

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

I: نضع 600g من ملح الطعام في 1200 mL من الماء النقي فنحصل على محلول S_1

1. عرف الانحلالية

1

2. أحسب قيمة التركيز C بالنسب للمحلول S_1

1

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

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

أ- أحسب الحجم الجملي V_t

0,5

ب- استنتج قيمة التركيز C' لهذا المحلول

1

8 ماذا نستنتج؟

0,5

تمرين عدد 2: تركيز المحلول المائي: حليب دسم – حليب نصف دسم (7,5 نقاط)

I. حليب دسم : في علبة حليب "حليب دسم" نجد القيم الغذائية في الجدول التالي



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

تركيز المواد الدسمة يساوي $30gL^{-1}$

1. عرف تركيز المحلول المائي

0,75

2. أحسب قيمة التركيز C_1 بحساب gL^{-1} للسكريات بالنسبة إلى الحليب الدسم

1

3. أحسب قيمة التركيز C_2 بحساب gL^{-1} للكالسيوم بالنسبة إلى الحليب الدسم

1

4. نعلم أن الحاجيات اليومية للطفل من الكالسيوم هي $800mg$
أحسب القيمة الدنيا لحجم الحليب الذي يجب أن يشربه الطفل يوميا

1

II. حليب نصف دسم

لنعتبر علبة ثانية من الحليب النصف الدسم



1. أحسب قيمة التركيز C' بحساب gL^{-1} للمواد الدسمة الموجودة في الحليب النصف الدسم

1

2 ..استنتج قيمة التركيز C_1' بحساب gL^{-1} للكالسيوم بالنسبة للحليب النصف دسم

1

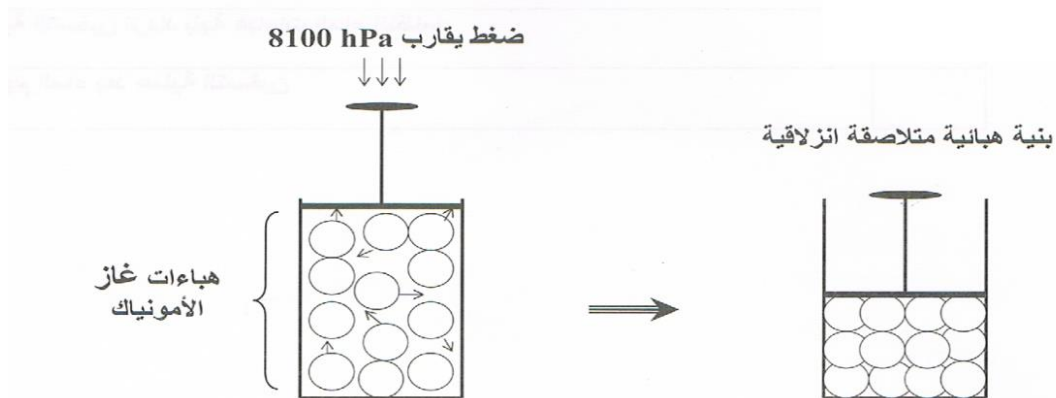
3 أوجد القيمة الدنيا لحجم الحليب الذي يجب أن يشربه الطفل يوميا من هذا النوع من الحليب

1

.III ماذا نستنتج ؟

0,75

تمرين عدد3: بنية المادة: (6 نقاط)



.I

1. عرف الهباءة:

1

2. عرف الجسم النقي الهبائي:

1

.II من خلال التجربة

1. أذكر الحالة الفيزيائية التي تحول إليها غاز الأمونياك بمفعول الضغط؟

0,5

2. ماذا يسمى التحول الفيزيائي المجسد في التجربة

0,5

.III

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

1

2. علما أن في $M = 84 \text{ g}$ من الماء توجد $N' = 28 \times 10^{23}$ هبائة أحسب كتلة هبائة الماء

1

3. كيف تختلف كتل الهبئات

1

عملا موفقا