

### الفرض الثالث للثلاثي الثالث في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الاسم و اللقب : .....	القسم : 1 متوسط .....
-----------------------	-----------------------

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

- يرمز للتركيز بالرمز C (.....)
- ماء النقى هو خليط متجانس (.....)
- يتم فصل الزيت عن الماء بعملية الإبانة (.....)
- يتجمد الماء النقى عند الدرجة  $2C^0$  (.....)
- عند إذابة 20g من السكر في حجم من الماء كتلته 70g تكون كتلة المحلول المائي 100g (.....)
- يغلي الماء النقى عند الدرجة  $100C^0$  (.....)

#### الوضعية الثانية (6ن)

صنف ما يلي في الجدول التالي : ماء البحر - (ماء + خل) - (ماء + ملون) - (ماء معندي) - قارورة مشروب غازي

خلائط غير متجانسة	خلائط متجانسة
.....	.....
.....	.....
.....	.....

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

1- ما نوع هذا الخليط ؟

.....  
2- ماذا يسمى الماء في هذه الحالة ؟ وكيف نسمى الملح ؟

.....  
3- استنتاج كتلة المحلول المائي ؟.....

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

.....  
4- كيف يمكنه ذلك ؟.....

.....  
- إذا علمت أن حجم الماء هو  $V=2L$

.....  
5- احسب التركيز C لهذا المحلول .