



# نماذج الاختبارات الوزارية



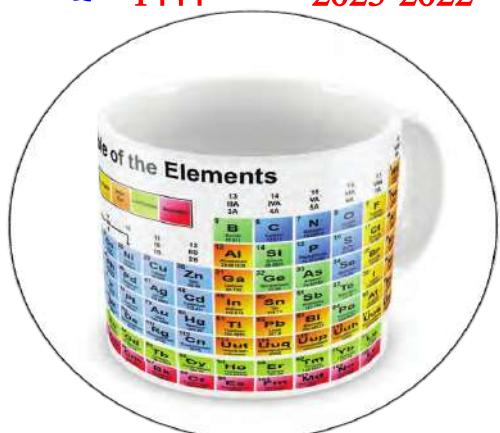
في مادة

للمؤشرات التربوية  
وزارة التربية والتعليم  
قطاع المناهج والتوجيه  
الإدارة العامة للمناهج

# الكيمياء

للصف الثالث الثانوي في مرحلة التعليم الثانوي

١٤٤٤ هـ - 2023-2022



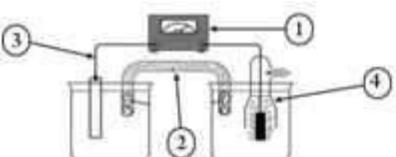
الدراسة هي المسار الذي يقودك نحو التحقيق والتميز

دعواتكم

احمد الحسني

- ④ T.me/Doctor\_future1
- ④ T.me/kabooltep
- ④ T.me/Third\_secondary17
- ④ T.me/smartpeople11
- ④ Third\_secondary\_bot

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجية			
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.								
( ) النحاس والبلاطين يتلقن في الخمول الكيميائي.					1			
( ) يحتاج الماء حرارة عالية لتسخينه مقارنة بالمعادن.					2			
( ) يحدث انتقال حقيقى وكامل للإلكترونات فى المركب <chem>HCl</chem> .					3			
( ) يستخدم اليد المسع فى علاج سرطان الدم.					4			
( ) يتحدى النيتروجين مع الأكسجين مكوناً مجموعة النيترو.					5			
( ) الخلايا الجلفانية تعتبر مصدر للتيار الكهربائي.					6			
( ) ذوبان <chem>NaOH</chem> فى الماء تؤدى إلى بروادة محلول.					7			
( ) القيمة السالبة لجهد الاختزال تعنى أن العنصر سهل التأكسد صعب الاختزال.					8			
( ) يهتم خبراء التغذية بدراسة الفيتامينات للأغذية.					9			
( ) يتميز سكر اللاكتوز بأنه لا يتخمر بواسطة إنزيمات الخميرة.					10			
( ) تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.					11			
( ) يختزل حام الحديد في الفرن اللافح بواسطة أول أكسيد الكربون.					12			
( ) تقل جهود الاختزال للأيونات الموجبة بزيادة تركيز محلول.					13			
( ) تعرض الزبيوت أو الدهون لدرجة حرارة مرتفعة تؤدي إلى تكوين الدهيدات وكيتونات.					14			
( ) تحضر النيتريلات بتسخين الأميدات غير المستبدلة في وجود <chem>HCl</chem> .					15			
( ) يُعد قانون هـ أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.					16			
( ) الأنونية الواقعية أعلى حزام الاستقرار تمثل لفقد جسيم ألفا.					17			
( ) الهيماتيت حام يسمى أكسيد الحديد المغناطيسي.					18			
( ) جسيم ألفا أسرع من جسيم بيتا.					19			
( ) عند طلاء المعادن، المصعد هو المادة المراد طلاوها.					20			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورق الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.								
الأمينات من مشتقات ...								
الأحماض الأمينية	4	الأمونيا	3	النيتريلات	2	الأكالانات	1	21
المحopus الأمينية الأساسية يحصل عليها الإنسان بنسبة كبيرة من ...								22
الكريبوهيدرات	4	البروتين النباتي	3	البروتين الحيوي	2	الدهون	1	
تشابه البطاريات الجافة في ...								
ق . د . اك	4	المهبط	3	الاستخدام	2	الإلكتروليت	1	23
تصنف الدهون ضمن ...								
الفيتامينات	4	الكريبوهيدرات	3	اللبيادات	2	البروتينات	1	24
عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلح الحديد III يتكون محلول لونه ...								
أزرق باهت	4	أحمر دموي	3	أزرق قاتم	2	أخضر	1	25
الأشعة فوق البنفسجية التي ترافق جميع التفاعلات النووية ...								
بوزيترون	4	جاما	3	بيتا	2	ألفا	1	26
ناتج تفاعل خسف هو فهان للايثاناميد هو ...								
بروبيل أمين	4	اميدين	3	اميدين	2	امونيا	1	27
فيتامين يذوب في الماء ويخرج الزيادة منه عن طريق البول ...								
E	4	D	3	B	2	A	1	28
خلية يحدث فيها التفاعل بشكل انعكاسي هي ...								
التحليل الكهربى	4	الوقود	3	مركب الرصاص	2	الزنبق	1	29
تحويل الألومنيوم العادي إلى ألومنيوم مشع يتتج ...								
نيوترون	4	ألفا	3	بيتا	2	جاما	1	30
يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...								
اللبيادات	4	الفيتامينات	3	الإنزيمات	2	الكريبوهيدرات	1	31
يكون النظام في العملية الأدبية ..... حراريًّا								
طارد	4	متوازن	3	معزول	2	ماص	1	32
إحدى الصفات الآتية تتطابق على أشعة جاما ...								
موجات كهرومغناطيسية	4	لها شحنة موجية	3	عبارة عن إلكترونات	2	لها شحنة سالبة	1	33
من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة ...								
الاحتراق	4	التخمير	3	التعادل	2	التكوين	1	34
يَكْتُمُ ملء المستوىين الفرعيين 5S ، 4d في السلسلة الانتقالية ...								
الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1	35

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة الكيمياء						قطاع المناهج والتوجيه	
رمز يمثل حرارة الاحتراق ...						رقم السؤال	
$\Delta H_{\text{vap}}$	4	$\Delta H_f$	3	$\Delta H_c$	2	$\Delta H_h$	1
أي من المواد التالية عامل مخزّل ...						36	
Cl <sub>2</sub>	4	Br <sub>2</sub>	3	MnO <sub>2</sub>	2	FeSO <sub>4</sub>	1
نظيراً المنصر ( $X^{65}$ ) نسبّة وجودهما في عنّية هي (35 ، 65) % على الترتيب : فإن الكتلة الذريّة للعنصر X = ...						37	
62.7	4	60.7	3	63.7	2	64.30	1
سخن قطعة معدنيّة حرارتها النوعيّة (0.387) جول/جم° ، وكانت الحرارة المكتسبة (178.02) جول ، فارتفعت درجة حرارتها بمقدار (20) م° ؛ فإن كتلة القطعة = ..... جم.						38	
523	4	232	3	23	2	9	1
عدد التيوكليونات في ${}^{57}\text{La}^{146}$ ...						40	
203	4	89	3	146	2	57	1
إذا علمت أن : $108 = \text{Ag}^+$ ، $65 = \text{Zn}^{+2}$ ، $23 = \text{Na}^+$ ، $27 = \text{Al}^{+3}$ ؛ فإن المنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو .....						41	
Ag	4	Zn	3	Na	2	Al	1
إذا علمت أن : جهد احتزال $\text{Ag} = 0.8$ فولت ، وجهد احتزال $\text{Pb} = 0.13$ فولت ؛ فإن ق.د.ك = ..... فولت						42	
0.93	4	0.67	3	0.76	2	0.39	1
في التفاعل : $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$ ، فإذا كانت حرارة تكوين $\text{KCl} = 436$ كيلو جول/مول فإن حرارة تكوين $\text{KClO}_3$ = ..... كيلو جول/مول						43	
2222+	4	2222-	3	1111+	2	1111-	1
الصيغة الكيميائية للمركب أمينوبروبان ...						44	
$\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$	4	$\text{C}_3\text{H}_7\text{CONH}_2$	3	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$	2	$\text{CH}_3\text{NH}_2$	1
العلاقة بين $\text{Mn}^{25}$ و $\text{Te}^{43}$ أن كليهما ...						45	
عناصر مثالية	4	لا فلزات	3	لهما نفس المجموعة	2	لهما نفس الدورة	1
عدد تآكسد الكربون في $\text{CO}_2$ يساوي ...						46	
4-	4	4+	3	2-	2	2+	1
يتحول أكسيد الحديد II عند تسخينه إلى ...						47	
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	4	$\text{Fe} + \text{Fe}_3\text{O}_4$	3	FeO	2	$\text{Fe} + \text{Fe}_2\text{O}_3$	1
أكبر المركبات ثباتاً حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول						48	
1207-	4	487-	3	393.5-	2	110.5-	1
نواة طاقة الترابط النووي لها تساوي (344) م.أ.ف ، ومتوسط طاقة الترابط النووي تساوي (8.6) م.أ.ف ؛ فإن عدد التيوكليونات = ...						49	
0.0247	4	2992.8	3	40	2	38	1
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...						50	
قياس ق.د.ك للخلية	4	معادلة نصف الخلية	3	نقل الأيونات	2	نقل الإلكترونات	1

[T.me/Doctor\\_future1](https://T.me/Doctor_future1) [T.me/kabooltep](https://T.me/kabooltep) [T.me/qabool\\_bot](https://T.me/qabool_bot) [T.me/Third\\_secondary\\_bot](https://T.me/Third_secondary_bot)

رقم	الاجابة الصحيحة
4	41
4	42
1	43
4	44
2	45
3	46
1	47
4	48
2	49
4	50
١	عدد الأسئلة

رقم	الاجابة الصحيحة
3	21
3	22
3	23
3	24
3	25
3	26
2	27
2	28
2	29
1	30
3	31
2	32
4	33
3	34
2	35
2	36
1	37
2	38
2	39
2	40

رقم	الاجابة الصحيحة
1	1
1	2
2	3
2	4
1	5
1	6
2	7
1	8
1	9
1	10
1	11
1	12
2	13
1	14
2	15
1	16
2	17
2	18
2	19
2	20

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم	
الكيمياء					قطاع المناهج والتوجية	
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجية	
( ) يمتلك العنصر الانتقالى مستوى فرعى d أو f ملء جزئياً بالإلكترونات.						1
( ) الوسط المحيط هو ما تبقى من الفضاء الذي يحيط بالنظام.						2
( ) العوامل المؤكسدة تمتلك سالبية كهربائية عالية.						3
( ) يستخدم نظير الكوبالت المشع في علاج السرطان بالإشعاع.						4
( ) نزع جزء ماء من أميد غير مستبدل يعطي التيتريول المقابل.						5
( ) تفاعلات الأكسدة والاختزال في خلية التحليل الكهربائي تحدث بشكل ثقافي.						6
( ) الاختلاف في درجة الحرارة يساعد على انتقال الحرارة من جسم إلى آخر.						7
( ) المصعد في خلية الزينق $Zn+KOH$ .						8
( ) تتناسب الحرارة النوعية عكسياً مع كمية الطاقة المكتسبة أو المفقودة.						9
( ) نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات 1 : 1.						10
( ) يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقّدة.						11
( ) تصنّع الأدوات المخبرية من فلزات عائلة البلاتين.						12
( ) تحتوي الزبيوت على وفرة من المحموض الدهنية غير المشبعة.						13
( ) حرارة التكثيف تغير حراري كيميائي.						14
( ) نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللاماني تصل إلى 57%.						15
( ) العلاقة بين طاقة الترابط والعدد الكتلي علاقة عكسية.						16
( ) تقل قيمة جهد الاختزال لـ $Cu^{+2}$ بزيادة تركيز محلول.						17
( ) المجموعة القاعدية في المحموض الأمينية $-NH_2$ .						18
( ) الأشطار التووى للاليورانيوم $U^{235}$ يتم بواسطة تيوترتون بطيء.						19
( ) التفاعل الكلى في الخلية القاعدية $Zn + HgO \rightarrow ZnO + Hg$ .						20
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجية	
أبرز عامل في تفاعلات الأمينات ...					الزوج الإلكترونيات	
حالة الأمين	4	شق الألكيل	3	مجموعة الأمين	2	1
خلية جفافية محلولها الإلكترونيات سائل ...					21	
الزينق	4	المركب الرصاصي	3	القاعدة	2	خارفين - كربون
لتقدير عمر الأرض يستخدم ...					22	
الفوسفور	4	الكربون	3	الكوبالت	2	اليورانيوم
تفاعل المحموض الأمينية مع ..... لتكوين أمينات أولية.					23	
هيدروكسيد الصوديوم	4	هيدروكسيد الباريوم	3	حمض النيتروز	2	هيبوبروميت الصوديوم
من الزيوت المتطربة زيت ...					24	
القرفة	4	الذرة	3	كب الحوت	2	الزيتون
الجالفنة يقصد بها طلاء الحديد ب ...					25	
النحاس	4	الخارفين	3	القصدير	2	الفضة
قدرة أشعة جاما على الفايز ...					26	
متوسطة	4	عالية جداً	3	عالية	2	محضدة
سكر الشعير يتكون من ...					27	
فركتوز + فركتوز	4	فركتوز	3	جلوكوز + لاكتوز	2	جلوكوز + فركتوز
الخام الرئيسي عند استخلاص الحديد هو ...					28	
السيدريت	4	الليمونيت	3	الماجنيتات	2	الهيمنيت
التفاعل الطارد للحرارة يكون فيه المحتوى الحراري للتواجع ..... المتقاعلات.					29	
ضعف	4	يساوي	3	أكبر من	أقل من	30
القبلة الهيدروجينية أحضر من القبلة النووية لأنها تعادل ..... قبلة نوية.					31	
1000	4	700	3	500	2	100
تقاس القيمة الحرارية للمواد الغذائية بحرارة ...					32	
الذوبان	4	الاحتراق	3	التعادل	2	التكوين
التركيب الإلكتروني للسلسلة الانتقالية الأولى ...					33	
[Ar]3d <sup>1-10</sup> 4s <sup>2</sup>	4	[Kr]4d <sup>1-10</sup> 5s <sup>2</sup>	3	[Xe]5d <sup>1-10</sup> 6s <sup>2</sup>	2	[Rn]6d <sup>1-10</sup> 7s <sup>2</sup>
تقاس الحرارة بوحدة ...					34	
جول/م°	4	الكلفن	3	الدرجة المئوية	2	الجول

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجيه				
عامل مؤكّد ...							
$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	4	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	3	$\text{H}_2\text{S}$	2	$\text{MnO}_2$	1
للماغنيسيوم نظيران هما $^{26}\text{Mg}^{24}$ ، فإذا كانت نسبة تواجدهما في عينة 32% ، فإن كتلة المزية = ...	22.64	4	23.56	3	25.36	2	24.64
تكون الرابطة البيئية عند تكافُف حمضين أمينيين بتفاعل مجموعة أمين مع مجموعة ...	1	-CONH <sub>2</sub>	-NH <sub>2</sub>	-OH	-COOH		
كتلة معدن حرارته النوعية (0.5) جول/جم ، فقد كمية من الطاقة (20) جول ؛ عندما فلت درجة حرارته بمقدار (5) م° = ... جم	8	4	7	3	6	2	5
عدد النيوترونات في نواة $^{238}\text{U}$ تساوي ...	330	4	146	3	238	2	92
إذا علمت أن : $65 = \text{Zn}^{+2}$ ، $40 = \text{Ca}^{+2}$ ، $23 = \text{Na}^+$ ، $58.6 = \text{Ni}^{+2}$ ، فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...	1	Zn	Ca	3	Na	2	Ni
فيتامين يؤدي نقصه في جسم الإنسان إلى فقر الدم ...	A	4	C	3	D	2	B <sub>12</sub>
عند إضافة محلول NaOH إلى محلول FeCl <sub>3</sub> يتكون ...	1	4	3	2	2		
إذا علمت أن : جهد أكسدة X = 0.14 فولت ، وجهد أكسدة Y = 0.28 فولت ؛ فإن جهد الخلية = ..... فولت.	0.41	4	0.42	3	0.28	2	0.14
من التفاعل الآتي : $\text{SnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Sn} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ علماً بأن حرارة التكوين لـ (SnO <sub>2</sub> ) على الترسيب هي (- 286 ، - 581) كيلو جول/مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي ..... كيلو جول/مول.	295+	4	9+	3	295-	2	9-
الصيغة الكيميائية لثاني ميثيل أمين هي ...	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NHCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NHC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	3	CH <sub>3</sub> NHCH <sub>3</sub>	2	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>
عدد تأكسد الحديد في Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> يساوي ...	6+	4	3+	3	2+	2	1
يتفاعل الحديد الساخن حتى الاحمرار مع بخار الماء مكوناً H <sub>2</sub> و ...	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .nH <sub>2</sub> O	4	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	3	FeO	2	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
المركب الأسرع تفكّاً عند (25) م° حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول	1473.2-	4	33.18+	3	393.5-	2	110.5-
إذا علمت أن : طاقة الترابط النووي لنواة $^{4}\text{He}$ = 28.3 م.أ.ف ؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي تساوي = ..... م.أ.ف	7.6	4	7.4	3	7.075	2	8.4
وظيفة الجزء رقم (4) هي ...							50
قياس جهد احتزال الأقطاب الأخرى توصيل الأيونات بين نصف الخلية	4	قياس جهد احتزال الأقطاب الأخرى	3	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	2	قياس في . د . ك للخلية	1

