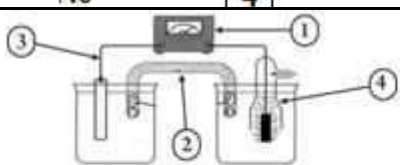


وزارة التربية والتعليم					اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م				
قطاع المناهج والتوجيه					المادة				
					الكيمياء				
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.									
1	()	يمتلك العنصر الانتقالي مستوى فرعي d أو f مملوء جزئياً بالإلكترونات.							
2	()	الوسط المحيط هو ما تبقى من الفضاء الذي يحيط بالنظام.							
3	()	العوامل المؤكسدة تمتلك سالبية كهربية عالية.							
4	()	يستخدم نظير الكوبلت المشع في علاج السرطان بالإشعاع.							
5	()	نزع جزيء ماء من أميد غير مستبدل يعطي النيتريل المقابل.							
6	()	تفاعلات الأكسدة والاختزال في خلايا التحليل الكهربائي تحدث بشكل تلقائي.							
7	()	الاختلاف في درجة الحرارة يساعد على انتقال الحرارة من جسم إلى آخر.							
8	()	المصعد في خلية الزنك $Zn+KOH$.							
9	()	تناسب الحرارة النوعية عكسياً مع كمية الطاقة المكتسبة أو المفقودة.							
10	()	نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات 1 : 1							
11	()	يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقدة.							
12	()	تصنع الأدوات المخبرية من فلزات عائلة البلاتين.							
13	()	تحتوي الزيوت على وفرة من الحموض الدهنية غير المشبعة.							
14	()	حرارة التكثيف تغير حراري كيميائي.							
15	()	نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللامائي تصل إلى 57%.							
16	()	العلاقة بين طاقة الترابط والعدد الكتلي علاقة عكسية.							
17	()	تقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu^{+2} بزيادة تركيز المحلول.							
18	()	المجموعة القاعدية في الحموض الأمينية $-NH_2$							
19	()	الانشطار النووي لليورانيوم ^{235}U يتم بواسطة نيوترون بطيء.							
20	()	التفاعل الكلي في الخلية القاعدية $Zn + HgO \rightarrow ZnO + Hg$							
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.									
أبرز عامل في تفاعلات الأيونات ...									
21	1	زوج الإلكترونات	2	مجموعة الأمين	3	شق الألكيل	4	حالة الأمين	
خلية جلفانية محلولها الإلكتروليتي سائل ...									
22	1	خارصين – كربون	2	القاعدية	3	المركم الرصاصي	4	الزنك	
لتقدير عمر الأرض يستخدم ...									
23	1	اليورانيوم	2	الكوبلت	3	الكربون	4	الفوسفور	
تفاعل الحموض الأمينية مع لتكوين أمينات أولية.									
24	1	هيبوبروميت الصوديوم	2	هيدروكسيد الباريوم	3	حمض النيتروز	4	هيدروكسيد الصوديوم	
من الزيوت المتطايرة زيت ...									
25	1	الزيتون	2	كبد الحوت	3	الذرة	4	القرفة	
الجلفنة يقصد بها طلاء الحديد بـ ...									
26	1	الفضة	2	القصدير	3	الخارصين	4	النحاس	
قدرة أشعة جاما على النفاذ ...									
27	1	محدودة	2	عالية	3	عالية جداً	4	متوسطة	
سكر الشعير يتكون من ...									
28	1	جلوكوز + فركتوز	2	جلوكوز + جلوكوز	3	جلوكوز + لاکتوز	4	فركتوز + جلاكتوز	
الخام الرئيسي عند استخلاص الحديد هو ...									
29	1	الهيماتيت	2	الماجنيثايت	3	الليمانايت	4	السيدريت	
التفاعل الطارد للحرارة يكون فيه المحتوى الحراري للنواتج المتفاعلات.									
30	1	أقل من	2	يساوي	3	أكبر من	4	ضعف	
القنبلة الهيدروجينية أخطر من القنبلة النووية لأنها تعادل قنبلة نووية.									
31	1	100	2	500	3	700	4	1000	
تقاس القيم الحرارية للمواد الغذائية بحرارة ...									
32	1	التكوين	2	التعادل	3	الاحتراق	4	الذوبان	
التركيب الإلكتروني للسلسلة الانتقالية الأولى ...									
33	1	$[Rn]6d^{1-10}7s^2$	2	$[Xe]5d^{1-10}6s^2$	3	$[Kr]4d^{1-10}5s^2$	4	$[Ar]3d^{1-10}4s^2$	
تقاس الحرارة بوحدة ...									
34	1	الجول	2	الدرجة المئوية	3	الكلفن	4	جول/م°	

