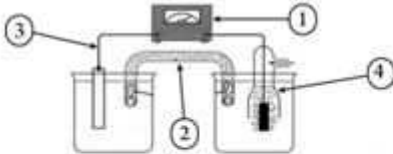


وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م						
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء				
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكلا مما يأتي: درجة لكل فقرة.								
1	()	تمتاز عناصر المجموعة الانتقالية الأولى بخمولها الكيميائي.						
2	()	خواص النظام هي المتغيرات الفيزيائية التي يمكن قياسها.						
3	()	في المركبات التساهمية القطبية يحدث انتقال حقيقي وكامل للإلكترونات.						
4	()	يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان الدم.						
5	()	تحضر الأمينات الأولية من تفاعل الأمونيا مع هاليد ألكيل.						
6	()	تشابه خلية الزنك والخلية القاعدية في مادة المهبط.						
7	()	تشير حرارة التفاعل إلى التغير في المحتوى الحراري.						
8	()	المحتوى الحراري للماء السائل أقل من المحتوى الحراري لبخار الماء.						
9	()	عدد ذرات الكربون في الفركتوز (6) ذرات.						
10	()	لاختيار أفضل أنواع الوقود يتطلب ذلك معرفة حرارة احتراقها.						
11	()	المادة التي لها جهد أكسدة أكبر تختزل.						
12	()	لأكسدة الفركتوز تستخدم عوامل مؤكسدة قوية.						
13	()	الجلاليسين له تأثير متعادل على ورقة دوار الشمس.						
14	()	حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة أو في عدة خطوات.						
15	()	تميل العناصر التي يقل عددها الكتلي عن 28 إلى التفاعلات الانشطارية.						
16	()	يحمل البوزيترون شحنة سالبة.						
17	()	لتنقية النحاس من الشوائب بالتحليل الكهربائي يتم توصيله بالقطب السالب.						
18	()	يشير الرمز إلى فاصل بين حالتَي المادة.						
19	()	المستوى الفرعي الأخير لعناصر سلسلة اللانثانيدات هو 5f						
20	()	تعبّر CaSiO_3 إحدى مكونات السُّخنة.						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.								
21	1	حرارية	2	نووية	3	مغناطيسية	4	كيميائية
22	1	A	2	B	3	E	4	D
23	1	الأنوية الواقعة أسفل حزام الاستقرار	2	العناصر الثقيلة	3	الأنوية الواقعة أعلى حزام الاستقرار	4	جميع التفاعلات النووية
24	1	مجموعة واحدة	2	مجموعتان	3	ثلاث مجموعات	4	أربع مجموعات
25	1	الأحادية	2	الثنائية	3	الثلاثية	4	العديدة
26	1	الفولتميتر	2	الجلفانومتر	3	الهيدرومتر	4	الأمبير
27	1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	بوزيترون
28	1	الجلوكوز	2	الفركتوز	3	السكروز	4	النشا
29	1	البنزين	2	الرصاص	3	الايثانول	4	الماء
30	1	البرافين	2	مصهور الصوديوم	3	ماء ثقيل	4	جرافيت
31	1	التبخير	2	التعادل	3	الاحتراق	4	التكثيف
32	1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة
33	1	احتراق	2	تعادل	3	تكوين	4	فوبان
34	1	H_2S	2	KMnO_4	3	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	4	FeSO_4

وزارة التربية والتعليم							اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 1444هـ-2022-2023م							
قطاع المناهج والتوجيه							المادة							
							الكيمياء							
35	عنصر له نظيران ($^{27}_{14}\text{X}$ ، $^{29}_{14}\text{X}$) يتواجدان بنسبة (4 : 1) ؛ فإن الكتلة الذرية للعنصر = ...													
	1	27.4	2	26	3	29	4	26.4						
36	المادة المستخدمة في تكوين امين يقل عن الاميد بذرة كربون واحدة ...													
	1	HNO_3	2	HNO_2	3	Ba(OH)_2	4	NaOBr						
37	تتكون الكربوهيدرات من ذرات ...													
	1	$\text{C}, \text{H}, \text{O}$	2	$\text{C}, \text{H}, \text{N}$	3	$\text{O}, \text{N}, \text{H}$	4	$\text{C}, \text{N}, \text{O}$						
38	كرة فولاذية حرارتها النوعية (0.449) جول/جم.م° ، وكتلتها (20) جم سخنت من (20) إلى (50) م° ؛ فإن كمية الحرارة المكتسبة تساوي جول.													
	1	249.4	2	269.4	3	445.4	4	179.6						
39	عدد النيوترونات في نواة $^{140}_{56}\text{Ba}$ تساوي ...													
	1	56	2	140	3	84	4	196						
40	إذا علمت أن : ($39 = \text{K}^+$ ، $23 = \text{Na}^+$ ، $27 = \text{Al}^{+3}$ ، $52 = \text{Cr}^{+3}$) ؛ فإن العنصر الذي يحتاج إلى كمية أكبر من الكهرباء بالفاراد لترسيب (20) جم منه عند نفس الظروف هو													
	1	Cr	2	Al	3	Na	4	K						
41	عند إضافة محلول NH_4OH إلى محلول FeCl_2 يتكون راسب لونه ...													
	1	أحمر طوبى	2	أخضر	3	أزرق فاتح	4	أحمر داكن						
42	إذا علمت أن : جهد أكسدة $\text{Ba} = 2.90$ فولت ، وجهد أكسدة $\text{Na} = 2.71$ فولت ؛ فإن ق.د.ك. للخلية = فولت													
	1	2.90	2	2.71	3	5.61	4	0.19						
43	من التفاعل الآتي : $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}$ $\Delta\text{H} = -538 \text{ kJ/mol}$ ؛ فإن حرارة تكوين HF تساوي كيلو جول/مول.													
	1	266 -	2	269 -	3	270 -	4	279 -						
44	الصيغة الكيميائية لليوريا ...													
	1	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CONH}_2$	2	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$	3	$\text{H}_2\text{N}-\text{CO}-\text{NH}_2$	4	CH_3CONH_2						
45	من الشوائب الأمفوتيرية الموجودة في الفرن اللاصق ...													
	1	Al_2O_3	2	P_2O_5	3	CaCO_3	4	CaSiO_3						
46	عدد تأكسد الماغنسيوم في MgCl_2 يساوي ...													
	1	صفر	2	2+	3	2-	4	1-						
47	تتكون طبقة من Fe_3O_4 عند تفاعل الحديد مع حمض ...													
	1	مركز HNO_3	2	مخفف HCl	3	مركز HCl	4	مخفف H_2SO_4						
48	المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه = كيلو جول/مول													
	1	859.4 -	2	268.6 -	3	92.3 -	4	33.9 +						
49	إذا كانت متوسط طاقة الترابط لنواة الكبريت $^{32}_{16}\text{S}$ تساوي 8.5 م.أ.ف ؛ فإن طاقة الترابط النووي = م.أ.ف													
	1	272	2	136.05	3	0.531	4	0.266						
50	وظيفة الجزء رقم (1) هي ...													
														
1	قراءة ق.د.ك. للخلية	2	نقل الأيونات بين نصفي الخلية	3	نقل الإلكترونات بين قطبي الخلية	4	معادلة نصفي الخلية							

