

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			الخبث يحمي الحديد المذاب في الفرن اللافيج من التأكسد.					
2			يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.					
3			تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.					
4			يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة.					
5			الطاقة الحرارية للمواد المتفاعلة اكبر من المواد الناتجة في التفاعلات الماصة.					
6			عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة .					
7			للوصول إلى حالة التشبع في الذوبان الماص للحرارة يبرد المحلول.					
8			حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر					
9			عند تأكسد الكبريت في (HSO <sub>4</sub> ) <sup>-</sup> يساوي -6.					
10			تقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu <sup>+2</sup> بزيادة تركيز المحلول.					
11			في تنقية المعادن المادة المراد تنقيتها تكون مصعداً.					
12			الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربية .					
13			تعمل القطرلة الملحية على تبادل الايونات بين محلولي نصفي الخلية					
14			كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.					
15			الالكترونات أساس التفاعلات النووية.					
16			مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.					
17			الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.					
18			عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .					
19			الكربوهيدرات مركبات عضوية تتكون من الكربون والهيدروجين والنيوتروجين .					
20			تعد الحموض الأمينية غير الأساسية مهمة لصحة الانسان .					
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:								
21	1	الماجنيتايت	2	الهيماتايت	3	الليمونايت	4	السيدريت
22	عند تفاعل Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub> مع CO ينتج CO <sub>2</sub> و .....							
	1	Fe	2	FeO	3	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4	FeCO <sub>3</sub>
23	من عناصر المجموعة الفرعية IIB :							
	1	المنجنيز	2	الحديد	3	النحاس	4	الزنك
24	يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 4d عناصر السلسلة الانتقالية.....							
	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة
25	عند إضافه محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول حديد III يتكون محلول لونه.....							
	1	بني	2	ازرق	3	احمر دموي	4	أخضر
26	من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة.....							
	1	التعادل	2	الذوبان	3	الاحتراق	4	التكوين
27	الحرارة النوعية للنحاس = 0.387 جول / جم .م ° حدث تغير في درجة الحرارة لقطعة من النحاس وزنها 190.98 جم مقداره 23 م° فإن كمية الحرارة التي اكتسبها تساوي .....جول							
	1	1699.9	2	1666.9	3	4392.5	4	1659.9
28	التغير الحراري الناتج من تحضير مول واحد لمركب من عناصره الأولية هي حرارة...							
	1	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4	الذوبان
29	يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....							
	1	الكتلة	2	المادة	3	الطاقة	4	الكتلة والطاقة
30	يحترق ثاني كبريتيد الكربون حسب المعادلة: ΔH = -1077KJ/mol CS <sub>2</sub> + 3O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> +2SO <sub>2</sub> علماً بأن ΔH <sub>f</sub> لـ ( SO <sub>2</sub> ، CO <sub>2</sub> ) على الترتيب (-393.5 ، -297) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS <sub>2</sub> هي.....كيلو جول/مول.							
	1	84.2-	2	75.5 +	3	87.5-	4	89.5 +
31	الرمز ΔH يمثل....							
	1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	السعة الحرارية	4	الحرارة النوعية
32	خلية جلفانية إذا علمت أن جهد أختزال النيكل = -0.25 فولت وجهد أختزال الزئبق = +0.86 فولت ، فإن ق.د.ك = ..... فولت .							
	1	0.6	2	0.61	3	1.05	4	1.11
33	من تطبيقات التحليل الكهربى .....							
	1	خلية الزئبق	2	طلاء المعادن	3	انتاج مياه الشرب	4	بطارية السيارة
34	الكتلة المترسبة من (Cu <sup>+2</sup> = 63.5) عند مرور 1 فاراد تساوي ..... جم.							
	1	35.75	2	37.15	3	31.75	4	31.57

وزارة التربية والتعليم					قطاع المناهج والتوجيه				
اختبار الشهادة الثانوية العامة ( القسم العلمي ) للعام الدراسي 2021-2022م					المادة				
الكيمياء									
خلايا لا تستهلك أقطابها وصديقة للبيئة.....									
1	الزئبق	2	كربون - خارصين	3	القاعدية	4	الوقود	35	
أحدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة الى طاقة كهربائية.....									
1	خلية الزئبق	2	خلية الوقود	3	المركم الرصاصي	4	العمود الجاف	36	
خلية الوقود والخلية القاعدية تتشابهان في .....									
1	الكاثود	2	الإلكتروليت	3	الأنود	4	(ق.د.ك)	37	
أي من المواد التالية يعد أقوى العوامل المؤكسدة.....									
1	Br	2	F	3	Cl	4	I	38	
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من ....									
البلاتين		النحاس		الهيدروجين		الأكسجين		39	
مهبط الخلية القاعدية .....									
1	كربون	2	ثاني أكسيد المنجنيز	3	أكسيد الزئبق	4	ثاني أكسيد الرصاص	40	
للنصر X نظيران هما ${}^{12}_6X$ - ${}^{13}_6X$ وجد أن نسبتهما في عينة من ( 95% ، 5% ) على الترتيب، فإن كتلته الذرية تساوي...									
1	12.05	2	13.6	3	14.6	4	16.4	41	
تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة .....									
1	الكروم	2	الكربون	3	الكوبلت	4	النيكل	42	
نواة طاقة الترابط لها 335.4 م.إف ومتوسط الطاقة 8.6 م.إف، فإن عدد النيوكليونات هو .....									
1	32	2	35	3	38	4	39	43	
الأشعة النووية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء.....									
1	${}_{-1}B^0$	2	$\alpha$	3	$\gamma$	4	${}_{+1}B^0$	44	
نواة مشعة.....									
1	${}^{12}_6C$	2	${}^{16}_8O$	3	${}^{28}_{13}Al$	4	${}^{56}_{26}Fe$	45	
المركب الذي صيغته $RCONH_2$ ينتمي الى عائلة.....									
1	الأمينات	2	الأميدات	3	النيتريلات	4	الحموض الأمينية	46	
يطلق على المركب $C_6H_5-NH_2$ .....									
1	أمينو هكسان	2	أمينو هكسان حلقي	3	أمينو هكسين حلقي	4	أنيلين	47	
يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في ....									
1	عدد ذرات الكربون	2	عدد ذرات الهيدروجين	3	عدد ذرات الأكسجين	4	المجموعة الوظيفية	48	
أخترال الجلوكوز بواسطة مملغم الصوديوم يتكون.....									
1	جلايكوليك	2	جليسرول	3	جليكرونيك	4	سوربيتول	49	
الليبيدات عبارة عن .....									
1	كحولات	2	استرات	3	إثيرات	4	أحماض كربوكسيلية	50	

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

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

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