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م			
قطاع المناهج والتوجيه				المادة			
				الكيمياء			
عامل مؤكسد ...							
1	MnO ₂	2	H ₂ S	3	H ₂ C ₂ O ₄	4	Na ₂ S ₂ O ₃
35							
للمغنيسيوم نظيران هما (²⁴ Mg ₁₂ ، ²⁶ Mg ₁₂) ، فإذا كانت نسبة تواجدهما في عينة (68 ، 32) % ؛ فإن كتلته الذرية = ...							
1	24.64	2	25.36	3	23.56	4	22.64
36							
تتكون الرابطة الببتيدية عند تكاثف حمضين امينيين بفاعل مجموعة امين مع مجموعة ...							
1	-COOH	2	-OH	3	-NH ₂	4	-CONH ₂
37							
كتلة معدن حرارته النوعية (0.5) جول/جم ، فقد كمية من الطاقة (20) جول ؛ عندما قلت درجة حرارته بمقدار (5) م° = جم							
1	5	2	6	3	7	4	8
38							
عدد النيوترونات في نواة ²³⁸ U ₉₂ تساوي ...							
1	92	2	238	3	146	4	330
39							
إذا علمت أن : (58.6 = Ni ²⁺ ، 23 = Na ⁺ ، 40 = Ca ²⁺ ، 65 = Zn ²⁺) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...							
1	Ni	2	Na	3	Ca	4	Zn
40							
فيتامين يؤدي نقصه في جسم الإنسان إلى فقر الدم ...							
1	B ₁₂	2	D	3	C	4	A
41							
عند إضافة محلول NaOH إلى محلول FeCl ₂ يتكون ...							
1	راسب أزرق	2	راسب أخضر	3	راسب بني	4	لون أحمر دموي
42							
إذا علمت أن : جهد أكسدة X = 0.14 فولت ، وجهد أكسدة Y = 0.28 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.							
1	0.14	2	0.28	3	0.42	4	0.41
43							
من التفاعل الآتي : $\text{SnO}_2 + 2\text{H}_2 \rightarrow \text{Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$ علماً بأن حرارة التكوين لـ (H ₂ O ، SnO ₂) على الترتيب هي (-286 ، -581) كيلو جول/مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلو جول/مول.							
1	9-	2	295-	3	9+	4	295+
44							
الصيغة الكيميائية لـ ثنائي ميثيل امين هي ...							
1	CH ₃ NH ₂	2	CH ₃ NHCH ₃	3	C ₂ H ₅ NHC ₂ H ₅	4	C ₂ H ₅ NHCH ₃
45							
عدد تأكسد الحديد في Fe ₂ O ₃ يساوي ...							
1	صفر	2	2+	3	3+	4	6+
46							
يتفاعل الحديد الساخن حتى الاحمرار مع بخار الماء مكوناً H ₂ و ...							
1	Fe ₂ O ₃	2	FeO	3	Fe ₃ O ₄	4	Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O
47							
المركب الأسرع تفككاً عند (25) م° حرارة تكوينه = كيلو جول/مول							
1	110.5-	2	393.5-	3	33.18+	4	1473.2-
48							
إذا علمت أن : طاقة الترابط النووي لنواة ⁴ He ₂ = 28.3 م.أ.ف ؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي تساوي = م.أ.ف							
1	8.4	2	7.075	3	7.4	4	7.6
49							
وظيفة الجزء رقم (4) هي ...							
							
1	قياس ق. د. ك. للخلية	2	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	3	قياس جهود اختزال الأقطاب الأخرى	4	توصيل الأيونات بين نصفي الخلية
50							

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

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

الاجابة الصحيحة	رس
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

الاجابة الصحيحة	رس
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