

$$\rho = \frac{m}{V}$$

نعبر عن الكثافة الحجمية بالعلاقة التالية :
وحدة الكثافة الحجمية هي g/cm^3 أو g/ml

2. إنحفاظ الكثافة وعدم إنحفاظ الحجم

1.2. إنحفاظ الكثافة أثناء تحول كيميائي

أ. تجربة

نقوم بقياس كتلة قطع جليد ثم بعد نعيده قياس الكثافة عند إنصهار الجليد



ب. ملاحظة

نلاحظ أن كتلة الجليد لم تتغير بعد إنصهار الجليد

ت. استنتاج

نستنتج أن الكثافة لا تتغير أثناء التحول الفيزيائي ونقول : تحفظ الكثافة أثناء التحول الفيزيائي

2.2. عدم إنحفاظ الحجم أثناء تحول فيزيائي

أ. تجربة

ندخل قينة زجاجية مملوئة بالماء إلى مجلاة الثلاجة

ب. ملاحظة

بعد مرور الوقت تنكسر القنية بسبب زيادة حجم الجليد

ت. استنتاج

نستنتج أن الحجم يتغير أثناء التحول الفيزيائي ونقول : لا يتحفظ الحجم أثناء التحول الفيزيائي

ملحوظة :

تغير الكثافة الحجمية أثناء التحول الفيزيائي ونقول لا تحفظ الكثافة الحجمية أثناء التحول الفيزيائي

المدة الزمنية : ساعتان

رقم الدرس: 05

الجزء: المادة

الكتلة الحجمية La masse volumique

تمهيد:

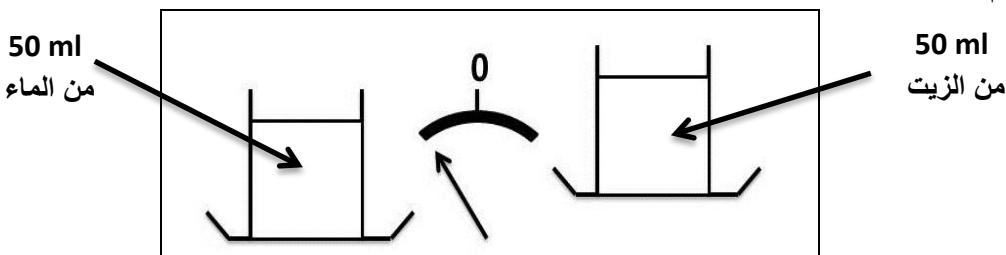
في القطب الشمالي نلاحظ أن الجبال الجليدية تطفو فوق سطح الماء.

لماذا يطفو الجليد فوق الماء؟

1. مفهوم الكثافة الحجمية

أ. تجربة 1

نقوم بقياس كتلة حجمين متساوين من سائلين مختلفين (الماء والزيت)



ب. ملاحظة واستنتاج

❖ نلاحظ أن كتلة 50ml من الماء أقل من كتلة 50ml من الزيت

❖ الأجسام المختلفة التي لها نفس الحجم ليست لها نفس الكثافة

ت. تجربة 2

نقوم بقياس كتلتين حجوم مختلفتين لنفس المادة (الماء)، ثم نملأ الجدول التالي:

كتلة الماء ب	150g	100g	50g	g
حجم الماء ب	150ml	100ml	50ml	ml
النسبة	1	1	1	g/ml ب m/v

ث. ملاحظة

لا تغير النسبة m/v بنفس المادة

خلاصة :

تسمى النسبة m/v بالكتلة الحجمية ونرمز لها ب ρ