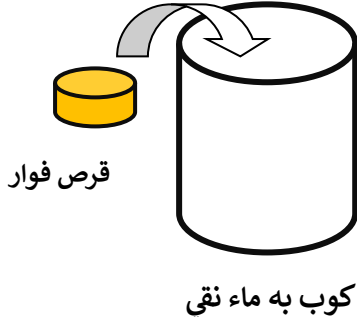


1. التمرين الثاني : 4ن :

أحس يوسف بتعب شديد فقام بإذابة قرص فوار (vitamine c) في كوب من الماء النقي كما هو موضح في

الوثيقة 2



كوب به ماء نقي

وثيقة 2

1. ما نوع الخليط الذي تحصل عليه يوسف ؟ علل؟

نوع الخليط :

التعليل :

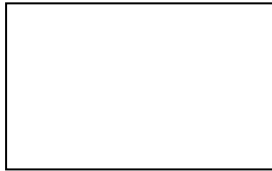
.....

2. حدد كل من المذيب و المذاب في هذا الخليط الناتج و ما اسم المحلول الناتج ؟

المذيب : المذاب :

اسم المحلول الناتج :

3. عبر عن هذا الخليط وعن مكوناته مجهريا بالنموذج الجببي بأكمال ما يلي:



قرص فوار

: حبيبة ملح معدني

+



ماء نقي

: حبيبة قرص فوار



الخليط الناتج

: حبيبة ماء

: حيث :

- إذا علمت أن كتلة القرص الفوار هي 8g وحجم الماء النقي هو 50 ml

4. أحسب تركيز هذا المحلول الناتج ثم عبر عليه بالوحدة g/L.

العلاقة :

التعويض :

النتيجة :

النتيجة بالوحدة : g/l :

5. لاحظ يوسف بعد مدة زمنية ان كمية من القرص الفوار لم تنحل في الماء النقي

1. ما اسم هذا المحلول في هذه الحالة ؟

اسم المحلول :

2. اقترح حلا مناسباً حتى تنحل كمية القرص الفوار المتبقية في الماء النقي ؟ و ما ذا تسمى هذه العملية ؟

الحل :

اسم العملية :

بالتوفيق