

الى الاختبار					قطاع المناهج والتوجيه			
المادة			الكيماوي					
ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:								
الخبث يحمي الحديد المذاب في الفرن اللافاف من التأكسد.						1		
يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.						2		
تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.						3		
يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة.						4		
الطاقة الحرارية للمواد المتفاولة أكبر من المواد الناتجة في التفاعلات المعاصرة.						5		
عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة.						6		
للوصول إلى حالة التشبّع في الذوبان الماصل للحرارة يبرد محلول.						7		
حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر						8		
عند تأكسد الكبريت في (HSO_4^-) يساوي -6.						9		
نقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu^{+2} بزيادة تركيز محلول.						10		
في تنقية المعادن المادة المراد تنقيتها تكون مصدراً						11		
الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربائية.						12		
تعمل القنطرة الملحية على تبادل الأيونات بين محلولي نصف الخلية						13		
كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.						14		
الإلكترونات أساس التفاعلات النووية.						15		
مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.						16		
الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.						17		
عند نزع جزئي ماء من الأميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات.						18		
الكريبوهيدرات مركيبات عضوية تتكون من الكربون والهيدروجين والنيتروجين.						19		
تشتت الحموض الأmineية غير الأساسية مهمة لصحة الإنسان.						20		
اختر الإجابة الصحيحة ثم ضع في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:								
يتوازن الحديد بنسبة تصل إلى 70% في خام.....						21		
السيديريت	4	الليمونايت	3	الهيمنيت	2	الماجنتايت	1	21
عند تفاعل Fe_3O_4 مع CO ينتج CO_2 و							22	
FeCO ₃	4	Fe ₂ O ₃	3	FeO	2	Fe	1	22
من عناصر المجموعة الفرعية : IIB								
الزنك	4	النحاس	3	الحديد	2	المنجنيز	1	23
يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعى 4d عناصر السلسلة الانتقالية								
الرابعة	4	الثالثة	3	الثانية	2	الأولى	1	24
عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول حديد III يتكون محلول لونه								
أخضر	4	احمر ارمي	3	ازرق	2	بني	1	25
من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة								
التكوين	4	الذوبان	3	التعادل	2	الاحتراق	1	26
الحرارة النوعية للنحاس = 0.387 جول / جم . ° حدث تغير في درجة الحرارة لقطعة من النحاس وزنتها 190.98 جم مقداره 23 ° فإن كمية الحرارة التي اكتسبها تساوي جول								
1659.9	4	4392.5	3	1666.9	2	1699.9	1	27
التغير الحراري الناتج من تحضير مول واحد لمركب من عناصره الأولية هي حرارة								
الذوبان	4	التكوين	3	التعادل	2	الاحتراق	1	28
يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ								
الكتلة الطاقة	4	المادة	3	الطاقة	2	الكتلة	1	29
يحترق ثاني كبريتيد الكربون حسب المعادلة: $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2 \Delta H = -1077KJ/mol$ على الترتيب (CS_2 ، CO_2 ، SO_2) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS_2 هي كيلو جول/مول.								
89.5 +	4	87.5-	3	75.5 +	2	84.2-	1	30
الرمز ΔH يمثل حرارة التفاعل								
الحرارة النوعية	4	المحتوى الحراري	3	السعنة الحرارية	2	المحتوى الحراري	1	31
خلية جلفانية إذا علمت أن جهد أختزال النikel = -0.25 فولت وجهد أختزال الزنك = 0.86 فولت ، فإن ق. د. ك = فولت .								
1.11	4	1.05	3	0.61	2	0.6	1	32
من تطبيقات التحليل الكهربائي								
بطارية السيارة	4	انتاج مياه الشرب	3	طلاء العadan	2	خلية الزنك	1	33
الكتلة المترسبة من ($63.5 = Cu^{+2}$) عند مرور 1 فاراد تساوي جم.								
31.57	4	31.75	3	37.15	2	35.75	1	34

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022					وزارة التربية والتعليم			
المادة الكيمياء					قطاع المناهج والتوجيه			
خلايا لا تستهلك أقطابها وصديقة البيئة.....								
الوقود	4	القادعية	3	كربون - خارصين	2	الزئبق	1	35
أحدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة إلى طاقة كهربائية.....							36	
العمود الجاف	4	المركم الرصاصي	3	خلية الوقود	2	خلية الزئبق	1	
خلية الوقود والخلية القادعية تتشابهان في							37	
(ق.د.ك)	4	الأنود	3	الإلكتروليت	2	الكاتود	1	
أي من المواد التالية يعد أقوى العوامل المذكورة.....							38	
I	4	Cl	3	F	2	Br	1	
لحساب جهد الاختزال القياسي يستخدم قطب من.....							39	
الاوكسجين		الهيدروجين		النحاس		البلاتين		
محيط الخلية القادعية.....							40	
ثاني أكسيد المنجنيز	4	أكسيد الزئبق	3	ثاني أكسيد الرصاص	2	كربون	1	
للعنصر X تبلدان هما X^{13} - X^{12} وجد أن نسبتهما في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، فإن كلثمه التردد تتساوي ...							41	
16.4	4	14.6	3	13.6	2	12.05	1	
تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة.....							42	
التيكل	4	الكريبات	3	الكريبون	2	الكروم	1	
نواة طاقة الترابط لها 335.4 م.إف ومتوسط الطاقة 8.6 م.إف، فإن عدد النيوكليونات هو							43	
39	4	38	3	35	2	32	1	
الأشعة النووية التي سرعتها تتساوى سرعة الضوء.....							44	
$+1B^0$	4	γ	3	α	2	$-1B^0$	1	
نوأة مشعة.....							45	
$^{26}Fe^{56}$	4	$^{13}Al^{28}$	3	$^{10}O^{16}$	2	$^{6}C^{12}$	1	
المركب الذي صيغته $RCONH_2$ يتتسى إلى حالة.....							46	
الحموض الأمينية	4	النيتريلات	3	الأميدات	2	الأمينات	1	
يطلق على المركب $C_6H_5-NH_2$							47	
أنيلين	4	أمينو هكسان حلقي	3	أمينو هكسان	2	أمينو هكسان	1	
يختلف الجلوکوز عن الغرکوز في							48	
المجموعة الوظيفية	4	عدد ذرات الهيدروجين	3	عدد ذرات الأكسجين	2	عدد ذرات الكربون	1	
أختزال الجلوکوز بواسطة ملمع الصوديوم يتكون.....							49	
سوربيتول	4	جلوكوز	3	جيسلرول	2	جلايكوليک	1	
الليبيادات عبارة عن							50	
أحماض كربوكسيلية	4	إيثيرات	3	استرات	2	كحولات	1	

الاجابة الصحيحة	رس
1	41
3	42
4	43
3	44
3	45
2	46
4	47
4	48
4	49
2	50
الإجابة الصحيحة	عدد الاستئناف
	50

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

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

مدة الاختبارات - (النظم)