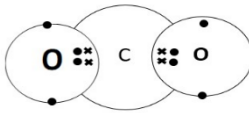


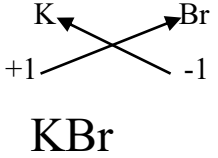


نموذج إجابة امتحان الصف التاسع للعام الدراسي 144
1446/5 هـ - 2024/2023 م
الدور الثاني- الفصل الدراسي الأول

نموذج إجابة اختبار الصف تاسع في مادة الكيمياء الدور الثاني /الفصل الأول
الدرجة الكلية 40 درجة

رقم المفرد ة	الاجابة	الدرج ة	الصفح ة	رقم الهدف	المستوى المهاري	معلومات اضافية
1	التكثف	1	17	3-1	معرفة	
2	الخاصية	2	16	1-1	معرفة	
	الصلبة					
	الشكل					
	السائلة					
	لها شكل ثابت					
	الكثافة					
	التدفق					
3	Z Y	2	18	3-1	تطبيق	
4	تقل لأن الضغط يقل	1 1	18	3-1	استدلال	
5	NaCl	1	40	4-1	تطبيق	
6	3 $R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعها السائل}}{\text{المسافة التي قطعها المذيب}}$ $R_f = \frac{7}{14}$ $= 0.5$	1	32- 33	2-9	تطبيق معرفة تطبيق	
		1				
		1				

7		عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	2	45	4-2 5-2	تطبيق	يحصل الطالب على الدرجة كاملة إذا أجاب على جميع الفراغات ودرجة اذا أجاب على اثنتين
8	هي ذرات العنصر نفسه تمتلك العدد الذري نفسه وتختلف في العدد الكتلي	15	15	16	2	46	7-2	معرفة	يحصل على درجتين عند كتابة ما تحته خط
9	البروتون +1 الالكترون -1				1	43	3-2	معرفة	يعطى درجة كاملة اذا أجاب على جزئيتين ويعطى صفر اذا أجاب على جزئية واحدة
10	لا لأنها تختلف في عدد البروتونات وهو العدد الذري				1	45	2-7	استدلال	
11	موصلة جيدة للكهرباء والحرارة/غير موصلة للكهرباء والحرارة قابلة للطرق والسحب/غير قابلة للطرق والسحب				2	56	1-3	معرفة	درجة لخاصية واحدة للفلز ودرجة لخاصية اللافلز (أي خاصية أخرى يذكرها الطالب)
12	الخامسة				1	58	1-4	تطبيق	
13	عدد الالكترونات 6 الدورة 4				2	57	3-4	تطبيق استدلال	
14	ZW ₄				1	-67 68	2-6	استدلال	
15	تساهمية				1	64	1-6	معرفة	
16					2	68	2-6	تطبيق	
17	الشحنة صفر				1	72	2-3	معرفة	

18		2	71	3-3	استدلال/ تطبيق	
19	الشكل (2) معدات الحفر - قاطعات الزجاج - مناشير الماسيه - مجوهرات وأدوات الزينة	1 1	78	7-1	معرفة	
20	■ الماصة	1	84	1-8	معرفة	
21	طار د ، زادت درجة حرارة : X الوسط) اطلق حرارة للوسط الخارجي) ماص ، انخفضت درجة حرارة : Y الوسط الخارجي) امتص حرارة من الوسط الخارجي) Z : طارد ، ارتفعت درجة حرارة الوسط الخارجي) اطلق حرارة للسوسط الخارجي)	2	95	8-11	تطبيق	إذا أجاب على ثلاث تفاعلات يعطى درجتان وإذا أجاب على تفاعلين يعطى درجة وإذا أجاب على تفاعل واحد يعطى صفر
22	المحقق B - لان تركيز المادة B أقل - بسبب انتهاء التفاعل وتكوين الكمية الكلية من الغاز في كلا التفاعلين	1 2 1	-86 88	2-11 7-11	معرفة استدلال تطبيق	أي إجابة تفيد المعنى
23	زيادة التركيز الحمض لان المحلول الأكثر تركيزا يحوي جسيمات أكثر من المادة المتفاعلة وبالتالي تزداد التصادمات بين الجسيمات مما يسرع من معدل التفاعل	1 1	93	5-11	معرفة تطبيق	أي إجابة تدل على ذلك

نهاية نموذج الإجابة