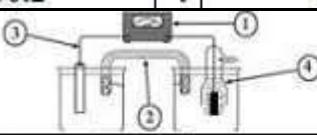


اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم			
المادة						قطاع المناهج والتوجيه			
كيمياء						ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلاً ما يأتى: درجة لكل فقرة.			
() عناصر المجموعة الانتقالية الأولى خاملة كيميائياً.						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			
() التزخرن 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			
() يستخدم الكتنيوم - 99 في تشخيص سرطان الخضم.									
() ΔH_f مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات في الظروف القياسية.									
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتى: درجتان لكل فقرة.									
الحديد الفضي يتكون من 95% حديد و 4% من ...									
فوسفور	4	منجنيز	3	سليلون	2	كربون	1		
العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية ...									
لها جهود احتزال عالية	4	عوامل مؤكسدة	3	لها سالية عالية	2	عوامل مختزلة	1		
يُكون محلول الحديد الثنائي راسب لونه أزرق باهت عند تفاعله مع محلول ...									
ثيوسيانات البوتاسيوم	4	حديدو سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد البوتاسيوم	2	هيدروكسيد الصوديوم	1		
لتبريد المفاعل النووي يستخدم ...									
الجرافيت	4	ماء ثقيل	3	مصهور الصوديوم	2	البارافين	1		
مركب بمثلك خواص متعددة (إمفوتيبرية) ...									
نيتريل	4	حمض أميني	3	حمض كربوكسيلي	2	امين	1		
عدد الحموض الأمينية التي تدخل في تركيب البروتينات ...									
6	4	20	3	12	2	8	1		
تُختبر صلاحية بطارية السيارات باستخدام جهاز ...									
الأمير	4	الهيدروومتر	3	الجلافومتر	2	الفولتميتر	1		
يزيد العدد الذري بمقدار واحد عند انبعاث ...									
بوزتيرون	4	بروتون	3	بيتا	2	ألفا	1		
لحساب القيمة الحرارية للأغذية المختلفة تستخدم حرارة ...									
التكونين	4	الذوبان	3	الاحتراق	2	التعادل	1		
من الطرق غير المباشرة لحساب حرارة التفاعل حرارة ...									
التبيخير	4	التكثيف	3	الذوبان	2	التكوين	1		
رمز يمثل حرارة التكونين ...									
ΔH_{fus}	4	ΔH_f	3	ΔH_{vap}	2	ΔH_a	1		
أي من المواد التالية عامل مختزل ...									
KIO_3	4	Br_2	3	H_2S	2	$KMnO_4$	1		
النظيران (X^{27}_{13} ، X^{28}_{13}) وجد أن نسبتهما في عينة هي (97 ، 3)% على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...									
28.5	4	27.03	3	28	2	25	1		
يتحول البنزاميد إلى أمينين ...									
P_2O_5	4	$Ba(OH)_2$	3	HNO_3	2	$NaOBr$	1		

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 ، حرارته النوعية (0.14) جول / جم . م° : انخفضت درجة حرارته بمقدار (10) م° فـإن الطاقة المفقودة = جول									36
21	4	20	3	14	2	15	1		
عدد النيوترونات في نواة Kr^{92}_{36} تساوي ...									37
138	4	92	3	56	2	36	1		
إذا علمت أن : $Al^{+3} + 108 = Ag^+$ ، $23 = Na^+$ ، $40 = Ca^{+2}$ ، $27 = Al^{+3}$ ، 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_{12}	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: $(CO_2 + H_2O \rightarrow CO_2 + 2H_2O)$ على بأن حرارة التكوين لـ CH_4 $\Delta H = - 890 \text{ kJ/mol}$									41
على الترسيب هي (- 286 ، 393.5 -) كيلو جول/مول ، فإن حرارة تكوين لـ CH_4 تساوي كيلو جول/مول									
75.5-	4	210.5-	3	75.5+	2	210.5+	1		
الصيغة الكيميائية لإيثيل أمين هي ...									42
CH_3NH_2	4	CH_3CN	3	$C_2H_5NH_2$	2	$C_2H_5CONH_2$	1		
الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تتنهى بـ ...									43
-OH	4	-COOH	3	-CONH ₂	2	-NH ₂	1		
العلاقة بين Tc^{43} ، Mn^{25} ، $.....$ أن كلديهما ...									44
عناصر مئالية	4	لافزات	3	لهما نفس المجموعة	2	لهما نفس الدورة	1		
عدد تأكسد النتروجين في NO_3^- يساوي									45
5-	4	3-	3	1-	2	5+	1		
يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة عمر النصف لـ ...									46
$^{92}_{92}U^{235}$	4	$^{6}_{6}C^{12}$	3	$^{6}_{6}C^{14}$	2	$^{92}_{92}U^{238}$	1		
تفاعل Fe_3O_4 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 $^{83}_{83}Bi^{209}$ = 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		
	1	وظيفة الجزء رقم (2) هي ...							50
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