

## إجابات أسئلة الفصل

### السؤال الأول:

المفاهيم:

**ظاهرة التآصل:** ظاهرة توجد فيها العناصر في أكثر من شكل؛ نتيجة اختلاف البناء الداخلي يؤدي إلى اختلاف خصائصها الفيزيائية، وتشابهاً في الخصائص الكيميائية.

**الجير المطفأ:** هـول محلول الشيد الذي ينتج من تفاعل أكسيد الكالسيوم مع الماء لإنتاج هيدروكسيد الكالسيوم.

### السؤال الثاني:

فسر:

1. تدخل كربونات الكالسيوم في تركيب مضادات الحموضة:

يتفاعل محلول كربونات الكالسيوم مع الحموض؛ لذلك يخفف من تأثير حمض المعدة عند زيادته التي تسبب الحرقة (حموضة المعدة).

2. يُعد السيليكون أساساً في الثورة التقنية والمعلوماتية:

لامتلاكه خاصية كهربية مميزة (عازل عند درجة حرارة منخفضة، وموصل عند درجات حرارة مرتفعة)، تمكنه من وصل الدوائر الإلكترونية في الثنائيات (الدايودات)، والترانزستورات الموجودة في الرقاقات الحاسوبية.

3. يقوم الدجاج بالتقاط الحصى الصغيرة، وبلعها:

يدخل في تركيب الحصى الصغيرة مادة كربونات الكالسيوم التي تُعدُّ مادة مهمة في تكوين قشرة البيض.

4. يُنصح بوضع أكياس من كلوريد الكالسيوم في خزائن الملابس:

تُعدُّ مادة كلوريد الكالسيوم مادة مجففة، ولها القدرة على امتصاص الرطوبة، وبالتالي منع تكوّن العفن.