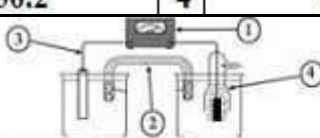


وزارة التربية والتعليم					اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه					المادة				
					الكيمياء				
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.									
1	() عناصر المجموعة الانتقالية الأولى خاملة كيميائياً.								
2	() التفاعل الذي يحدث داخل مسعر القنبلة يمثل عملية أيزوثرمية.								
3	() عملية الأكسدة تحدث للعامل المؤكسد.								
4	() الأمينات مواد صلبة بلورية لها درجة غليان مرتفعة.								
5	() يحدث في الخلايا الجلفانية تفاعل تلقائي.								
6	() تتناسب الحرارة النوعية للمادة عكسياً مع كمية الطاقة الحرارية.								
7	() القوة الدافعة الكهربائية لخلية الزنك أقل من القوة الدافعة الكهربائية لخلية (خارصين – كربون).								
8	() تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.								
9	() يوجد سكر الفركتوز في الفواكه.								
10	() فوسفات الكالسيوم من مكونات الشحنة.								
11	() يحضر الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم.								
12	() التزنخ تغير كيميائي يؤدي إلى تغير لون وطعم ورائحة الزيت أو الدهن.								
13	() يكون الحمض الأميني في الوسط القاعدي على هيئة أيون سالب.								
14	() يرمز للحالة السائلة بالرمز (aq).								
15	() الأنوية الواقعة أعلى حزام الاستقرار تميل لفقد جسيم ألفا.								
16	() يتفاعل الحديد مع الكبريت ويتكون كبريتات الحديد (II).								
17	() يزداد معدل صدور الإشعاعات النووية بزيادة درجة الحرارة.								
18	() عند طلاء المعادن تكون المادة المراد طلاؤها مهبطاً.								
19	() يستخدم التكنيتيوم - 99 في تشخيص سرطان العظام.								
20	() ΔH مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة أو عدة خطوات في الظروف القياسية.								
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:درجتان لكل فقرة.									
21	1	كربون	2	سليكون	3	منجنيز	4	فوسفور	
الحديد الفضي يتكون من 95% حديد و 4% من ...									
22	1	عوامل مختزلة	2	عوامل مؤكسدة	3	لها سالبية عالية	4	لها جهود اختزال عالية	
العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية ...									
23	1	هيدروكسيد الصوديوم	2	حديدي سيانيد البوتاسيوم	3	حديدي سيانيد البوتاسيوم	4	ثيوسيانات البوتاسيوم	
يُكوّن محلول الحديد الثنائي راسب لونه أزرق باهت عند تفاعله مع محلول ...									
24	1	البارافين	2	مصهور الصوديوم	3	ماء ثقيل	4	الجرافيت	
لتبريد المفاعل النووي يستخدم ...									
25	1	امين	2	حمض أميني	3	حمض كربوكسيلي	4	نيتريل	
مركب يمتلك خواص مترددة (مفوتيرية) ...									
26	1	8	2	12	3	20	4	6	
عدد الحموض الأمينية التي تدخل في تركيب البروتينات ...									
27	1	الفولتميتر	2	الهيدرومتر	3	الجلفانومتر	4	الأميتر	
تُختبر صلاحية بطارية السيارات باستخدام جهاز ...									
28	1	ألفا	2	بيتا	3	بروتون	4	بوزيترون	
يزيد العدد الذري بمقدار واحد عند انبعاث ...									
29	1	التعادل	2	الاحتراق	3	الذوبان	4	التكوين	
لحساب القيمة الحرارية للأغذية المختلفة تستخدم حرارة ...									
30	1	التكوين	2	الذوبان	3	التكثيف	4	التبخير	
من الطرق غير المباشرة لحساب حرارة التفاعل حرارة ...									
31	1	ΔH_{a}	2	ΔH_{vap}	3	ΔH_{f}	4	ΔH_{fus}	
رمز يمثل حرارة التكوين ...									
32	1	KMnO ₄	2	H ₂ S	3	Br ₂	4	KIO ₃	
أي من المواد التالية عامل مختزل ...									
33	1	25	2	28	3	27.03	4	28.5	
النظيران (²⁷ X ₁₃ ، ²⁸ X ₁₃) وجد أن نسبتهما في عينة هي (97 ، 3)% على الترتيب ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر X = ...									
34	1	NaOBr	2	HNO ₃	3	Ba(OH) ₂	4	P ₂ O ₅	
يحول البنزاميد إلى أنيلين ...									

