

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

I: 600g 1200 mL S₁

1. عرف الانحلالية:

1

2. أحسب قيمة التركيز C S₁

1

3. نعلم أن انحلالية ملح الطعام في C 25⁰ 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



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

30gL⁻¹

gL⁻¹ C₁

gL⁻¹ C₂

800mg



gL⁻¹ C'

0,75

1

1

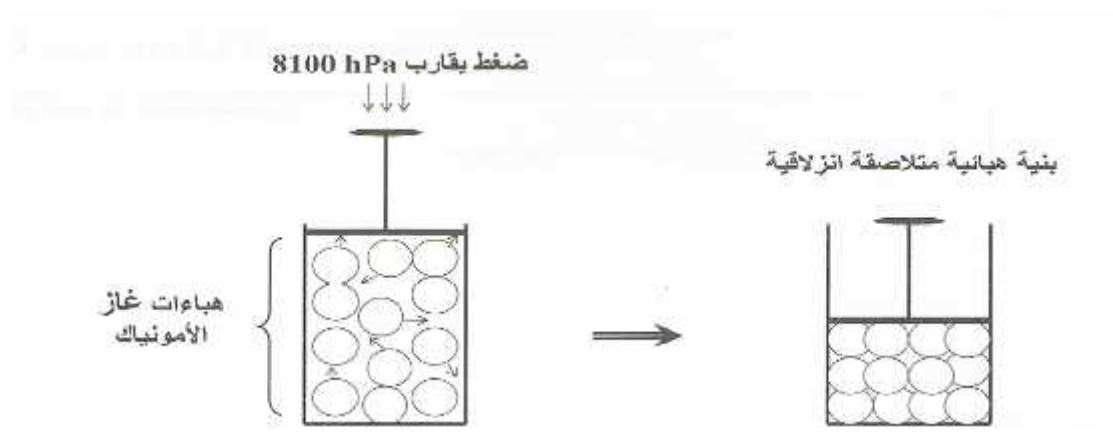
1

gL^{-1} C'_1

1

1

0,75



1

1

0,5

0,5



.III

علما أن كتلة هبة الأمونياك هي $m = 2,8 \times 10^{-23} \text{ g}$
1. أحسب عدد الهباءات N من الأمونياك $M = 84 \text{ g}$

1

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

1

3. كيف تختلف كتل الهباءات

1

