فـــرض تأليفـــي عـــدد 1

تمرين عدد 1: الإشباع و الانحلالية: (6,5)

I: 600g 1200 mL S_1

1. عرف الانحلالية:

.....
.....

1

2. أحسب قيمة التركيز C S_1

.....
.....

1

3. نعلم أن انحلالية ملح الطعام في 25^0 C هي $S = 360gL^{-1}$

.....
.....

0,5

4. أحسب كمية الملح المنحلة m_S

.....
.....

0,75

5. استنتج كمية الملح المترسبة m_r

.....
.....

0,75

6 اقترح طريقة يمكننا من خلالها أن نحل كمية الملح المترسبة

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

0,5

7 نضيف نصف لتر من الماء النقي

- V_t

.....
.....

0,5

- قيمة التركيز C' لهذا المحلول

.....
.....

1

8

.....
.....

0,5

في دارك... إتهنى على قراية إصغارك
www.Tadris.TN 55.635.666 26.222.159

100mL من الحليب	
كالسيوم	119mg
سكريات	4,5g
بروتينات	3,2g

$\underline{30gL^{-1}}$

0,75 gL^{-1} C_1

1 gL^{-1} C_2

1 **800mg**

1

gL^{-1} C'

1

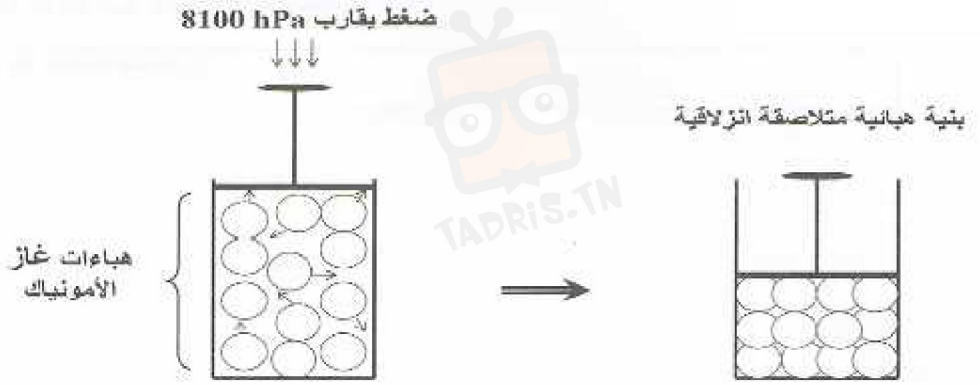
في دارك... إنهض على قراية إصغارك
www.Tadris.TN 55.635.666 26.222.159

gL^{-1} C_1'

1

1

0,75



1

1

0,5

0,5

TADRIS.TN
في دارك... إتهنى على قراية إصغارك
www.Tadris.TN 55.635.666 26.222.159

III.

علما أن كتلة هبائة الأمونياك هي $m = 2,8 \times 10^{-23}\ g$

1. أحسب عدد الهباءات N من الأمونياك $M = 84\ g$

.....

1 .....

.....

2. أحسب كتلة هباءة الماء $M = 84g$ هباءة $N' = 28 \times 10^{23}$

.....

1 .....

.....

3. كيف تختلف كتل الهباءات

.....

1 .....

.....

TADRIS.TN