أسئلة المحتوى وإجاباتها

✓ أتحقق صفحة (101):

ما المقصود بعملية الذوبان؟

الذوبان: انتشار جسيمات المذاب بانتظام بين جزيئات المذيب.

✓ أتحقق صفحة (104):

أذيب (30) من ملح الطعام في كميّة كافية من الماء فتكوّن محلول تركيزه (0.3 g/ml)، أحسب حجم المحلول بوحدة اللتر؟

المعطيات : m= 30g ، C= 0.3g\ml

المطلوب: حجم المحلول بوحدة اللتر.

الحل : $C = \frac{m}{V}$

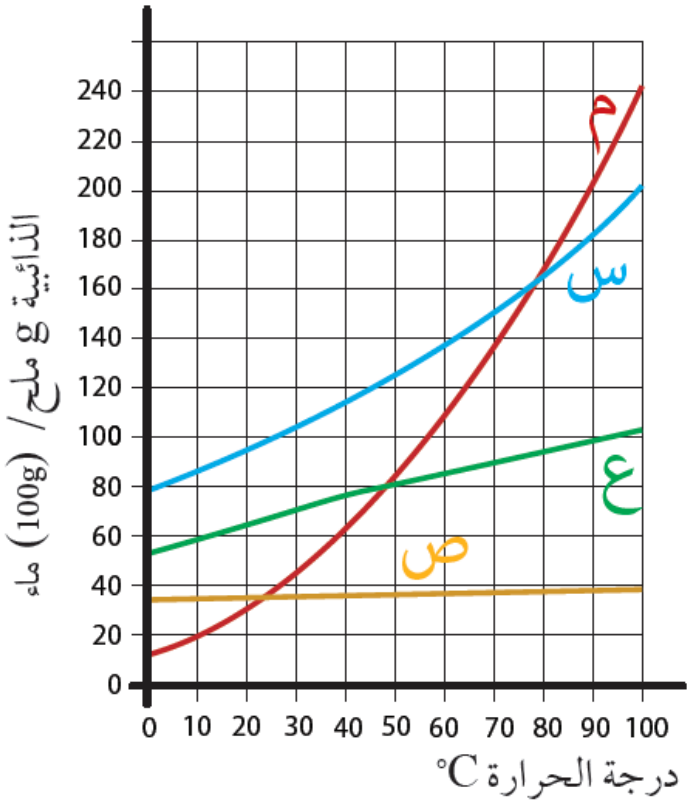
$0.3 = \frac{30}{V}$

$V = \frac{100}{1000}$ للتحويل إلى لتر نقسم V= 100ml

V= 0.1L

أتأمل الشكل صفحة (106):

أي الأملاح له أعلى ذائبية عند درجة حرارة 75 ^{0}C ؟



الملح (س) له أعلى ذائبية.

✔ أتحقق صفحة (107):

أقارن بين تأثير ارتفاع درجة الحرارة في ذائبية المواد الصلبة وذائبية الغازات في الماء.

عند ارتفاع درجة الحرارة تزداد ذائبية معظم المواد الصلبة في الماء، وتقل ذائبية المواد الغازية فيه.

✔ أتحقق صفحة (109):

ما الفرق بين التبخير والتقطير؟

التبخير: يُفصل الملح عن الماء ولا نحتفظ بالماء.

التقطير: يُفصل الملح عن الماء ونحتفظ بكلّ منهما.