

## أسئلة المحتوى وإجاباتها

✓ أتتحق صفحة (101):

ما المقصود بعملية الذوبان؟

الذوبان: انتشار جسيمات المذاب بانتظام بين جزيئات المذيب.

✓ أتتحق صفحة (104):

gأذيب (30) من ملح الطعام في كمية 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.

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

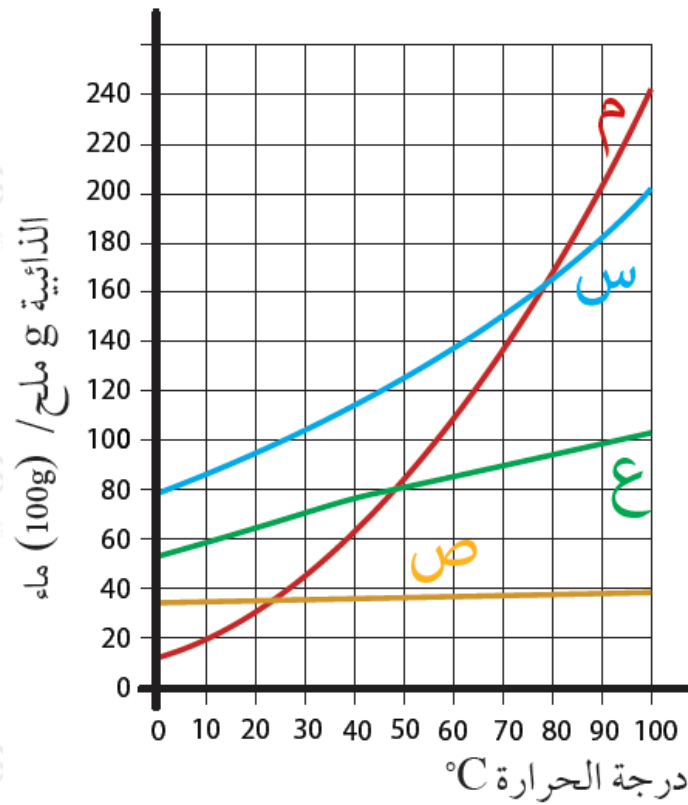
$$0.3 = \frac{30}{V}$$

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

$$V = 0.1L$$

أتأمل الشكل صفحة (106):

C أي الأملاح له أعلى ذائبية عند درجة حرارة 75 °؟



المح (س) له أعلى ذائبية.

✓ أتتحقق 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.

✓ أتتحقق صفحة (109):

ما الفرق بين التبخير والتقطير؟

التبخير: يُفصل الملح عن الماء ولا نحتفظ بالماء.

التقطير: يُفصل الملح عن الماء ونحتفظ بكل منهما.