

## 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  $100 C^0$  (.....)

**الوضعية الثانية (6ن)**

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

خلايط غير متجانسة	خلايط متجانسة
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....

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

1- ما نوع هذا الخليط ؟

2- ما ذا يسمى الماء في هذه الحالة ؟ و كيف نسمى الملح ؟

3- استنتج كتلة المحلول المائي؟

- أراد محمد أن يفصل مكونات هذا الخليط (الماء + الملح)

4- كيف يمكنه ذلك؟

- إذا علمت أن حجم الماء هو  $V= 2L$ 

5- احسب التركيز C لهذا المحلول .