المدرسة الإعدادية : سيدي عمر قصة	العلوم الفيزيائية	ديسمبر 2015	التوقيت : 60 دق
الأستاذ : صفوان صميده	فرض تأليفي عـــــــــ1ـــدد		العدد : 20/.....

الاسم و اللقب :..... الرقم : ..... 8 أساسي : .....

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

I: نضع 600g من ملح الطعام في 1200 mL من الماء النقي فنتحصل 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
.....

www.najahni.tn

لكل 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

1 gL^{-1} C'

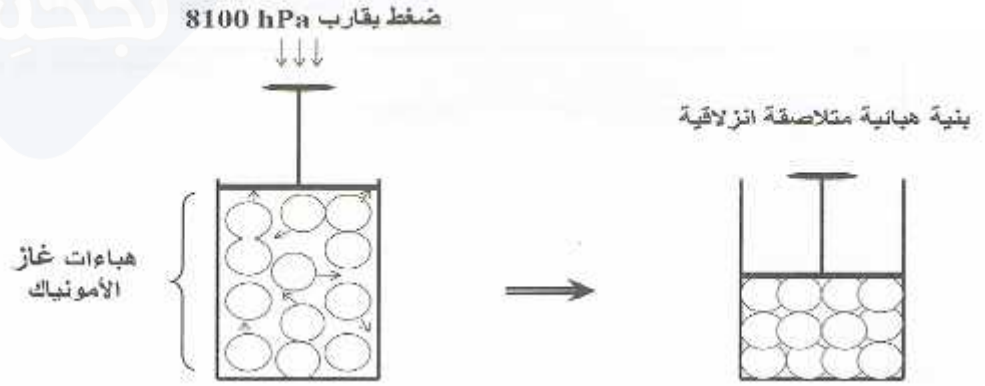
www.najahni.tn

gL^{-1} C_1'

1

1

0,75



1

1

0,5

0,5

www.najahni.tn

III.

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

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

.....
1 .....
.....

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

.....
1 .....
.....

3. كيف تختلف كتل الهباءات

.....
1 .....
.....

www.najahni.tn