

## التمرين الأول .

1) اعطي تعريف :

§ خليط متجانس

§ خليط غير متجانس

- 2) املئي الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية : متجانس، 80%، الأوكسيجين، خليط، مذيب، غازات، محلول مشبع، مذابة، محلول غير مشبع، الأزوت، 20% .
- الهواء..... طبيعي، يتكون من عدة ..... اهمها:  
غاز ..... الذي يمثل ..... تقريبا من حجم الهواء.  
غاز ..... الذي يمثل ..... تقريبا من حجم الهواء.  
- المحلول المائي خليط ..... يتكون من جسم ..... هو الماء، و من جسم او اجسام ..... صلبة او سائلة او غازية.

## التمرين الثاني :

نذيب 10g من الملح في لتر من الماء حتى يختفي تماما.

1. ما نوع الخليط المحصل عليه؟

2. اعطي علاقة التركيز الكتلي C و وحدته في النظام العالمي.

3. احسبي التركيز الكتلي للمحلول المحصل عليه.

يمثل الجدول التالي حجم عينات من المحلول المحصل عليه وكتلة المذاب المطابقة لكل

حجم:

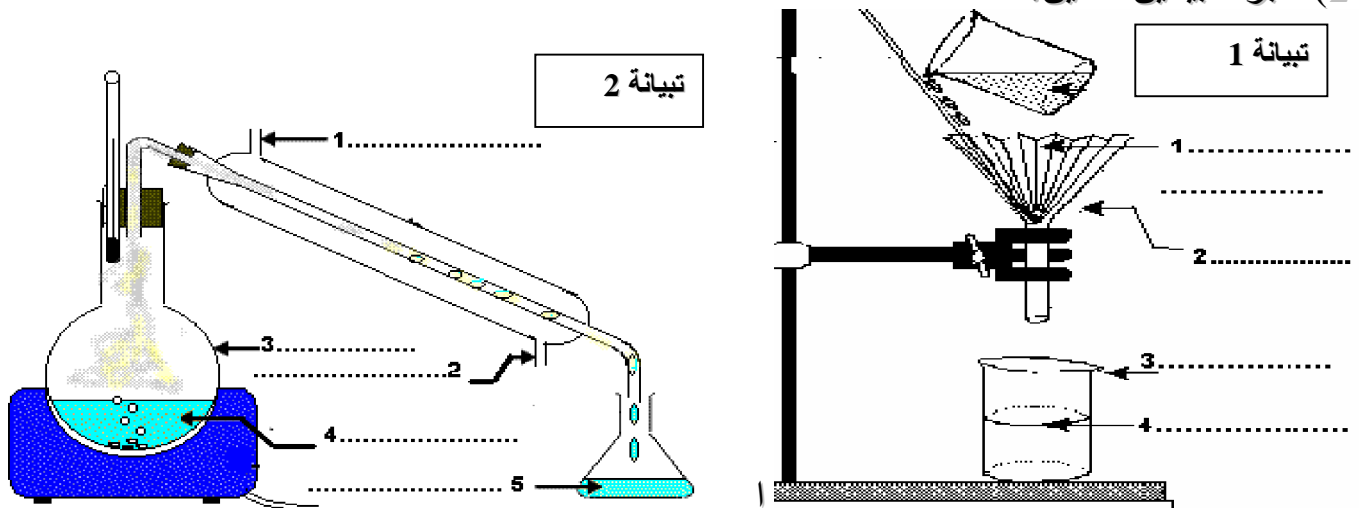
الحجم ب (L)	0.2	0.5	
الكتلة ب (g)		15	20

املئي الجدول.

## التمرين الثالث :

1) مما تمكن عملية التصفيق ؟

2) نعتبر التبياتين التاليين:



1-2) ما اسم العملية في التبيانة الأولى وما دورها؟

2-2) اكتب في ورقة تحريرك اسم كل عنصر من عناصر التي تشير اليها الأسهم في التبيانة الاولى .  
تمثل التبيانة الثانية عملية تقطير ماء البحر،

1-2-2) اعط مفتاحا للتبيانة.

2-2-2) ما الفرق بين هذه العملية والعملية المشار اليها في السؤال (1-2) ؟

الصين ابيضار: استاذ العلوم الفيزيائية  
بالثانوية الإعدادية الزيتون  
اولاد جرار نيابة تيزنيت