

التوقيت : 30 دق	نوفمبر 2016	العلوم الفيزيائية	المدرسة الإعدادية : سيدى عيش قفصة
العدد :/20.....		فرض مراقبة ع 2 دد	الأستاذ : صفوان صمیدہ
الرقم :	8 أساسی :	الاسم و اللقب :

تمرين عدد 1 (8 نقاط)

1- أكمل الفراغات بما يناسب

لتحضير قهوة الصباح نضع قليل من الشكلطة في الحليب فنقول أن الشكلطة قدفي الحليب
أما الحليب فيسمىو تسمى العملية لذاك نسمى الشكلطة

2- اختر الإجابة الصحيحة

الإجابة الصحيحة	C	B	A	
	دائماً معا	الأصغر حجما	الأكبر حجما	في محلول متكون سائلين يكون فيه محلل السائل
		خطا	صواب	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 فتحصل على محلول S تركيزه $C = C_1 + C_2 : C$

3- تعتبر المحاليل المائية التالية

S₁ : محلول مائي لملح الطعام تركيزه L^{-1} g. L⁻¹

S₂ : محلول مائي لملح الطعام تركيزه L^{-1} g. L⁻¹

اقترح طريقة تمكنا من الحصول على نفس محلول S₁ من خلال محلول S₂

.....
.....
.....
.....
.....

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

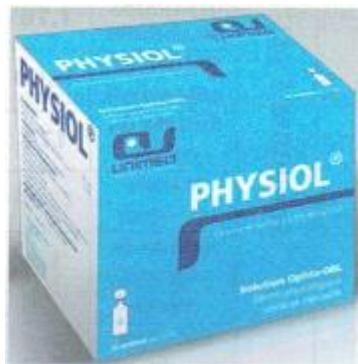
4- الجدول التالي يبين تركيز الأملاح في مياه البحار
(درجة حرارة عادلة)

أ- أي من البحار أقل ملوحة (علل جوابك)

.....
.....
.....

1

تمرين عدد 2 : (PHYSIOL) : محلول مائي كلورير الصوديوم



(PHYSIOL) هو محلول مائي كلورير الصوديوم

(كلورير الصوديوم : ملح الطعام) يستعمل هذا محلول لغسل

m = 0,9 g العين و تعقيم الأنف . لتحضير هذا محلول نحل

من كلورير الصوديوم في $100\text{ mL} = V$ من الماء لتحصل

علی محلول A

..... ١- حدد - المنحل :

..... : المَحْلُّ

..... اسم المحلول:

2- عرف التركير و اذكر وحدة قيسه في النظام العالمي

5

1

1

3- أحسب قيمة التركيز C بالنسبة للمحلول A بحساب g.L^{-1} .

4- استنتاج الكتلة m' الموجودة في علبة حجمها $V' = 5 \text{ mL}$

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

-6 أحسب الكتلة الجملية للمنحل m_t

7- استنتاج تركيز محلول C_t بحساب $S \cdot g \cdot L^{-1}$

8- عرف الانحلالية

1

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

1

-10- أحسب كمية الملح المنحلة m_s في المحلول A

1

-11- استخرج كمية الملح المترسبة m_r في المحلول A

1

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



عملاً موافقاً