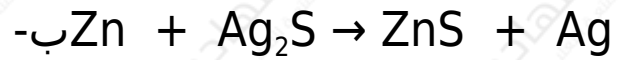
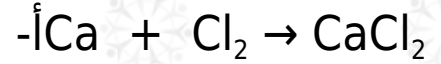


اختبر نفسك

السؤال الأول:

حدد. ما إذا كانت المعادلات الكيميائية التالية موزونة أم لا، ولماذا؟



السؤال الثاني:

صف. الدلائل التي تدل على أن تفاعلاً كيميائياً قد حدث.

السؤال الثالث:

التفكير الناقد. يكون الرماد الذي تخلفه حرائق الغابات أقل كتلة، ويشغل حيزاً أصغر مقارنة بالأشجار والنباتات قبل احتراقها، فكيف يمكن تفسير ذلك وفق قانون حفظ الكتلة؟

السؤال الرابع:

احسب. معادلة تحلل أكسيد الفضة هي:



احسب عدد جزيئات الأكسجين المتحررة إذا تحلل 1 جم من أكسيد الفضة، علماً بأن هناك $2,6 \times 10^{21}$ جزيء في 1 جم من أكسيد الفضة.