السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي :

01 عند تمديد محلول بالماء يتغيّر:

a) حجم المادة المذابة
b) عدد مولات المادة المذابة
c) كتلة المادة المذابة
d) حجم المحلول

02 محلول مائي لهدروكسيد الباريوم حجمه $V = 200\ mL$، وتركيزه $C = 0.3\ mol.L^{-1}$، فإن عدد مولات هدروكسيد الباريوم في هذا الحجم يساوي:

a) $0.2\ mol$
b) $0.3\ mol$
c) $0.6\ mol$
d) $0.06\ mol$

03 وحدة تركيز المحلول:

a) $mol^{-1} \cdot L^{-1}$
b) $mol \cdot L^{-2}$
c) $mol \cdot L^{-1}$
d) $mol \cdot L$

السؤال الثاني : ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (✗) أمام العبارة المغلوطة ثمّ صحّحها:

01 تتغير كتلة المادة المذابة في المحلول عند تمديده.

02 تركيز المحلول يعبّر عن كميّة المذيب في حجم معيّن من المحلول.

السؤال الثالث: حل المسألة التالية:

محلول مائي لحمض الخل CH_3COOH حجمه $V = 400\ mL$ يحوي $m = 24\ g$ من هذا الحمض، المطلوب: 1. احسب عدد مولات حمض الخل في هذا الحجم من محلوله.

2. احسب تركيز محلول الحمض السابق مقدراً بواحدة $g.L^{-1}$، وبواحدة $mol.L^{-1}$.

$(C: 12\ ,\ O: 16\ ,\ H: 1)$

طريق النجاح يبدأ
بخطوة
ولكل مجتهدٍ نصيب
^_^

KENANA SHAMMOUT