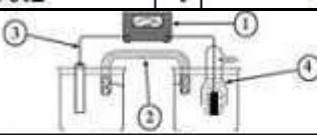
T.me/Doctor\_future1 T.me/kabooltep T.me/qabool\_bot T.me/Third\_secondary\_bot

ر.س	الصحيحة	الاجابة
1	41	
2	42	
1	43	
3	44	
2	45	
3	46	
3	47	
3	48	
2	49	
3	50	
١	عدد الأسئلة	

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

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

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجيه			
( ) عناصر المجموعة الانتقالية الأولى كيماً.						1		
( ) التفاعل الذي يحدث داخل مسحير القنبلة يمثل عملية أيزوثرمية.						2		
( ) عملية الأكسدة تحدث للعامل الموكسد.						3		
( ) الأمينات مواد صلبة بلورية لها درجة غليان مرتفعة.						4		
( ) يحدث في الخلايا الجلتفانية تفاعل تلقائي.						5		
( ) تتناسب الحرارة النوعية للمادة عكسياً مع كمية الطاقة الحرارية.						6		
( ) القوة الدافعة الكهربائية لخلية الزنبق أقل من القوة الدافعة الكهربائية لخلية (خارصين - كربون).						7		
( ) تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.						8		
( ) يوجد سكر الفركتوز في الفواكه.						9		
( ) فرسفات الكالسيوم من مكونات الشحنة.						10		
( ) يحضر الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم.						11		
( ) التزخرف تغير كيميائي يؤدي إلى تغير لون وطعم ورائحة الزيت أو الدهن.						12		
( ) يكون الحمض الأميني في الوسط القاعدي على هيئة أيون سالب.						13		
( ) يرمز للحالة السائلة بالرمز (aq).						14		
( ) الأنيونية الواقعية أعلى حزام الاستقرار تمثل لفقد جسيم ألفا.						15		
( ) يتفاعل الحديد مع الكبريت ويكون كبريتات الحديد (II).						16		
( ) يزداد معدل صدور الإشعاعات النوعية بزيادة درجة الحرارة.						17		
( ) عند طلاء المعادن تكون المادة المراد طلاؤها مهيطة.						18		
<b>( ) يستخدم الكتنيوم - 99 في تشخيص سرطان الخضم.</b>					19			
<b>( ) <math>\Delta H_f</math> مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات في الظروف القياسية.</b>					20			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.					الحديد الفضي يتكون من 95% حديد و 4% من ...			
فوسفور	4	منجنيز	3	سليلكون	2	كربون	1	21
العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية ...					عوامل مختزلة لها جهود اختزال عالية		22	
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حيديو سيانيد البوتاسيوم	3	حيديي سيانيد البوتاسيوم	2	هيدروكسيد الصوديوم	1	23
يُكون محلول الحديد الثنائي راسب لونه أزرق باهت عند تفاعله مع محلول ...					لتبديد المفاعل النووي يستخدم ...		24	
الجرافيت	4	ماء ثقيل	3	مصهور الصوديوم	2	البارافين	1	25
مركب بمثلك خواص متعددة (إمفوتيروية) ...					أمين		26	
نيتريل	4	حمض أميني	3	حمض كربوكسيلي	2	الهيدروموتر	1	27
عدد الحموض الأمينية التي تدخل في تركيب البروتينات ...					الفالنتيمير		28	
بوزتيرون	4	بروتون	3	بيتا	2	الفولتميتر	1	29
لحساب القيمة الحرارية للأغذية المختلفة تستخدم حرارة ...					التعادل		30	
التكون	4	الذوبان	3	الاحتراق	2	الذوبان	1	31
من الطرق غير المباشرة لحساب حرارة التفاعل حرارة ...					التكثيف		32	
التبيخير	4	الذوبان	3	الذوبان	2	الذوبان	1	33
رمز يمثل حرارة التكون ...					$\Delta H_{\text{fus}}$		34	
$\Delta H_{\text{fus}}$	4	$\Delta H_f$	3	$\Delta H_{\text{vap}}$	2	$\Delta H_a$	1	35
أي من المواد التالية عامل مختزل ...					$\text{KIO}_3$		36	
$\text{Br}_2$	4	$\text{H}_2\text{S}$	3	$\text{KMnO}_4$	2	$\text{X}^{27}$	1	37
النظيران ( ${}_{13}\text{X}^{27}$ ، ${}_{13}\text{X}^{28}$ ) وجد أن نسبتهما في عينة هي (97 ، 3)% على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...					28.5		38	
يتحول البنزاميد إلى أمينين ...					$\text{P}_2\text{O}_5$		39	
$\text{Ba}(\text{OH})_2$	4	$\text{HNO}_3$	3	$\text{NaOBr}$	2	$\text{Ba(OH)}_2$	1	40

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم			
المادة				قطاع المناهج والتوجيه					
مركبات عضوية تكون نسبة O:H فيها 2 : 1 ...									
الكيمياء	الفيتامينات	4	اللبنيات	3	الكريبوهيدرات	2	البروتينات	1	35
فاز كيلو (15) جم ، حرارة النوعية (0.14) جول / جم . م° : انخفضت درجة حرارة بمقدار (10) م° فإن الطاقة المفقودة = ..... جول									36
21	4	20	3	14	2	15	1		
عدد النيوترونات في نواة Kr <sup>92</sup> <sub>36</sub> تساوي ...									37
138	4	92	3	56	2	36	1		
إذا علمت أن : Al <sup>+3</sup> = 108 = Ag <sup>+</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 40 = Ca <sup>+2</sup> ، فإن الغصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفارق الدليل لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هي ...									38
Al	4	Na	3	Ca	2	Ag	1		
فيتامين يوجد في اللحوم وخاصة في الكبد ...									39
C	4	A	3	D	2	B <sub>12</sub>	1		
جهد احتزاز X = 0.34 فولت، وجهد أكسدة Y = 0.45 فولت ، فإن جهد الخلية = ..... فولت									40
0.97	4	0.11	3	1.1	2	0.79	1		
في المعادلة التالية: CH <sub>4</sub> + 2O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O ΔH = - 890 kJ/mol على الترسيب هي (- 286 ، 393.5 - ) كيلو جول/مول ، فإن حرارة تكوين لـ CH <sub>4</sub> تساوي ..... كيلو جول/مول									41
75.5-	4	210.5-	3	75.5+	2	210.5+	1		
الصيغة الكيميائية لإثيل أمين هي ...									42
CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	4	CH <sub>3</sub> CN	3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	1		
الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تتنهى بـ ...									43
-OH	4	-COOH	3	-CONH <sub>2</sub>	2	-NH <sub>2</sub>	1		
العلاقة بين Tc <sup>43</sup> ، Mn <sup>25</sup> ، أن كلديهما ...									44
عناصر مئالية	4	لافزات	3	لهما نفس المجموعة	2	لهما نفس الدورة	1		
عدد تأكسد النتروجين في NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> يساوي .....									45
5-	4	3-	3	1-	2	5+	1		
يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة عمر النصف لـ ...									46
92U <sup>235</sup>	4	<sub>6</sub> C <sup>12</sup>	3	<sub>6</sub> C <sup>14</sup>	2	<sub>92</sub> U <sup>238</sup>	1		
تفاعل Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> مع CO يعطي ...									47
أكسيد الحديد II	4	أكسيد الحديد المائي	3	أكسيد الحديد المائي	2	أكسيد الحديد المائي	1		
المركب الأكثر ثباتاً عند (25) م° حرارة تكوينه ..... كيلو جول/مول									48
426.8-	4	33.9+	3	238.6-	2	1207-	1		
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة Bi <sup>209</sup> = 7.8 م.أ.ف ، فإن طاقة الترابط النووي لها = ..... م.أ.ف									49
1630.2	4	947.4	3	746.4	2	647.4	1		
									50
وظيفة الجزء رقم (2) هي ...									
قياس جهد احتزاز الأقطاب	4	قراءة فرق جهد الخلية	3	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	2	نقل الأيونات بين نصف الخلية	1		

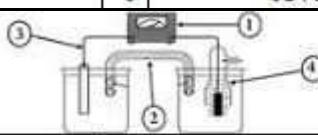
T.me/Doctor\_future1 T.me/kabooltep T.me/qabool\_bot T.me/Third\_secondary\_bot

ر.س	الصحيحة	الاجابة
41	4	41
42	2	42
43	3	43
44	2	44
45	1	45
46	2	46
47	1	47
48	1	48
49	4	49
50	1	50
١	١	عدد الأسئلة

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

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

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم
المادة						قطاع المناهج والتوجيه
كيمياء						ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.
( )	يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f ملوء جزئياً بالإلكترونات.					1
( )	يحتوي وقد السيارات على طاقة وضع كيميائية مرتفعة.					2
( )	تم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.					3
( )	يمكن تحضير الأميدات المستبدلة من الأمينات الثالثية مع الحمض العضوية.					4
( )	يستخدم KOH كـ إلكتروليت في خلية الوقود والريفي.					5
( )	يستخدم قانون هس في حساب حرارة الفاعلات المعقّدة.					6
( )	توضع المادة المراد طلاؤها مصدعاً في خلية التحليل الكهربائي.					7
( )	تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل إلى المادة الأعلى في درجة الحرارة.					8
( )	حمض الخليك له نفس الصيغة العامة للكربوهيدرات.					9
( )	يستخدم مسرع القبلة في قياس حرارة الذوبان.					10
( )	يصعب أكسدة أيون الحديد II إلى III.					11
( )	تحليل مصهور كلوريド الصوديوم أصعب من تحليل محلوله.					12
( )	يوجد المالتوز في بذور الشعير ويكون من وحدتي جلوکوز.					13
( )	تختلف الأحماض الأمينية في المجموعة الوظيفية.					14
( )	التغير في النظام دون حدوث تبادل حراري بين النظام والوسط المحاط به، عملية أيزوثرمية.					15
( )	نسبة النيوترونات إلى البروتونات في النواة يحدد مدى استقرارها.					16
( )	تشابه الفازات الانتقالية مع الفازات الرئيسية في الخواص الفيزيائية.					17
( )	جيسيمات بينما لها قدرة عالية على تأمين الغازات.					18
( )	القطب السالب في خلية التحليل الكهربائي هو الكاثód.					19
<b>( ) يستخدم التكتينيوم - 99 في علاج سرطان الدم.</b>						20
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.						
ت تكون الكربوهيدرات من العناصر التالية عدا ...						
O	4	N	3	H	2	C 1
لإعادة شحن بطارية السيارة يتم توصيلها بمصدر كهربائي خارجي له جهد ..... جهد الخلية						
نصف	4	أكبر من	3	أقل من	2	يساوي 1
نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار ..... %						
8	4	5	3	4	2	3 1
عدد مجموعات الكربوكسيل في مركب الأرجينين ...						
أربع مجموعات	4	ثلاث مجموعات	3	مجموعات	2	مجموعة واحدة 1
أكثر المواد إنطلاقاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...						
الفيتامينات	4	الدهون	3	الكريبوهيدرات	2	البروتينات 1
الشوائب التي تتربّس في محلول خلية التحليل الكهربائي عند تنقية النحاس ...						
الذهب والفضة	4	الحديد والخارصين	3	الفضة والخارصين	2	الذهب والحديد 1
تختلف نواتج عملية الاشطار النووي بزيادة ...						
سرعة النيوترون	4	درجة الحرارة	3	التركيز	2	الضغط 1
لقياس حرارة التعادل نستخدم محاليل ...						
متعادلة	4	مشبعة	3	مخففة	2	مركزة 1
الجرافيت في المفاعل النووي يستخدم ل ...						
منع تسرب الأشعة	4	امتصاص الحرارة	3	ابطاء سرعة النيوترونات	2	امتصاص النيوترونات 1
<b>الغضير الذي يقع في المجموعة VB هو ...</b>						29
<sup>41</sup> Nb	4	<sup>43</sup> Tc	3	<sup>26</sup> Fe	2	<sup>25</sup> Mn 1
<b>تطلق حرارة من التفاعل التالي : <math>\text{HI} \rightarrow \frac{1}{2}\text{I}_2 + \frac{1}{2}\text{H}_2</math> تسمى ...</b>						30
احتراق	4	ذوبان	3	تكوين	2	تعادل 1
<b>أقوى العوامل المؤكسدة ...</b>						
Na	4	H <sub>2</sub>	3	F <sub>2</sub>	2	Li 1
<b>لأكسجين نظيران <sup>16</sup>O و <sup>18</sup>O يتواجدان بنسبة (99% ، 1%) : فإن كتلته الذرية تساوي ...</b>						32
15.01	4	15.99	3	16.9	2	14.9 1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م						وزارة التربية والتعليم			
المادة			قطاع المناهج والتوجيه						
المجموعة الوظيفية للنويات ...									
-CONH <sub>2</sub>	4	NH <sub>2</sub>	3	NH <sub>3</sub>	2	C≡N	1	34	
كرة معدنية كثافتها (40) جم بترت من (30) م° إلى (20) م° ، وحرارتها النوعية = 0.449 جول/جم.° ؛ فإن كمية الحرارة التي تفقدتها ..... جول								35	
180.9	4	179.6	3	178.6	2	177.6	1	36	
تحتوي ذرة الهيدروجين H <sup>1</sup> على ...									
p , n , e	4	n , e	3	p , e	2	p , n	1	37	
إذا علمت أن : ( 39 = K <sup>+</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 65 = Zn <sup>+2</sup> ، 52 = Cr <sup>+3</sup> ) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفرايد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...									
Zn	4	Cr	3	K	2	Na	1	38	
إضافة محلول ثيوسياتات البوتاسيوم إلى محلول Fe <sup>+3</sup> يتكون محلول لونه ...									
أخضر	4	أحمر دموي	3	أزرق	2	بني	1	39	
إذا علمت أن : جهد احتزاز Ag <sup>+</sup> = 0.8+ فولت ، وجهد احتزاز Sn <sup>0.14-</sup> = 0.14- فولت ؛ فإن ق.د.ك تساوي ..... فولت									
0.29	4	0.94	3	0.34	2	0.92	1	40	
تحول نواة O <sup>15</sup> إلى نواة N <sup>15</sup> يصاحها فقدان ...									
بوزيترون بروتون	4	نيوترون	3	إلكترون	2	بروتون	1	41	
يحرق الميثان بحسب التفاعل CH <sub>4</sub> + 2O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> + 2H <sub>2</sub> O ΔH <sub>f</sub> = -890 KJ/mol علماً بأن (CO <sub>2</sub> ، H <sub>2</sub> O) هي على الترتيب (-393.5 - 286) كيلوجول/مول ؛ فإن حرارة تكوين CH <sub>4</sub> هي ..... كيلوجول/مول									
86.5-	4	85.5-	3	75.6-	2	75.5-	1	42	
الصيغة الكيميائية للمركب أمينو بروبان ...									
CH <sub>3</sub> NHCH <sub>3</sub>	4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NH <sub>2</sub>	1	43	
من السوائل الحمضية الموجودة في الفرن الملافع ...									
CaO	4	CaCO <sub>3</sub>	3	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1	44	
تنافع الليبيات مع ..... مكونة الصابون									
Br <sub>2</sub>	4	NaOH	3	I <sub>2</sub>	2	H <sub>2</sub>	1	45	
عدد تأكسد الفوسفور في (PO <sub>4</sub> ) <sup>-3</sup> هو ...									
5+	4	3+	3	3-	2	2-	1	46	
الرمز الدال على حرارة التبخير ...									
ΔH <sub>f</sub>	4	ΔH <sub>fus</sub>	3	ΔH <sub>vap</sub>	2	ΔH <sub>i</sub>	1	47	
تفاعل H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> المخفف مع Fe يتكون I <sub>2</sub> و ...									
FeSO <sub>3</sub>	4	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	3	FeSO <sub>4</sub>	2	FeS	1	48	
أقل المعربات بتأثراً عند درجة (25) م° حرارة تكوينه = ..... كيلوجول/مول									
90.37+	4	33.9+	3	88.1+	2	49.9+	1	49	
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة <sup>56</sup> Fe = 8.7 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي بوحدة م.أ.ف = ...									
478.2	4	487.2	3	784.2	2	874.2	1	50	
									
