

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم	
الكيمياء					قطاع المناهج والتوجية	
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.					قطاع المناهج والتوجية	
() يمتلك العنصر الانتقالى مستوى فرعى d أو f ملء جزئياً بالإلكترونات.						1
() الوسط المحيط هو ما تبقى من الفضاء الذي يحيط بالنظام.						2
() العوامل المؤكسدة تمتلك سالبية كهربائية عالية.						3
() يستخدم نظير الكوبالت المشع في علاج السرطان بالإشعاع.						4
() نزع جزء ماء من أميد غير مستبدل يعطي التيتريول المقابل.						5
() تفاعلات الأكسدة والاختزال في خلية التحليل الكهربائي تحدث بشكل ثقافي.						6
() الاختلاف في درجة الحرارة يساعد على انتقال الحرارة من جسم إلى آخر.						7
() المصعد في خلية الزينق $Zn+KOH$.						8
() تتناسب الحرارة النوعية عكسياً مع كمية الطاقة المكتسبة أو المفقودة.						9
() نسبة الأكسجين إلى الهيدروجين في الكربوهيدرات 1 : 1.						10
() يفيد قانون هس في حساب حرارة التفاعلات المعقّدة.						11
() تصنّع الأدوات المخبرية من فلزات عائلة البلاتين.						12
() تحتوي الزبيوت على وفرة من المحموض الدهنية غير المشبعة.						13
() حرارة التكثيف تغير حراري كيميائي.						14
() نسبة الحديد في خام أكسيد الحديد اللاماني تصل إلى 57%.						15
() العلاقة بين طاقة الترابط والعدد الكتلي علاقة عكسية.						16
() تقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu^{+2} بزيادة تركيز محلول.						17
() المجموعة القاعدية في المحموض الأمينية $-NH_2$.						18
() الأشطار التووى للاليورانيوم U^{235} يتم بواسطة تيوترتون بطيء.						19
() التفاعل الكلى في الخلية القاعدية $Zn + HgO \rightarrow ZnO + Hg$.						20
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختبار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.					قطاع المناهج والتوجية	
أبرز عامل في تفاعلات الأمينات ...					الزوج الإلكترونيات	
حالة الأمين	4	شق الألكيل	3	مجموعة الأمين	2	1
خلية جفافية محلولها الإلكترونيات سائل ...					21	
الزينق	4	المركب الرصاصي	3	القاعدة	2	خارفين - كربون
لتقدير عمر الأرض يستخدم ...					22	
الفوسفور	4	الكربون	3	الكوبالت	2	اليورانيوم
تفاعل المحموض الأمينية مع لتكوين أمينات أولية.					23	
هيدروكسيد الصوديوم	4	هيدروكسيد الباريوم	3	حمض النيتروز	2	هيبوبروميت الصوديوم
من الزيوت المتطربة زيت ...					24	
القرفة	4	الذرة	3	كب الحوت	2	الزيتون
الجالفنة يقصد بها طلاء الحديد ب ...					25	
النحاس	4	الخارفين	3	القصدير	2	الفضة
قدرة أشعة جاما على الفايز ...					26	
متوسطة	4	عالية جداً	3	عالية	2	محضدة
سكر الشعير يتكون من ...					27	
فركتوز + فركتوز	4	فركتوز	3	جلوكوز + لاكتوز	2	جلوكوز + فركتوز
الخام الرئيسي عند استخلاص الحديد هو ...					28	
السيدريت	4	الليمونيت	3	الماجنيتات	2	الهيمنيت
التفاعل الطارد للحرارة يكون فيه المحتوى الحراري للتواجع المتقاعلات.					29	
ضعف	4	يساوي	3	أكبر من	أقل من	30
القبلة الهيدروجينية أحضر من القبلة النووية لأنها تعادل قبلة نوية.					31	
1000	4	700	3	500	2	100
تقاس القيمة الحرارية للمواد الغذائية بحرارة ...					32	
الذوبان	4	الاحتراق	3	التعادل	2	التكوين
التركيب الإلكتروني للسلسلة الانتقالية الأولى ...					33	
[Ar]3d ¹⁻¹⁰ 4s ²	4	[Kr]4d ¹⁻¹⁰ 5s ²	3	[Xe]5d ¹⁻¹⁰ 6s ²	2	[Rn]6d ¹⁻¹⁰ 7s ²
تقاس الحرارة بوحدة ...					34	
جول/م°	4	الكلفن	3	الدرجة المئوية	2	الجول