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه				المادة			
				الكيمياء			
مركبات عضوية تكون نسبة O:H فيها 1 : 2 ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
البروتينات	الكربوهيدرات	الليبيدات	الفيتامينات	1	2	3	4
فلز كتلته (15) جم ، حرارته النوعية (0.14) جول / جم . م° : انخفضت درجة حرارته بمقدار (10) م° : فإن الطاقة المفقودة = جول							
1	2	3	4	1	2	3	4
15	14	20	21	1	2	3	4
عدد النيوترونات في نواة $^{92}_{36}\text{Kr}$ تساوي ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
36	56	92	138	1	2	3	4
إذا علمت أن : ($23 = \text{Na}^+$ ، $40 = \text{Ca}^{+2}$ ، $108 = \text{Ag}^+$ ، $27 = \text{Al}^{+3}$) : فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هي ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
Ag	Ca	Na	Al	1	2	3	4
فيتامين يوجد في اللحوم وخاصة في الكبد ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
B_{12}	D	A	C	1	2	3	4
جهد اختزال $X = 0.34$ فولت، وجهد أكسدة $Y = 0.45$ فولت : فإن جهد الخلية = فولت							
1	2	3	4	1	2	3	4
0.79	1.1	0.11	0.97	1	2	3	4
في المعادلة التالية: $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\Delta H = - 890 \text{ kJ/mol}$ علماً بأن حرارة التكوين لـ $(\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O})$ على الترتيب هي (- 286 ، - 393.5) كيلو جول/مول : فإن حرارة تكوين لـ CH_4 تساوي كيلو جول/مول							
1	2	3	4	1	2	3	4
210.5+	75.5+	210.5-	75.5-	1	2	3	4
الصيغة الكيميائية لإيثيل أمين هي ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
$\text{C}_2\text{H}_5\text{CONH}_2$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$	CH_3CN	CH_3NH_2	1	2	3	4
الحمض الدهني عبارة عن سلسلة هيدروكربونية تنتهي بـ ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
$-\text{NH}_2$	$-\text{CONH}_2$	$-\text{COOH}$	$-\text{OH}$	1	2	3	4
العلاقة بين Mn^{25} ، Tc^{43} أن كليهما ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
لهما نفس الدورة	لهما نفس المجموعة	لا فلزات	عناصر مثالية	1	2	3	4
عدد تأكسد النيتروجين في NO_3^- يساوي							
1	2	3	4	1	2	3	4
5+	1-	3-	5-	1	2	3	4
يتم تقدير عمر الأحافير بواسطة عمر النصف لـ ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
$^{238}_{92}\text{U}$	$^{14}_6\text{C}$	$^{12}_6\text{C}$	$^{235}_{92}\text{U}$	1	2	3	4
تفاعل Fe_3O_4 مع CO يعطي ...							
1	2	3	4	1	2	3	4
أكسيد الحديد II	أكسيد الحديد المائي	أكسيد الحديد اللامائي	أكسيد الحديد المغناطيسي	1	2	3	4
المركب الأكثر ثباتاً عند (25) م° حرارة تكوينه كيلو جول/مول							
1	2	3	4	1	2	3	4
1207 -	238.6 -	33.9 +	426.8 -	1	2	3	4
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة $^{209}_{83}\text{Bi}$ = 7.8 م.أ.ف : فإن طاقة الترابط النووي لها = م.أ.ف							
1	2	3	4	1	2	3	4
647.4	746.4	947.4	1630.2	1	2	3	4
وظيفة الجزء رقم (2) هي ...							
							
1	2	3	4	1	2	3	4
نقل الأيونات بين نصفي الخلية	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	قراءة فرق جهد الخلية	قياس جهود اختزال الأقطاب	1	2	3	4

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

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

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

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