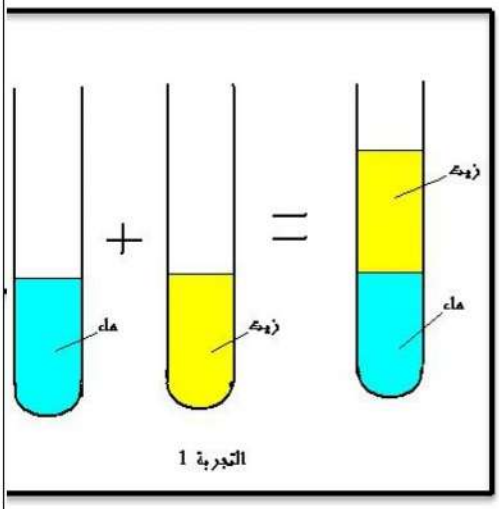
المستوى : الأولى متوسط (1AM)

اختبار الفصل الثاني في العلوم الفيزيائية

المدة: 01:30 سا

التمرين الاول :6ن

الجزء الاول :



-كاس به كمية من الماء نفرغ فيه كمية اخرى من الزيت بعد فترة من الزمن نحصل على الخليط الموضح في الشكل:

1- ماذا تلاحظ ؟ وما هو نوع هذا الخليط ؟

2-كيف يمكنك فصل الزيت عن الماء ؟ دعم اجابتك برسم.

3-مثل بالنموذج الحبيبي محتوى هذا الكاس ؟

الجزء الثاني :

-لاحظ الشكل : تمثل الصورة ماء مالح

1-ما نوع الخليط؟

2-ماهي العملية المناسبة لفصل الماء عن الملح ؟ دعم اجابتك برسم مكتوب عليه جميع البيانات

التمرين الثاني:6 ن

ا- اليك الجدول التالي اكمله:

الماء النقي	
-اللون	
-الرائحة	
-الذوق	
- كتلة 1 لتر من الماء	
-درجة حرارة الغليان	
-درجة حرارة التجمد	
-الصيغة الكيميائية	
-الحالة الفيزيائية في الشروط العادية	
-علامة خاصة	

ب- ما هو الفرق بين البخر والتبخر ؟

الوضعية الادماجية : (8 ن)

- تفاجا ياسين من سقوط قطرات مائية اثناء وجوده في الحمام فنظر الى العالقة الاعلى فلاحظ سقف الحمام مملوء بالقطرات المائية

1- بماذا احس ياسين عندما سقطت عليه القطرات المائية ؟

2- فسر هذه الظاهرة مستعينا بتجارب ؟

بالتوفيق

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 التبخر في درجة حرارة ثابتة وضغط جوي عادي يسمى الغليان التبخر عند اي درجة حرارة اقل من الغليان يسمى البخر مثل تجفيف الملابس بالرياح

الوضعية الادماجية

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

الاجابة النموذجية

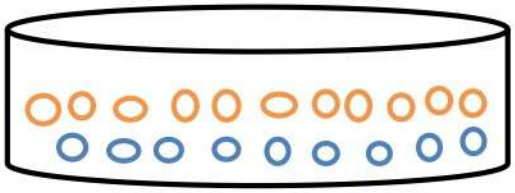
التمرين الاول :6ن

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 الابانة

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)