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...									
اغلاق الدائرة الكهربائية	4	نقل الأيونات	3	نقل الأيونات	2	قياس فرق الجهد	1		

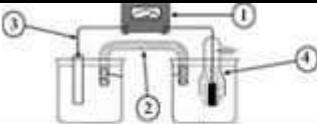
T.me/Doctor\_future1 T.me/kabooltep T.me/qabool\_bot T.me/Third\_secondary\_bot

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	41
2	42
2	43
3	44
4	45
2	46
2	47
4	48
3	49
1	50
1	عدد الأسئلة

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

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

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
الكيمياء					قطاع المناهج والتوجيه			
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ممَا يأتي: درجة لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجيه			
( ) وحدة قياس السعة الحرارية جول.						1		
( ) الاختزال عقلية كيميائية يكتسب خلالها العنصر إلكترون أو أكثر.						2		
( ) الأميد المستبدل ينتج من تفاعل الأمونيا مع الأحماض العضوية.						3		
( ) من مزايا الخلايا الجافة يمكن إعادة شحنتها.						4		
( ) تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.						5		
( ) المادة المراد طلاؤها في خلية التحليل الكهربائي تكون كاثوداً.						6		
( ) طاقة الوضع الكيميائية طاقة مخزونة ضمن الوحدات التركيبية للمواد الكيميائية.						7		
( ) تعد الكربوهيدرات من أهم مصادر الطاقة للكائنات الحية.						8		
( ) حرارة التعادل مقدار ثابت لا تتغير قيمتها بتغير قوة الحمض أو القاعدة.						9		
( ) نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللاماني تصل إلى 57%.						10		
( ) تستهلك خلايا التحليل الكهربائي طاقة كهربائية أثناء التفاعل.						11		
( ) يتكون السكروز من وحدي جلوکوز + فركتوز.						12		
( ) مجموعة الأمين في الحموض الأمينية مسؤولة عن الخواص الحمضية.						13		
( ) تنتقل الحرارة في العملية الأبيانية من النظام إلى الوسط المحيط.						14		
( ) العناصر التي يقل عددها الكافي عن 28 تميل للانشطار النووي.						15		
( ) للفازات الانتقالية والفالزات الرئيسية خواص كيميائية مختلفة.						16		
( ) جسيم ألفا له قدرة عالية على اختراق الأجسام.						17		
( ) طبقة أكسيد بعض المعادن تمنع استمرار عملية تأكلها.						18		
<b>( ) في الدورة السادسة يكتمل ملء المستوى الفرعى 4f.</b>						19		
<b>( ) يستخدم التكثيروم 99 في تشخيص سرطان العظام.</b>						20		
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.					اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
يتحدد النتروجين مع الهيدروجين مكوناً مجموعة ...					يتحدد النتروجين مع الهيدروجين مكوناً مجموعة ...			
النيترينيل	4	الأمينو	3	السيانيد	2	النيترو	1	21
المادة التي تساعده في تنظيم عمليات الأيض الغذائي في الخلايا الحية هي ...					المادة التي تساعده في تنظيم عمليات الأيض الغذائي في الخلايا الحية هي ...		المادة التي تساعده في تنظيم عمليات الأيض الغذائي في الخلايا الحية هي ...	
الكريبوهيدرات	4	البروتينات	3	الليبيادات	2	النشويات	1	22
تستخدم في الآلات الحاسبة ...					تستخدم في الآلات الحاسبة ...		تستخدم في الآلات الحاسبة ...	
خلايا خزن الطاقة	4	خلية الزبيق	3	الخلية القاعدية	2	خليه الخارصين - كربون	1	23
تُعد من تفاعلات رابطة الأستر في الزيوت والدهون ...					تُعد من تفاعلات رابطة الأستر في الزيوت والدهون ...		تُعد من تفاعلات رابطة الأستر في الزيوت والدهون ...	
الهدرجة	4	الأكسدة	3	التصنين	2	الهلجةنة	1	24
الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة هو ...					الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة هو ...		الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة أمينو واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة هو ...	
الإسپارتيك	4	اللايسين	3	الجلاسيين	2	الارجنين	1	25
يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...					يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...		يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...	
ليبيادات	4	إنزيمات	3	فيتامينات	2	الكريبوهيدرات	1	26
لتقدير عمر الأرض يستخدم ...					لتقدير عمر الأرض يستخدم ...		لتقدير عمر الأرض يستخدم ...	
الفوسفور	4	الكوبالت	3	اليورانيوم	2	الكريبون	1	27
سكر الفواكه هو ...					سكر الفواكه هو ...		سكر الفواكه هو ...	
المالتوز	4	السكروز	3	الفركتوز	2	الجلوكوز	1	28
عنصر انتقالى يمتص النيوترونات ...					عنصر انتقالى يمتص النيوترونات ...		عنصر انتقالى يمتص النيوترونات ...	
النحاس	4	الزئبق	3	الكامديوم	2	النيكل	1	29
لتحديد السعرات الحرارية الناتجة من المواد الغذائية نستخدم حرارة ...					لتحديد السعرات الحرارية الناتجة من المواد الغذائية نستخدم حرارة ...		لتحديد السعرات الحرارية الناتجة من المواد الغذائية نستخدم حرارة ...	
الاحتراق	4	التعادل	3	التبخير	2	التكوين	1	30
<b>عنصر من المجموعة ... VB</b>					<b>عنصر من المجموعة ... VB</b>		<b>عنصر من المجموعة ... VB</b>	
74W	4	23V	3	40Zr	2	48Cd	1	31
تمثل المعادلة الآتية : $C + O_2 \rightarrow CO_2$ حرارة ...					تمثل المعادلة الآتية : $C + O_2 \rightarrow CO_2$ حرارة ...		تمثل المعادلة الآتية : $C + O_2 \rightarrow CO_2$ حرارة ...	
غليان	4	تعادل	3	ذوبان	2	احتراق	1	32
أي من المواد التالية عامل مخزّل ...					أي من المواد التالية عامل مخزّل ...		أي من المواد التالية عامل مخزّل ...	
MnO <sub>2</sub>	4	H <sub>2</sub>	3	Cl <sub>2</sub>	2	KIO <sub>3</sub>	1	33
نظيراً عنصر الكروم (Cr <sup>52</sup> ) . نسبته وجودهما في عينة (Cr <sup>52</sup> ) . على الترتيب : فإن كتلته الذرية تساوي ...					نظيراً عنصر الكروم (Cr <sup>52</sup> ) . نسبته وجودهما في عينة (Cr <sup>52</sup> ) . على الترتيب : فإن كتلته الذرية تساوي ...		نظيراً عنصر الكروم (Cr <sup>52</sup> ) . نسبته وجودهما في عينة (Cr <sup>52</sup> ) . على الترتيب : فإن كتلته الذرية تساوي ...	
52.84	4	52.44	3	52.28	2	52.16	1	34

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم			
المادة			قطاع المناهج والتوجيه						
الكيمياء									
سلفت قطعة من الحديد كالتالي (100) جرام فزادت درجة حرارتها من (25) م° إلى (30) م° ، الحرارة النوعية للحديد (0.449) جول/جم.م° ؛ فإن الطاقة المكتسبة تساوي ..... جول	35								
1113.5      4      449      3      224.5      2      112.5      1									
عدد النيوترونات في البلوتونيوم $Pu^{244}$ ...	36								
338      4      150      3      244      2      94      1									
إذا علمت أن : $27 = Al^{3+}$ ، $63.5 = Cu^{+2}$ ، $24 = Mg^{+2}$ ، $23 = Na^+$ ، فإن أكبر كمية من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...	37								
Cu      4      Al      3      Mg      2      Na      1									
عند إضافة محلول $NaOH$ إلى محلول $FeCl_3$ يكون راسب ...	38								
بني محمر      4      أحمر دموي      3      أزرق      2      أخضر      1									
خلية جلدية مكونة من فصدير جهد اختزاله = -0.14 فولت ، وقطب فضة جهد اختزاله = 0.8 فولت ؛ فإن القوة الدافعة الكهربائية للخلية تساوي بالفولت ...	39								
0.94      4      0.66      3      0.76      2      0.84      1									
إذا فقد عنصر جسيم $\beta^-$ . فإن عدد الذري ...	40								
يقل بمقدار 2      4      يقل بمقدار 1      3      يزيد بمقدار 2      2      يزيد بمقدار 1      1									
المادة التي تعمل على تجميع التيار في البطارية القاعدية ...	41								
Cu      4      KOH      3 $MnO_2$ 2      Zn      1									
في التفاعل التالي : $2Fe_3O_4 + 3C \rightarrow 4Fe + 3CO_2$ $\Delta H = +480KJ/mol$ إذا علمت أن حرارة تكوين $CO_2$ 393.5- كيلوجول/مول فإن حرارة تكوين أكسيد الحديد تساوي ..... كيلو جول/مول	42								
1660.5-      4      830.25-      3      110.50-      2      700.5-      1									
الصيغة الكيميائية للمركب مثيل أمين هي ...	43								
$C_2H_5CONH_2$ 4 $CH_3CONH_2$ 3 $CH_3NH_2$ 2 $C_2H_5NH_2$ 1									
أحد الأكاسيد التالية يُعد قاعدياً ...	44								
CaO      4 $Al_2O_3$ 3 $P_2O_5$ 2 $SiO_2$ 1									
الحالة القيسية للعنصر هي وجود العنصر في الطبيعة عند ...	45								
1 جو ، 1 جو ، 50° م °      4      5 جو ، 1 جو ، 25° م °      3      2 جو ، 1 جو ، 25° م °      2      1 جو ، 1 جو ، 20° م °      1									
عدد تأكسد الأكسجين في المركب $H_2O$ يساوي ...	46								
1-      4      1+      3      2+      2      2-      1									
نتائج تفاعل الحديد مع غاز الكلور ...	47								
$FeCl_2 + H_2$ 4 $FeCl_2$ 3 $FeCl_3$ 2 $FeCl_3 + H_2$ 1									
المركب الأكثر استقراراً حرارة تكوينه ..... كيلو جول/مول	48								
1207-      4      242-      3      393.5-      2      286-      1									
متوسط طاقة الترابط النووي لنوء $N^{14}$ تساوي (7) م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي لها تساوي ..... م.أ.ف	49								
98      4      97      3      89      2      79      1									
 وظيفة الجزء رقم (3) هي ...	50								
قياس فرق الجهد      4      نقل الأيونات      3      نقل الإلكترونات      2      قياس جهد الاحترال      1									

T.me/Doctor\_future1 T.me/kabooltep T.me/qabool\_bot T.me/Third\_secondary\_bot

ر.س	الاجابة الصحيحة
4	41
3	42
2	43
4	44
2	45
1	46
2	47
4	48
4	49
3	50
1	عدد الأسئلة

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

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



نصائح عامة لطلاب التاسع والثالث الثانوي:

1. توفير بيئة مريحة ومنظمة للمذاكرة، تتميز بإضاءة ملائمة، وكتوبية جيدة، وجلسة مريحة، وخلو المكان من المشتتات مثل التلفزيون والهاتف والكمبيوتر وغيرها.
2. تجنب المشتتات الداخلية مثل الجوع، الضيق النفسي، والإرهاق الجسماني قبل البدء بالمذاكرة.
3. تناول كمية كافية من المياه وتناول غذاء صحي، مع الاهتمام بتناول الفواكه الطبيعية بدلاً من العصائر والحلويات المصنعة والمشروبات الغنية بالكافيين والغازية.
4. تجنب مراجعة المواد مع الأصدقاء قبل الامتحان لتجنب التشتبث وتضارب المعلومات.
5. استخدام اختبار النفس كوسيلة فعالة في تحسين القدرة على استذكار المعلومات وفهمها بدلاً من مجرد حفظها.
6. ترك الهاتف أثناء المذاكرة لتجنب شلل القدرة على التركيز.
7. البحث عن أسئلة الامتحانات للأعوام السابقة لاختيار الطرق الصحيحة لمراجعة الدروس.
8. جهز جميع الأدوات الالزامية للاختبار في اليوم التالي واحضرها معك في حقيبتك لتجنب التأخير أو نسيان شيء مهم.
9. عند استلام ورقة الامتحان، ابدأ بالبسمة وقراءة دعاء تسهيل الأمور للتخفيف من التوتر والقلق.
10. قلل من المحادثات الغير مجديه والمحاديث التي تثير القلق والخوف قبل الامتحان، وانصحك بتجنب سماع الأسئلة الغريبة والإشاعات التي قد تزيد من التوتر.
11. تجنب تصديق الإشاعات والأخبار غير المؤكدة التي يمكن أن تكون مصدر قلق وتشتت الانتباه.

نصيحة

هناك حالات خاصة من الطلاب مهمته اختراع اشاعات (١) وإنقاذها على الطلاب... قبل الاختبار بدقيقة

قد تكون بعض الإشاعات مصدر قلق لكم تجنب سماعها (٢) أو انتبه تصديقها إن وصلت لك (٣)

<http://t.me/addlist/YRUgcWV6p4gzMjdk>

# نماذج الاختبارات الوزارية

الثانوية العامة

نماذج من إجابات

<http://t.me/addlist/YRUgcWV6p4gzMjdk>

## للصف الثالث الثانوي في مرحلة التعليم الثانوي

١٤٤٤ هـ - ٢٠٢٣-٢٠٢٢

### الغرض من ذلك

- فهم نمط الاختبار: بالنظر إلى النماذج ، يمكن للطلاب فهم نمط الاختبار وتركيزه على أسئلة الاختبارات المتعددة . يمكنهم التعرف على طريقة صياغة الأسئلة والتفاصيل التي يجب مراعاتها عند اختيار الإجابة الصحيحة.
- التدريب على استراتيجيات الاختبار: من خلال معرفة الإجابات الصحيحة في النماذج
- توسيع مجال المعرفة: قد يحتوي النموذج السابق على معلومات إضافية تساعد الطلاب في توسيع مجال معرفتهم.
- تقييم المستوى الشخصي: يمكن للطلاب استخدام النماذج لتقدير مستواهم الشخصي وقدراتهم في مجالات معينة. عند رؤية الإجابات الصحيحة ومقارنتها بإجاباتهم الخاصة، يمكن للطلاب تحديد نقاط القوة والضعف والعمل على تحسين المهارات التي تحتاج إلى تطويرها.

