

## أسئلة المحتوى وإجاباتها

### المركبات الكيميائية

نشاط صفحة (80):

العنصر والمركب

3- ألاحظ لون الشريط، وأسجل ملاحظاتي.

لونه فضي لامع.

5- أتفحص المادة الناتجة. ماذا ألاحظ؟

يشتعل الشريط مع وميض شديد.

6- أصف المادة الناتجة عن إشعال الشريط.

إجابة محتملة: مسحوق أبيض.

7- أقارن بين شريط المغنيسيوم والمادة الناتجة.

إجابة محتملة: قبل الحرق شريط لونه فضي، بعد الحرق مادة لونها أبيض.

8- أتنبأ: هل المادة الناتجة مركب أم عنصر؟

إجابة محتملة: مركب.

9- أستنتج: هل تتشابه خواص المادة الناتجة، مع خواص المواد المتفاعلة؟

إجابة محتملة: لا تتشابه؛ فالأكسجين غاز عديم اللون والرائحة، والمغنيسيوم مادة

صلبة لونها فضي، أما أكسيد المغنيسيوم فهو مسحوق أبيض.

✓ أتتحقق صفحة (80):

كيف يختلف ملح الطعام عن عنصر الصوديوم؟

عنصر الصوديوم مادة صلبة بيضاء ينفجر عند وضعه في الماء، أمّا مركب الملح فهو مادة بيضاء صلبة يذوب في الماء، ويوضع على الطعام وهو ضروري لجسم الإنسان.