

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة ويمنع استعمال الهاتف الجوال كما يجب كتابة الصيغة ووحدة القياس في كل عملية حسابية.

تمرين عدد 1 : 4 نقاط

- (1) أجب بـ: صواب أو خطأ وأصلح الخطأ إن وجد:
أ) وحدة قياس تركيز المحلول المائي هي kg.m^{-3} : (1ن) /

ب) كل الأجسام الصلبة لها نفس الكتلة الحجمية: (1ن) /

- (2) أعط تعريفا لتركيز محلول مائي: (1ن)

- (3) أعط تعريفا لانحلالية محلول مائي: (1ن)

تمرين عدد 2 : 6 نقاط (الكتلة الحجمية)

لدينا قارورة من الزجاج سعتها $V=500 \text{ cm}^3$. نملأها بكمية من الماء النقي حجمها $V_1=490 \text{ cm}^3$ ونضعها في الثلاجة لمدة تكفي ليتحول كل الماء الى ثلج.

- (1) أحسب كتلة الماء النقي m_1 علما أن كتلته الحجمية $\rho_1=1 \text{ g.cm}^{-3}$: (1ن)

- (2) كم تساوي كتلة الماء النقي m_2 بعد تحوله الى ثلج (علل جوابك): (2ن)

- (3) أحسب حجم الثلج V_2 علما أن الكتلة الحجمية للثلج $\rho_2=0,93 \text{ g.cm}^{-3}$: (1ن)

- (4) عندما فتحنا الثلاجة وجدنا القارورة وقد انكسرت. لماذا انكسرت القارورة حسب رأيك؟ (1ن)

- (5) نشاهد دائما أن الجليد (ماء متجمد) يطفو فوق مياه الأنهار والمحيطات. لماذا حسب رأيك؟ (1ن)

تمرين عدد 3 : 10 نقاط (الانحلال في الماء)

انحلالية ملح الطعام في الماء هي $s=360g.L^{-1}$ في درجة حرارة $25^{\circ}C$.
قمنا بوضع كمية من الملح كتلتها $m_1=28g$ في كأس فيه كمية من الماء حجمها $V=100mL$. بعد التحريك جيداً انحل الملح كلياً في الماء وتحصلنا على محلول (S_1) .

(I) أكمل الفراغات:

في هذا المحلول المائي:

(1) المحل هو: (S_1)

(2) المنحل هو: (S_1)

(3) المحلول يسمى: (S_1)

(II)

(1) أحسب التركيز C_1 للمحلول (S_1) : (S_1)

(2) أضفنا إلى المحلول (S_1) كتلة ملح $m_2=12g$ وحركنا المزيج جيداً. حصلنا على مزيج (S_2) . أحسب التركيز C_2 للمزيج (S_2) إذا افترضنا أن الملح قد انحل كلياً: (S_1)

(3) هل المزيج (S_2) مشبع أم لا؟ و هل يوجد راسب في قاع الكأس؟ (علل جوابك): (S_2)

(4) كم يساوي تركيز المزيج (S_2) : (S_1)

(5) أحسب كتلة كمية الملح m الموجودة في محلول مائي مشبع بالملح حجمه $V=100mL$: (S_1)

(6) أحسب كتلة الملح المترسبة في الكأس: (S_1)

تمرين عدد 4: اختياري (4 نقاط)

نمزج ماء نقي حجمه $V_1=80cm^3$ وكتلته الحجمية $\rho_1=1g.cm^{-3}$ مع كحول حجمها $V_2=20cm^3$ وكتلتها الحجمية $\rho_2=76g.cm^{-3}$ ونحصل على محلول مائي للكحول (S) . ابحث عن الكتلة الحجمية ρ والتركيز C للمحلول (S) .