

## أسئلة مراجعة الدرس الثاني

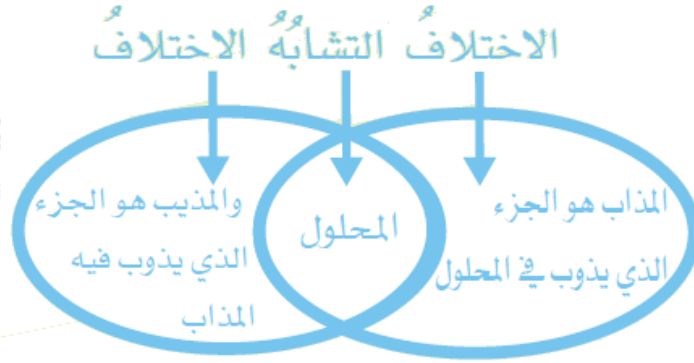
أفكر وأتحدث وأكتب

**السؤال الأول:**

المفردات. المخلوط الذي يتكوّن من فلزٍ أو أكثر ومواد صلبة أخرى يُسمّى **سبيكة**.

**السؤال الثاني:**

أقارن. كيف يختلف المذاب عن المذيب؟



**السؤال الثالث:**

التفكير الناقد. كيف أستخدم درجة الغليان ودرجة الذائبية بوصفهما خاصيتين لمادة ما لفصلها عن مخلوط؟

يمكننا من خلال معرفة درجات الغليان فصل مادة ما عن مخلوط توجد فيه بالتقطير. يستعمل المذيب من خلال معرفة خصائص الذائبية، لإذابة مادة دون غيرها. مثال ذلك نستعمل الماء لفصل مخلوط من الملح والرمل، فيذوب الملح ولا يذوب الرمل.

**السؤال الرابع:**

أختار الإجابة الصحيحة. أيّ مما يأتي غالباً ما يبطل عملية الذوبان؟

أ- استخدام قطع كبيرة من المذاب.

ب- تحريك المذاب.

ج- استخدام قطع صغيرة من المذاب.

د- استخدام كمية قليلة من المذاب.

### السؤال الخامس:

أختار الإجابة الصحيحة. ما نوع المخلوط المكوّن من الملح والماء؟

أ- مخلوط غير متجانس.

ب- مخلوط متجانس.

ج- سبيكة.

د- مادة غروية.

### السؤال السادس:

السؤال الأساسي. كيف تتكون المخاليط؟ وكيف تفصل مكوناتها؟

تتكون المخاليط عند خلط مادتين مختلفتين أو أكثر، مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.

تفصل مكونات المخاليط بطرق فيزيائية، مثل المغناطيسية، والفصل بالغربال، والطفو، والترشيح، والتبخير، والترشيح.

### العلوم والكتابة

الكتابة التفسيرية: فصل المخاليط

أكتب فقرة أشرح فيها كل خطوة من الخطوات التي أقترح استخدامها لكي أفصل مخلوطاً من برادة الحديد والكبريت وكرات زجاجية.

أستعمل المغناطيس لفصل برادة الحديد، وأستعمل النخل لفصل الكرات الزجاجية.