



الفرض الثالث في مادة العلوم الفيزيائية

الإسم :

اللقب :

القسم :

الجزء الأول (12 نقطة)

التمرين الأول (06ن): أجب بصح او خطأ مع تصحيح الخطأ إن وجد :

1- نحصل على الماء النقي من عملية الإبانة

2- تحت الضغط الجوي النظامي (ضغط الغرفة) يغلي الماء النقي عند الدرجة 85 درجة مئوية .

3- الماء الطبيعي (كماء الوديان والأنهار) خليط متجانس .

4- للماء النقي درجة غليان وتجمد ثابتين تدعى معايير النقاوة .

5- يأخذ الجسم السائل شكل الإناء الموضوع فيه .

التمرين الثاني (06ن):

1- صنف الخلائط التالية إلى خلائط متجانسة وغير متجانسة .

ماء + زيت (خليط) ، الماء المعدني (خليط) ، قمح + عدس (خليط)
 رمل + ماء (خليط) ، ماء + سكر (خليط) ، ماء + ماء الزهر (خليط)
 خل + ماء (خليط) ، خل + زيت (خليط)

2- أذكر اسم العملية التي تسمح بفصل الرمل عن الماء ؟ . إسم العملية هي :

3- اذكر العملية التي تقوم بها للحصول على ماء نقي إنطلاقاً من الماء المالح؟ إسم العملية هي :

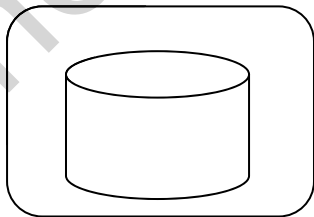
الجزء الثاني (08 نقطة)

الوضعية الإدماجية (08ن):

حضر الأستاذ محلولا مائيا باستعمال حجم من الماء النقي قدره 800 ml مع 25 g من ملح الطعام .

1) أحسب تركيز هذا المحلول بوحدة g/ml ثم عبر عنه بوحدة g/l؟

تركيز المحلول : C =



النموذج الحبيبي

2) باستعمال النموذج الحبيبي أعط تمثيلا للمحلول المائي المتحصل عليه ؟

3) أضف زميلك كمية كبيرة من الملح فلاحظ ان الملح يبقى في قاع الوعاء

ولا ينحل في الماء النقي .

• ماذا نسمى هذا النوع من المحاليل ؟ . نسمى المحلول :

• المحل (المذيب) هو : والمنحل (المذاب) هو :