نموذج إجابة امتحان الكيمياء للصف التاسع
للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول – الفترة المسائية

المـــــــادة: الكيمياء الدرجة الكلية: (40) درجة.
تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (3) صفحات.

رقم المفردة	الإجابة	الدرجات	معلومات إضافية
1	أكسيد النيتروجين لأنها تمتلك كتلة جزيئية أصغر	1 [1]	أقبل لأن جزيء ثاني أكسيد الكربون أثقل
2	الهواء	1 [1]	
3	باستخدام التقطير التجزيئي للمخلوط نحصل على الماء أولا. باستخدام التقطير نحصل على حمض الخليك ثانيا. يتبقى كلوريد الصوديوم الصلب في أسفل الدورق.	1 1 1 1 [4]	درجة لكل عملية. درجة الحصول على الماء أولا. درجة الحصول على الملح في الأخير.
4 أ	كروماتوجرافيا	1 [1]	
4 ب	(أ) و (ج)	1 [1]	
4 ج	$R_f = \frac{6}{8}$ $R_f = 0.75$	**2** [2]	

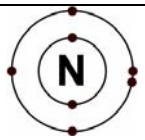
يتبع/2

تابع نموذج إجابة امتحان الصف التاسع

للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م

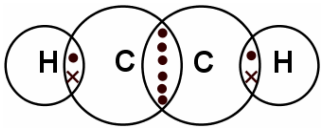
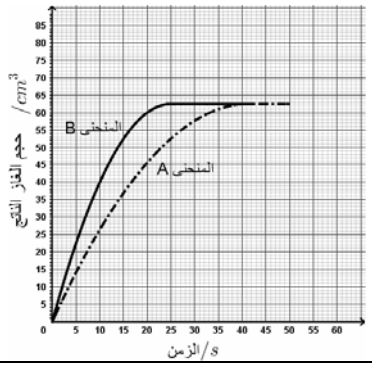
الدور الأول – الفصل الدراسي الأول – الفترة المسائية

المادة : الكيمياء

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات إضافية
5 أ	7	1 [1]	
5 ب		2 [2]	
5 ج	تمتلك نفس الخصائص الكيميائية لأن لها نفس العدد الذري ونفس ترتيب الإلكترونات. تمتلك خصائص فيزيائية مختلفة، لأنها تمتلك كتلا مختلفة.	1 1 1 [3]	اقبل أعداد كتلية مختلفة أقبل أعداد نيوترونات مختلفة
5 د	0	1 [1]	
6 أ	A, J, Z	1 [1]	
6 ب	G	1 [1]	
6 ج	X	1 [1]	
6 د	Z	1 [1]	
7	Q و T	1 [1]	
8	- قوى كهروستاتيكية شديدة - تركيب ضخم - الحاجة إلى طاقة كبيرة لفصل الأيونات	1 1 1 [3]	ذكر الطالب 2 يمنح 2 ذكر واحد يمنح 1
9	<table><tr><td>الأيون</td><td>Ag^+</td><td>Cl^-</td><td>O^{2-}</td><td>Fe^{2+}</td><td>Al^{3+}</td><td>OH^-</td></tr><tr><td>المركب</td><td colspan="2">AgCl</td><td colspan="2">FeO</td><td colspan="2">$Al(OH)_3$</td></tr></table>	1 1 1 [3]	درجة لكل مركب

تابع الصفحة 3

للعام الدراسي 1444 هـ - 2024/2023م
الدور الأول – الفصل الدراسي الأول – الفترة المسائية
المادة : الكيمياء

10		1 1 1 [3]	درجة لست الكترونات الرابطة الثلاثية. درجة للرابطة التساهمية الأحادية. درجة لتسمية الذرات.
11 أ	تتناقص بسبب تكون غاز الهيدروجين الذي يتصاعد ويُفْقَدُ من الدورق.	1 [1]	أقبل بسبب فقد كتلة الغاز.
11 ب	- ميزان الكتروني - دورق ميزان حرارة - ساعة إيقاف - مصدر الحرارة	1 1 [2]	4 أو 3 أدوات درجتين. أداتان درجة واحدة. أداة واحدة لا شيء.
11 ج	كتلة مسحوق كربونات الكالسيوم: عامل ثابت درجة الحرارة: عامل مستقل الكتلة المفقودة: عامل تابع	1	الخطأ في واحدة لا يمنح الدرجة.
11 د	عنوان العمود الأيمن: الكتلة المفقودة (g) عنوان العمود الأيسر: الزمن (s)	2	أقبل التسمية دون ذكر الوحدة. لا أقبل عكس التسميات. تسمية واحدة درجة واحدة
12	المنحنى **A** أقل ميلا، محلول الحمض أقل تركيز. زمن نهاية التفاعل أطول 40s. 	1 1 1 [3]	أقبل المنحنى B أكبر ميلا، محلول الحمض أكبر تركيز، زمن نهاية التفاعل أقل 25s. إذا ذكر الطالب أي وصفين يمنح درجتين. إذا ذكر وصف واحد يمنح درجة.