④ T.me/Doctor\_future1

④ T.me/kabooltep

④ T.me/Third\_secondary17

④ T.me/smartpeople11

④ Third\_secondary\_bot

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة						قطاع المناهج والتوجيه	
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ممَا يأتي: درجة لكل فقرة.						قطاع المناهج والتوجيه	
( )	تمتاز عناصر المجموعة الأولى بخمولها الكيميائي.	1					
( )	خواص النظام هي المتغيرات الفيزيائية التي يمكن قياسها.	2					
( )	في المركبات التساهمية القطبية يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات.	3					
( )	يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.	4					
( )	تحضر الأمينيات الأولية من تفاعل الأمونيا مع هاليد الكليل.	5					
( )	تشابه خلية الزبق والخلية القاعدية في مادة المحيط.	6					
( )	تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.	7					
( )	المحتوى الحراري للماء السائل أقل من المحتوى الحراري لبخار الماء.	8					
( )	عدد ذرات الكربون في الفركتوز (6) ذرات.	9					
( )	لاختيار أفضل أنواع الوقود يتطلب ذلك معرفة حرارة احتراها.	10					
( )	المادة التي لها جهد أكسدة أكبر تختلف.	11					
( )	لأكسدة الفركتوز تستلزم عوامل مؤكدة قوية.	12					
( )	الجلسيين له تأثير متعادل على ورقة دوار الشمس.	13					
( )	حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات.	14					
( )	تميل العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 إلى التفاعلات الانشطارية.	15					
( )	يحمل البوزيترون شحنة سالبة.	16					
( )	لتقوية النحاس من الشوائب بالتحليل الكهربائي يتم توصيله بالقطب السالب.	17					
( )	يُشير الرمز إلى فاصل بين حالي المادة.	18					
<b>المستوى الفرعي الآخر لعناصر سلسلة الالانتيمات هو 5f</b>						19	
<b>( ) تعبير CaSiO<sub>3</sub> إحدى مكونات الشحنة.</b>						20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.							
خلية التحليل الكهربائي تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة ...						21	
كيميائية	4	مغناطيسية	3	نووية	2	حرارية	1
فيتامين يذوب في الماء ويخرج الزيادة منه عن طريق البول ...						22	
D	4	E	3	B	2	A	1
عملية الأسر الإلكتروني تحدث في ...						23	
1	الأنيونية الواقعية أسفل حزام الاستقرار	2	العناصر الثقيلة	3	الأنيونية الواقعية أعلى حزام الاستقرار	4	جميع التفاعلات النووية
عدد مجاميع الكربوكسيلي في مركب الجلايسين ...						24	
أربع مجموعات	4	ثلاث مجموعات	3	مجموعات	2	مجموعة واحدة	1
يعتبر المالتوز من السكريات ...						25	
العديدة	4	الثلاثية	3	الثانية	2	الأحادية	1
للكشف عن كفاءة بطارية السيارة يستخدم جهاز ...						26	
الأمير	4	الهيدرومتر	3	الجالفومتر	2	الفولتميتر	1
شعاع له القدرة الأكبر على الاختراق ...						27	
بوزيترون	4	جاما	3	بيتا	2	ألفا	1
يتكون لوناً أزرق على البارد عند إضافة قطرات محلول اليود إلى ...						28	
النشا	4	السكروز	3	الفركتوز	2	الجلوكوز	1
أعلى المواد التالية في حرارتها النوعية هي ...						29	
الماء	4	الإيثانول	3	الرصاص	2	البنزين	1
لتبريد المفاعل النووي يستخدم ...						30	
جرافيت	4	ماء ثقيل	3	مcefور الصوديوم	2	البرافين	1
أي من التغيرات الحرارية الآتية ماصة للحرارة ...						31	
التكثيف	4	الاحتراق	3	التعادل	2	التبخير	1
<b>يتم امتلاء المستوى الفرعي 4d في الدورة ...</b>						32	
السابعة	4	السادسة	3	الخامسة	2	الرابعة	1
<b>الرمز <math>\Delta H_{\text{II}}</math> يمثل حرارة ...</b>						33	
ذوبان	4	تكوين	3	تعادل	2	احتراق	1
<b>يستخدم في التفاعلات الكيميائية كعامل مؤكّد ...</b>						34	
FeSO <sub>4</sub>	4	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3	KMnO <sub>4</sub>	2	H <sub>2</sub> S	1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
الكيمياء						قطاع المناهج والتوجيه	
26.4	4	29	3	26	2	27.4	1
						عنصر له نظيران ( $X^{27}$ ، $X^{29}$ ) يتواجدان بنسبة (1 : 4) : فإن الكثافة الذرية للعنصر = ...	35
NaOBr	4	Ba(OH) <sub>2</sub>	3	HNO <sub>3</sub>	2	HNO <sub>3</sub>	1
C , N , O	4	O , N , H	3	C , H , N	2	C , H , O	1
						ت تكون الكربوهيدرات من ذرات ...	36
179.6	4	445.4	3	269.4	2	249.4	1
						عدد النيوترونات في نواة $^{140}_{56}\text{Ba}$ تساوي ...	37
196	4	84	3	140	2	56	1
						إذا علمت أن : ( $39 = \text{K}^+$ ، $23 = \text{Na}^+$ ، $27 = \text{Al}^{3+}$ ، $52 = \text{Cr}^{3+}$ ) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ..... جول.	38
K	4	Na	3	Al	2	Cr	1
						عند إضافة محلول NH <sub>4</sub> OH إلى محلول FeCl <sub>3</sub> ي تكون راسب لونه ...	39
أحمر داكن	4	أزرق فاتح	3	أخضر	2	أحمر طوي	1
						إذا علمت أن: جهد أكسدة Ba = 2.90 فولت ، وجهد أكسدة Na = 2.71 فولت : فإن ق. د. ك للخلية = ..... فولت	40
0.19	4	5.61	3	2.71	2	2.90	1
						من التفاعل الآتي : $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}$ $\Delta H = -538 \text{ kJ/mol}$ : فإن حرارة تكوين HF تساوي ..... كيلو جول/مول.	41
279 -	4	270 -	3	269 -	2	266 -	1
						الصيغة الكيميائية للبيوريا ...	42
CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub>	4	H <sub>2</sub> N-CO-NH <sub>2</sub>	3	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	1
						من الشوائب الأمفوئيرية الموجودة في الفرن اللافح ...	43
CaSiO <sub>3</sub>	4	CaCO <sub>3</sub>	3	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1
						عدد تاكيد الماغنيسيوم في MgCl <sub>2</sub> يساوي ...	44
1-	4	2-	3	2+	2	صفر	1
						ت تكون طبقة من Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> عند تفاعل الحديد مع حمض ...	45
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	4	مرکز HCl مخفف	3	HCl	2	HNO <sub>3</sub> مرکز	1
						المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول	46
33.9+	4	92.3 -	3	268.6 -	2	859.4 -	1
						إذا كانت متوسط طاقة الترابط لنواة الكبريت $^{32}_{16}\text{S}$ تساوي 8.5 م.أ.ف : فإن طاقة الترابط النووي = ..... م.أ.ف	47
0.266	4	0.531	3	136.05	2	272	1
						وظيفة الجزء رقم (1) هي ...	48
معادلة نصف الخلية	4	نقل الإلكترونات بين قطبي الخلية	3	نقل الأيونات بين نصف الخلية	2	قراءة ق. د. ك للخلية	1

الكيمياء	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
416206	رقم الجلوس	حسام عبدالله محمد الغزالى	الاسم
حاضر	الحالة	160	رقم
		معاذ بن جبل - معين	المركز



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

البصورية البصرية	
وزارة التربية والتعليم - مكتب التربية والتعليم بالجيزة - شعبة المدارس الثانوية	
جنة المطبعة السورية للمطبوعات	
الختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)	
لعام دراسي 1444هـ-2023م	
النحو	المادة
السؤال	النحو
الإجابة	النحو
الصحيحة	النحو
رقم المراجعة	160
مطروف	2
المرجع	حسام عبدالله محمد الغزالى
العنوان	عبد الله بن زيد
رقم الجلوس	416206
رقم تسلسلي	119

أ - يجب أن يكون تطبيق المذكرة يقابله جواب مسود أو أزرق بشكل كامل مثل ● و ● .  
B - تأكد من تحليل الإجابات في الأمانات المخصصة لها.  
C - يمنع استخدام المصباح.  
D - لن تقبل الإجابات ملئ تسلسلي على هذه الورقة، اترك لنفسك وقتاً كافياً لنقل الإجابات.

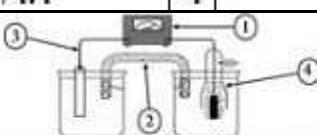


As Exam Paper

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
2	2	2	2	41	2	2	4	4	21	1	1	1	1	1
2	2	4	4	42	2	2	2	2	22	1	1	1	1	2
2	2	2	2	43	2	2	1	1	23	1	1	2	2	3
2	2	3	3	44	2	2	1	1	24	1	1	1	1	4
2	2	1	1	45	2	2	2	2	25	1	1	1	1	5
2	2	2	2	46	2	2	3	3	26	1	1	2	2	6
2	2	1	1	47	2	2	3	3	27	1	1	1	1	7
2	2	1	1	48	2	2	4	4	28	1	1	1	1	8
2	2	1	1	49	2	2	4	4	29	1	1	1	1	9
2	2	1	1	50	2	2	2	2	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العظمى	عدد الأسئلة		الدرجات		العظمى	عدد الأسئلة		الدرجات		العظمى	عدد الأسئلة	
80.00		80	50		2		2	2	11	2		2	2	12

ملاحظات:

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
الكيمياء					ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
					( ) تقع السلسلة الانتقالية الثانية في الدورة السادسة.	1		
					( ) تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.	2		
					( ) يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج أمراض الغدة الدرقية.	3		
					( ) للأمينات رائحة تشبه رائحة السمك المتعفن.	4		
					( ) المصعد في الخلايا الجفافية شحنته سالية.	5		
					( ) تزداد سرعة سخونة المادة بزيادة حرارتها النوعية.	6		
					( ) تتوارد الحموض الأمينية الأساسية في البروتين الحياني بنسبة قليلة.	7		
					( ) تصنع المواد المخبرية من عائلة الحديد.	8		
					( ) فيتامين D من الفيتامينات الذائبة في الدهون.	9		
					( ) أغلب الحموض ألفاً الأمينية مواد صلبة.	10		
					( ) اعتمد هس في حساب حرارة التفاعل على المعادلة الإجمالية للتفاعل.	11		
					( ) تعمل طاقة الترابط على التقليل من قوة التناقض بين مكونات النواة.	12		
					( ) فحم الكوك مصدر المادة المختزلة في الفرن العالي.	13		
					( ) الأشعة السينية تشبه الأشعة الصادرة من أملال اليورانيوم.	14		
					( ) لحماية الحديد من التآكل يطلى بطبقة من الفضة.	15		
<b>( ) عند عكس التفاعل تعكس إشارة <math>\Delta H</math> في التفاعلات الحرارية.</b>					16			
<b>( ) يمثل الرمز <math>X/X^{+2}/Y^{+2}</math> خلية جلفاتية.</b>					17			
<b>( ) ذوبان <math>\text{NH}_4\text{NO}_3</math> في الماء طارد للحرارة.</b>					18			
<b>( ) <math>\text{H}_2\text{O}</math> ناتج حرق المركبات العضوية.</b>					19			
<b>( ) في الخلايا الإلكترونية المنصهرة على التوالي <math>\text{M}_1 \times \text{M}_2 \times \text{M}_3</math>.</b>					20			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
تفاعل الأمينات مع مشتقات الحموض يكون ...								
أحماض أمينية	4	النيتريلات	3	الاميدات	2	هاليداكيل	1	
						يتكون السكروز من ...	21	
جلوكوز + فركتوز	4	جلوكوز + فركتوز	3	جلوكوز + فركتوز	2	جلوكوز	1	
						المادة التي تفقد إلكترون أو أكثر في التفاعلات الكيميائية تكون ...	22	
مادة لا فلزية	4	ذات سالبية عالية	3	عاملًا مؤكسدًا	2	عاملًا مختزلًا	1	
						أحد العوامل التالية يؤثر في نواتج التفاعلات التروية ...	23	
سرعة القذيفة	4	العامل الحفاز	3	الضغط	2	درجة الحرارة	1	
						تفاعل الحموض الأمينية مع حمض النيتروز تخص ...	24	
الخاصية الامفوتيبرية	4	المؤمن-الكريوكسيل	3	مجموعة الكريوكسيل	2	مجموعة الأمين	1	
						تفاعل الليبيات مع ..... مكونة الصابون.	25	
الأملاح	4	الأحماض	3	القواعد الضعيفة	2	القواعد القوية	1	
						بطارية قابلة للشحن ...	26	
خارفين - كربون	4	المركب الرصاصي	3	القاعدة	2	خارفين - كربون	1	
						يؤدي انبعاث أشعة جاما من عنصر مشع إلى ...	27	
زيادة العدد الذري	4	استقرار النواة الأصلية	3	نقص في العدد الكتلي	2	زيادة في العدد الكتلي	1	
						يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...	28	
الليبيات	4	الإنزيمات	3	الفيتامينات	2	الكريبوهيدرات	1	
						لتقدير عمر الأرض يستخدم ...	29	
الكربون	4	الكربونات	3	الفوسفور	2	اليورانيوم	1	
						حرارة التفاعل المستخدمة في حساب القيم الحرارية للمواد الغذائية ...	30	
الذوبان	4	الاحتراق	3	التعادل	2	التكوين	1	
<b>عنصر ينتمي إلى المجموعة VB هو ...</b>					31			
${}^{74}\text{W}$	4	${}^{23}\text{V}$	3	${}^{40}\text{Zr}$	2	${}^{48}\text{Cd}$	1	
<b>يصاحب التفاعل <math>\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}</math> انطلاق حرارة تسمى ...</b>							32	
ذوبان	4	تكوين	3	تعادل	2	احتراق	1	
						العامل المؤكسد من التالي هو ...	33	
$\text{H}_2\text{S}$	4	$\text{KMnO}_4$	3	$\text{H}_2$	2	$\text{FeSO}_4$	1	

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

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



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

الجمهورية اليمنية	
وزارة التربية والتعليم	
لجنة العلية لامتحانات	
لجنة المطبعة السحرية المركزية	
<b>اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)</b>	
<b>للعام الدراسي 1444هـ-2023م</b>	
المادة	ذمار
المحافظة	مديرية نمار
المركز	حضر بن عبدالعزيز - المدينة
رقم	1307
مظروف	عبدالملك صالح محمد عبيضه
رقم الجلوس	بـ عبد الملك صالح محمد عبيضه
رقم تسلسلي	498754
الخرى	○
شغب	○
تلغون	○
خشن	○
غائب	○

- ١- يجب أن يكون تطابق الدائرة بقلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل .  
 ٢- تتأكد من تطابق البيانات في الأماكن المخصصة لها.  
 ٣- يمنع استخدام الممسحة.  
 ٤- لن تقبل الإجابات مالم تتصل على هذه الورقة، اترك تفاصيل وكتابات لنقل الإجابات

As Exam Paper



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

ملاحظات:



اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجية			
كيمياء					ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
					( ) يجب أخذ الحالة الفيزيائية للمادة في التفاعلات الحرارية.	1		
					( ) الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد الإلكترونيات.	2		
					( ) يستخدم نظير الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.	3		
					( ) تستخدم الأمينيات في صناعة النايلون.	4		
					( ) جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونيات من أقطابها.	5		
					( ) تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.	6		
					( ) تفاعل كبريتات الرصاص مع الماء يعمل على إعادة شحن مرകم الرصاص.	7		
					( ) يعتبر العامل المفاتر من خواص النظام.	8		
					( ) نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات : 1 : 4	9		
					( ) تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.	10		
					( ) التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.	11		
					( ) المحاليل التي توصل التيار الكهربائي نتيجة لحركة أيوناتها تسمى محاليل الكترولية.	12		
					( ) تحتوي الدهون على وفرة من الحموض الدهنية غير المشبعة.	13		
					( ) يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعرفة.	14		
					( ) مقدار النقص في الكتلة يعادل طاقة الترابط النووي.	15		
					( ) يضاف أكسيد الكالسيوم القاعدي للفرن اللافح عند استخلاص الحديد.	16		
					( ) العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 تسمى عناصر خفيفة.	17		
					( ) يحضر NaOH بالتحليل الكهربائي لمصهور NaCl	18		
<b>( ) يكتمل ملء المستوى الفرعي 4f في الدورة السادسة.</b>						19		
<b>( ) المركب <math>H_2N-CH_2-COOH</math> يوصل التيار الكهربائي في محلوله.</b>						20		
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.					عناصر المجموعة ..... غالية الثمن.			
VIB	4	IVB	3	VB	2	IIB	1	21
المالتوز	4	اللاكتوز	3	السكروز	2	الفركتوز	1	22
العدد الذري × التكافؤ	4	الكتلة الذرية × التكافؤ	3	العدد الذري / التكافؤ	2	الكتلة الذرية / التكافؤ	1	23
الأكسدة والاختزال	4	الصيغة الحلقة	3	عدد ذرات الكربون	2	المجموعة الوظيفية	1	24
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حديدي سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد الصوديوم	2	هيدروكسيد الصوديوم	1	25
اليورون	4	الصوديوم	3	الكوبالت	2	الكادميوم	1	26
البيوترونات	4	البروتونات	3	البروتونات	2	النيوترونات	1	28
جليسرون	4	الإيثيلين جيكول	3	الإلكترونات	2	الإيثانول	1	29
السيدريت	4	الماجنيتات	3	الليمونات	2	الهيمايت	1	30
نيوترون	4	آلفا	3	بيتا	2	جاما	1	31
$\Delta H_{\text{fus}}$	4	$\Delta H_f$	3	$\Delta H_{\text{vap}}$	2	$\Delta H_n$	1	32
Na	4	Li	3	O <sub>2</sub>	2	H <sub>2</sub>	1	33
27.03	4	26.3	3	27.97	2	24.33	1	34
نظيران ( $X^{27}$ ، $X^{18}$ ) نسبتهما في عنصر $(3\% ، 97\%)$ على الترتيب ؛ فإن كتلته الذرية تساوي ...								

