

الوضعية الجزئية الأولى

من اجل الاحتفال بعيد ميلاد قررت الأم اشتراء ما تحتاجه للتحضير لحفلة العيد ميلاد (1kg من الفرينة - 1L من ماء الزهر - عطر - بخاخ (ملطف الجو) - عصير - شموع)

1) ماذا تعني الدلالات Kg و L

2) في جدول حدد الحالة الفيزيائية لكل مكون

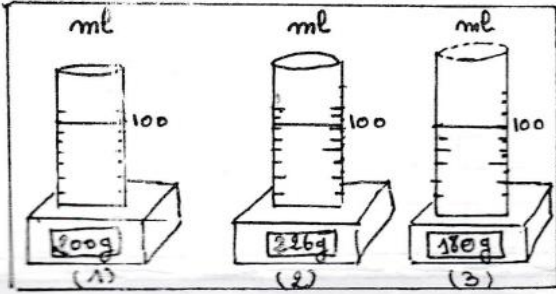
3) ماهي خصائص كل حالة ثم مثل كل من الحالات السابقة بالنموذج الحبيبي

في نهاية الاحتفال عانقت الأم ابنتها فأحست بارتفاع درجة حرارة , فأحضرت جهاز لتعين درجة حرارة ابنتها

4) ما هو الجهاز المستعمل لذلك , و ماهي وحدة قياسه ؟

الوضعية الجزئية الثانية

اجري يوسف التجارب الموضحة في السند 1 أسفله



الماء 1	الجليسرين 2	الزيت 3	المائل
			الحجم cm^3
			الكتلة g
			الكتلة الحجمية g/cm^3

1) بالاعتماد على السند اكمل الجدول

2) انفرغ محتوى السوائل الثلاثة في البيشر الكبير ومن خلال النتائج المحصل عليه

رتب هذه السوائل الثلاثة ترتيبا مناسبيا مع ذكر التعليل

الوضعية الإدماجية

اشترت سارة قارور من زيت الزيتون من احد المتاجر المجاورة , فأرادت ان تتأكد ان هذا الزيت غير مغشوش وذلك بتوظيف مجموعة الموارد التي درستها خلال ميدان المادة و تحويلاتها فقامت بما هو موضح في السند , اعتمادا على السندات اجب عن التالي

1) ماهي وظيفة كل من العنصر 1 و العنصر 2

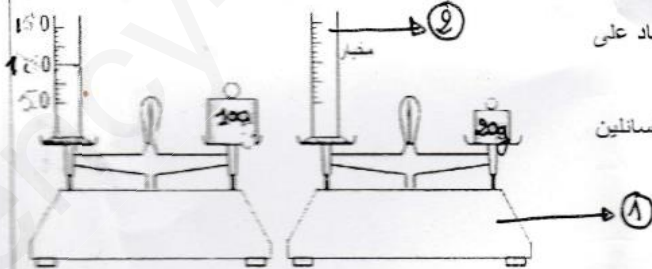
2) احسب الكتلة الحجمية للزيت

3) احسب الكتلة الحجمية للزيت هل الزيت مغشوش ام لا و ذلك باعتماد على

السند الثاني

في غفلة منها قام اخو سارة بمزج الزيت مع الماء فلاحظت ان احد السائلين يطفو

4) حدد أي من السائلين الذي يطفو



السند الأول

الماء	زيت الزيتون	الزيت	المادة
$1 g/cm^3$	$0.92 g/cm^3$	$0.8 g/cm^3$	الكتلة الحجمية

السند الثاني

بالوقوف

وزارة التربية الوطنية

المؤسسة: مصطفى عاشوري
التلميذ (ة): سوسنة أميرة يا سحر
المادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا
استاذ (ة) المادة: شرف عبد الحكيم
الرقم: لا يوجد رقم
اختبار الثلاثي: الثاني
القسم: 1
التاريخ: 14/13/2019
ممتازة جدًا
أعضاء التلميذة:

العلامة النهائية: 20
ورقة الإجابة: الرقم:

تعني الدلالة 1 kg كتلة الزئبقية كتلة الفريضة.
تعني الدلالة 1 l حجم ماء الزهر. حجم ماء الزهر.
الفريضة صلبة غير متماسكة.
ماء الزهر سائل.
عطر يحتاج غازية.
عصير سائل.
شعير طلبة.
خصائص المادة الصلبة: متماسكة ببعضها، تملك باليد، لا تقبل الانصاف.
ولا الانسداد.



النموذج العيبي للمادة الصلبة
خصائص المادة السائلة: جيبية، متناظرة، تأخذ شكل الإناء الذي
توضع فيه، قابلة للانصاف، لا تملك.
النموذج العيبي للمادة السائلة

خصائص المادة الغازية: قابلة للانصاف، سريعة الانتشار، لا ترى.
النموذج العيبي للمادة الغازية

الجهان المستعمل لذلك هو: المترار
وحدة القياس: الدرجة المئوية °C

العلامات الجزئية
السؤال 1: 6
السؤال 2: 6
السؤال 3: 8
السؤال 4:
السؤال 5:



حل الوضعية 2:

$$V = V_2 - V_1$$

$$180 - 100 = 80 \text{ g}$$

$$226 - 100 = 126 \text{ g}$$

$$200 - 100 = 100 \text{ g}$$

الماء	الجلسرين	الزيت	الماء
الكتلة	100 cm ³	100 cm ³	100 cm ³
الكتلة	100 g	126 g	80 g
الكثافة	1 g/cm ³	1,26 g/cm ³	0,8 g/cm ³

$$\rho = \frac{m}{V} = \text{g/cm}^3$$

ملاحظة: المواد التي كثافتها ارجحية أمعز من الواحد تظهر في
الأكبر من الواحد تغوص. « $\rho > 1$ » الكثافة ارجحية للماء هي

الزيت	0,8 g/cm ³
الماء	1 g/cm ³
الجلسرين	1,26 g/cm ³

الزيت لا يطغف لأن كثافته ارجحية أمعز من الواحد
الماء الثاني لأن كثافته ارجحية تساوي 1
الجلسرين الآخر لأن كثافته ارجحية أكبر من الواحد

على الوصفة الإدمانية:

وظيفة العنصر 1: قياس الكتلة

وظيفة العنصر 2: قياس الحجم

حجم الزيت 100g

كتلة الزيت 80g

$$100 - 20 = 80 \text{ g}$$

$$\rho = \frac{M}{V} \left[\frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \right]$$

الغوص العبد

$$\frac{80}{100} = 0,8 \text{ g/cm}^3$$

الكتلة البقية للزيت 0,8g/cm³

الزيت هفتوش لأن في السند الثاني الكتلة البقية للزيت 0,8g/cm³ الزيتوني 0,92g/cm³
الساكن الذي يحفظ هو الزيت