

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022م					وزارة التربية والتعليم		
المادة					قطاع المناهج والتوجيه		
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.					قطاع المناهج والتوجيه		
() تتميز عناصر المجموعة IB بخواصها الكيميائية.						1	
() يُعد الضغط من خواص النظام.						2	
() يحدث للعامل المختزل عملية أكسدة.						3	
() يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.						4	
() تفاعل الأميدات المستبدلة مع هيبوروميت الصوديوم يكون أمين أولى.						5	
() جهد الاختزال ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من أقطابها.						6	
() للوصول إلى حالة التشبع في التغيرات المعاصرة يبرد محلول.						7	
() القوة الدافعة الكهربائية لخلية الرئيق أقل من خلية الخارجيين - كربون.						8	
() تحرق معظم العناصر الفلزية واللافلزية وينتج أكاسيد.						9	
() يحرص العادون على تخزين الكربوهيدرات بتناول كمية كبيرة من اللحوم.						10	
() يُعد قانون هس أحد نتائج قانون بناء الكتل.						11	
() يختزل الهيماتيت في الفرن اللافح بواسطة أول أكسيد الكربون.						12	
() يحضر الصوديوم بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم.						13	
() يتشابه الجلوکوز مع الفركتوز في المجموعة الوظيفية.						14	
() أغلب الحموض الأمينية مواد صلبة بلورية.						15	
() للمفضلة بين أنواع الوقود المختلفة نستخدم حرارة الاحتراق.						16	
() يزداد معدل صدور الإشعاعات التوفوية بزيادة درجة الحرارة.						17	
() يدخل الخبث في صناعة الإسمنت.						18	
() الضغط الكبير أساس فكرة القبلة التوفوية.						19	
() تتناسب كتل المواد طردياً مع كمية الكهرباء المارة في خلايا التحليل الكهربائي.						20	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورق الفقرة لكل مما يأتى: درجة لكل فقرة.					نوجة الإجابة		
توجد الأكتينيدات في الدورة ...						21	
السابعة	4	ال السادسة	3	الخامسة	2	الرابعة	1
أبرز عامل في تفاعل الأمينات ...							22
حالة الأمين	4	شق الأكيل	3	مجموعة الأمين	2	زوج الإلكترونات	1
يفضل ابن الأم كغذاء الرضع لاحتواه على سكر ...							23
الجلوكوز	4	اللاتكتوز	3	المالتوز	2	السكروز	1
تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية نتيجة حدوث تفاعل أكسدة واحتزال في خلايا ...							24
طلاء المعادن	4	تحليل كهربائي	3	جفافية	2	الإلكترولية	1
أكثر المواد إنتاجاً للطاقة عند حرقها في جسم الإنسان ...							25
الفيتامينات	4	الدهون	3	الكريبوهيدرات	2	البروتينات	1
عند إضافة محلول هيدروكسيد الأمونيوم إلى محلول كبريتات الحديدوز يتكون راسب لونه ...							26
أزرق قاتم	4	بني	3	أزرق باهت	2	أخضر	1
أي من المركبات التالية أميد ...							27
اليوريما	4	البيبريدين	3	البيريدين	2	انيلين	1
فيتامين ماص للسموم يوجد بكثرة في الحمضيات ...							28
A	4	C	3	D	2	E	1
خلايا تستخدم لمرة واحدة فقط ...							29
الإلكترولية	4	الجافة	3	خزن الطاقة	2	الوقود	1
تعمل على تسريع التفاعل الحيوي بطاقة أقل وبسرعة عالية ...							30
الدهون	4	البروتينات	3	الإنزيمات	2	الليبيدات	1
الأكسيد المميا هو ...							31
السيدريت	4	الليمونات	3	الهيمايات	2	الماجنيتات	1
الرصاص يكتسب حرارة أسرع من الألومينيوم لذا فإن حرارته التوفوية الألومينيوم							32
ضعف	4	تساوي	3	أقل من	2	أكبر من	1
الرمز الذي يمثل الحالة الصلبة هي ...							33
aq	4	g	3	L	2	S	1
عند تفاعل الحديد مع حمض الهايدروكلوريك المخفف يتكون ...							34
كلوريد الحديد II وهيدروجين III	4	كلوريد الحديد III	3	كلوريد الحديد II	2	كلوريد الحديد III وهيدروجين	1
رمز يمثل حرارة التعادل ...							35
ΔH_f	4	ΔH_{con}	3	ΔH_{sol}	2	ΔH_u	1

أي من المواد التالية عامل مؤكسد ...

36

FeSO ₄	4	Na ₂ S ₂ O ₃	3	KBrO ₃	2	H ₂	1
-------------------	---	---	---	-------------------	---	----------------	---

إذا كانت نسبة (8 ، 92) هي (14Si²⁸ ، 14Si²⁹) على الترتيب : فإن الكتلة الذرية للعنصر ... = Si ...

37

28.29	4	28.92	3	28.08	2	28.5	1
-------	---	-------	---	-------	---	------	---

الحرارة النوعية للماء تساوي (4.18) جول/جم.م° : عند تسخين كمية منه ارتفعت درجة حرارته بمقدار (100) م° فاكتسب كمية من الحرارة (418) جول : فإن كتلة الماء هي جم

38

1	4	2	3	5	2	10	1
---	---	---	---	---	---	----	---

عدد النيوكليونات في $^{55}\text{Cs}^{144}$...

