

فرض مراقبة 1



العدد

تمرين 1 عدد: (10 نقاط)

(1) أشطب العبارة الخاطئة في الجمل التالية :

- لنقارن بين الأجسام نعتد (~~الكتلة~~ / الكتلة الحجمية / ~~الحجم~~)

- يمكن للأجسام أن تتساوى في (~~الكتلة الحجمية~~ / الكتلة)

- نرسم للكتلة الحجمية بالحرف اللاتيني (~~ρ~~ / ρ)

- صيغة الكتلة الحجمية (~~m/v~~; m/v; ~~v/m~~)

- وحدة قياس الكتلة الحجمية هي (~~g.cm⁻³~~ / ~~g.cm⁻²~~)

(2)

بحوزة تلاميذ السنة الثامنة ثلاث قطع من النحاس قاموا بقياس كتلتها و أحجامها و دونوا نتائجهم في الجدول التالي :

القطعة (1)	القطعة (2)	القطعة (3)	
89	133.5	70	الكتلة (g)
10	15	8	الحجم (cm ³)

1- أحسب الكتلة الحجمية لكل قطعة.

القطعة (1)	القطعة (2)	القطعة (3)	
$\frac{89}{10} = 8,9$	$\frac{133,5}{15} = 8,9$	$\frac{70}{8} = 8,75$	الكتلة الحجمية (g.cm ⁻³)
8900	8900	8750	الكتلة الحجمية (kg.m ⁻³)

2- حدد التلميذ الذي أخطأ أثناء القيام بالتجربة مغللا جوابك :

التلميذ الذي قام بالتجربة الثالثة هو الذي أخطأ لأن الفلز الثلاثة مكونة من نفس المادة

و هي النحاس إذن هي المتوقعة أن تكون الأكتلة الحجمية للفلز الثلاثة متساوية -

3- حدد ماذا يحدث لقطعة النحاس إثر غمسها في الماء مغللا جوابك (1ن)

عند غمس قطعة النحاس في الماء ، هذه الأخيرة ستغرق لأن

الكتلة الحجمية للنحاس تفوق الكتلة الحجمية للماء $\rho_{النحاس} = 8,9 > \rho_{الماء} = 1 \text{ g.cm}^{-3}$



في دارك... إمتحن علمي قرابت إصغارك

تمرين عدد: (10 نقاط)

- 4- سكب أحمد ثلاث سوائل في أنيوب اختبار ثم غمس قطعة من الحديد كتلتها الحجمية 7900 kg.m^{-3} فطفت على سطح السائل الأول لكنها انغمرت في كل من السائل الثاني و الثالث
أ- بالاعتماد على الجدول التالي تعرف على نوع كل سائل إذا علمت أن السائل رقم (2) يطفو فوق السائل رقم (3)

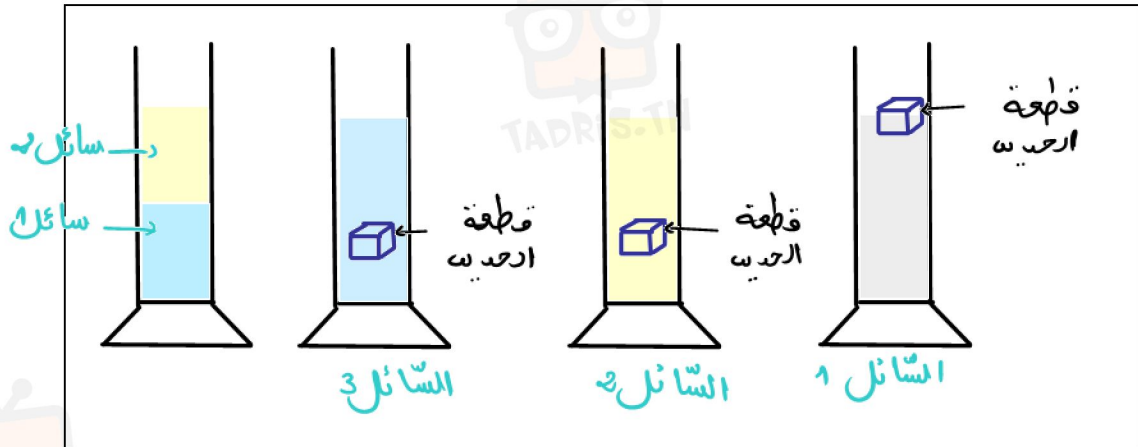
المادة	الماء	الزيت	الزئبق
الكتلة الحجمية (kg.m^{-3})	1000	920	13600

3

- السائل رقم (1) هو : ...الزئبق
- السائل رقم (2) هو : ...الزيت
- السائل رقم (3) هو : ...الماء

ب- قدم رسما توضيحيا لهذه التجربة :

2



- 5- مزج هؤلاء التلاميذ 25g من مسحوق نترات البوتاسيوم في 100mL من الماء النقي فتحصل على محلول
أ- أكمل تعبير الجدول التالي : (1.5ن)

2

المحل	المنحل	اسم المحلول
الماء	نترات البوتاسيوم	محلول مائي لنترات بوتاسيوم

ب- أحسب تركيز هذا المحلول بحساب g.mL^{-1} ثم بحساب g.L^{-1}

2

$$C = \frac{m}{V} = \frac{25}{100} = 0,25 \text{ g.mL}^{-1} ; C = \frac{25}{0,1} = 250 \text{ g.L}^{-1}$$

ج- اقترح طريقة للترفيف في قيمة التركيز

1

الترفيف في قيمة التركيز يجب أن نضيف كمية إضافية من مسحوق نترات البوتاسيوم للمزج



في دارك... إتهن على قرابتة إصغارك