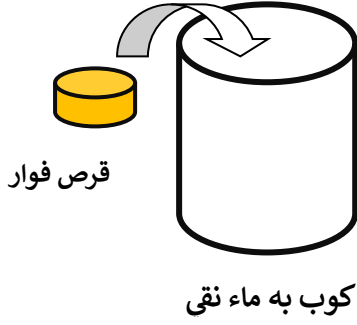


www.dzmadrassa.com

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



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 الجبيني بأكمال ما يلي:



حيث : حبيبة ماء : حبيبة قرص فوار : حبيبة ملح معدني :

- 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