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجية				
أي الصيغة التالية تمثل أمين أولي ...							35
(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> N	4	CH <sub>3</sub> -NH-CH <sub>3</sub>	3	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NHCH <sub>3</sub>	2	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	1
قطعة حديد حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.° ، سخن فارتقت درجة حرارتها بعدها (20) م° ، فإذا كانت كمية الحرارة المكتسبة (449) جول : فإن كتلة الحديد = ..... جم							36
50	4	11	3	40	2	55	1
عدد النيوترونات في $^{57}\text{La}^{146}$ ...							37
203	4	89	3	146	2	57	1
إذا علمت أن : (24 = Mg <sup>+2</sup> ، 63.5 = Cu <sup>+2</sup> ، 27 = Al <sup>+3</sup> ، 40 = Ca <sup>+2</sup> ) : فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...							38
Cu	4	Mg	3	Al	2	Ca	1
إذا علمت أن : جهد احتزال Ni = 0.25 - 0.13 فولت ، وجهد احتزال Pb = 0.12 فولت : فإن جهد الخلية = ..... فولت							39
0.83	4	0.38	3	0.12	2	0.21	1
$\text{R}-\text{NH}_2 + \text{CH}_3\text{COCl} \rightarrow \dots + \text{HCl}$ ناتج التفاعل هو ...							40
حمض أميني	4	نيتريل	3	آميد	2	أمين	1
وعاء من الزنك يُغلف بعجينة من NH <sub>4</sub> Cl + ZnCl <sub>2</sub> يمثل المصعد في خلية ...							41
خارصين - كربون	4	المركب الرصاصي	3	القاعدية	2	الزئبي	1
من التفاعل : CO + $\frac{1}{2}$ O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> إذا كانت حرارة تكوين CO = 110.5- كيلو جول/مول؛ فإن حرارة تكوين CO <sub>2</sub> = ..... كيلو جول/مول							42
393.5+	4	172.5+	3	393.5-	2	172.5-	1
الصيغة الكيميائية للمركب أسيتايميد هي ...							43
CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4	CH <sub>3</sub> CONH-CH <sub>3</sub>	3	CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub>	2	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	1
يسخن الرصاص أسرع من Hg ، Al ، Fe لأن حرارته النوعية هي ..... جول/جم.°							44
0.897	4	0.449	3	0.14	2	0.129	1
عدد تأكسد الكبريت في $\text{HSO}_4^-$ يساوي ...							45
6-	4	6+	3	4-	2	1-	1
يصاحب ذوبانها في الماء انخفاض في درجة حرارة محلول ...							46
NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	4	HNO <sub>3</sub>	3	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2	NaOH	1
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويكون ...							47
FeS	4	FeCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>	3	FeCl <sub>3</sub> + H <sub>2</sub>	2	FeCl <sub>3</sub>	1
المركب الأقل ثباتاً عند (25)° حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول.							48
90.37+	4	33.9+	3	46.19+	2	49.4+	1
إذا كانت طاقة الترابط التووي لغصر X تسوى (1786) مألف ، ومتوسط طاقة الترابط التووي تسوى (7.6) مألف؛ فإن العدد الكتبي يتسوى ...							49
253	4	245	3	235	2	225	1
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							50
نقل الإلكترونات	2	قياس ق. د. ل الخلية	3	غلق الدائرة الكهربائية	4	توصيل الأيونات بين نصف الخلية	1

نموذج التصحيح الإلكتروني		المادة	7	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م				
الاسم	فواز خالد عبده علوان الكمالى	رقم الجلوس	567045	567045
المركز	ابن سينا - ريف اب	رقمة	2245	الحالة حاضر



الجمهورية العربية المنyaة وزارة التربية والتعليم المجنة العليا لاختبارات لجنة المطابقة المصرية المركزية		اختبار الشهادة الثانوية العامة (قسم العلمي) للكتاب الدراسي ١٤٤٤هـ-٢٠٢٢-٢٠٢٣م	
الكتيمصان		المادة	
مديونية اب	مديونية اب	المحافظة	
ابن سينا - ديرب اب		المركز	
مظاروف	<b>2245</b>	رقم المرا	
ان خالد عبد علوان الكمالى الذى يدير علوات يمايلت رقم الجلوس			
<b>567045</b>			
<b>80</b>	رقم تسليمي	ا	
		غير	غير
		شيف	شيف
		تفقد	تفقد
		آخر	آخر

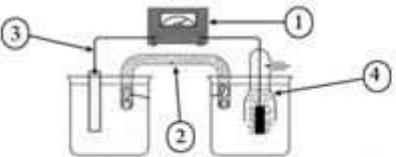


الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	4	4	41
2	2	2	2	42
2	2	2	2	43
2	2	1	1	44
2	2	3	3	45
2	2	4	4	46
2	2	3	3	47
2	2	4	4	48
2	2	2	2	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	عدد الاسئلة	
79.00		80	50	

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	1	1	22	1	1	2	2	2
2	2	1	1	23	1	1	2	2	3
2	2	2	2	24	1	1	1	1	4
2	2	2	2	25	1	1	1	1	5
2	2	2	2	26	1	1	1	1	6
2	2	4	4	27	1	1	1	1	7
2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	4	4	29	1	1	2	2	9
2	2	1	1	30	1	1	1	1	10
2	2	1	1	31	1	1	1	1	11
2	2	2	2	32	1	1	1	1	12
2	2	2	2	33	1	1	2	2	13
2	2	4	4	34	1	1	1	1	14
2	2	1	1	35	1	1	1	1	15
2	2	4	4	36	0	1	1	2	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	1	1	19
2	2	2	2	40	1	1	2	2	20

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم	
المادة					قطاع المناهج والتوجيه	
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ممَا يأتي: درجة لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجيه	
( ) تمثّل عناصر المجموعة الانتقالية الأولى بخمولها الكيميائي.	1					
( ) خواص النظام هي المتغيرات الفيزيائية التي يمكن قياسها.	2					
( ) في المركبات التساهمية القطبية يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات.	3					
( ) يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.	4					
( ) تحضر الأمينيات الأولية من تفاعل الأمونيا مع هاليد الكليل.	5					
( ) تتشابه خلية الزئبق والخلية القاعدية في مادة المحيط.	6					
( ) تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.	7					
( ) المحتوى الحراري للماء السائل أقل من المحتوى الحراري لبخار الماء.	8					
( ) عدد ذرات الكربون في الفركتوز (6) ذرات.	9					
( ) لا يختار أفضل أنواع الوقود يتطلب ذلك معرفة حرارة احتراها.	10					
( ) المادة التي لها جهد أكسدة أكبر تختلف.	11					
( ) لأكسدة الفركتوز تستلزم عوامل مؤكدة قوية.	12					
( ) الجلايسين له تأثير متعادل على ورقة دوار الشمس.	13					
( ) حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات.	14					
( ) تمثل العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 إلى التفاعلات الانشطارية.	15					
( ) يحمل البوزيترون شحنة سالبة.	16					
( ) لتنقية النحاس من الشوائب بالتحليل الكهربائي يتم توصيله بالقطب السالب.	17					
( ) يشير الرمز إلى فاصل بين حالي المادة.	18					
<b>المستوى الفرعى الأخير لعناصر سلسلة اللantanides هو 5f</b>					19	
<b>( ) تعبير CaSiO<sub>3</sub> إحدى مكونات الصخمة.</b>					20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.						
خلية التحاليل الكهربائي تحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة ...					21	
كيميائية	4	مغناطيسية	نوية	حرارية	1	
فيتامين يذوب في الماء ويخرج الزيادة منه عن طريق البول ...					22	
D	4	E	B	A	1	
عملية الأسر الإلكتروني تحدث في ...					23	
1	الأنيونية الواقعية أسفل حزام الاستقرار	العناصر الثقيلة	3 الأنيونية الواقعية أعلى حزام الاستقرار	جميع التفاعلات النووية	2	
عدد مجاميع الكربوكسيلي في مركب الجلايسين ...					24	
أربع مجموعات	4	مجموعات	ثلاث مجموعات	مجموعة واحدة	1	
يعتبر المالتوز من السكريات ...					25	
العديدة	4	الثلاثية	الثنائية	الأحادية	1	
للكشف عن كفاءة بطارية السيارة يستخدم جهاز ...					26	
الأمير	4	الجالفامتر	الهيبرومتر	الفولتميتر	1	
شعاع له القدرة الأكبر على الاختراق ...					27	
بوزيترون	4	بيتا	جاما	ألفا	1	
يتكون لوناً أزرق على البارد عند إضافة قطرات محلول اليود إلى ...					28	
النشا	4	الجلوكوز	الفركتوز	الجلوكوز	1	
أعلى المواد التالية في حرارتتها النوعية هي ...					29	
الماء	4	البرافين	الإيثانول	البنزين	1	
لتبريد المفاعل النووي يستخدم ...					30	
جرافيت	4	ماء ثقيل	ماء ثقيل	البرافين	1	
أي من التغيرات الحرارية الآتية ماصة للحرارة ...					31	
التكثيف	4	الاحتراق	التعادل	التبخير	1	
<b>يتم امتلاء المستوى الفرعى 4d في الدورة ...</b>					32	
السابعة	4	الرابعة	الخامسة	الرابعة	1	
<b>الرمز <math>\Delta H_{\text{II}}</math> يمثل حرارة ...</b>					33	
ذوبان	4	الاحتراق	تعادل	الاحتراق	1	
<b>يستخدم في التفاعلات الكيميائية كعامل مؤكّد ...</b>					34	
FeSO <sub>4</sub>	4	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	KMnO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> S	1	

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة الكيمياء			قطاع المناهج والتوجيه				
عنصر له نظيران $X^{27}$ ، $X^{29}$ ) يتواجدان بنسبة ( 4 : 1 : فإن الكثافة الذرية للعنصر = ...	26.4	4	29	3	26	2	27.4 1
المادة المستخدمة في تكوين أمين يقل عن الأميد بذرة كربون واحدة ...							35
NaOBr	4	Ba(OH) <sub>2</sub>	3	HNO <sub>3</sub>	2	HNO <sub>3</sub>	1
ت تكون الكربوهيدرات من ذرات ...							36
C , N , O	4	O , N , H	3	C , H , N	2	C , H , O	1
كرة فولاذية حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.° ، وكتلتها (20) جم سخن من (20) إلى (50) ° : فإن كمية الحرارة المكتسبة تساوي ..... جول.							37
179.6	4	445.4	3	269.4	2	249.4	1
عدد النيوترونات في نواة $^{140}_{56}\text{Ba}$ تساوي ...							38
196	4	84	3	140	2	56	1
إذا علمت أن : ( 39 = K <sup>+</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 27 = Al <sup>3+</sup> ، 52 = Cr <sup>3+</sup> ) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو .....							39
K	4	Na	3	Al	2	Cr	1
عند إضافة محلول NH <sub>4</sub> OH إلى محلول FeCl <sub>3</sub> ي تكون راسب لونه ...							40
أحمر داكن	4	أزرق فاتح	3	أخضر	2	أحمر طوي	1
إذا علمت أن: جهد أكسدة Ba = 2.90 فولت ، وجهد أكسدة Na = 2.71 فولت : فإن ق. د. ك للخلية = ..... فولت							41
0.19	4	5.61	3	2.71	2	2.90	1
من التفاعل الآتي : $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}$ : فإن حرارة تكوين HF تساوي ..... كيلو جول/مول.							42
279 -	4	270 -	3	269 -	2	266 -	1
الصيغة الكيميائية للبيوريا ...							43
CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub>	4	H <sub>2</sub> N-CO-NH <sub>2</sub>	3	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	1
من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللافح ...							44
CaSiO <sub>3</sub>	4	CaCO <sub>3</sub>	3	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1
عدد تانسد الماغنيسيوم في MgCl <sub>2</sub> يساوي ...							45
1-	4	2-	3	2+	2	صفر	1
ت تكون طبقة من Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> عند تفاعل الحديد مع حمض ...							46
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> مخفف	4	مركز HCl	3	مخفف HCl	2	مركز HNO <sub>3</sub>	1
المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول							47
33.9+	4	92.3 -	3	268.6 -	2	859.4 -	1
إذا كانت متوسط طاقة الترابط لنواة الكبريت $^{32}_{16}\text{S}$ تساوي 8.5 م.أ.ف : فإن طاقة الترابط النووي = ..... م.أ.ف							48
0.266	4	0.531	3	136.05	2	272	1
						وظيفة الجزء رقم (1) هي ...	49
معادلة نصف الخلية	4	نقل الإلكترونات بين قطبي الخلية	3	نقل الأيونات بين نصف الخلية	2	قراءة ق. د. ك للخلية	1



اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
الكيمياء					ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.			
					( ) السكالنديوم والصوديوم يتفاعلان بشدة مع الماء.	1		
					( ) تفاعل اليوتاسيوم مع الماء ينتج طاقة حرارية.	2		
					( ) يحدث تفاعل أكسدة واختزال بشكل ثقافي في الخلية الإلكترولية.	3		
					( ) الأمينات مشتقات الكيلية أو آريلية للأمونيا.	4		
					( ) الخلايا الجلفانية تعتبر مصدر للتيار الكهربائي.	5		
					( ) الحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج تؤثر على كمية الطاقة.	6		
					( ) يتناصف تركيز المحلول طردياً مع جهود اختزال الأيونات السالبة.	7		
					( ) تحول الماء من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة تغير طارد للحرارة.	8		
					( ) يُعد زيت البرافين من مشتقات المنتجات البترولية.	9		
					( ) حرارة التكوين القياسية لأي عنصر عند الظروف القياسية تساوي صفر.	10		
					( ) نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللاماني تصل إلى 57%.	11		
					( ) نحصل على غاز الكلور عند المهميط في التحليل الكهربائي لمحلول NaCl.	12		
					( ) المجموعة الوظيفية في الجلوکوز كيتون.	13		
					( ) الحمض الأميني هي الوحدات التي تتالف منها البروتينات.	14		
					( ) يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.	15		
					( ) العناصر التي تأili اللانثانيم تسمى اكتنيدات.	16		
					( ) قدرة أشعة جاما على النفاذ ضعيفة.	17		
					( ) تتناسب كتل المواد عكسياً مع كمية الكهرباء المارة في المحاليل الإلكترولية.	18		
<b>( ) يستخدم التكينيوم - 99 في تشخيص سرطان الخضم.</b>					<b>19</b>			
<b>( ) أكثر الأنوبيه استقراراً Fe<sup>56</sup></b>					<b>20</b>			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجتان لكل فقرة.								
العنصر الذي عدده الذري 24 يقع في المجموعة الانتقالية ...								
الستادسة	4	الخامسة	3	الرابعة	2	الأولى 1		
						21		
عند نزع جزء الماء من الأميدات غير المستبدلة فإننا نحصل على مركب ...								
الحمض الأميني	4	الآميد	3	النيتريل	2	الأمين 1		
						22		
عدد الأحماض الأمينية الأساسية في البروتين ...								
20	4	12	3	8	2	6 1		
						23		
بطارية قابلة للشحن ...								
الزنائق	4	المركب الرصاصي	3	القاعدية	2	زنك - كربون 1		
						24		
فيتامين يذوب في الماء ...								
A	4	B	3	D	2	E 1		
						25		
عند إضافة محلول حديدي سيانيد اليوتاسيوم إلى محلول ملح الحديدوز يتكون راسب لونه ...								
أزرق قاتم	4	بني	3	أزرق باهت	2	أخضر 1		
						26		
الحمض الأميني الذي يحتوى على مجموعة أمين واحدة ومجموعة كربوكسيل واحدة هو ...								
اسبارتاك	4	لايسين	3	لايسين	2	ارجنين 1		
						27		
سكر ثانوي يتخلل مائياً إلى وحدتي جلوکوز ...								
الجلاكتوز	4	اللاتكتوز	3	المالتوز	2	السكروز 1		
						28		
جميع التغيرات التالية تحدث في خلية الوقود عدا ...								
يتاكتس الهيدروجين	4	يختزل الأكسجين	3	تنتج مواد ملوثة للبيئة	2	تنتج طاقة كهربائية 1		
						29		
تستخدم مادة ..... كمهدئ في المفاعل النووي.								
الكوبالت	4	الجرافيت	3	اليورون	2	الكامديوم 1		
						30		
تصنف الدهون ضمن ...								
الفيتامينات	4	الليبيدات	3	الكريوهيدرات	2	البروتينات 1		
						31		
يستخلاص الحديد من خام ...								
السريريت	4	الليمونات	3	الهيمايت	2	الماجنيتات 1		
						32		
الحديد يكتسب حرارة أسرع من الماء لذا فإن حرارته النوعية ..... الماء.								
ضعف	4	تساوي	3	أقل من	2	أكبر من 1		
						33		
<b>الرمز <math>\Delta H_C</math> يمثل حرارة ...</b>								
ذوبان	4	تعادل	3	تكوين	2	احتراق 1		
						34		

