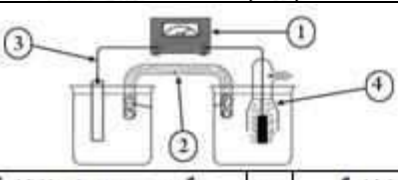


وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م						
قطاع المناهج والتوجيه		المادة						
الكيمياء								
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
1	()	النحاس والبلاتين يتفان في الخمول الكيميائي.						
2	()	يحتاج الماء حرارة عالية لتسخينه مقارنة بالمعادن.						
3	()	يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات في المركب HCl.						
4	()	يستخدم اليود المشع في علاج سرطان الدم.						
5	()	يتحد النيتروجين مع الأكسجين مكوناً مجموعة النيترو.						
6	()	الخلايا الجلفانية تعتبر مصدر للتيار الكهربائي.						
7	()	ذوبان NaOH في الماء يؤدي إلى برودة المحلول.						
8	()	القيمة السالبة لجهد الاختزال تعني أن العنصر سهل التأكسد صعب الاختزال.						
9	()	يهتم خبراء التغذية بدراسة القيم الحرارية للأغذية.						
10	()	يتميز سكر اللاكتوز بأنه لا يتخمر بواسطة إنزيمات الخميرة.						
11	()	تستخدم طرق تجريبية مباشرة وغير مباشرة لحساب حرارة التفاعل.						
12	()	يختزل خام الحديد في الفرن اللافت بواسطة أول أكسيد الكربون.						
13	()	تقل جهود الاختزال للأيونات الموجبة بزيادة تركيز المحلول.						
14	()	تعرض الزيوت أو الدهون لدرجة حرارة مرتفعة تؤدي إلى تكوين الدهيدات وكيونونات.						
15	()	تحضر النيتريلات بتسخين الاميدات غير المستبدلة في وجود HCl.						
16	()	يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بقاء الطاقة.						
17	()	الأنوية الواقعة أعلى حزام الاستقرار تميل لفقد جسيم ألفا.						
18	()	الهيماتيت خام يسمى أكسيد الحديد المغناطيسي.						
19	()	جسيم ألفا أسرع من جسيم بيتا.						
20	()	عند طلاء المعادن، المصعد هو المادة المراد طلاؤها.						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.								
الأمينات من مشتقات ...								
21	1	الألكانات	2	النيتريلات	3	الأمونيا	4	الأحماض الأمينية
الحموض الأمينية الأساسية يحصل عليها الإنسان بنسبة كبيرة من ...								
22	1	الدهون	2	البروتين النباتي	3	البروتين الحيواني	4	الكربوهيدرات
تشابه البطاريات الجافة في ...								
23	1	الإلكتروليت	2	المهبط	3	الاستخدام	4	ق . د . ك
تصنف الدهون ضمن ...								
24	1	البروتينات	2	الكربوهيدرات	3	الليبيدات	4	الفيتامينات
عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى ملح الحديد III يتكون محلول لونه ...								
25	1	أخضر	2	أزرق قاتم	3	أحمر دموي	4	أزرق باهت
الأشعة النووية التي ترافق جميع التفاعلات النووية ...								
26	1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون
ناتج تفاعل خسف هوفمان للايتاناميد هو ...								
27	1	امونيا	2	ميثيل امين	3	ايتيل امين	4	بروبيل امين
فيتامين يذوب في الماء ويخرج الزيادة منه عن طريق البول ...								
28	1	A	2	B	3	D	4	E
خلية يحدث فيها التفاعل بشكل انعكاسي هي ...								
29	1	الزئبق	2	مركم الرصاص	3	الوقود	4	التحليل الكهربى
تحويل الألومنيوم العادي إلى ألومنيوم مشع ينتج ...								
30	1	جاما	2	بيتا	3	ألفا	4	نيوترون
يحدث التفاعل الحيوي في الخلية بفعل وجود ...								
31	1	الكربوهيدرات	2	الفيتامينات	3	الإنزيمات	4	الليبيدات
يكون النظام في العملية الأديباتية حرارياً.								
32	1	ماص	2	معزول	3	متعادل	4	طارد
