

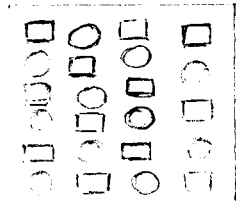
تمرين 1

صل بخط كل جملة بما يناسب

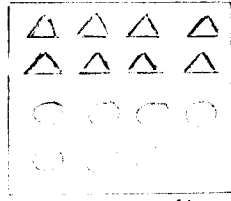
- | | |
|--|-----------------------|
| - عند اكتساب الحرارة | التركيز الكتلي |
| $\frac{m}{V}$ (m كتلة المذاب و V حجم المذيب) | ترتفع درجة الحرارة |
| - تكون الجزيئات فيه متداخلة فيما بينها | الذوبانية |
| $\frac{m}{V}$ (m كتلة قصوى للمذاب و V حجم l من المذيب) | خليط متجانس |
| - تكون الجزيئات فيه غير متداخلة فيما بينها | لا يتبادل جسم الحرارة |
| - عندما تكون درجة حرارته مستقرة | خليط غير متجانس |

تمرين 2

يمثل الشكلان التاليان نموذجين جزيئيين لخليطين مختلفين تم الحصول عليهما بمزج سائلين من السوائل A و B و C .



شكل 2



شكل 1

- . Δ : جزيئة السائل A
- . \circ : جزيئة السائل B
- . \square : جزيئة السائل C

1- ما نوع الخليط الممثل في كل نموذج ؟

..... شكل 1 : خليط

..... شكل 2 : خليط

2- ماذا نقول عن السائلين في كل خليط ؟

.....- السائلين A و B :

.....- السائلين B و C :

3- ماذا نحصل عند تحريك الخليط 1 بشدة ؟

.....

4- أعط اسما مناسباً لكل سائل إذا علمت أن السوائل المستعملة سابقاً هي الماء و الكحول و الزيت .

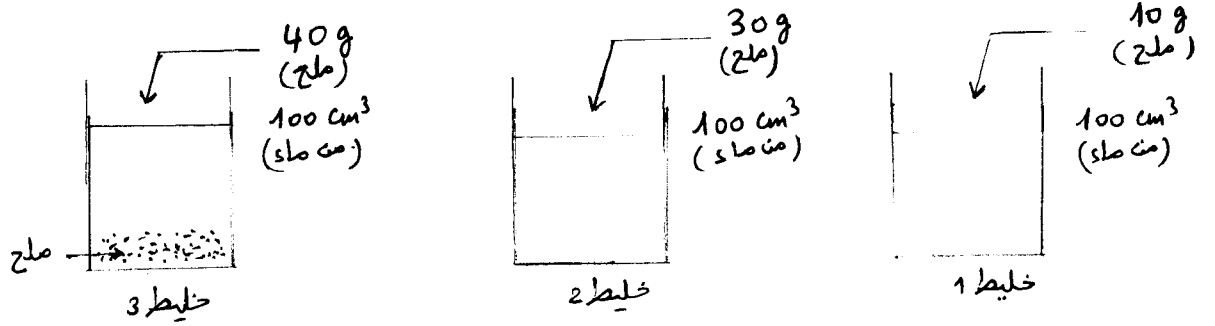
.....

.....

.....

تمرين 3

نضيف الملح تدريجيا إلى الماء ثم نحرك جيدا فنحصل على ثلاثة خلانات كما تبين الأشكال أسفله



1- صنف الخلانات الثلاثة إلى متجانسة و غير متجانسة، علل جوابك

..... : الخليط 1

..... : الخليط 2

..... : الخليط 3

2- أحسب التركيز الكتلي لكل خليط متجانس ب (g/l) .

.....

.....

.....

.....

3- حدد المحلول المخفف و المحلول المركز و المحلول المشبع .

.....

.....

4- أحسب كتلة الملح غير المذاب في الخليط 3، نعطي ذوبانية الملح في الماء هي : $S = 350g/l$

.....

.....

.....

5- أحسب كتلة المحلول 2. نعطي الكتلة الحجمية للماء في الظروف التجريبية : $\rho = 1g/ml$.

.....

.....

.....