

امتحان الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

التمرين الاول (6 ن)

1. صنف المواد التالية حسب الجدول: عصير، قطعة الزبدة، هواء، خاتم من الفضة، قطعة خشب، الماء، غاز الأكسجين.

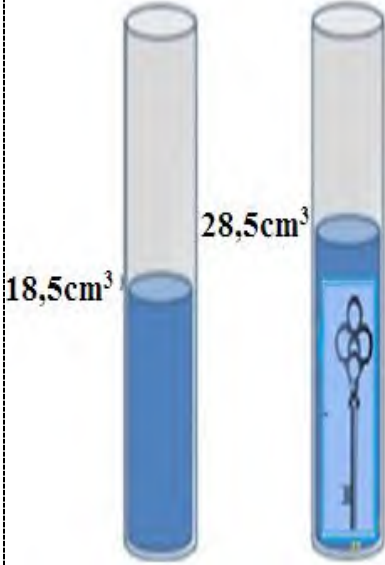
الحالة الصلبة	الحالة السائلة	الحالة الغازية
.....
.....

2. أكمل مايلي:

المواد الصلبة شكلها بينما المواد السائلة والغازية
 التكتاف الجاف هو تحول المادة من الحالة إلى الحالة
 تكون حبيبات المادة الغازية هذا مايجعل الغازات سريعة الانتشار
 المواد الغازية قابلة بينما المواد الصلبة غير قابلة

التمرين الثاني

لقياس حجم وكتلة مفتاح ومعرفة مادة صنعه قمنا بالتجارب الموضحة في الوثيقتين 1 و2:



الوثيقة 1



الوثيقة 2

1. كيف نسمى الطريقة الموضحة في الوثيقة 1 لتعيين الحجم؟

2. عين حجم الماء في المخبار قبل وضع المفتاح V1؟

3. عين حجم الماء في المخبار بعد وضع المفتاح V2؟

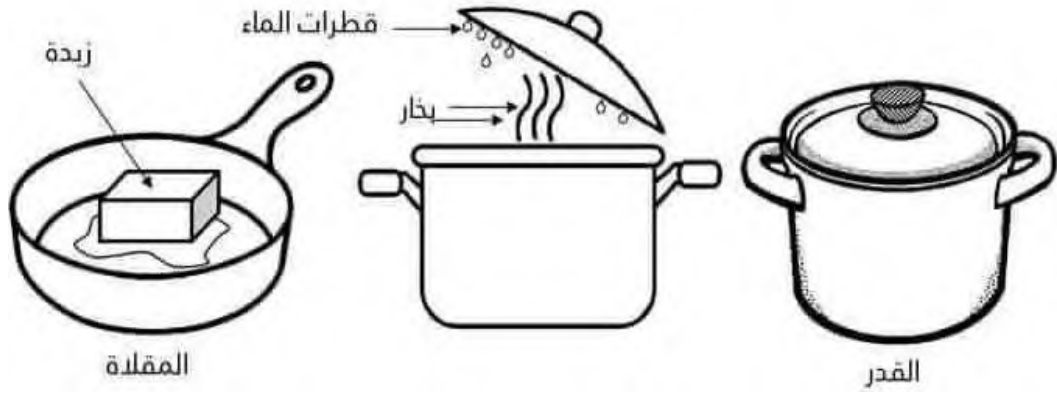
4. احسب حجم المفتاح V ب: cm^3 ثم ب: mm^3 ؟

5. ماهي مادة صنع المفتاح؟ علل؟

يعطى : $2,7 g/cm^3 = \rho_{\text{الالمنيوم}}$ و $10,5 g/cm^3 = \rho_{\text{الفضة}}$

الوضعية الإدماجية

بعد عودة كريمة من المدرسة وجدت أمها في المطبخ تحضر الغداء وقدر الطعام فوق النار فرفعت كريمة غطاء القدر فتصاعد بخار وشاهدت قطرات من الماء على غطائه، بعد مدة وضعت الأم قطعة من الزبدة في مقلاة فوق النار من اجل تحضير الحلوى (الوثيقة 3)



1. اذكر التحولات الفيزيائية التي رأتها كريمة؟

.....

2. ماهو العامل المؤثر في هذه التحولات؟

.....

3. اذا علمت ان كتلة الزبدة قبل وضعها فوق النار هو 150g برأيك كم تصبح كتلتها بعد تحولها؟

.....

4. أكمل المخطط التالي برسم النموذج الجزيئي لكل حالة ومبيناً نوع التحول في كل حالة؟

