	●	(6)	4
●	(3)	(2)	(1)	40	(4)	(3)	(2)	●	25	(5)	●	15	●	(5)	5
(4)	(3)	(2)	●	41	(4)	(3)	●	(1)	26	(5)	●	16	(5)	●	6
(4)	●	(2)	(1)	42	(4)	●	(2)	(1)	27	(5)	●	17	●	(6)	7
(4)	●	(2)	(1)	43	(4)	●	(2)	(1)	28	(5)	●	18	●	(6)	8
(4)	●	(2)	(1)	44	(4)	●	(2)	(1)	29	(5)	●	19	(5)	●	9
●	(3)	(2)	(1)	45	(4)	(3)	●	(1)	30	●	(6)	20	(5)	●	10
(4)	(3)	(2)	●	46	(4)	●	(2)	(1)	31						
(4)	●	(2)	(1)	47	(4)	(3)	(2)	●	32						
(4)	(3)	(2)	●	48	(4)	(3)	●	(1)	33						
●	(3)	(2)	(1)	49	●	(3)	(2)	(1)	34						
(3)	(2)	(1)	50	●	(3)	(2)	(1)	35							



١- يجب ان يكون تقطيل الدائرة قلم حاف اسود او ازرق بشكل كامل مثل  .
٢- تأكيد من تقطيل الإيجابيات في الأماكن المخصصة لها .
٣- يمنع استخدام المصباح .
٤- لن تقبل الإيجابيات مالم تتم تسجيل على هذه الورقة، اترك لفمسك وفناً كافيًا لنقل الإيجابيات



• 2000-01

ر.س	الاجابة الصحيحة	اجابة الطالب	درجة السؤال	الدرجة المستحقة
41	1	1	2	2
42	3	3	2	2
43	3	3	2	2
44	3	3	2	2
45	4	4	2	2
46	1	1	2	2
47	3	3	2	2
48	1	1	2	2
49	4	4	2	2
50	4	4	2	2
عدد الاستئلة		العظمى	الدرجات	الدرجات
50		80	80.00	

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	1	1	1
2	2	1	1	22	1	1	2	2	2
2	2	4	4	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	24	1	1	2	2	4
2	2	1	1	25	1	1	2	2	5
2	2	2	2	26	1	1	1	1	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	2	2	30	1	1	1	1	10
2	2	3	3	31	1	1	1	1	11
2	2	1	1	32	1	1	2	2	12
2	2	2	2	33	1	1	2	2	13
2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
2	2	4	4	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
2	2	1	1	37	1	1	1	1	17
2	2	3	3	38	1	1	1	1	18
2	2	2	2	39	1	1	1	1	19
2	2	4	4	40	1	1	2	2	20

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() يمتلك وقود السيارات طاقة وضع كيميائية كبيرة.	1
() الطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية تكون محدودة.	2
() يتهدد النيتروجين مع الأكسجين مكوناً مجموعة النيترو.	3
() الاختزال عملية كيميائية يتم فيها فقد الكترونات.	4
() ثاني أكسيد المنجنيز من العوامل المختزلة.	5
() درجة الحرارة مقياس لشدة الحرارة أو البرودة .	6
() تفاعل الأكسدة والاختزال يحدث بشكل تلقائي في الخلايا الجفافية.	7
() نسبة الهيدروجين إلى الأكسجين في الكربوهيدرات (1:1).	8
() كلما زاد ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات زادت قيمة جهد الأكسدة.	9
() تفاعل البوتاسيوم مع الماء طارد للحرارة.	10
() الحديد أكثر الفلزات الانتقالية استعمالاً.	11
() يتوسط السلسلة الكهروكيميائية قطب الخارجين.	12
() الأميد غير المستبد ينتج من تفاعل الأمين الأولي مع المحموض العضوية.	13
() يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات الخطيرة.	14
() جسم الإنسان ينتج 12 نوع من المحموض الأمينية غير الأساسية.	15
() إنتاج النظائر المشعة لبعض العناصر يستخدم في علاج أمراض السرطان.	16
) التوزيع الإلكتروني لـ Cr^{24} هو $[\text{Ar}]4\text{S}^2 3\text{d}^4$.	17
) تميز المجموعة الانتقالية VB بأن لها جهود اختزال عالية.	18
) عدد الليتوترونات في ${}_{11}\text{Na}^{24} = 11$	19
) يتكون لون أحمر دموي عند إضافة محلول ثيوسياتات البوتاسيوم إلى محلول Fe^{+3}.	20

