

إجابات اختبار نفسك

السؤال الأول:

حدد. يكوّن الليثيوم أيوناً موجباً (Li^+)، والفلور أيوناً سالباً (F^-)، والمركب الناتج من اتحادهما هو (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 يُكتب بعد الرمز، والذي يحدد عدد ذرات كل عنصر.

السؤال الرابع:

التفكير الناقد. يكوّن 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.