

تمرين ع ٠١

١/ من خلال المقترنات التالية تبين المقترن الصحيح من الخطأ.

.....

أ - جسمان من نفس المادة بحجمان متماشان لهما نفس الكتلة.

.....

ب - حجمان مختلفان من نفس السائل يختلفان في الكتلة الحجمية .

.....

ج - كل جسم كتلته الحجمية أقل من الكتلة الحجمية للماء ينزل إلى القاع.

.....

د - تتغير الكتلة الحجمية لجسم سائل متجانس عند تغير درجة الحرارة أو الضغط.

٢/ أسطب العبارة الزائدة حتى تصبح الجمل لها معنى.

أ - عند إدخال جسم غازي في الماء نتحصل على مزيج متجانس أسميه محلول (غازى / مائي).

ب - يرتفع تركيز محلول كلما إزدادت (كتلة / حجم) المنحل.

(2)

ج - السكر كالملح أبيض حيث يكونان مع بعضهما البعض (محلول / مزيج متجانس).

د - محلول المائي مزيج (غيرمتجانس / متحانس) سائل يتكون من منحل والماء .

٣/ أثناء حصة أشغال تطبيقية قام تلاميذ الثامنة أساسى بإحضار محلولين إثنين:

- محلول (S_1) : 40ml ماء و 20ml كحول.

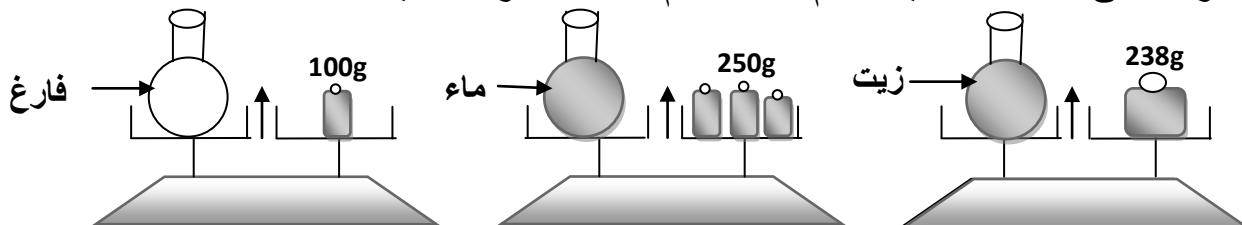
- محلول (S_2) : 20g كلورير الصوديوم و 100ml ماء ،

(3) أكمل الجدول التالي بما هو مناسب :

إسم محلول	المحل	المنحل	المحلول
.....	(S_1)
.....	(S_2)

تمرين ع ٠٢

٤) للتعرف على الكتلة الحجمية لجسم سائل ، قام أحمد بالتجربة التالية:



١/ ذّكر بالصيغة العلمية لحساب الكتلة الحجمية؟ وبوحدة قيسها العالمية؟

(١)
.....

٢/ إبحث عن الكتلة m للماء الموجودة في الدورق

(١)
.....

٣/ علما وأن الكتلة الحجمية للماء هي 1g.cm^{-3} ، إبحث عن حجم الماء v الموجود في الدورق؟

(١)
.....

٤/ إبحث عن الكتلة m للزيت؟

(١)
.....

٥/ إستنتاج الكتلة الجمية للزيت؟

(٢)
.....

٦/ إبحث عن كتلة 1l من الزيت؟

(١)
.....

٧) في حجم $V=100\text{ml}$ من الماء أضيف كمية من السكر كتلتها $m_1=16\text{g}$ ، أحرّك المزيرج

فأحصل على محلول مائي للسكر (S_1) .

١/ إبحث عن التركيز C_1 لهذا محلول (S_1) :

٢/ أضفت للمحلول (S_1) كمية من السكر كتلتها $m_2=4\text{g}$ فتحصلت على محلول (S_2) .

أ - ماأسم محلول (S_2) ؟

(٠.٥)
.....

ب - إبحث عن التركيز C_2 لهذا محلول (S_2) ؟

(١)
.....

(١.٥)
..... ماذا تستنتج؟

عملاً موفقاً