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم			
المادة			قطاع المناهج والتوجيه						
أي من المواد التالية عامل مختزل ...									
Br <sub>2</sub>	4	H <sub>2</sub> S	3	KIO <sub>3</sub>	2	KMnO <sub>4</sub>	1		
نظيراً العنصر (23X <sup>51</sup> ) نسبه وجودها في عينة هي (99 ، 1) % على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...							35		
55.99	4	50.99	3	51	2	50	1		
فلز كتلته (30) جم ، حرارته النوعية (0.12) جول/جم.° تم تبريد بمقدار (20) م° فـ فإنه يفقد حرارة قدرها ..... جول							36		
60	4	27	3	72	2	36	1		
عدد البروتونات في <sup>146</sup> La ...							37		
89	4	203	3	146	2	57	1		
إذا علمت أن : ( 24 = Mg <sup>+2</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 39 = K <sup>+</sup> ، 58.6 = Ni <sup>2+</sup> ) : فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فراد عند نفس الظروف هو ...							38		
Mg	4	Na	3	K	2	Ni	1		
إذا علمت أن : جهد احتزال Cu = 0.34 فولت ، وجهد احتزال Cl = 1.36 فولت ، فإن $\Delta E$ = ..... فولت							39		
2.1	4	1.1	3	2.01	2	1.02	1		
عند تحول <sup>22</sup> Na إلى <sup>22</sup> Ne ينطلق ...							40		
ألفا	4	جاما	3	بيتا الموجة	2	بيتا السائلة	1		
من التفاعل : CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH + 3O <sub>2</sub> → 2CO <sub>2</sub> + 3H <sub>2</sub> O $\Delta H = -1367$ kj/mol إذا علمت أن حرارة تكوين كلّ من : (CO <sub>2</sub> ، H <sub>2</sub> O) على الترتيب هي (- 286 ، 393.5 - 286) كيلو جول/مول ، فإن حرارة تكوين الإيثanol = ..... كيلو جول/مول							41		
278+	4	278-	3	287+	2	287-	1		
الصيغة الكيميائية لأمينوبروبان هي ...							42		
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CONH <sub>2</sub>	4	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NH <sub>2</sub>	3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	2	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	1		
عدد تأكسد الهيدروجين في NaH يساوي ...							43		
2+	4	صفر	3	1-	2	1+	1		
تعتمد فكرة القبلة النووية على انشطار نوية ...							44		
<sup>92</sup> U <sup>239</sup>	4	<sup>92</sup> U <sup>238</sup>	3	<sup>92</sup> U <sup>234</sup>	2	<sup>92</sup> U <sup>235</sup>	1		
ذوبانها ماص للحرارة ....							45		
NaOH	4	NH <sub>4</sub> OH	3	HNO <sub>3</sub>	2	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	1		
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف، ويكون .....							46		
FeCl <sub>3</sub>	4	FeCl <sub>3</sub> + H <sub>2</sub>	3	FeCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>	2	FeCl <sub>2</sub>	1		
المركب الأقل استقراراً حرارة تكوينه ..... كيلوجول/مول							47		
33.9+	4	92+	3	393.5 -	2	635 -	1		
إذا كانت طاقة الترابط النووي لتواء عنصر X = 722.4 مألف ومتوسط طاقة الترابط النووي لها = 8.6 مألف ، فإن عدد التيوكليونات = ...							48		
71	4	14	3	84	2	85	1		
							49		
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							50		
قياس فرق الجهد للخلية	1	نقل الإلكترونات	2	نقل الأيونات بين نصف الخلية	3	معادلة نصف الخلية	4		

الكلية	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
400130	رقم الجلوس	محمد عصام محمد عبد الرحمن المترجل	الاسم
حاضر	الحالة	101	العنفي - التحرير



<b>الجمهورية المغربية</b>	الدولي
مملكة المغرب - الرباط - الدار البيضاء - والقنيطرة	
طبلة طنجة - العيون - العيون - العيون - العيون	
جامعة العلوم التطبيقية المراكشية	
<b>كتاب الشهادة الثانوية العامة (الفصل الدراسي)</b>	
<b>للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م</b>	
<b>الكميات</b>	
مديريّة	أمانةالحاصلصة
التحرير / الاستاذة	المحافظة
المعلم - التحرير	المرفق
_____	_____
_____	_____
<b>101</b>	_____
_____	
صاحب ملخص عيد الرحمن المتوفى	
صاحب ملخص عيده الرحمن المتوفى	
رقم الجلوس	
<b>400130</b>	
رقم تسليمي	
<b>130</b>	_____

A standard linear barcode consisting of vertical black bars of varying widths on a white background.



---

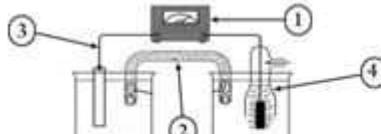
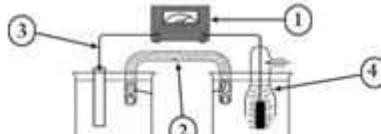
A.S. Exam Paper

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

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م				وزارة التربية والتعليم				
المادة				قطاع المناهج والتوجيه				
الكيمياء				ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.				
				( ) يحتوي وقود السيارات على كمية قليلة من طاقة الوضع الكيميائية.	1			
				( ) الأكسدة قدرة المادة على اكتساب إلكترونات.	2			
				( ) يستخدم الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.	3			
				( ) يمكن تحضير أميد غير مستبدل من تفاعل حمض كربوكسيلي مع أمونيا.	4			
				( ) يفيد قانون هس في حساب حرارة الفاعلات الخطرة والمعقدة.	5			
				( ) يحضر هيدروكسيد الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمصهور كلوريد الصوديوم.	6			
				( ) عملية التوصيل الحراري إحدى الطرق لنقل الحرارة من النظام أو إليه.	7			
				( ) تكون الكربوهيدرات من N, C, H, O.	8			
				( ) مسرع القبالة يستخدم لقياس حرارة الاحتراق لكثير من المواد.	9			
				( ) سهولة أكسدة أيون الحديد إلى الحديد.	10			
				( ) التحليل الكهربائي لمساهمات الأملاح أكثر تعقيداً من محاليلها المائية.	11			
				( ) النشا ينتمي إلى السكريات الثنائية.	12			
				( ) تختلف الأحماض الأمينية في مجموعة الألكيل (R).	13			
				( ) حفظ النظام في درجة حرارة معينة أثناء حدوث التغير تسمى عملية أدبية.	14			
				( ) الطاقة الناتجة من الفاعلات النحوية هائلة.	15			
				( ) التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.	16			
				( ) جسيم بيتا أسرع من جسيم الفا.	17			
				( ) يحدث الاختزال عند القطب الموجب في خلايا التحليل الكهربائي.	18			
<b>( ) الغنصر الانتقالى الذى عدده الذري 23 يقع في المجموعة الخامسة.</b>				<b>19</b>				
<b>( ) MnO<sub>2</sub> يمثل المهبط في البطاريه القاعدية.</b>				<b>20</b>				
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
مركبات تحضر من تفاعل الأمونيا مع هاليدات الألكيل ...								
الأمينات	4	الأميدات	3	النيتريلات	2			
الأحماض الأمينية	4	البروتينات	3	الليبيات	2			
مركبات عضوية أحادية أو عديدة الجزيئات من الألدهيدات أو الكيتونات تمتلك عدداً كبيراً من الهيدروكسيل ...	4	الفيتامينات	2	الكربوهيدرات	2			
خلية يمكن إعادة شحنها بعد استخدامها فترة طويلة ...	4	الزئبق	3	الوقود	2			
خارصين - كربون	4	اليون	3	الحيوية	2			
يهم علم الكيمياء ..... دراسة مركبات الغذاء وتفاعلاتها في الجسم.	4	البروتينات	3	الفيزيائية	2			
الكهربائية	4	أزرق	3	أحمر	2			
إضافة محلول حديدي سيلانيد البوتاسيوم إلى محلول ملح الحديد يتكون راسب ...	4	الأرجينين	3	الألاتين	2			
بني	4	الذرة	3	الذرة	2			
الحمض الأميني الذي يحتوي على مجموعة واحدة من الأمينو والكربوكسيل هو ...	4	المهبط نقي	3	المصدع قطب من الجرافيت	2			
اللايسين	4	البروتين	3	الكرياتيك	2			
أي من التالي زيته متطاير ...	4	البارافين	3	الزيتون	2			
كبذنوب	4	الذرة	3	القرفة	2			
واحد مما يلي لا يُعد شرطاً من شروط تنقية المعادن في التحليل الكهربائي .....	4	المهبط نقي	3	المصدع المراد تنقية لها	2			
مصدر تيار مستمر	4	البارافين	3	البارافين	2			
يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة العنصر المشع ...	4	البارافين	3	البارافين	2			
الكريون	4	البارافين	3	البارافين	2			
سكر الفركتوز يحتوي في صيغته الترکيبة على مجموعة ...	4	البارافين	3	البارافين	2			
إيثر	4	البارافين	3	البارافين	2			
يسخراج الحديد من خاماته عن طريق عملية ...	4	البارافين	3	البارافين	2			
الاختزال	4	البارافين	3	البارافين	2			
لإيقاف المفاعل النموي عن العمل تصنع قسبان التحكم من ...	4	البارافين	3	البارافين	2			
الكريون	4	البارافين	3	البارافين	2			
الصيغة الكيميائية لخام الماجنيتات ...	4	البارافين	3	البارافين	2			
33	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	3	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> .nH <sub>2</sub> O	2	FeS	1
34	من المعادلة $H_2O_{(l)} \rightarrow H_2O_{(g)}$ تطلق حرارة تسمى حرارة ...							
	التبخير	4	النثيف	3	التعادل	2	الذوبان	1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجيه				
العامل المختزل هو ...							
Fe	4	KMnO <sub>4</sub>	3	Br	2	MnO <sub>2</sub>	1
نظيران Li <sup>6</sup> ، Li <sup>7</sup> يوجدان في عينة بنسبة 10% ، 90% : فإن الكتلة الذرية لـ Li تساوي ...							35
6.5	4	6.7	3	6.8	2	6.9	1
الحرارة النوعية لقطعة معدن كتلتها (16) جم فدت (200) جم : عند تغير درجة حرارتها بمقدار (50) م° هي ..... جول/جم.م°							36
1	4	2	3	0.25	2	0.5	1
عدد النيوترونات في $^{90}\text{Th}^{234}$ ...							37
234	4	90	3	144	2	146	1
إذا علمت أن : ( 27 = Al <sup>+3</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 65 = Zn <sup>+2</sup> ، 63.5 = Cu <sup>+2</sup> ) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالغاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو ...							38
Al	4	Zn	3	Cu	2	Na	1
إذا علمت أن : جهد اختزال البروم = 1.07 فولت ، وجهد اختزال اليود = 0.54 فولت : فإن القوة الدافعة الكهربائية تساوي ..... فولت							39
0.5	4	0.53	3	1.61	2	1.63	1
يتحول $^{7}\text{N}^{14} \rightarrow ^{6}\text{C}^{14}$ ويصاح ذلك التحول انطلاق جسيم ...							40
$_{\alpha}^1$	4	$_{+1}^{\beta}0$	3	$_{-1}^{\beta}0$	2	:He <sup>4</sup>	1
من التفاعل : $\text{NO}_{(\text{g})} + \frac{1}{2}\text{O}_{2\text{ (g)}} \rightarrow \text{NO}_{2\text{ (g)}}$ وكانت حرارة احتراق NO = 56.47 - وحرارة تكوين $\text{NO}_2$ = 33.9+ كيلوجول/مول فإن حرارة تكوين NO تساوي ..... كيلو جول / مول							41
90.37+	4	90.37-	3	22.57-	2	22.57+	1
الصيغة الكيميائية للليوريا ...							42
H <sub>2</sub> N-CO-NH <sub>2</sub>	4	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CONH <sub>2</sub>	3	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CONH <sub>2</sub>	2	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	1
يُعزى حرارة التكوين ...							43
$\Delta H_{\text{vap}}$	4	$\Delta H_f$	3	$\Delta H_c$	2	$\Delta H_n$	1
عدد تأكسد الكبريت في $(\text{SO}_4)^{-2}$ يساوي ...							44
6-	4	6+	3	4+	2	2-	1
قيمة $\Delta H$ في المعادلة $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ تساوي ..... كيلوجول/مول							45
57.7-	4	75.7-	3	75.5-	2	57.5-	1
ت تكون طبقة من $\text{Fe}_3\text{O}_4$ عند تفاعل الحديد مع حمض ...							46
HNO <sub>3</sub> مركز	4	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> مخفف	3	HCl مرکز	2	HCl مرکز	1
المركب الكيميائي الأكثر ثباتاً عند (25) م° حرارة تكوينه تساوي ..... كيلو جول / مول .							47
92.3+	4	49.4+	3	33.9+	2	37.90+	1
إذا كانت متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $^{83}\text{Bi}^{209}$ = 7.8 م.أ.ف : فإن طاقة الترابط النووي لها تساوي ..... م.أ.ف.							48
1630.2	4	947.4	3	746.4	2	647.4	1
 وظيفة الجزء رقم (2) هي ...							49
قياس جهد الأقطاب	4	نقل الإلكترونات	3	نقل الأيونات	2	قياس ق. د. ك للخلية	1
							50

نموذج التصحيح الإلكتروني		المادة	7	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م				
الاسم	محمد ادريس يحيى عبدالرقيب البركانى	رقم الجلوس	400111	الإسم
المركز	العافي - التحرير	رقمة	101	الحالة
حاضر				



الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	2	2	41
2	2	4	4	42
2	2	4	4	43
2	2	3	3	44
2	2	3	3	45
2	2	4	4	46
2	2	4	4	47
2	2	2	2	48
2	2	4	4	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	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	1	1	21	1	1	2	2	1
2	2	2	2	22	1	1	2	2	2
2	2	3	3	23	1	1	2	2	3
2	2	1	1	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	2	2	27	1	1	1	1	7
2	2	3	3	28	1	1	2	2	8
2	2	4	4	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	30	1	1	1	1	10
2	2	4	4	31	1	1	2	2	11
2	2	4	4	32	1	1	2	2	12
2	2	3	3	33	1	1	1	1	13
2	2	3	3	34	1	1	2	2	14
2	2	4	4	35	1	1	1	1	15
2	2	1	1	36	1	1	1	1	16
2	2	2	2	37	1	1	1	1	17
2	2	2	2	38	1	1	2	2	18
2	2	4	4	39	1	1	1	1	19
2	2	3	3	40	1	1	1	1	20

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجية			
الكيماويات					ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.			
					( ) يجب أخذ الحالة الفيزيائية للمادة في التفاعلات الحرارية.	1		
					( ) الاختزال عملية كيميائية يحدث فيها فقد الإلكترونيات.	2		
					( ) يستخدم نظير الفوسفور المشع في تشخيص سرطان العظام.	3		
					( ) تستخدم الأمينيات في صناعة النايلون.	4		
					( ) جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونيات من أقطابها.	5		
					( ) تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري للمادة.	6		
					( ) تفاعل كبريتات الرصاص مع الماء يعمل على إعادة شحن مرകم الرصاص.	7		
					( ) يعتبر العامل المفاتر من خواص النظام.	8		
					( ) نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات : 1 : 4	9		
					( ) تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.	10		
					( ) التوزيع الإلكتروني يحدد الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر الانتقالية.	11		
					( ) المحاليل التي توصل التيار الكهربائي نتيجة لحركة أيوناتها تسمى محاليل الكترولية.	12		
					( ) تحتوي الدهون على وفرة من الحموض الدهنية غير المشبعة.	13		
					( ) يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعرفة.	14		
					( ) مقدار النقص في الكتلة يعادل طاقة الترابط النووي.	15		
					( ) يضاف أكسيد الكالسيوم القاعدي للفرن اللافح عند استخلاص الحديد.	16		
					( ) العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 تسمى عناصر خفيفة.	17		
					( ) يحضر NaOH بالتحليل الكهربائي لمصهور NaCl	18		
<b>( ) يكتمل ملء المستوى الفرعي 4f في الدورة السادسة.</b>					19			
<b>( ) المركب H<sub>2</sub>N-CH<sub>2</sub>-COOH يوصل التيار الكهربائي في محلوله.</b>					20			
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.					عناصر المجموعة ..... غالية الثمن.			
VIB	4	IVB	3	VB	2	IIB	1	21
المالتوز	4	اللاكتوز	3	السكروز	2	الفركتوز	1	22
العدد الذري × التكافؤ	4	الكتلة الذرية × التكافؤ	3	العدد الذري / التكافؤ	2	الكتلة الذرية / التكافؤ	1	23
الأكسدة والاختزال	4	الصيغة الحلقة	3	عدد ذرات الكربون	2	المجموعة الوظيفية	1	24
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حديدي سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد الصوديوم	2	هيدروكسيد الصوديوم	1	25
اليورون	4	الصوديوم	3	الكوبالت	2	الكادميوم	1	26
البيوترونات	4	البروتونات	3	البروتونات	2	النيوترونات	1	28
جليسرون	4	الإيثيلين جيكول	3	الإلكترونات	2	الإيثانول	1	29
السيدريت	4	الماجنيتات	3	الليمونات	2	الهيمايت	1	30
نيوترون	4	آلفا	3	بيتا	2	جاما	1	31
$\Delta H_{\text{fus}}$	4	$\Delta H_f$	3	$\Delta H_{\text{vap}}$	2	$\Delta H_n$	1	32
Na	4	Li	3	O <sub>2</sub>	2	H <sub>2</sub>	1	33
27.03	4	26.3	3	27.97	2	24.33	1	34
نظيران (X <sup>27</sup> ، X <sup>28</sup> ) نسبتهما في عنصر (3 ، 97) % على الترتيب ؛ فإن كتلته الذرية تساوي ...					رمز يمثل حرارة التبخير ...			

