

فرض تأليفي عدد 1

تمرين عدد 1: (8 نقاط)

الجزء الأول

أكمل الفراغات بما يُناسب في الجمل التالية:

1 (1) الكتلة الحجمية لجسم مُتجانس هي حاصل قسمة الجسم على حجمه.

1 (2) الوحدة العالمية للكتلة الحجمية هي

1 (3) يغير الماء جسم صلب متجانس إذا كانت الكتلة الحجمية للجسم من الكتلة الحجمية للماء.

1 (4) تتغير الكتلة الحجمية للماء بعد تجمده نتيجة لثبوت الكتلة و تغير

الجزء الثاني

أراد فريق من التلاميذ قياس حجم متوازي مستطيلات بواسطة مخبر مدرج و الماء. لكنهم لاحظوا أن المكعب يطفو على سطح الماء، فاقترح أحدهم أن يسكبوا سائلا آخر داخل المخبر عوضا عن الماء. كتلة متوازي المستطيلات: $m = 14 \text{ g}$ و طول أضلاعه: $a = 2 \text{ cm}$ و $b = 2 \text{ cm}$ و $c = 4 \text{ cm}$.

(1) احسب حجم متوازي المستطيلات: $(V = a \times b \times c)$.

0.5

(2) احسب الكتلة الحجمية لمتوازي المستطيلات.

1

(3) إذا علمت أن الكتلة الحجمية للماء $\rho = 1000 \text{ kgm}^{-3}$. بين لماذا يطفو متوازي المستطيلات على سطح الماء.

1

(4) إذا ملء أحد التلاميذ المخبر المدرج (سعته 100 mL) بكمية من الكحول. حجم الكحول $V_1 = 44 \text{ mL}$. بين لماذا تتمكن من قراءة حجم متوازي المستطيلات؟ (علما إن الكتلة الحجمية للكحول تساوي $\rho = 820 \text{ Kg m}^{-3}$).

0.5



في دارك... إتهن على قرابت إصغارك

5) حدد الحجم V_2 بعد وضع متوازي المستطيلات داخل المخبار .

1
تمرين عدد 2: (8 نقاط)
الجزء الأول

في كأس إختبار نقوم بمزج 40g سكر في 200 mL من الماء النقي .
نقوم بتحريك الخليط فينحل كل الملح في الماء و نحصل على محلول (S_1) .

0.5
0.5
0.5
تسمى العملية التي أدت للحصول على هذا المزيج :

1
1
1
تركيز المحلول : $C =$
m : هي كتلة و وحدتها
V : هو حجم و وحدته
وحدة التركيز :

0.5
الجزء الثاني
1) قمنا بإعداد 4 محاليل مائية لمحلول السكر (أنظر الجدول أسفله) .أكمل الفراغات بالجدول.

المحلول	المحلول 1	المحلول 2	المحلول 3	المحلول 4
الكتلة (g)	15	45	80	200
الحجم (mL)	100	150	200	250
تركيز المحلول (gL^{-1})	$C_1 =$	$C_2 =$	$C_3 =$	$C_4 =$

2) نمزج في كأس إختبار المحلول 1 و المحلول 2 . أحسب تركيز هذا المزيج .

1
.....



في دارك... إتهنن على قرابت إصغارك



تمرين عدد3: (4نقاط)

1) أسكب في كأس إختبار ، يحوي حجم V_1 ماء نقيّ، كتلة $m_1=35g$ ملح ليكون تركيزه $C_1 = 175 gL^{-1}$.
أحسب حجم الماء النقيّ للمحلول S_1 .

1

2) أحسب كتلة الملح التي يجب إضافتها للمحلول كي يصير مُشبعًا. إنحلالية الملح $s=360gL^{-1}$.

1

3) أسكب في كأس إختبار رقم2 الكتلة $m=72g$ من الملح . إحسب حجم الماء النقيّ الذي أحتاجه للحصول على محلول مشبع للماء المالح S_2 .

1

4) أقوم بمزج المحاليل S_1 و S_2 . إستنتج تركيز هذا المزيج .

1