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م						وزارة التربية والتعليم	
المادة			قطاع المناهج والتوجيه				
عامل مؤكّد ...							
$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	4	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	3	H_2S	2	MnO_2	1
للماغنيسيوم نظيران هما $^{26}\text{Mg}^{24}$ ، فإذا كانت نسبة تواجدهما في عينة 32% ، فإن كتلة المزية = ...	22.64	4	23.56	3	25.36	2	24.64
تكون الرابطة البيئية عند تكافُف حمضين أمينيين بتفاعل مجموعة أمين مع مجموعة ...	1	-CONH ₂	-NH ₂	-OH	-COOH		
كتلة معدن حرارته النوعية (0.5) جول/جم ، فقد كمية من الطاقة (20) جول ؛ عندما فلت درجة حرارته بمقدار (5) م° = ... جم	8	4	7	3	6	2	5
عدد النيوترونات في نواة ^{238}U تساوي ...	330	4	146	3	238	2	92
إذا علمت أن : $65 = \text{Zn}^{+2}$ ، $40 = \text{Ca}^{+2}$ ، $23 = \text{Na}^+$ ، $58.6 = \text{Ni}^{+2}$ ، فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (10) جم منه عند نفس الظروف هو ...	1	Zn	Ca	3	Na	2	Ni
فيتامين يؤدي نقصه في جسم الإنسان إلى فقر الدم ...	A	4	C	3	D	2	B ₁₂
عند إضافة محلول NaOH إلى محلول FeCl ₃ يتكون ...	1	4	3	2	2		
إذا علمت أن : جهد أكسدة X = 0.14 فولت ، وجهد أكسدة Y = 0.28 فولت ؛ فإن جهد الخلية = فولت.	0.41	4	0.42	3	0.28	2	0.14
من التفاعل الآتي : $\text{SnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{Sn} + 2\text{H}_2\text{O}$ علماً بأن حرارة التكوين لـ (SnO ₂) على الترسيب هي (- 286 ، - 581) كيلو جول/مول ؛ فإن حرارة التفاعل تساوي كيلو جول/مول.	295+	4	9+	3	295-	2	9-
الصيغة الكيميائية لثاني ميثيل أمين هي ...	1	C ₂ H ₅ NHCH ₃	C ₂ H ₅ NHC ₂ H ₅	3	CH ₃ NHCH ₃	2	CH ₃ NH ₂
عدد تأكسد الحديد في Fe ₂ O ₃ يساوي ...	6+	4	3+	3	2+	2	1
يتفاعل الحديد الساخن حتى الاحمرار مع بخار الماء مكوناً H ₂ و ...	Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O	4	Fe ₃ O ₄	3	FeO	2	Fe ₂ O ₃
المركب الأسرع تفكّاً عند (25) م° حرارة تكوينه = كيلو جول/مول	1473.2-	4	33.18+	3	393.5-	2	110.5-
إذا علمت أن : طاقة الترابط النووي لنواة ^{4}He = 28.3 م.أ.ف ؛ فإن متوسط طاقة الترابط النووي تساوي = م.أ.ف	7.6	4	7.4	3	7.075	2	8.4
وظيفة الجزء رقم (4) هي ...							
قياس جهد احتزال الأقطاب الأخرى توصيل الأيونات بين نصف الخلية	4	قياس جهد احتزال الأقطاب الأخرى	3	نقل الإلكترونات بين الأقطاب	2	قياس في . د . ك للخلية	1

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

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	41
2	42
1	43
3	44
2	45
3	46
3	47
3	48
2	49
3	50
١	عدد الأسئلة

ر.س	الاجابة الصحيحة
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

ر.س	الاجابة الصحيحة
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