

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:	
						طبقة الخبث تمنع تأكسد الحديد في الفرن اللاف.	
						ينتافع الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.	
						تشتباب خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.	
						يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة.	
						المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعل الطارد للحرارة.	
						عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة.	
						ذوبان نيترات الأمونيوم في الماء يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة محلول.	
						الحالة القياسية للعناصر وجود عنصر عند 25°C وضغط 1 جو.	
						عدد تأكسد المنجنيز في MnO_4^- هو +7.	
						يزداد جهد اختزال الأيونات السالبة بزيادة التركيز.	
						المتصعد في خلايا التحليل الكهربائي شحنته سالبة.	
						ينتج عن المتفاعلات الكيميائية في الخلية الجلوفانية طاقة كهربائية.	
						قطب الخلية الجلوفانية متباين في النوع والوظيفة.	
						تناسب طاقة الترابط النووي تناسباً طردياً مع عدد النيوكليونات في النواة.	
						تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في المتفاعلات النووية.	
						مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.	
						يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.	
						يمكن تحضير النيتريلات من تزاع جزئي ماء من أميد أحادي الاستبدال.	
						نسبة الكربوهيدرات في النبات 20%.	
						تدخل البروتينات في بناء الخلايا الحية.	
						اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:	
						نسبة الحديد في خام الهيماتيت هي %	
40-35	4	57.14 - 25.53	3	50 - 45	2	70-40	1
						يختزل الماجنتايت في الفرن العالي مكوناً	
Fe ₃ O ₄	4	FeO	3	Fe	2	Fe ₂ O ₃	1
						أي من التالي يميز المجموعة (VIB)	
كيمياء بسيطة	4	غالية الثمن	3	مقاومة فاتحة للتآكل	2	التفاعل بشدة مع الماء	1
						يتم امتلاء المستوى المسمى 4d في الدورة	
السابعة	4	السادسة	3	الخامسة	2	الرابعة	1
						عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II يتكون	
لون أحمر دموي	4	راسب أزرق	3	راسب أخضر	2	راسببني	1
						واحد من التغيرات الحرارية الآتية فيزيائياً هي حرارة	
التعادل	4	الذوبان	3	الاحتراق	2	التكوين	1
						قطعة كتلتها (10 جم) وحرارتها النوعية (1.8 جول/جم.°) امتصت حرارة مقدارها 153 جول فارتفعت حرارتها إلى ... °م.	
8.5	4	6.5	3	5.5	2	4.5	1
						كمية الحرارة المنطقية أو الممتصة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القياسية حرارة	
الاحتراق	4	التكوين	3	التعادل	2	الذوبان	1
						يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ	
الكتلة والطاقة	4	الطاقة	3	المادة	2	الكتلة	1
						من التفاعل $CO + 0.5O_2 \rightarrow CO_2$ إذا كانت حرارة تكوين كل من CO_2 ، CO تساوي (110.5- 393.5-) كيلو جول / مول فإن حرارة	
504+	4	504-	3	283+	2	283-	1
						الرمز ΔH يمثل	
الحرارة النوعية	4	المحتوى الحراري	3	السعنة الحرارية	2	حرارة التفاعل	1
						إذا علمت جهود اختزال النikel والحديد هي (-0.25 ، 0.77) فولت على الترتيب فإن القوة الدافعة للخلية تساوي فولت	
0.25	4	1.02	3	0.92	2	0.52	1
						أي من التالي خلايا تحليل كهربائي ...	
تنقية المعادن	4	خزن الطاقة	3	الوقود	2	الزنبق	1
						لتوصيب 24 جم من Mg^{24} (II) فإن كمية الكهرباء تساوي فاراد	
2	4	1.5	3	1	2	0.5	1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م						وزارة التربية والتعليم	
الكيمياء			المادة			قطاع المناهج والتوجيه	
الطاقة النظيفة هي الناتجة من خلية.....							
الخارصين - كربون	4	الوقود	3	خزن الطاقة	2	الزنيق	1
خلياً تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين.....							
الزنيق	4	الوقود	3	الخارصين - كربون	2	خزن الطاقة	1
تشابه خلية الزنيق والخلية القاعدية في.....							
الكافور	4	ق.د.ك	3	المهبط	2	المصد	1
أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية.....							
Li	4	O	3	Cl	2	F	1
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من.....							
الأوكسجين		الميدروجين		النحاس		البلاتين	
المصد في الخلية القاعدية.....							
Zn - KOH	4	PbO ₂	3	HgO	2	MnO ₂	1
للنحاس نظيران هما: $^{63}_{29}\text{Cu}$ و $^{65}_{29}\text{Cu}$ ونسبة وجودهما في الطبيعة %69 على التوالي فإن الكثافة الذرية للتحامن تساوي.....							
65.64	4	64.38	3	63.62	2	62.63	1
لها القدرة على امتصاص النيوترونات في المفاعل النووي.....							
الدرع الواقي	4	قضبان التحكم	3	مهدى	2	مبرد	1
طاقة الترابط النووي لنواء ^{36}Kr = 722.4 م. إ. ف ومتوسط الطاقة = 8.6 م إ ف فإن عدد التنيوكليونات =							
124	4	84	3	48	2	36	1
الجسيم النووي الذي يتميز بقدرة كبيرة على تأين الغازات.....							
البوزيترون	4	جاما	3	بيتا	2	ألفا	1
النواء الأكثر استقراراً هي.....							
$^{26}\text{Fe}^{56}$	4	$^{13}\text{Al}^{28}$	3	$^{8}\text{O}^{16}$	2	$^{6}\text{C}^{14}$	1
أي من التالي أميد.....							
اليوريما	4	البيريدين	3	البيريدين	2	الإتيلين	1
يسمى المركب $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$ ب.....							
ثلاثي ميثيل أمين	4	ثنائي إيثيل أمين	3	ثنائي ميثيل أمين	2	ميثيل أمين	1
الصيغة الحلقية للفركتوز.....							
ثنائية	4	خماسية	3	ثلاثة	2	سداسية	1
أكسدة الجلوكوز بماه البروم يعطي.....							
جلوكونيك	4	سوربيتول	3	جليسروول	2	جلايكولييك	1
يُعد مركب ثلاثي الجلسرين من.....							
البروتينات	4	الليبيدات	3	الغشائيات	2	الإنزيمات	1

الرقم	الصحيحة	رس.
2	41	
3	42	
3	43	
1	44	
4	45	
4	46	
2	47	
3	48	
4	49	
3	50	
عدد الأسئلة		الـ

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

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