المدرسة الإعدادية : سيدي عيش قفصة	العلوم الفيزيائية	نوفمبر 2016	التوقيت : 30 دق
الأستاذ : صفوان صميده	فرض مراقبة عـــــــــ2ـــدد		العدد : 20/.....

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

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

1- أكمل الفراغات بما يناسب

لتحضير قهوة الصباح نضع قليل من الشكلاطة في الحليب فنقول أن الشكلاطة قد .....في الحليب لذالك نسمى الشكلاطة..... أما الحليب فيسمى.....و تسمى العملية 2

2- اختر الإجابة الصحيحة

	A	B	C	الإجابة الصحيحة
في محلول متكون سائلين يكون فيه المحل السائل	**الأكبر حجما**	**الأصغر حجما**	دائما معا	
لا تتغير الكتلة الجملية في عملية الانحلال	صواب	خطا		
S_1 محلول تركيزه **C 1** , S_2 محلول تركيزه **C 2** نمزج S_1 مع S_2 فتتحصل على محلول **S** تركيزه **C** : **$C = C_1 + C_2$**	خطا	صواب		

3

3- نعتبر المحاليل المائية التالية

S_1 : محلول مائي لملح الطعام تركيزه **$C_1 = 420$** $g.L^{-1}$

S_2 : محلول مائي لملح الطعام تركيزه **$C_2 = 210$** $g.L^{-1}$

اقترح طريقة تمكننا من الحصول على نفس المحلول S_2 من خلال المحلول S_1

.....

.....

.....

.....

.....

1

4- الجدول التالي يبين تركيز الأملاح في مياه البحار (درجة حرارة عادية)

البحر	التركيز بحساب $g.L^{-1}$
بحر البلطيق	17
بحر الأبيض المتوسط	39
البحر الأحمر	44
البحر الميت	270

أ- أي من البحار أقل ملوحة (علل جوابك)

.....

.....

.....

1

2016 Tunisie College.net

ب- من خلال نفس الحجم أي بحر يمكننا من استخراج أكبر كمية من الملح

.....

1 .....

.....

تـــمـرين عـــدد 2 : (PHYSIOL) : محلول مائي كلورير الصوديوم

(PHYSIOL) هو محلول مائي كلورير الصوديوم

(كلورير الصوديوم : ملح الطعام) يستعمل هذا المحلول لغسل العين و تعقيم الأنف . لتحضير هذا المحلول نحل $\mathbf{m = 0,9\ g}$ من كلورير الصوديوم في $\mathbf{V = 100\ mL}$ من الماء لنتحصل على محلول A

1- حدد - المنحلّ : .....

1,5 المحلّ : .....

اسم المحلول: .....

2- عرف التركير و اذكر وحدة قيسه في النظام العالمي

.....

1 .....

.....

3- أحسب قيمة التركيز **C** بالنسب للمحلول A بحساب $\mathbf{g.L^{-1}}$.

.....

1 .....

.....

4- استنتج الكتلة m' الموجودة في علبة حجمها $V' = 5\ \mathbf{mL}$.

.....

1 .....

.....

5- نضيف الى المحلول A $\mathbf{38,5\ g}$ من كلورير الصوديوم لنتحصل على محلول S قيمة تركيز المحلول تبقى على حالها، تنخفض أو ترتفع ؟ (علل جوابك)

.....

1 .....

.....

6- أحسب الكتلة الجملية للمنحل $\mathbf{m_t}$

.....

1 .....

.....

7- استنتج تركيز المحلول S C_t بحساب $\mathbf{g.L^{-1}}$.

.....

.....

1 .....

2016
Tunisie College.net

8- عرف الانحلالية

.....

.....

1 .....

.....

9- علما أن انحلالية كلورير الصوديوم في 25^0 C **هي** $s = 360.g.L^{-1}$ **ماذا تلاحظ ؟**

.....

1 .....

.....

10- أحسب كمية الملح المنحلة m_S في المحلول **A**

.....

1 .....

.....

11- استنتج كمية الملح المترسبة m_r في المحلول **A**

.....

1 .....

.....

12- أوجد القيمة الدنيا لحجم الماء الذي يجب إضافته لتنحل كمية الملح المترسبة في المحلول **S**

.....

1 .....

.....

عملا موفقا

2016
TunisieCollege.net