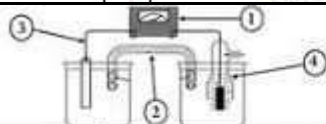


وزارة التربية والتعليم					اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه					المادة				
					الكيمياء				
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.									
1	()	يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f مملوء جزئياً بالإلكترونات.							
2	()	يحتوي وقود السيارات على طاقة وضع كيميائية مرتفعة.							
3	()	تتم تفاعلات الأكسدة والاختزال في الخلايا الكهروكيميائية.							
4	()	يمكن تحضير الأميدات المستبدلة من الأمينات الثالثية مع الحموض العضوية.							
5	()	يستخدم KOH كإلكتروليت في خلية الوقود والزنك.							
6	()	يستخدم قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقدة.							
7	()	توضع المادة المراد طلاؤها مصعداً في خلية التحليل الكهربائي.							
8	()	تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل إلى المادة الأعلى في درجة الحرارة.							
9	()	حمض الخليك له نفس الصيغة العامة للكربوهيدرات.							
10	()	يستخدم مسعر القنبلة في قياس حرارة الذوبان.							
11	()	يصعب أكسدة أيون الحديد II إلى III.							
12	()	تحليل مصهور كلوريد الصوديوم أصعب من تحليل محلوله.							
13	()	يوجد المالتوز في بذور الشعير ويتكون من وحدتي جلوكوز.							
14	()	تختلف الأحماض الأمينية في المجموعة الوظيفية.							
15	()	التغير في النظام دون حدوث تبادل حراري بين النظام والوسط المحيط به، عملية أيزوثرمية.							
16	()	نسبة النيوترونات إلى البروتونات في النواة يحدد مدى استقرارها.							
17	()	تشابه الفلزات الانتقالية مع الفلزات الرئيسية في الخواص الفيزيائية.							
18	()	جسيمات بيتا لها قدرة عالية على تأين الغازات.							
19	()	القطب السالب في خلية التحليل الكهربائي هو الكاثود.							
20	()	يستخدم التكنييوم - 99 في علاج سرطان الدم.							
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.									
21	1	C	2	H	3	N	4	O	تتكون الكربوهيدرات من العناصر التالية عدا ...
22	1	يساوي	2	أقل من	3	أكبر من	4	نصف	لإعادة شحن بطارية السيارة يتم توصيلها بمصدر كهربائي خارجي له جهد جهد الخلية
23	1	3	2	4	3	5	4	8	نسبة سكر اللبن في حليب الأبقار %
24	1	مجموعة واحدة	2	مجموعتان	3	ثلاث مجموعات	4	أربع مجموعات	عدد مجموعات الكربوكسيل في مركب الأرجنين ...
25	1	البروتينات	2	الدهون	3	الكربوهيدرات	4	الفيتامينات	أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...
26	1	الذهب والحديد	2	الحديد والخاصين	3	الفضة والخاصين	4	الذهب والفضة	الشوائب التي تترسب في محلول خلية التحليل الكهربائي عند تنقية النحاس ...
27	1	الضغط	2	درجة الحرارة	3	التركيز	4	سرعة النيوترون	تختلف نواتج عملية الانشطار النووي بزيادة ...
28	1	مركزة	2	مخففة	3	مشبعة	4	متعادلة	لقياس حرارة التعادل نستخدم محاليل ...
29	1	امتصاص النيوترونات	2	إبطاء سرعة النيوترونات	3	امتصاص الحرارة	4	منع تسرب الأشعة	الجرافيت في المفاعل النووي يستخدم لـ ...
30	1	^{25}Mn	2	^{26}Fe	3	^{43}Tc	4	^{41}Nb	العنصر الذي يقع في المجموعة VB هو ...
31	1	تُعادل	2	تكوين	3	ذوبان	4	احتراق	تطلق حرارة من التفاعل التالي : $\frac{1}{2}\text{H}_2 + \frac{1}{2}\text{I}_2 \rightarrow \text{HI}$ تسمى ...
32	1	Li	2	F ₂	3	H ₂	4	Na	أقوى العوامل المؤكسدة ...
33	1	14.9	2	16.9	3	15.99	4	15.01	للأكسجين نظيران ^{16}O ، ^{15}O يتواجدان بنسبة (99% ، 1%) ؛ فإن كتلته الذرية تساوي ...

