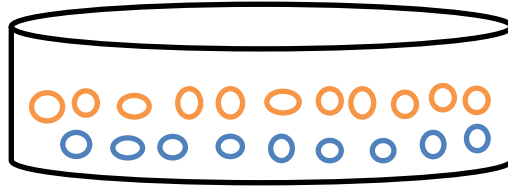


الاجابة النموذجية

التمرين الاول :6ن

الجزء الاول :

- 1- نلاحظ تشكل طبقة من الزيت وطبقة من الماء و نوع الخليط غير متجانس
- 2- نعم يمكن الفصل بين مكونات هذا الخليط بعملية الایانة
- 3- تمثيل النموذج الحبيبي لمحتوى الكاس:



الجزء الثاني

1- نوع الخليط متجانس

- 2 - العملية المناسبة لفصل الماء عن الملح هي تعريض هذا الخليط الى منبع حراري فيتبخر الماء ويبقى الملح في قاع الاناء (لاحظ الشكل)

التمرين الثاني:6

الجزء الاول: اليك الجدول التالي اكمله

الماء النقي	
-اللون	-عديم اللون
-الرائحة	-عديم الرائحة
-الذوق	-عديم الذوق
-كتلة لتر من الماء	-كلغ 1-
-درجة الغليان	-درجة مئوية 100-
-درجة التجمد	-درجة مئوية 0
-الصيغة الكيميائية	H_2O
-الحالة الفيزيائية	سائل
-علامة خاصة	مذيب جيد

ب-الفرق بين البخر والتبخر والتبخر في درجة حرارة ثابتة وضغط جوي عادي يسمى الغليان التبخر عند اي درجة حرارة اقل من الغليان يسمى البخر مثل تجفيف الملابس بالرياح

الوضعية الإدماجية

1 - احس ياسين عندما سقطت عليه القطرات المائية

بالبرودة نتيجة سقوط قطرات الماء الباردة

2-تفسير الظاهرة عند تسخين الماء يتبخر بفعل الحرارة وهذا يعني حدوث تحول فيزيائي حيث يتحول الماء من الحالة السائلة الى الحالة الغازية وعند اصطدامه بالسقف البارد يتكاثف وهذا بفعل البرودة بحيث يتحول من الحالة الغازية الى الحالة السائلة وبالتالي نلاحظ قطرات مائية عالقة في السقف الاستعانة بالتجارب