

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022					وزارة التربية والتعليم			
المادة					قطاع المناهج والتوجيه			
الكيمياء					ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:			
					يمكن استعمال الخبث الناتج من تعدين الحديد في صناعة الإسمنت.			
					ينتقل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.			
					المصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد المغناطيسى هي $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$.			
					الحديد في حالة النقية قاسياً جداً.			
					المحتوى الحراري للتفاعلات في التفاعلات الماءحة للحرارة أكبر من النواتج.			
					عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة.			
					التكثيف تغير حراري فيزيائي مصحوب بإمتصاص طاقة حرارية.			
					حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر			
					عد تأكيد الفلور في المركب فلوريد الماغنيسيوم MgF_2 يساوي -2.			
					يزداد جهد احتزال الأيونات الموجبة بنقص تركيز محلول.			
					توضع المادة المراد تنقيتها مهطاً في خلايا التحليل الكهربائي.			
					الخلايا الجلفانية تستهلك كهرباء لا حداث تفاعلات كيميائية.			
					وظيفة القطرة الملحيّة غلق الدائرة الكهربائية.			
					ترداد طاقة الترابط النووي بزيادة عدد النيوكلويونات.			
					الإلكترونات أساس التفاعلات النووية.			
					مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.			
					الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.			
					عند نزع جزء ماء من الأميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات.			
					الخبز والمكرونة من مصادر الكربوهيدرات.			
					البروتين عديد الروابط البيئية.			
					اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:			
					على نسبة حديد توجد في خام			
كربونات الحديد	4	الليمونايت	3	الماجنتايت	2	الهيمنات	1	21
					يتم احتزال الماجنتايت في القرن			
قاع	4	أسفل	3	وسط	2	قمة	1	22
					العناصر الانتقالية المقاومة للأوكسجين عناصر المجموعة			
VIIIB	4	IVB	3	VIB	2	VB	1	23
					السلسلة الانتقالية الرئيسية الأولى يتم فيها على المستوى الفرعى			
5F	4	4F	3	4d	2	3d	1	24
					عند إضافة NaOH إلى محلول كلوريد الحديدوز يتكون لون ...			
بني	4	أخضر	3	أزرق	2	أحمر	1	25
					واحد من التغيرات الحرارية الآتية فيزيائي هي حرارة			
التعادل	4	الاحتراق	3	ذوبان	2	التكوين	1	26
					قطعة كتلتها (10 جم) وحرارتها النوعية (1.8 جول/جم. ⁰) امتصت حرارة مقدارها 153 جول فارتفعت حرارتها إلى ... م.			
8.5	4	6.5	3	5.5	2	4.5	1	27
					كمية الحرارة المنطقية أو الممتدة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القائمة حرارة			
الاحتراق	4	التعادل	3	ذوبان	2	التكوين	1	28
					حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة او عدة خطوات نص قانون ...			
هـ	4	بقاء الطاقة	3	بقاء الكتلة	2	فارادي	1	29
					لديك التفاعل : $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$ إذا كانت حرارة تكوين CaCO_3 ، CO_2 ، CaO هي على الترتيب (-1207 ، -393.5 ، 1207) كيلوجول / مول فإن حرارة التفاعل تساوى كيلوجول / مول.			
2236+	4	178.4+	3	2236-	2	178.4-	1	30
					الكلفن وحدة قياس :			
درجة الحرارة	4	السعنة الحرارية	3	الحرارة النوعية	2	الحرارة	1	31
					خلية جلفانية مكونة منقطبين جهد احتزال الأول (0.76) فولت والثانى (-0.45) فولت، فإن قيمة ق. د. ك هي فولت			
0.66	4	0.24	3	0.31	2	0.62	1	32
					من تطبيقات التحليل الكهربائي			
خلية الوقود	4	خزن الطاقة	3	تنقية المعادن	2	الخلايا الجافة	1	33
					الكتلة المترسبة من ($\text{Cu}^{+2} = 63.5$) عند مرور 1 فاراد تساوى جم.			
31.57	4	37.15	3	31.75	2	35.75	1	34
					يتم إنتاج ماء الشرب في سفن الفضاء بواسطة خلية			
الخارصين - كربون	4	الوقود	3	الزنبق	2	المركب الرصاصي	1	35

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022					وزارة التربية والتعليم			
الكيمياء					المادة			
خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين.....					قطاع المناهج والتوجيه			
الزئبق	4	الخارجين - كربون	3	الوقود	2	خزن الطاقة	1	36
ق.د.ك	4	الألكتروليت	3	المهبط	2	المصدر	1	37
Li	4	O	3	Cl	2	F	1	38
Al	4	Zn ⁺²	3	Zn	2	Al ⁺³⁺	1	39
Zn - KOH	4	PbO ₂	3	HgO	2	MnO ₂	1	40
36.5	4	36	3	35.5	2	35	1	41
قضبان التحكم	4	الدرع الواقي	3	المهدى	2	المبرد	1	42
6.7	4	6.8	3	7.6	2	8.6	1	43
+ ₁ B ⁰	4	γ	3	α	2	- ₁ B ⁰	1	44
₂₆ Fe ⁵⁶	4	₁₈ Ar ⁴⁰	3	₁₉ K ³⁹	2	₁₃ Al ²⁷	1	45
H ₂ NCO-NH ₂	3	C ₃ H ₇ NH ₂	3	CH ₃ -CH ₂ -NH ₂	2	CH ₃ NH ₂	1	46
ثلاثي ميثيل أمين	4	ثنائي ميثيل أمين	3	ثنائي إيثيل أمين	2	ميثيل أمين	1	47
المجموعة الوظيفية	4	عدد ذرات الهيدروجين	3	عدد ذرات الأكسجين	2	عدد ذرات الكربون	1	48
سوربيتول	4	جليسروول	3	حاوكونيك	2	جلايكوليوك	1	49
أحماض كربوكسيلية	4	إيثرات	3	استرات	2	كحولات	1	50

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	2
42	4
43	1
44	3
45	4
46	1
47	2
48	4
49	4
50	2
عدد الاستئنافات	

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

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