

الفرض الثالث للثلاثي الثالث في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الوضعية الأولى : (6ن) أجب بصحيح أو خطأ :

الاسم و اللقب :

القسم : 1 متوسط

- 1- يرمز للتركيز بالرمز C (.....)
- 2- الماء النقي هو خليط متجانس (.....)
- 3- يتم فصل الزيت عن الماء بعملية الإبانة (.....)
- 4- يتجمد الماء النقي عند الدرجة $2C^0$ (.....)
- 5- عند إذابة 20g من السكر في حجم من الماء كتله 70g تكون كتلة المحلول المائي 100g (.....)
- 6- يغلي الماء النقي عند الدرجة $100C^0$ (.....)

الوضعية الثانية (6ن)

صنف ما يلي في الجدول لتالي : ماء البحر – (ماء + خل) – (ماء + ملون) – ماء معدني – (ماء + رمل) – قارورة مشروب غازي

خلاط غير متجانسة	خلاط متجانسة
.....	
.....	
.....	
.....	

الوضعية الإدماجية : 8ن قام محمد بإذابة كتلة من الملح $m=30g$ في حجم من الماء كتلته $m=85g$

- 1- ما نوع هذا الخليط ؟
- 2- ما ذا يسمى الماء في هذه الحالة ؟ وكيف نسمى الملح ؟
- 3- استنتج كتلة المحلول المائي ؟
- أراد محمد أن يفصل مكونات هذا الخليط (الماء + الملح) كيف يمكنه ذلك ؟
- 4- إذا علمت أن حجم الماء هو $V=2L$
- 5- احسب التركيز C لهذا المحلول .