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه				المادة				
				الكيمياء				
المجموعة الوظيفية للنيتريلات ...								34
1	2	3	4	-CONH ₂	-NH ₂	NH ₃	-C≡N	
كرة معدنية كتلتها (40) جم بردت من (30) م° إلى (20) م° ، وحرارتها النوعية = 0.449 جول/جم.م° ؛ فإن كمية الحرارة التي تفقدتها جول								35
1	2	3	4	177.6	178.6	179.6	180.9	
تحتوي ذرة الهيدروجين ¹ H على ...								36
1	2	3	4	p , n	p , e	n , e	p , n , e	
إذا علمت أن : (39 = K ⁺ ، 23 = Na ⁺ ، 65 = Zn ⁺² ، 52 = Cr ⁺³) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...								37
1	2	3	4	Na	K	Cr	Zn	
إضافة محلول ثيوسينات البوتاسيوم إلى محلول Fe ⁺³ يتكون محلول لونه ...								38
1	2	3	4	بنى	أزرق	أحمر دموي	أخضر	
إذا علمت أن : جهد اختزال Ag = +0.8 فولت ، وجهد اختزال Sn = -0.14 فولت ؛ فإن ق.د.ك تساوي فولت								39
1	2	3	4	0.92	0.34	0.94	0.29	
تحول نواة ¹⁵ O إلى نواة ¹⁵ N- يصاحبها فقدان ...								40
1	2	3	4	بروتون	إلكترون	نيوترون	بوزيترون	
يحترق الميثان بحسب التفاعل $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ $\Delta H = -890 \text{ KJ/mol}$ علماً بأن ΔH_f° لـ (CO ₂ ، H ₂ O) هي على الترتيب (-286 ، -393.5) كيلوجول/مول ؛ فإن حرارة تكوين CH ₄ هي كيلوجول/مول								41
1	2	3	4	75.5 -	75.6 -	85.5 -	86.5 -	
الصيغة الكيميائية للمركب أمينو بروبان ...								42
1	2	3	4	C ₄ H ₉ NH ₂	C ₃ H ₇ NH ₂	C ₂ H ₅ NH ₂	CH ₃ NHCH ₃	
من الشوائب الحمضية الموجودة في الفرن اللاصق ...								43
1	2	3	4	Al ₂ O ₃	P ₂ O ₅	CaCO ₃	CaO	
تفاعل الليبيدات مع مكونة الصابون								44
1	2	3	4	H ₂	I ₂	NaOH	Br ₂	
عدد تأكسد الفوسفور في (PO ₄) ⁻³ هو ...								45
1	2	3	4	2 -	3 -	3 +	5 +	
الرمز الدال على حرارة التبخير ...								46
1	2	3	4	ΔH_f	ΔH_{vap}	ΔH_{fus}	ΔH_f	
تفاعل H ₂ SO ₄ المخفف مع Fe يتكون H ₂ و ...								47
1	2	3	4	FeS	FeSO ₄	Fe ₂ (SO ₄) ₃	FeSO ₃	
أقل المركبات ثباتاً عند درجة (25) م° حرارة تكوينه = كيلوجول/مول								48
1	2	3	4	49.9 +	88.1 +	33.9 +	90.37 +	
إذا كان متوسط طاقة الترابط النووي لنواة ⁵⁶ Fe = 8.7 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي بوحدة م.أ.ف = ...								49
1	2	3	4	874.2	784.2	487.2	478.2	
								50
وظيفة الجزء رقم (1) هي ...								
1	2	3	4	قياس فرق الجهد	نقل الأيونات	نقل الإلكترونات	إغلاق الدائرة الكهربائية	

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

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

الاجابة الصحيحة	رس
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

الاجابة الصحيحة	رس
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