

## اختبر نفسك

### السؤال الأول:

حدد. استخدم الجدول الدوري لتحديد إذا كان عنصر الليثيوم والفلور يكونان أيونات سالبة أو موجبة، واكتب الصيغة الناتجة عن اتحادهما.

### السؤال الثاني:

قارن. بين الروابط القطبية والروابط غير القطبية.

### السؤال الثالث:

فسّر. كيف يمكن معرفة نسبة العناصر الداخلة في المركب من خلال الصيغة الكيميائية؟

### السؤال الرابع:

التفكير الناقد. للسليكون أربعة إلكترونات في مجال الطاقة الخارجي، فما الرابطة التي يكونها السليكون مع العناصر الأخرى؟ وضح ذلك.

### السؤال الخامس:

توقع. ما أنواع الروابط التي تنشأ بين كل زوجين من الذرات التالية: (الكربون والأكسجين)، (البوتاسيوم والبروم)، (الفلور والفلور).