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجيه				
أي الصيغة التالية تمثل أمين أولي ...							35
(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> N	4	CH <sub>3</sub> -NH-CH <sub>3</sub>	3	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NHCH <sub>3</sub>	2	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	1
قطعة حديد حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.° ، سخن فارتقت درجة حرارتها بعدها (20) م° ، فإذا كانت كمية الحرارة المكتسبة (449) جول : فإن كتلة الحديد = ..... جم							36
50	4	11	3	40	2	55	1
عدد النيوترونات في $^{57}\text{La}^{146}$ ...							37
203	4	89	3	146	2	57	1
إذا علمت أن : (24 = Mg <sup>+2</sup> ، 63.5 = Cu <sup>+2</sup> ، 27 = Al <sup>+3</sup> ، 40 = Ca <sup>+2</sup> ) : فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو ...							38
Cu	4	Mg	3	Al	2	Ca	1
إذا علمت أن : جهد احتزال Ni = 0.25 - 0.13 فولت ، وجهد احتزال Pb = 0.12 فولت : فإن جهد الخلية = ..... فولت							39
0.83	4	0.38	3	0.12	2	0.21	1
$\text{R}-\text{NH}_2 + \text{CH}_3\text{COCl} \rightarrow \dots + \text{HCl}$ ناتج التفاعل هو ...							40
حمض أميني	4	نيتريل	3	آميد	2	أمين	1
وعاء من الزنك يُغلف بعجينة من NH <sub>4</sub> Cl + ZnCl <sub>2</sub> يمثل المصعد في خلية ...							41
خارصين - كربون	4	المركب الرصاصي	3	القاعدية	2	الزئبي	1
من التفاعل : CO + $\frac{1}{2}$ O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> إذا كانت حرارة تكوين CO = 110.5- كيلو جول/مول؛ فإن حرارة تكوين CO <sub>2</sub> = ..... كيلو جول/مول							42
393.5+	4	172.5+	3	393.5-	2	172.5-	1
الصيغة الكيميائية للمركب أسيتايميد هي ...							43
CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	4	CH <sub>3</sub> CONH-CH <sub>3</sub>	3	CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub>	2	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	1
يسخن الرصاص أسرع من Hg ، Al ، Fe لأن حرارته النوعية هي ..... جول/جم.°							44
0.897	4	0.449	3	0.14	2	0.129	1
عدد تأكسد الكبريت في $\text{HSO}_4^-$ يساوي ...							45
6-	4	6+	3	4-	2	1-	1
يصاحب ذوبانها في الماء انخفاض في درجة حرارة محلول ...							46
NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	4	HNO <sub>3</sub>	3	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	2	NaOH	1
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ويكون ...							47
FeS	4	FeCl <sub>2</sub> + H <sub>2</sub>	3	FeCl <sub>3</sub> + H <sub>2</sub>	2	FeCl <sub>3</sub>	1
المركب الأقل ثباتاً عند (25)° حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول.							48
90.37+	4	33.9+	3	46.19+	2	49.4+	1
إذا كانت طاقة الترابط التووي لغصر X تسوى (1786) مألف ، ومتوسط طاقة الترابط التووي تسوى (7.6) مألف : فإن العدد الكتبي يتسوى ...							49
253	4	245	3	235	2	225	1
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							50
نقل الإلكترونات	2	قياس ق. د. ل الخلية	3	غلق الدائرة الكهربائية	4	توصيل الأيونات بين نصف الخلية	1

الكلية	المادة	7	نموذج التصحيح الإلكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
589612	رقم الجلوس	مهند محمد قاسم ابوحاتم	الاسم
حاضر	الحالة	2432	رقمة



<b>الجمهورية اليمنية</b>	
وزارة التربية والتعليم	
اللجنة العليا للختبارات	
لجنة المطبعة المسندة المركبة	
<b>اختبار الشهادة الثانوية العامة (قسم العصبي)</b>	
<b>لعام الدراسي ١٤٤٤هـ-٢٠٢٢-٢٠٢٣م</b>	
<b>المادة</b>	<b>الكتيبون</b>
المحاجلة	اب
المركز	مديرية / مدير / اب
فق الفرق	القرآن
<b>2</b>	<b>مظروف</b>
<b>2432</b>	
تد محمد محمد قاسم ابوحاتم	
<b>م&amp;شـرـفـ قـاتـ الـجـامـعـ</b>	
رقم الجلوس	
<b>589612</b>	
<b>168</b>	رقم تسليمي

آخری تلفون شعب غشن شاناب



---

As Exam Paper

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	4	4	41
2	2	2	2	42
2	2	2	2	43
2	2	1	1	44
2	2	3	3	45
2	2	4	4	46
2	2	3	3	47
2	2	4	4	48
2	2	2	2	49
2	2	2	2	50
الدرجات		المطلوب	عدد الاسئلة	
77.00		80	50	

ملاحظات:

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

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم		
المادة					قطاع المناهج والتوجيه		
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجيه		
( ) تتميز عناصر المجموعة IB بخواصها الكيميائية.						1	
( ) يُعد الضغط من خواص النظام.						2	
( ) يحدث للعامل المختزل عملية أكسدة.						3	
( ) يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.						4	
( ) تفاعل الأميدات المستبدلة مع هيبوروميت الصوديوم يكون أمين أولى.						5	
( ) جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.						6	
( ) للوصول إلى حالة التشبع في التغيرات المعاصرة يبرد محلول.						7	
( ) القوة الدافعة الكهربائية لخلية الرئيق أقل من خلية الخارجيين - كربون.						8	
( ) تحرق معظم العناصر الفلزية واللافلزية وينتج أكاسيد.						9	
( ) يحرص العادون على تخزين الكربوهيدرات بتناول كمية كبيرة من اللحوم.						10	
( ) يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بناء الكتل.						11	
( ) يختزل الهيماتيت في الفرن اللافح بواسطة أول أكسيد الكربون.						12	
( ) يحضر الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم.						13	
( ) يتشابه الجلوکوز مع الفركتوز في المجموعة الوظيفية.						14	
( ) أغلب الحموض الأمينية مواد صلبة بلورية.						15	
( ) للمفضلة بين أنواع الوقود المختلفة نستخدم حرارة الاحتراق.						16	
( ) يزداد معدل صدور الإشعاعات التوفوية بزيادة درجة الحرارة.						17	
( ) يدخل الخبث في صناعة الإسمنت.						18	
( ) الضغط الكبير أساس فكرة القبلة التوفوية.						19	
( ) تتناسب كتل المواد طردياً مع كمية الكهرباء المارة في خلايا التحليل الكهربائي.						20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورق الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.					نوجة الإجابة		
توجد الأكتينيدات في الدورة ...						21	
السابعة	4	ال السادسة	3	الخامسة	2	الرابعة	1
أبرز عامل في تفاعل الأمينات ...							22
حالة الأمين	4	شق الأكيل	3	مجموعة الأمين	2	زوج الإلكترونات	1
يفضل ابن الأم كغذاء الرضع لاحتواه على سكر ...							23
الجلوكوز	4	اللاتكتوز	3	المالتوز	2	السكروز	1
تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية نتيجة حدوث تفاعل أكسدة واحتزال في خلايا ...							24
طلاء المعادن	4	تحليل كهربائي	3	جفافية	2	الإلكترولية	1
أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...							25
الفيتامينات	4	الدهون	3	الكريبوهيدرات	2	البروتينات	1
عند إضافة محلول هيدروكسيد الأمونيوم إلى محلول كبريتات الحديدوز يتكون راسب لونه ...							26
أزرق قاتم	4	بني	3	أزرق باهت	2	أخضر	1
أي من المركبات التالية أميد ...							27
اليوريما	4	البيبريدين	3	البيريدين	2	انيلين	1
فيتامين ماص للسموم يوجد بكثرة في الحمضيات ...							28
A	4	C	3	D	2	E	1
خلايا تستخدم لمرة واحدة فقط ...							29
الإلكترولية	4	الجافة	3	خزن الطاقة	2	الوقود	1
تعمل على تسريع التفاعل الحيوي بطاقة أقل وبسرعة عالية ...							30
الدهون	4	البروتينات	3	الإنزيمات	2	الليبيدات	1
الأكسيد المميا هو ...							31
السيدريت	4	الليمونات	3	الهيمايات	2	الماجنيتات	1
الرصاص يكتسب حرارة أسرع من الألومينيوم لذا فإن حرارته التوفوية ..... الألومينيوم							32
ضعف	4	تساوي	3	أقل من	2	أكبر من	1
الرمز الذي يمثل الحالة الصلبة هي ...							33
aq	4	g	3	L	2	S	1
عند تفاعل الحديد مع حمض الهايدروكلوريك المخفف يتكون ...							34
كلوريد الحديد II وهيدروجين III	4	كلوريد الحديد III	3	كلوريد الحديد II	2	كلوريد الحديد III وهيدروجين	1
رمز يمثل حرارة التعادل ...							35
$\Delta H_f$	4	$\Delta H_{con}$	3	$\Delta H_{sol}$	2	$\Delta H_u$	1

أي من المواد التالية عامل مؤكسد ...

36

FeSO <sub>4</sub>	4	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3	KBrO <sub>3</sub>	2	H <sub>2</sub>	1
-------------------	---	---	---	-------------------	---	----------------	---

إذا كانت نسبة (14Si<sup>28</sup>) هي (92 ، 8) % على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للعنصر ... = Si ...

37

28.29	4	28.92	3	28.08	2	28.5	1
-------	---	-------	---	-------	---	------	---

الحرارة النوعية للماء تساوي (4.18) جول/جم.م° : عند تسخين كمية منه ارتفعت درجة حرارته بمقدار (100) م° فاكتسب كمية من الحرارة (418) جول : فإن كتلة الماء هي ..... جم

38

1	4	2	3	5	2	10	1
---	---	---	---	---	---	----	---

عدد النيوكليونات في  $^{55}\text{Cs}^{144}$  ...

39

89	4	199	3	144	2	55	1
----	---	-----	---	-----	---	----	---

إذا علمت أن : (63.5 = Cu<sup>+2</sup> ، 24 = Mg<sup>+2</sup> ، 58.6 = Ni<sup>+2</sup> ، 27 = Al<sup>+3</sup>) فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو .....

40

Cu	4	Mg	3	Ni	2	Al	1
----	---	----	---	----	---	----	---

إذا علمت أن جهد احتزان Cr = -0.74 فولت ، وجهد أكسدة Cu = 0.34 فولت : فإن  $\Delta E = \Delta E$  فولت

41

0.5	4	2.4	3	1.08	2	0.4	1
-----	---	-----	---	------	---	-----	---

عند تحول البروتون إلى نيوترون ينطلق ...

42

${}_0\text{n}^1$	4	$\alpha$	3	${}_{+1}\beta^0$	2	${}_{-1}\beta^0$	1
------------------	---	----------	---	------------------	---	------------------	---

من التفاعل:  $\text{SnO}_2 + 2\text{H}_2 \rightarrow \text{Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$   $\Delta H = +97 \text{ kJ/mol}$  ، فإذا كانت حرارة تكوين الماء هي -242 كيلو جول/مول فإن حرارة تكوين  $\text{SnO}_2$  ..... كيلو جول/مول

43

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

أفضل القذائف النووية ...

44

${}_0\text{n}^1$	4	${}_1\text{H}^1$	3	$\gamma$	2	${}_1\text{P}^1$	1
------------------	---	------------------	---	----------	---	------------------	---

الصيغة الكيميائية للمركب ثانٍ ممثل أمين هي ...

45

CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub>	4	CH <sub>3</sub> NH-CH <sub>3</sub>	3	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub>	2	CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub>	1
-----------------------------------	---	------------------------------------	---	---	---	---------------------------------	---

عدد تأكسد الفوسفور في المركب هو ...

46

3-	4	5-	3	3+	2	5+	1
----	---	----	---	----	---	----	---

نسبة اليورانيوم 235 في الوقود النووي تساوي ..... %

47

97 - 96	4	60 - 50	3	25 - 20	2	4 - 3	1
---------	---	---------	---	---------	---	-------	---

المركب الأكثر ثباتاً حرارة تكوينه = ..... كيلو جول/مول

48

286-	4	49.4+	3	33.9+	2	822.2-	1
------	---	-------	---	-------	---	--------	---

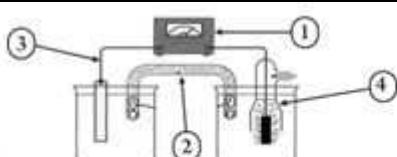
متوسط طاقة الترابط (7.2) م.أ.ف لنواء  ${}^{52}\text{Cr}$  : فإن طاقة الترابط النووي تساوي ..... م.أ.ف

49

374.4	4	173	3	0.14	2	0.3	1
-------	---	-----	---	------	---	-----	---

وظيفة الجزء رقم (3) هي ...

50



قياس فرق الجهد 1 قياس جهد الأقطاب الفياسية 4 نقل الأيونات 3 نقل الإلكترونات 2

الكلية	المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
560886	رقم الجلوس	عرفات مصطفى رشاد احمد الحريمي	الاسم
حاضر	الحالة	2212	المركز



4	3	2	1	٥	4	3	2	1	٦	خطا	صح	خطا	صح	خطا	صح	س																																															
(4)	(3)	●	(1)	36	●	(3)	(2)	(1)	21	●	(2)	11	(4)	●	1																																																
(4)	(3)	●	(1)	37	(4)	(3)	(2)	●	22	(2)	●	12	(2)	●	2																																																
●	(3)	(2)	(1)	38	(4)	●	(2)	(1)	23	●	(2)	13	(2)	●	3																																																
(4)	(3)	●	(1)	39	(4)	(3)	●	(1)	24	●	(2)	14	(2)	●	4																																																
●	(3)	(2)	(1)	40	(4)	●	(2)	(1)	25	(2)	●	15	(2)	●	5																																																
(4)	(3)	●	(1)	41	(4)	(3)	(2)	●	26	(2)	●	16	(2)	●	6																																																
(4)	(3)	●	(1)	42	●	(3)	(2)	(1)	27	●	(2)	17	●	(2)	7																																																
(4)	(3)	●	(1)	43	(4)	●	(2)	(1)	28	(2)	●	18	(2)	●	8																																																
●	(3)	(2)	(1)	44	(4)	●	(2)	(1)	29	●	(2)	19	(2)	●	9																																																
(4)	(2)	(1)	45	(4)	(3)	●	(1)	30	(2)	●	20	(2)	(2)	●	10																																																
(4)	(3)	●	(1)	46	(4)	●	(2)	(1)	31																																																						
(4)	(3)	●	(1)	47	(4)	(3)	●	(1)	32																																																						
(4)	(3)	●	(1)	48	(4)	(3)	(2)	●	33																																																						
●	(3)	(2)	(1)	49	(4)	(3)	●	(1)	34																																																						
(4)	(3)	●	(1)	50	(4)	(3)	(2)	●	35																																																						
<p>١- يرجى أن يكون تقليل الدائرة يعلم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل ● زر (1) ●          ٢- تأكيد من تقليل إجابتك في الأماكن المخصصة لها.          ٣- يمنع استخدام المصحح.          ٤- لن تقبل الإجابات مالم تسهل على هذه الورقة، اترك لنفسك وقتاً كافياً لتألق الإجابات.</p>																																																															
<p>As Exam Paper</p>																																																															
<p>الجمهورية اليمنية وزارة التربية والتعليم المجنة العليا للإختبارات لجنة المطبعة المصرية المركزية</p>																																																															
<p>اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) العام الدراسي ١٤٤٤-٢٠٢٢-٢٠٢٣م</p>																																																															
<table border="1"> <thead> <tr> <th>المساءلة</th> <th>الكلية</th> <th>المحافظة</th> <th>ال مديرية</th> <th>البلدة</th> <th>الاسم</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>المركز</td> <td>الجاليات - المهاجر</td> <td>الحضر</td> <td>الحضر</td> <td>الحضر</td> <td>رشاد احمد الحريمي</td> </tr> <tr> <td>٣</td> <td>مشرف</td> <td>٢٢١٢</td> <td>رقم المراكز</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td colspan="6">رقم الجلوس</td> </tr> <tr> <td colspan="6"><b>560886</b></td> </tr> <tr> <td>٢٦١</td> <td>رقم تسلسلي</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>غائب</td> <td>غافل</td> <td>غافل</td> <td>غافل</td> <td>غافل</td> <td>غافل</td> </tr> <tr> <td>آخر</td> <td>ثالثون</td> <td>ثانية</td> <td>ثالث</td> <td>ثانية</td> <td>آخر</td> </tr> </tbody> </table>																المساءلة	الكلية	المحافظة	ال مديرية	البلدة	الاسم	المركز	الجاليات - المهاجر	الحضر	الحضر	الحضر	رشاد احمد الحريمي	٣	مشرف	٢٢١٢	رقم المراكز			رقم الجلوس						<b>560886</b>						٢٦١	رقم تسلسلي					غائب	غافل	غافل	غافل	غافل	غافل	آخر	ثالثون	ثانية	ثالث	ثانية	آخر
المساءلة	الكلية	المحافظة	ال مديرية	البلدة	الاسم																																																										
المركز	الجاليات - المهاجر	الحضر	الحضر	الحضر	رشاد احمد الحريمي																																																										
٣	مشرف	٢٢١٢	رقم المراكز																																																												
رقم الجلوس																																																															
<b>560886</b>																																																															
٢٦١	رقم تسلسلي																																																														
غائب	غافل	غافل	غافل	غافل	غافل																																																										
آخر	ثالثون	ثانية	ثالث	ثانية	آخر																																																										
 																																																															

- يجب أن يكون تنظيل الأدوارية يقتضي جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل              

- تأكيد من تحظير ايجابياتك في الأماكن المخصصة لها.
- 3 - يمنع استخدام المصحح.
- لن تقبل الإيجابيات ملتم تسجيل على، هذه الورقة، أنت لا تنسى وكتّبها لنقل الإيجابيات.

