سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم
محافظة الباطنة شمال

اختبار قصير (١) لمادة **الكيمياء** للصف **التاسع**
للعام الدراسي ٢٠٢٤/٢٠٢٥ م
الفصل الدراسي **الأول** **نموذج(٢)**

الاسم: ..... الصف: ٩/....

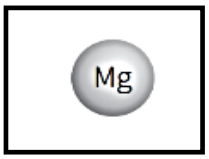
١٥

١- يطلق على درجة الحرارة التي تتحول عندها مادة سائلة نقية إلى غاز:

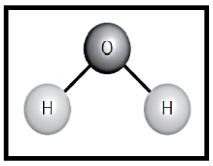
○ درجة التجمد ○ درجة الغليان (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)

○ درجة التكثف ○ درجة الانصهار

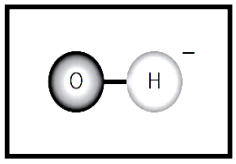
٢- حدد أنواع الجسيمات في الاشكال التالية :



.....



.....

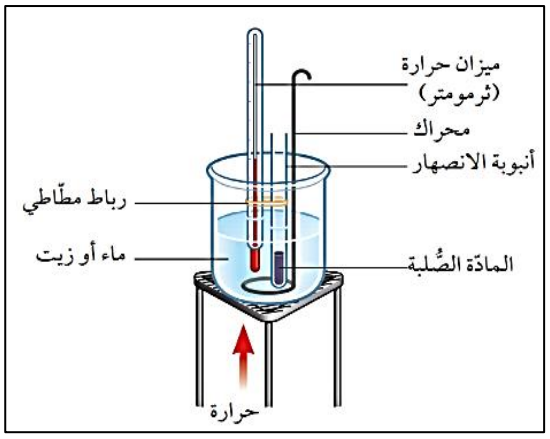


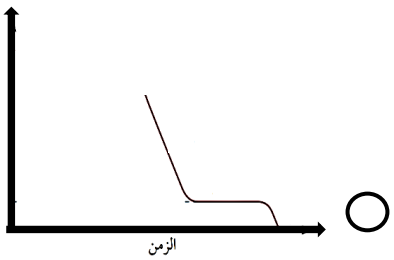
.....

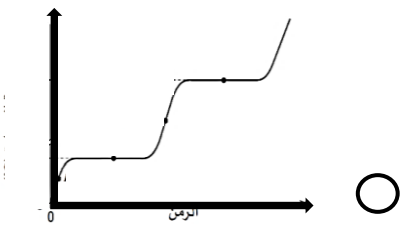
(درجتين)

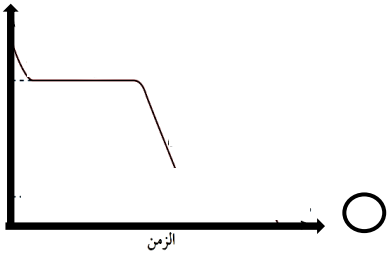
٣- قام على باستخدام الجهاز التالي لدراسة ورسم منحنى بدلالة درجة الحرارة مع مرور الزمن لمادة مجهولة،

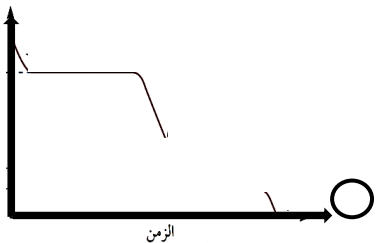
- أي منحنى يمثل نتائج التجربة التي قام بها علي؟











(درجة)

(ظلل الإجابة الصحيحة)

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

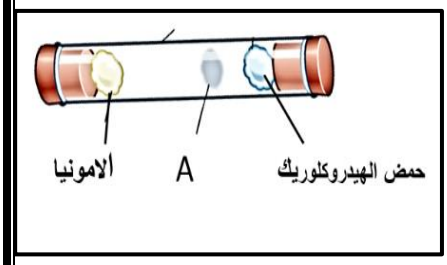
- في التجربة السابقة، المادة النقية هنا ليست الماء. كيف تستطيع معرفة ذلك من التمثيل البياني؟

..... (درجة)

٤- عرف المقصود بالمحلول المركز.

