

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
ظلل في ورقة الاجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:					
1	طبقة الخبث تمنع تأكسد الحديد في الفرن اللافيح .				
2	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.				
3	تشابه خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.				
4	يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة .				
5	المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعل الطارد للحرارة.				
6	عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة .				
7	ذوبان نترات الأمونيوم في الماء يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة المحلول.				
8	الحالة القياسية للعناصر وجود عنصر عند 25م° وضغط 1 جو .				
9	عدد تأكسد المنجنيز في $(MnO_4)^-$ هو +7.				
10	يزداد جهد اختزال الايونات السالبة بزيادة التركيز.				
11	المصعد في خلايا التحليل الكهربائي شحنته سالبة.				
12	ينتج عن التفاعلات الكيميائية في الخلية الجلفانية طاقة كهربية .				
13	قطب الخلية الجلفانية متشابهان في النوع والوظيفة.				
14	تناسب طاقة الترابط النووي تناسباً طردياً مع عدد النيوكليونات في النواة.				
15	تلعب الالكترونات دوراً أساسياً في التفاعلات النووية.				
16	مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.				
17	يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.				
18	يمكن تحضير النيتريلات من نزع جزئ ماء من اميد احادي الاستبدال.				
19	نسبة الكربوهيدرات في النبات 20 %				
20	تدخل البروتينات في بناء الخلايا الحية .				
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:					
21	نسبة الحديد في خام الهيماتيت هي %				
1	70-40	2	50 – 45	3	57.14 - 25.53
4	40-35				
22	يختزل الماجنيثايت في الفرن العالي مكوناً.....				
1	Fe_2O_3	2	Fe	3	FeO
4	Fe_3O_4				
23	أي من التالي يميز المجموعة (VIB)				
1	التفاعل بشدة مع الماء	2	مقاومة فائقة للتآكل	3	غالبية الثمن
4	كيمياء بسيطة				
24	يتم امتلاء المستوى الفرعي 4d في الدورة				
1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة
4	السابعة				
25	عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II يتكون				
1	راسب بني	2	راسب أخضر	3	راسب أزرق
4	لون أحمر دموي				
26	واحد من التغيرات الحرارية الاتية فيزيائي هي حرارة				
1	التكوين	2	الاحتراق	3	الذوبان
4	التعادل				
27	قطعة كتلتها (10جم) وحرارتها النوعية (8. جول/جم.م°) امتصت حرارة مقدارها 153 جول فارتفعت حرارتها إلىم°.				
1	4.5	2	5.5	3	6.5
4	8.5				
28	كمية الحرارة المنطلقة أو الممتصة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القياسية حرارة				
1	الذوبان	2	التعادل	3	التكوين
4	الاحتراق				
29	يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....				
1	الكتلة	2	المادة	3	الطاقة
4	الكتلة والطاقة				
30	من التفاعل $(CO + 0.5O_2 \rightarrow CO_2)$ إذا كانت حرارة تكوين كل من CO_2 ، CO تساوي (-393.5 ، -110.5) كيلو جول/مول فإن حرارة التفاعلكيلوجول / مول				
1	283-	2	283+	3	504-
4	504+				
31	الرمز ΔH يمثل.....				
1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	السعة الحرارية
4	الحرارة النوعية				
32	إذا علمت جهود اختزال النيكل والحديد هي (-0.77 ، -0.25) فولت على الترتيب فإن القوة الدافعة للخلية تساوي.....فولت				
1	0.52	2	0.92	3	1.02
4	0.25				
33	أي من التالي خلايا تحليل كهربائي ...				
1	الزئبق	2	الوقود	3	خزن الطاقة
4	تنقية المعادن				
34	لترسيب 24جم من Mg^{2+} (II) فإن كمية الكهرباء تساوي.....فاراد.				
1	0.5	2	1	3	1.5
4	2				

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
الطاقة النظيفة هي الناتجة من خلية					
1	الزئبق	2	خزن الطاقة	3	الوقود
الخارصين - كربون					
خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين.....					
1	خزن الطاقة	2	الخارصين - كربون	3	الوقود
الزئبق					
تشابه خلية الزئبق والخلية القاعدية في					
1	المصعد	2	المهبط	3	ق.د.ك
الكاثود					
أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية					
1	F	2	Cl	3	O
Li					
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من					
البلاتين		النحاس		الهيدروجين	
الأكسجين					
المصعد في الخلية القاعدية.....					
1	MnO ₂	2	HgO	3	PbO ₂
Zn - KOH					
للنحاس نظيران هما : ⁶³ Cu و ⁶⁵ Cu ونسبة وجودهما في الطبيعة 69% و 31% على التوالي فإن الكتلة الذرية للنحاس تساوي...					
1	62.63	2	63.62	3	64.38
65.64					
لها القدرة على امتصاص النيوترونات في المفاعل النووي ...					
1	ميرد	2	مهدي	3	قضبان التحكم
الدرع الواقي					
طاقة الترابط النووي لنواة ³⁶ Kr = 722.4 م.إ.ف ومتوسط الطاقة = 8.6 م.إ.ف فإن عدد النيوكليونات = ...					
1	36	2	48	3	84
124					
الجسيم النووي الذي يتميز بقدرة كبيرة على تأين الغازات					
1	ألفا	2	بيتا	3	جاما
البوزيترون					
النواة الأكثر استقراراً هي					
1	¹⁴ C ₆	2	¹⁶ O ₈	3	²⁸ Al ₁₃
⁵⁶ Fe ₂₆					
أي من التالي أميد					
1	الانيلين	2	البيريدين	3	البيريدين
اليوريا					
يسمى المركب (CH ₃) ₂ NH بـ					
1	ميثيل أمين	2	ثنائي ميثيل أمين	3	ثنائي إيثيل أمين
ثلاثي ميثيل أمين					
الصيغة الحلقية للفركتوز.....					
1	سداسية	2	ثلاثية	3	خماسية
ثنائية					
أكسدة الجلوكوز بماء البروم يعطي.....					
1	جلايكوليك	2	جليسرول	3	سوربيتول
جلوكونيك					
يُعد مركب ثلاثي الجلسريد من					
1	الانزيمات	2	الفيتامينات	3	الليبيدات
البروتينات					

الاجابة الصحیحة	ر.س
2	41
3	42
3	43
1	44
4	45
4	46
2	47
3	48
4	49
3	50
عدد الاسئلة	الم

الاجابة الصحیحة	ر.س
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

الاجابة الصحیحة	ر.س
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