•	قصير (۱) لمادة الكيمياء الصف للعام الدراسي ۲۰،۲۰/۲۰۲ د الفصل الدراسي الأول الصف الدراسي الصف : ۹/	وزارة التربية والتعليم المديرية العامة للتربية والتعليم محافظة الباطنة شمال
	ل عندها مادة سائلة نقية إلى غ بة الغليان (ظلل الإجابة ال	
ان حوارة الصلبة مقاطي (در جتين) المعاطي المعاط المعاطي المعاطي المعاطي المعاطي المعاطي المعاطي المعاطي المعاط	اللية:	۲- حدد أنواع الجسيمات في الاشكال الناسي السيمات في الاشكال الناسي السيمات في الاشكال الناسي المسيمات على باستخدام الجهاز التالي لدر منحنى بدلالة درجة الحرارة مع مرور مجهولة، مجهولة، التي منحنى يمثل نتائج التجربة التي قا
ا احرارة ال (درجة)	تم التحميل من أكاديمية سد 92093052	الزمن

- في التجربة السابقة، المادة النقية هنا ليست الماء. كيف تستطيع معرفة ذلك من التمثيل البياني؟ (درجة)
٤- عرف المقصود بالمحلول المركز. (درجة)
 ٥- فسر لماذا يكون تشكل حلقة الدخان الأبيض(A) في الشكل المقابل
أقرب الى حمض الهيدروكلوريك المركز منه الى محلول الأمونيا.
(درجة) مص الهيدروكلوريك A الامونيا
٦- توضح التجربة التي أمامك الانتشار في سائل. ويظهر الانتشار
من خلال تكوين راسب يسمى: من خلال تكوين راسب يسمى: كلوريد البوتاسيوم يوديد البوتاسيوم يوديد البوتاسيوم أبرى يعتوى بلورة واحدة من
 ٢- توضح التجربة التي أمامك الانتشار في سائل. ويظهر الانتشار من خلال تكوين راسب يسمى: كلوريد البوتاسيوم يوديد البوتاسيوم يوديد البوتاسيوم نترات الفضة وديد الفضة (ظلل الإجابة الصحيحة)
٧- تقوم سلطنة عمان بتحويل مياه البحر إلى مياه صالحة للشرب عبر تحليتها. - ماذا يعني مصطلح ((تحلية ماء البحر))؟
(درجة). (درجة).
 ٨ - يستخدم الجهاز في الشكل المقابل لفصل مخلوط مكون من سائلين ممتزجان معا. ما اسم الطريقة التي تعتمد عليها طريقة الفصل بين السائلين الحبر والماء في الدورق؟ (درجة).
٩ ـ ما الهدف من تمرير الماء في الجزء الخارجي للمكثف؟ (درجة).
١٠ ـ يبين الشكل المقابل ورقة الكروماتوجرام الناتجة عن أربع ملونات اطعمة مختلفة، كيف يمكنك مساعدة فني المختبر في
الكشف عن جزيئات الاحماض الامينية بواسطة ورقة الكروماتوجرام
التي أمامك ثم احسب قيمة معامل التأخر Rf للمادة A.
المرجات (عدرجات) G M E A
تم التحميل من أكاديمية سديم 92093052



نموذج إجابة اختبار قصير (2) لمادة الكيمياء للصف التاسع 2025-2024 الفصل الدراسي الأول

معلومات إضافية	هدف التعلم	هدف التقويم	الدرجة	الإجابة	رقم المفردة
-	6-2	A01	1	رابطة تساهمية	1
-		A01	2	الألماس - الجرافيت - ثنائي أكسيد السيلكون	2
-	2-5	A02	2	بسبب التجاذب القائم بين <mark>الايونات</mark> بفضل قوى <mark>الكهروستاتيكية</mark> شديدة وحاجتها الى كميات كبيرة من <mark>الطاقة</mark> لينفصل بعضها عن بعض.	3
-	1-5	A02	1	الدورة 3 والمجموعة 6	4
-	1-4	A01	1	الذرة التي اكتسبت الكترونا واحدا أو أكثر (الايون السالب)	5
-	2-5	A02	2	رد الماغنيسيوم کلوريد الماغنيسيوم	6

-	1-6	A02	2	رابطة <mark>تساهمية ـ أحادية</mark>	7
-	2-6	A02	1	المادة (A) هي كلوريد الصوديوم او أي ملح اخر كبريتات الصوديوم	
-	3-4	A01	2	التوصيل الكهرباء في حالة المحلول أو المصهور درجة الغليان تكون مرتفعة	8
-	3-6	A02	1	H_Z;	9