إحدى الصفات الآتية تنطبق على أشعة جاما ...								
33	1	لها شحنة موجبة	2	عبارة عن إلكترونات	3	لها شحنة سالبة	4	موجات كهرومغناطيسية
من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة ...								
34	1	التكوين	2	التعادل	3	التبخير	4	الاحتراق
يكتمل ملء المستويين الفرعين 5S ، 4d في السلسلة الانتقالية ...								
35	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه				المادة			
الكيمياء							
رمز يمثل حرارة الاحتراق ...							
1	ΔH_{H}	2	ΔH_{C}	3	ΔH_{F}	4	ΔH_{vap}
أي من المواد التالية عامل مختزل ...							
1	FeSO_4	2	MnO_2	3	Br_2	4	Cl_2
نظيراً العنصر ($^{63}_{29}\text{X}$ ، $^{65}_{29}\text{X}$) نسبة وجودهما في عينة هي (35 ، 65) % على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر $\text{X} = \dots$							
1	64.30	2	63.7	3	60.7	4	62.7
سختت قطعة معدنية حرارتها النوعية (0.387) جول/جم.°م ، وكانت الحرارة المكتسبة (178.02) جول ، فارتفعت درجة حرارتها بمقدار (20) م° ؛ فإن كتلة القطعة = جم.							
1	9	2	23	3	232	4	523
عدد النيوكليونات في $^{146}_{57}\text{La}$...							
1	57	2	146	3	89	4	203
إذا علمت أن : ($\text{Al}^{3+} = 27$ ، $\text{Na}^{+} = 23$ ، $\text{Zn}^{+2} = 65$ ، $\text{Ag}^{+} = 108$) ؛ فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو							
1	Al	2	Na	3	Zn	4	Ag
إذا علمت أن : جهد اختزال $\text{Ag} = +0.8$ فولت ، وجهد اختزال $\text{Pb} = -0.13$ فولت ؛ فإن ق. د. ك. = فولت							
1	0.39	2	0.76	3	0.67	4	0.93
في التفاعل : $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$ $\Delta H = +1350 \text{ kJ/mol}$ ، فإذا كانت حرارة تكوين $\text{KCl} = -436$ كيلو جول/مول فإن حرارة تكوين $\text{KClO}_3 = \dots$ كيلو جول/مول							
1	1111-	2	1111+	3	2222-	4	2222+
الصيغة الكيميائية للمركب أمينوبروبان ...							
1	CH_3NH_2	2	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$	3	$\text{C}_3\text{H}_7\text{CONH}_2$	4	$\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$
العلاقة بين Mn^{25} و Tc^{43} أن كليهما ...							
1	لهما نفس الدورة	2	لهما نفس المجموعة	3	لا فلزات	4	عناصر مثالية
عدد تأكسد الكربون في CO_2 يساوي ...							
1	2+	2	2-	3	4+	4	4-
يتحول أكسيد الحديد II عند تسخينه إلى ...							
1	$\text{Fe} + \text{Fe}_2\text{O}_3$	2	FeO	3	$\text{Fe} + \text{Fe}_3\text{O}_4$	4	Fe_2O_3
أكثر المركبات ثباتاً حرارة تكوينه = كيلو جول/مول							
1	110.5-	2	393.5-	3	487-	4	1207-
نواة طاقة الترابط النووي لها تساوي (344) م.أ.ف. ، ومتوسط طاقة الترابط النووي تساوي (8.6) م.أ.ف. ؛ فإن عدد النيوكليونات = ...							
1	38	2	40	3	2992.8	4	0.0247
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...							
							
1	نقل الإلكترونات	2	نقل الأيونات	3	معادلة نصفية الخلية	4	قياس ق.د.ك. للخلية

T.me/Doctor_future1 T.me/kabooltep T.me/qabool_bot T.me/Third_secondary_bot

الاجابة الصحيحة	رسم
4	41
4	42
1	43
4	44
2	45
3	46
1	47
4	48
2	49
4	50
عدد الاسئلة	ا

الاجابة الصحيحة	رسم
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

الاجابة الصحيحة	رسم
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