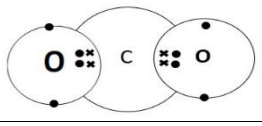
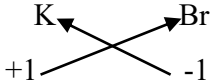
نموذج إجابة امتحان الصف التاسع للعام الدراسي 144
1446/5هـ - 2024/2023م
الدور الثاني- الفصل الدراسي الأول

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

رقم المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	رقم الهدف	المستوى المهاري	معلومات اضافية
1	التكثف	1	17	3-1	معرفة	
2	الخاصية / الصلبة / السائلة الشكل / لها شكل ثابت / تـأخذ شكل الإناء الكثافة / عالية / متوسطة التدفق / لاتتدفق / تتدفق	2	16	1-1	معرفة	
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 المسافة التي قطعها السائل $= R_f$ المسافة التي قطعها المذيب $R_f = 7/14$ $= 0.5$	1 1 1	32-33	2-9	تطبيق معرفة تطبيق	

7	<table><tr><td>عدد الإلكترونات</td><td>عدد البروتونات</td><td>عدد النيوترونات</td></tr><tr><td>15</td><td>15</td><td>16</td></tr></table>	2	45	4-2 5-2	تطبيق	يحصل الطالب على الدرجة كاملة إذا أجاب على جميع الفراغات ودرجة اذا أجاب على إثنتين
8	هي ذرات العنصر نفسه تمتلك العدد الذري نفسه وتختلف في العدد الكتلي	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 جزيئتين ويعطى صفر اذا أجاب على جزئية واحدة
10	لا لانها 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	 KBr	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	طارد ،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 للوسط الخارجي)	2	95	8-11	تطبيق	اذا أجاب على ثلاث تفاعلات يعطى درجتان واذا أجاب على تفاعلين يعطى درجة واذا أجاب على تفاعل واحد يعطى صفر
22	المحقن 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 اكثر 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