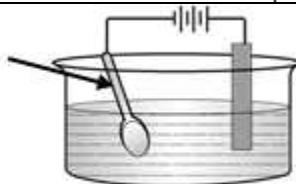
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الداخلية الأولى يتم فيها ملء المستوى الفرعى

5f	4	4f	3	4d	2	3d	1	21
بيريدين	4	بنزين	3	بنزين	2	أنيلين	1	22
الجلوكوز	4	المالتوز	3	اللاكتوز	2	السكروز	1	23
بوزيترون	4	جاماما	3	بيتا	2	ألفا	1	24
السيديريت	4	الليمونات	3	الهيمايت	2	الماجنيتات	1	25
0.14	4	0.59	3	0.31	2	0.45	1	26
MgO	4	CO	3	KBr	2	NaCl	1	29
النحاس	4	تنقية المعادن	3	تنقية مياه الشرب	2	الطلاء الكهربائي	1	27
فيتامينات	4	ليبيادات	3	كريبوهيدرات	2	بروتينات	1	28
طاقة الترابط النووي لنواة X تساوي 722.4 م.إف ، ومن المتوسط طاقة الترابط النووي لها = 8.6 م.إف ؛ فإن عدد النيوكليونات يساوي	124	84	3	48	2	36	1	31
النحاس	4	حمض الباريوم	3	هيدروكسيد الباريوم	2	هيبوبوروميت الصوديوم	1	32
الرمز ΔH_N يمثل حرارة	4	تعادل	3	ذوبان	2	تكوين	1	33
أضعف عامل مختزل من التالي ، جهد اختزاله فولت	4	0.45 -	3	1.36 +	2	3.04 -	1	34

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

								النواة المشعة من التالي	35
$^{14}_6C$	4	$^{16}_8O$	3	$^{14}_7N$	2	$^{12}_6C$	1		
اللتيران (X^{36} ، X^{38}) نسبه وجودهما في عينة (30 % ، 70 %) على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية لـ X =									36
36.9	4	36.6	3	36.3	2	36	1	عدد تأكسد النيتروجين في HNO_3 يساوي	37
5 -	4	5 +	3	2 -	2	1 -	1	يسمى المركب $CH_3CH_2NH_2$	38
أسيتاميد	4	أمينو إيثان	3	أمينو بروبان	2	أمينو ميثان	1	يكون في التفاعل الماصل للحرارة	39
$H_1=H_2$	4	$H_2 < H_1$	3	موجبة ΔH	2	سالبة ΔH	1	المركب الأكثر ثباتاً حرارياً عند 25 درجة منوية؛ حرارة تكوينه كيلوجول / مول.	40
49.4+	4	80+	3	34+	2	90+	1	المصعد في خلية (خارصين - كربون)	41
Zn	4	C	3	MnO_2	2	HgO	1	من مكونات الخبث	42
$CaSiO_3$	4	Fe_2O_3	3	CO_2	2	CO	1	تحول نواة العنصر X^{14} إلى Y^{14} يصاحبه فقدان	43
$^1p^1$	4	$^-1\beta^0$	3	$^{+1}\beta^0$	2	$^0n^1$	1	عدد الفاراد اللازمة لترسيب 48 جم من (Mg^{2+}) وزنه الذري = 24 تساوي	44
1	4	2	3	3	2	4	1	فيتامين مائع للتسمم	45
B_{12}	4	A	3	C	2	D	1	$Fe_3O_4 + CO \rightarrow CO_2 + 3$	46
Fe	4	FeO	3	Fe_2O_3	2	$FeCO_3$	1	معدن كتلة 16 جرام، وحرارته النوعية 0.5 جول/جم.م°، زادت درجة حرارته عند تسخينه بمقدار 10 م°؛ فإن الطاقة المكتسبة = جول.	47
32	4	160	3	80	2	8	1	$3Fe + 4H_2O_{(g)} \xrightarrow{\Delta} 4H_2$	48
$Fe(OH)_3$	4	Fe_2O_3	3	Fe_3O_4	2	FeO	1	من التفاعل التالي: $SnO_2 + 2H_2 \rightarrow Sn + 2H_2O$ ؛ علماً بأن حرارة تكوين (SnO_2 ، H_2O) على الترتيب (- 286 ، 581) مول؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلوجول / مول.	49
295 -	4	295 +	3	9 -	2	9 +	1	الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى	50
أسلاك توصيل	4	مصدر تيار مستمر	3	المهبط	2	المصعد	1		



الشكل المقابل رسم تخطيطي يوضح عملية الطلاء بالكهرباء، حيث يشير السهم إلى

يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.

