

تمرين عدد 1: الإشباع و الانحلالية:

 S_1

1200 mL

600g : I

1. عرف الانحلالية:

 S_1 2. أحسب قيمة التركيز C 3. نعلم أن انحلالية ملح الطعام في $C = 25^{\circ}$ هي4. أحسب كمية الملح المنحلة m_S 5. استنتاج كمية الملح المترسبة m_r

6. اقترح طريقة يمكننا من خلالها أن نحل كمية الملح المترسبة

7. نضيف نصف لتر من الماء النقى

 V_t قيمة التركيز ' C' لهذا محلول -

8





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

30gL⁻¹

0,75
1
1
1
1
1
1
1
1
1
1
1
1
1

gL^{-1} C_1

gL^{-1} C_2

800mg



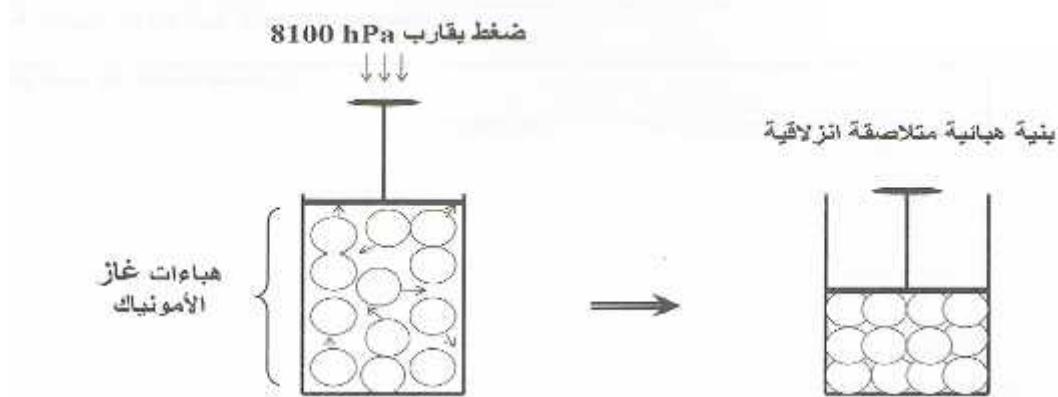
gL^{-1} C'

1



$$gL^{-1} \quad C_1'$$

1
1
0,75



1
1
0,5
0,5



.III

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

1
.....

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

1
.....

3. كيف تختلف كتل الهباءات

1
.....

