

## إجابات اختبار نفسك

### السؤال الأول:

حدد. يكون الليثيوم أيوناً موجباً ( $\text{Li}^+$ )، والفلور أيوناً سالباً ( $\text{F}^-$ )، والمركب الناتج من اتحادهما هو ( $\text{LiF}$ ).

### السؤال الثاني:

قارن. في الرابطة غير القطبية يتم التشارك بالإلكترونات بالتساوي، بينما في الرابطة القطبية لا يحدث ذلك.

### السؤال الثالث:

فسّر. يمكن معرفة نسبة العناصر الداخلة في المركب من خلال الرقم السفلي الذي يكتب بعد الرمز، والذي يحدد عدد ذرات كل عنصر.

### السؤال الرابع:

التفكير الناقد. يكون السليكون رابطة تساهمية؛ يتطلب اكتساب أو فقد أربعة إلكترونات لتكوين أيونات طاقة كبيرة، لذلك فالإلكترونات تتشارك في رابطة تساهمية.

### السؤال الخامس:

توقع. أنواع الروابط التي تنشأ بين كل زوجين من الذرات التالية:

• (الكربون والأكسجين): تساهمية.

- (البوتاسيوم والبروم): أيونية.
- (الفلور والفلور) : تساهمية.