..... (درجة)

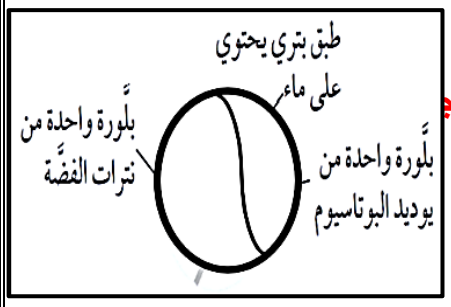
٥- فسر لماذا يكون تشكل حلقة الدخان الأبيض(A) في الشكل المقابل أقرب الى حمض الهيدروكلوريك المركز منه الى محلول الأمونيا.



..... (درجة)

.....

٦- توضح التجربة التي أمامك الانتشار في سائل. ويظهر الانتشار من خلال تكوين راسب يسمى:



(درجة)

○ كلوريد البوتاسيوم ○ يوديد البوتاسيوم

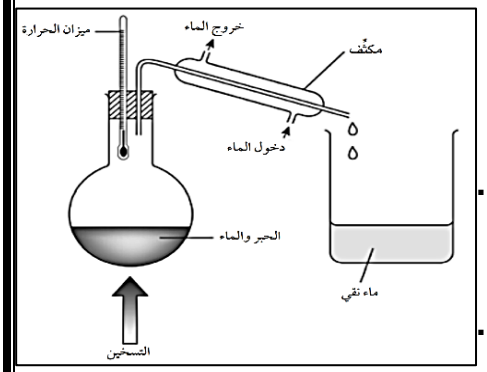
○ نترات الفضة ○ يوديد الفضة (ظلل الإجابة الصحيحة)

٧- تقوم سلطنة عمان بتحويل مياه البحر إلى مياه صالحة للشرب عبر تحليتها.

- ماذا يعني مصطلح ((تحلية ماء البحر))؟

..... (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؟

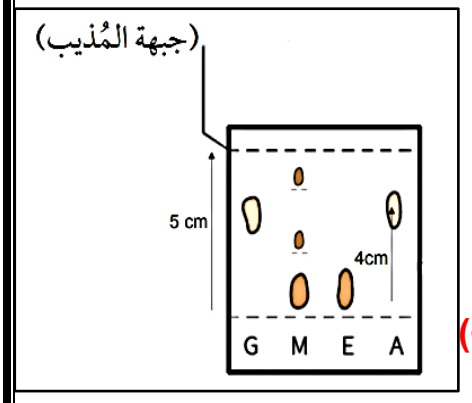


..... (درجة).

٩ - ما الهدف من تمرير الماء في الجزء الخارجي للمكثف؟

..... (درجة).

١٠- 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.



.....

.....

..... (٤درجات)

.....

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

نموذج أجابه ل اختبار قصير (١) للصف التاسع كيمياء للعام الدراسي ٢٠٢٤/ ٢٠٢٥ الفصل الدراسي الأول

رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	هدف التقويم	هدف التعلم	معلومات إضافية
١	درجة الانصهار	1	A01	1-1	-
٢	أيون - ذرة - جزيء	2	A01	4-1	-
٣		1	A02	3-1	-
	لأن الدرجتان في الرسم البياني تختلفان عن درجتي انصهار وغليان الماء النقي	1	A02	2-1	-
٤	التركيز للمحلول بأنه كمية المادة المذاب في حجم محدد من المادة المذيبة	1	A01	1-9	-
٥	لان جزيئات الأمونيا أخف من جزيئات الحمض.	1	A02	6-1	-
٦	يوديد الفضة	1	A02	5-1	-

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052

٧	ازالة الاملاح من المحلول (مياه البحر)	1	A01	3-10	-
٨	التباين في درجة الغليان (التطاير) أو الذوبانية	1	A01	1-10	-
٩	لتبريد البخار في المكثف، لجعله يتكثف إلى سائل	1	A02	1-10	-
١٠	-غمس ورقة الكروماتوجرام في سائل معامل تحديد الموقع - تجفيف الورقة بواسطة الفرن - تسليط ضوء مصباح فوق البنفسجية لإظهار البقع	2	A02	2-9	-
	$R_f = \frac{\text{المسافة التي قطعتها المادّة}}{\text{المسافة التي قطعتها جبهة المذيب}}$ $R_f(A) = \frac{4}{5} = 0.8$	2	A02	3-9	

تم التحميل من أكاديمية سديم
92093052