



[www.9alami.info](http://www.9alami.info)

**التمرين الأول: (08pts)**

- 1- إملأ الفراغات باستعمال الكلمات الآتية: ( المتجانس ، غير المتجانس ، الذوبان ، المذاب ، الخليط ، المذيب ، خليط متجانس ، محلولاً مائياً ) (02)
- ♦ يتكون ..... من جسمين مختلفين أو أكثر.
- ♦ الخليط ..... هو الخليط الذي لا يمكن التمييز بين مكوناته بالعين المجردة .
- ♦ الخليط ..... هو الخليط الذي نستطيع التمييز بين مكوناته بالعين المجردة .
- ♦ خلال ..... يذوب الجسم ..... في الجسم .....
- ♦ عند ذوبان السكر كلياً في الماء نحصل على ..... يسمى .....
- 2- أجب بصحيح أو خطأ : (03)

المحلول المشبع خليط متجانس يمكنه إذابة كمية إضافية من الجسم المذاب .
ساعد التسخين على إذابة كمية مضافة من المذاب .
تساعد عملية الترشيح من فصل سائلين غير قابلين للامتزاج .
تمكن عملية التبخر من فصل مكونات خليط متجانس .
لفصل الزيت عن الماء نستعمل أنبوب التصفيق .
الرشاحة هي خليط غير متجانس .

3- ضع علامة × في الخانة المناسبة: (03)

غير قابل للامتزاج مع الماء	قابل للامتزاج مع الماء	
		الزيت
		الكحول
		البينزين
		الحليب

**التمرين الثاني: (04pts)**

[www.9alami.info](http://www.9alami.info)

\* غرفة حجمها يساوي  $45m^3$ .

(1) ما حجماً ثنائي الأوكسجين الموجودين في الغرفة ؟

.....  
.....  
.....

(2) ما حجماً ثنائي اللازوت الموجودين في الغرفة ؟

.....  
.....  
.....  
.....

[www.9alami.info](http://www.9alami.info)

نحضر ثلاث محاليل مائية ملحية؛ وذلك بإذابة 5g . 40 g و 60 g من الملح في ثلاث كؤوس يحتوي كل منها على 100ml من الماء المقطر.

1- حدد في هذه الحالة: + الجسم المذيب: ..... + الجسم المذاب: ..... (1,5)

2- احسب التركيز الكتلي للملح في كل محلول بـ/g . (3 ن)

- المحلول 1 :  $C_1$

.....  
.....

- المحلول 2 :  $C_2$

.....  
.....

- المحلول 3 :  $C_3$

.....  
.....

3- علما أن التركيز الكتلي لمحلول مشبع للملح يساوي 360g/l صنف المحاليل حسب التراكيز المحسوبة إلى الأنواع الثلاثة: (2)

- المحلول 1 : .....

- المحلول 2 : .....

- المحلول 3 : .....

4- اقترح طريق لإذابة الملح المترسب بالنسبة للمحلول المشبع. (1,5)

.....  
.....