39

89	4	199	3	144	2	55	1
----	---	-----	---	-----	---	----	---

إذا علمت أن : (63.5 = Cu⁺² ، 24 = Mg⁺² ، 58.6 = Ni⁺² ، 27 = Al⁺³) فإن العنصر الذي تترسب منه أكبر كمية بالجرام عند مرور تيار كهربائي (2) فاراد عند نفس الظروف هو

40

Cu	4	Mg	3	Ni	2	Al	1
----	---	----	---	----	---	----	---

إذا علمت أن جهد احتزان Cr = -0.74 فولت ، وجهد أكسدة Cu = 0.34 فولت : فإن $\Delta E = \Delta E$ فولت

41

0.5	4	2.4	3	1.08	2	0.4	1
-----	---	-----	---	------	---	-----	---

عند تحول البروتون إلى نيوترون ينطلق ...

42

${}_0\text{n}^1$	4	α	3	${}_{+1}\beta^0$	2	${}_{-1}\beta^0$	1
------------------	---	----------	---	------------------	---	------------------	---

من التفاعل: SnO₂ + 2H₂ → Sn + 2H₂O $\Delta H = +97$ kj/mol ، فإذا كانت حرارة تكوين الماء هي -242 كيلو جول/مول فإن حرارة تكوين SnO₂ = كيلو جول/مول

43

387+	4	581+	3	581-	2	487-	1
------	---	------	---	------	---	------	---

أفضل القذائف النووية ...

44

${}_0\text{n}^1$	4	${}_1\text{H}^1$	3	γ	2	${}_1\text{P}^1$	1
------------------	---	------------------	---	----------	---	------------------	---

الصيغة الكيميائية للمركب ثانٍ ممثل أمين هي ...

45

CH ₃ CONH ₂	4	CH ₃ NH-CH ₃	3	CH ₃ CH ₂ NH ₂	2	CH ₃ NH ₂	1
-----------------------------------	---	------------------------------------	---	---	---	---------------------------------	---

عدد تأكسد الفوسفور في المركب هو ...

46

3-	4	5-	3	3+	2	5+	1
----	---	----	---	----	---	----	---

نسبة اليورانيوم 235 في الوقود النووي تساوي %

47

97 - 96	4	60 - 50	3	25 - 20	2	4 - 3	1
---------	---	---------	---	---------	---	-------	---

المركب الأكثر ثباتاً حرارة تكوينه = كيلو جول/مول

48

286-	4	49.4+	3	33.9+	2	822.2-	1
------	---	-------	---	-------	---	--------	---

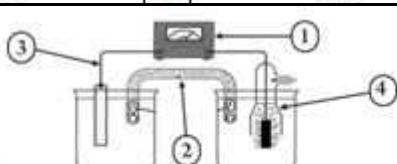
متوسط طاقة الترابط (7.2) م.أ.ف لنواء ^{52}Cr : فإن طاقة الترابط النووي تساوي م.أ.ف

49

374.4	4	173	3	0.14	2	0.3	1
-------	---	-----	---	------	---	-----	---

وظيفة الجزء رقم (3) هي ...

50



قياس فرق الجهد 1 قياس جهود الأقطاب الفياسية 4 نقل الأيونات 3 نقل الإلكترونات 2 قياس فرق الجهد 1

الكلية	المادة	7	نموذج التصحيح الالكتروني
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2023م			
560886	رقم الجلوس	عرفات مصطفى رشاد احمد الحريمي	الاسم
حاضر	الحالة	2212	المركز



- يجب أن يكون تنظيل الأدوارية يقتضي جاف أسود أو أزرق بشكل كامل مثل

- تأكيد من تحظير ايجابياتك في الأماكن المخصصة لها.
- 3 - يمنع استخدام المصحح.
- لن تقبل الإيجابيات ملئ تسعين على، هذه الورقة، اترك لنفسك وكتبي لنقل الإيجابيات.



الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	رس.
2	2	2	2	41
2	2	2	2	42
2	2	2	2	43
2	2	4	4	44
2	2	3	3	45
2	2	1	1	46
2	2	1	1	47
2	2	1	1	48
2	2	4	4	49
2	2	2	2	50
الدرجات		العظمى	عدد الاسئلة	
79.00		80	50	

ملاحظات:

الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س	الدرجة المستحقة	درجة السؤال	اجابة الطالب	الاجابة الصحيحة	ر.س
2	2	4	4	21	1	1	1	1	1
2	2	1	1	22	1	1	1	1	2
2	2	3	3	23	1	1	1	1	3
2	2	2	2	24	1	1	1	1	4
2	2	3	3	25	1	1	2	2	5
2	2	1	1	26	1	1	1	1	6
2	2	4	4	27	1	1	2	2	7
2	2	3	3	28	1	1	1	1	8
2	2	3	3	29	1	1	1	1	9
2	2	2	2	30	1	1	2	2	10
2	2	3	3	31	1	1	2	2	11
2	2	2	2	32	1	1	1	1	12
2	2	1	1	33	1	1	2	2	13
2	2	2	2	34	1	1	2	2	14
2	2	1	1	35	1	1	1	1	15
2	2	2	2	36	1	1	1	1	16
2	2	2	2	37	1	1	2	2	17
2	2	4	4	38	1	1	1	1	18
2	2	2	2	39	0	1	2	1	19
2	2	4	4	40	1	1	1	1	20