() التفاعل في وعاء مزدوج حراريًا يعد عملية أبیاتية .

() يتآثر التفاعل النووي بالضغط والحرارة.

() شُنق الأمينات من الأمونيا.

() السالبية الكهربائية تحدد قوة العوامل المؤكسدة والمختزلة.

() يودات البوتاسيوم من العوامل المختزلة.

() الجزء المتبقى خارج حدود النظام يسمى وسط محبيط.

() يحدث اختزال عند المهيط في الخلايا الجلفانية.

() سكر الرامنوز من الكربوهيدرات ويختلف عنها في الصيغة العامة.

() يزداد جهد اختزال الأيونات السالبة بزيادة تركيز محلول.

() الحرارة النوعية لمعظم المواد أكبر من الحرارة النوعية للماء.

() مجموعة عائلة الحديد تتكون من (Ni , Co , Fe).

() تتناسب كل المواد أثناء التحليل الكهربائي طردياً مع كمية الكهرباء المارة في محلول.

() الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.

() الطاقة الناتجة من حرق البروتين تساوي الطاقة الناتجة من حرق الدهون .

() الاندماج النووي أخطر من الانشطار النووي .

.

() التوزيع الإلكتروني لـ Mn^{25} هو $[Ar]4S^1 3d^5$.

() تسمى عناصر المجموعة الانتقالية (IIB) بعناصر العملة.

() عدد النيترونات في $^{26}_{13}Al = 13$.

() تعكس إشارة ΔH عند عكس التفاعل.

() يتكون راسب أزرق قاتم عند إضافة محلول حديدو سيلينيد البوتاسيوم إلى Fe^{+3} .

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.

السلسلة الانتقالية الرئيسية الأولى 3d تتبع الدورة في الجدول الدوري.

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

سكر الفواكه

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

إحدى الصفات التالية تتطابق على جسيمات ألفا

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

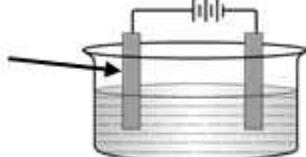
الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---

الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1
---------	---	---------	---	---------	---	--------	---



المركز	ش/ عبدالملك - السلام	رقمة	2033	الحالة	حاضر	الاسم	عبدالرحمن فيصل عبده قائد الحميدي	رقم الجلوس	558529	الاسم	اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1445هـ-2024م	المادة	الكيمياء	نموذج التصحيح الإلكتروني
--------	----------------------	------	------	--------	------	-------	----------------------------------	------------	--------	-------	--------------------------------------------------------------------------	--------	----------	--------------------------



أهلاً وسهلاً بكم في مكتبة كلية التربية

- ١- يجب أن يكون تقطيل الدائرة يقام جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثال 

٢- تأكيد من تقطيل امباكاتك في الأماكن المخصصة لها.

٣- يمنع استخدام المصباح.

٤- لا تقطيل الابحاث مالم تصل على هذه الورقة، اترك لتفصيل وفناً كافياً لقتل الابحاث



An Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	2	2	41
2	2	2	2	42
2	2	3	3	43
2	2	3	3	44
2	2	2	2	45
2	2	4	4	46
2	2	2	2	47
2	2	4	4	48
2	2	1	1	49
2	2	1	1	50
الدرجات		العظمى	عدد الاستئلة	
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	4	4	22	1	1	2	2	2
2	2	2	2	23	1	1	1	1	3
2	2	3	3	24	1	1	1	1	4
2	2	4	4	25	1	1	2	2	5
2	2	2	2	26	1	1	1	1	6
2	2	4	4	27	1	1	1	1	7
2	2	2	2	28	1	1	1	1	8
2	2	3	3	29	1	1	2	2	9
2	2	1	1	30	1	1	2	2	10
2	2	2	2	31	1	1	1	1	11
2	2	2	2	32	1	1	1	1	12
2	2	4	4	33	1	1	1	1	13
2	2	2	2	34	1	1	2	2	14
2	2	3	3	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	2	2	16
2	2	3	3	37	1	1	2	2	17
2	2	4	4	38	1	1	1	1	18
2	2	1	1	39	1	1	1	1	19
2	2	2	2	40	1	1	1	1	20