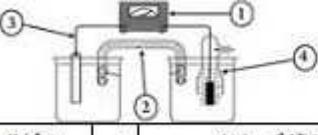


الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	2	2	41
2	2	2	2	42
2	2	2	2	43
2	2	4	4	44
2	2	3	3	45
2	2	1	1	46
2	2	1	1	47
2	2	1	1	48
2	2	4	4	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	عدد الاسئلة	
79.00		80	50	

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	1	1	22	1	1	1	1	2
2	2	3	3	23	1	1	1	1	3
2	2	2	2	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	4	4	27	1	1	2	2	7
2	2	3	3	28	1	1	1	1	8
2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	30	1	1	2	2	10
2	2	3	3	31	1	1	2	2	11
2	2	2	2	32	1	1	1	1	12
2	2	1	1	33	1	1	2	2	13
2	2	2	2	34	1	1	2	2	14
2	2	1	1	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	1	1	18
2	2	2	2	39	0	1	2	1	19
2	2	4	4	40	1	1	1	1	20

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم		
المادة						قطاع المناهج والتوجيه		
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ممَا يأتي: درجة لكل فقرة.						قطاع المناهج والتوجيه		
( ) يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f ملوء جزئياً بالإلكترونات.						1		
( ) يحتوي وقد السيارات على طاقة وضع كيميائية مرتفعة.						2		
( ) تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.						3		
( ) يمكن تحضير الأميدات المستبدلة من الأمينات الثالثية مع الحمض العضوية.						4		
( ) يستخدم KOH كـ إلكتروليت في خلية الوقود والريفي.						5		
( ) يستخدم قانون هس في حساب حرارة الفاعلات المعدنة.						6		
( ) توضع المادة المراد طلاؤها مصدعاً في خلية التحليل الكهربائي.						7		
( ) تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل إلى المادة الأعلى في درجة الحرارة.						8		
( ) حمض الخليك له نفس الصيغة العامة للكربوهيدرات.						9		
( ) يستخدم مسرع القبلة في قياس حرارة الذوبان.						10		
( ) يصعب أكسدة أيون الحديد II إلى III.						11		
( ) تحليل مصهور كلوريド الصوديوم أصعب من تحليل محلوله.						12		
( ) يوجد المالتوز في بذور الشعير ويكون من وحدتي جلوکوز.						13		
( ) تختلف الأحماض الأمينية في المجموعة الوظيفية.						14		
( ) التغير في النظام دون حدوث تبادل حراري بين النظام والوسط المحاط به، عملية أيزوثرمية.						15		
( ) نسبة النيوترونات إلى البروتونات في النواة يحدد مدى استقرارها.						16		
( ) تتشابه الفازات الانتقالية مع الفازات الرئيسية في الخواص الفيزيائية.						17		
( ) جسيمات بينما لها قدرة عالية على تأمين الغازات.						18		
( ) القطب السالب في خلية التحليل الكهربائي هو الكاثód.						19		
<b>( ) يستخدم التكتينيوم - 99 في علاج سرطان الدم.</b>						20		
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
ت تكون الكربوهيدرات من العناصر التالية عدا ...								
O	4	N	3	H	2	C	1	21
لإعادة شحن بطارية السيارة يتم توصيلها بمصدر كهربائي خارجي له جهد ..... جهد الخلية								
نصف	4	أقل من	3	أكبر من	2	يساوي	1	22
نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار ..... %								
8	4	5	3	4	2	3	1	23
عدد مجموعات الكربوكسيل في مركب الأرجينين ...								
أربع مجموعات	4	ثلاث مجموعات	3	مجموعتان	2	مجموعة واحدة	1	24
أكثر المواد إنتاجاً لطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...								
الفيتامينات	4	الدهون	3	الكريبوهيدرات	2	البروتينات	1	25
الشوائب التي تتربس في محلول خلية التحليل الكهربائي عند تنقية النحاس ...								
الذهب والفضة	4	الحديد والخارصين	3	الفضة والخارصين	2	الذهب والحديد	1	26
تختلف نواتج عملية الاشطار النووي بزيادة ...								
سرعة النيوترون	4	درجة الحرارة	3	التركيز	2	الضغط	1	27
لقياس حرارة التعادل نستخدم محاليل ...								
متعادلة	4	مشبعة	3	مخففة	2	مركزة	1	28
الجرافيت في المفاعل النووي يستخدم ل ...								
منع تسرب الأشعة	4	امتصاص الحرارة	3	إبطاء سرعة النيوترونات	2	امتصاص النيوترونات	1	29
<b>الغضير الذي يقع في المجموعة VB هو ...</b>								
<sup>41</sup> Nb	4	<sup>43</sup> Tc	3	<sup>26</sup> Fe	2	<sup>25</sup> Mn	1	30
تطلى حرارة من التفاعل التالي : $\text{HI} \rightarrow \text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{I}_2$ تسمى ...								
احتراق	4	ذوبان	3	تكوين	2	تعادل	1	31
أقوى العوامل المؤكسدة ...								
Na	4	H <sub>2</sub>	3	F <sub>2</sub>	2	Li	1	32
لأكسجين نظيران <sup>16</sup> O و <sup>18</sup> O يتواجدان بنسبة (99% ، 1%) : فإن كتلته الذرية تساوي ...								
15.01	4	15.99	3	16.9	2	14.9	1	33

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م						وزارة التربية والتعليم			
المادة			قطاع المناهج والتوجيه						
المجموعة الوظيفية للنويات ...									
-CONH <sub>2</sub>	4	-NH <sub>2</sub>	3	NH <sub>3</sub>	2	-C≡N	1		
كرة معدنية كثافتها (40) جم بردت من (30) م° إلى (20) م°، وحرارتها النوعية = 0.449 جول/جم.م°؛ فإن كمية الحرارة التي تفقدتها ..... جول							34		
180.9	4	179.6	3	178.6	2	177.6	1		
تحتوي ذرة الهيدروجين $H^1$ على ...							35		
p , n , e	4	n , e	3	p , e	2	p , n	1		
إذا علمت أن : ( 39 = K <sup>+</sup> ، 23 = Na <sup>+</sup> ، 65 = Zn <sup>+2</sup> ، 52 = Cr <sup>+3</sup> ) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفرايد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...							36		
Zn	4	Cr	3	K	2	Na	1		
إضافة محلول ثيوسياتات البوتاسيوم إلى محلول $Fe^{+3}$ يتكون محلول لونه ...							37		
أخضر	4	أحمر دموي	3	أزرق	2	بني	1		
إذا علمت أن : جهد احتزاز Ag <sup>+</sup> = 0.8+ فولت ، وجهد احتزاز Sn <sup>0.14-</sup> = 0.14- فولت : فإن ق.د.ك تساوي ..... فولت							38		
0.29	4	0.94	3	0.34	2	0.92	1		
تحول نواة $O^{15}$ إلى نواة $N^{15}$ يصاحبه فقدان ...							39		
بوزيترون	4	نيوترون	3	إلكترون	2	بروتون	1		
يحترق الميثان بحسب التفاعل $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ $\Delta H_f = -890$ KJ/mol علماً بأن $\Delta H_f$ (CO <sub>2</sub> ، H <sub>2</sub> O) هي على الترتيب (- 393.5 ، 286) كيلوجول/مول : فإن حرارة تكوين CH <sub>4</sub> هي ..... كيلوجول/مول							40		
86.5-	4	85.5-	3	75.6-	2	75.5-	1		
الصيغة الكيميائية للمركب أمينو بروبان ...							41		
CH <sub>3</sub> NHCH <sub>3</sub>	4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NH <sub>2</sub>	3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NH <sub>2</sub>	2	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NH <sub>2</sub>	1		
من السوائل الحمضية الموجودة في الفرن الملافع ...							42		
CaO	4	CaCO <sub>3</sub>	3	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1		
تنافع الليبيات مع ..... مكونة الصابون							43		
Br <sub>2</sub>	4	NaOH	3	I <sub>2</sub>	2	H <sub>2</sub>	1		
عدد تأكسد الفوسفور في $(PO_4)^{-3}$ هو ...							44		
5+	4	3+	3	3-	2	2-	1		
الرمز الدال على حرارة التبخير ...							45		
$\Delta H_f$	4	$\Delta H_{fus}$	3	$\Delta H_{vap}$	2	$\Delta H_i$	1		
تفاعل $H_2SO_4$ المخفف مع Fe يتكون $H_2$ و ...							46		
FeSO <sub>3</sub>	4	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	3	FeSO <sub>4</sub>	2	FeS	1		
أقل المعربات بتأثرها عند درجة (25) م° حرارة تكوينه = ..... كيلوجول/مول							47		
90.37+	4	33.9+	3	88.1+	2	49.9+	1		
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $^{56}Fe$ = 8.7 م.أ.ف ، فإن طاقة الترابط النووي بوحدة م.أ.ف = ...							48		
478.2	4	487.2	3	784.2	2	874.2	1		
 وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							49		
اغلاق الدائرة الكهربائية	4	نقل الأيونات	3	نقل الأيونات	2	قياس فرق الجهد	1		
							50		

نموذج التصحيح الإلكتروني		المادة	7	الكيمياء
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م				
الاسم	الإسم	رقم الجلوس	بكيل شاجع شاجع الدميني	560550
المركز	النهاية - الظهار	رقمة	2211	الحالة حاضر



- اخري
- تلفون
- شعب
- غش
- غائب



▲ - Energy Density

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

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

المركب الذي تم فيه انتقال حقيقي وكامل للالكترونات ...

34

 $\text{CO}_2$ 

4

 $\text{KCl}$ 

3

 $\text{NH}_3$ 

2

 $\text{H}_2\text{O}$ 

1

عدد النيوترونات في  $^{140}\text{Ba}$  تساوي ...

35

196

4

84

3

140

2

56

1

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

36

 $\text{Mg}$ 

4

 $\text{K}$ 

3

 $\text{Ag}$ 

2

Al

1

الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تنتهي بـ ...

37

 $-\text{CONH}_2$ 

4

 $-\text{CN}$ 

3

 $-\text{OH}$ 

2

 $-\text{COOH}$ 

1

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

38

2.2

4

2.1

3

2.42

2

0.9

1

في المعادلة التالية  $\rightarrow {}_{15}\text{Y}^{30} + {}_0\text{n}^1 + {}_{13}\text{X}^{27} + \dots \dots \dots$  يحاج لذيفة

39

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

4

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

3

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

2

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

1

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

40

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

4

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

3

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

2

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

1

في خلية خارصين - كريون يكون المصعد ...

41

 $\text{Zn}$ 

4

 $\text{HgO}$ 

3

 $\text{C}$ 

2

 $\text{MnO}_2$ 

1

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

42

56.47+

4

56.47-

3

124.27+

2

124.27-

1

يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة عمر النصف لـ ...

43

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

4

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

3

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

2

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

1

الصيغة الكيميائية للأدينين هي ...

44

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

4

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

3

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

2

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

1

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

45

فحـمـ الكـوكـ

4

شـحـنةـ

3

حرـجـ جـيـرـيـ

2

خـبـ

1

عدد تأكسد المتجذر في المركب  $\text{KMnO}_4$  يساوي ...

46

7+

4

3+

3

6+

2

4+

1

يتفاعل الحديد الساخن حتى الاشجار مع بخار الماء مكوناً هيدروجين و ...

47

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

4

 $\text{Fe}_3\text{O}_4$ 

3

 $\text{FeO}$ 

2

 $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 

1

المركب الأكثر استقراراً حرارة تكوينه ..... كيلوجول/مول

48

635-

4

1207-

3

241.8-

2

822-

1

إذا علمت أن : متوسط طاقة الترابط النووي لـ  $\text{Li}^7 = 5.57$  م.أ.ف ، فإن طاقة الترابط النووي = ..... م.أ.ف

49

136

4

46.5

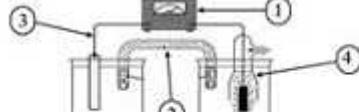
3

38.99

2

83.95

1



وظيفة الجزء رقم (1) هي ...

50

معادلة نصف الخلية

4

نقل الأيونات

3

نقل الإلكترونات

2

قياس ق. د. ك للخلية

1

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



الجمهورية اليمنية	
وزارة التربية والتعليم	
لجنة العليا للاحتجابات	
لجنة المطبعة المسئولة المركزية	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي)	
للعام الدراسي 1444هـ-2023م	
المادة	الكيمياء
المحافظة	الظاهري مديرية اب
المركز	الظاهري 26 سبتمبر - الظاهري
رقم المراقب	3 مظروف 2213
نوفاف حسن محمد عبد القادر	
رقم الجلوس	
561199	
281 رقم تسلسلي	

أخرى تلفون شعب قرض شائب



- ١- يجب أن يكون تطليق الدائرة يظم جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل: ٢- نتأكد من تطليق الإيجابيات في الأماكن المخصوصة لها. ٣- ومنع استخدام المصحح. ٤- إن تطليق الإيجابيات مالم تسجل على هذه الورقة، أترك الممسك وفاتحها لتفقد الإيجابيات.



As Exam Paper

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
2	2	4	4	41	2	2	2	2	21	1	1	1	1	1
2	2	3	3	42	2	2	2	2	22	1	1	2	2	2
2	2	3	3	43	2	2	3	3	23	1	1	1	1	3
2	2	2	2	44	2	2	3	3	24	1	1	2	2	4
2	2	3	3	45	2	2	4	4	25	1	1	2	2	5
2	2	4	4	46	2	2	4	4	26	1	1	2	2	6
2	2	3	3	47	2	2	2	2	27	1	1	1	1	7
2	2	3	3	48	2	2	1	1	28	1	1	1	1	8
2	2	2	2	49	2	2	1	1	29	1	1	1	1	9
2	2	1	1	50	2	2	3	3	30	1	1	1	1	10
الدرجات		العظمى	عدد الاسئلة		2	2	2	2	31	1	1	2	2	11
79.00		80	50		2	2	1	1	32	1	1	2	2	12

ملاحظات:



## **قنوات تعليمية**

فرع بـ دعم الطالب والطالبات ودكتورة المراجعة التعليمية

**قناة الشانوية والتاهيل الجامعي**

④ **T.me/Doctor\_future1**

**قناة نماذج اختبارات القبول**

④ **T.me/kabooltep**

**قناة التعليمية الثالث الثانوي**

④ **T.me/Third\_secondary17**

**القناة التعليمية الثالث الثانوي**

④ **T.me/moeyemen**

**التاهيل الجامعي - هندسة**

④ **T.me/Engineer\_future1**

**دورة مجانية اللغة الإنجليزية**

④ **T.me/Grammars\_English**

**قناة المصطلحات الطبية**

④ **T.me/smartpeople11**

**قناة المحاضرات الطبية**

④ **T.me/mktbah2**

**بوت الثالث الثانوي**

④ **T.me/Third\_secondary\_bot**

**بوت خريجين الثانوية**

④ **T.me/qabool\_bot**

**قناة نبض التحفيزية**

④ **T.me/lilililililililililililililililil**

**قناة الصف التاسع**

④ **T.me/+pDptj3jKgRAyYmJk**

**قناة الشانوية العامة - اليمن**

④ **T.me/Yemeni\_student**

④ <https://youtube.com/channel/UClivx400FEuu28qxzDhs0Mw>