

## משימה דיאגנוסטית: אינטראקציות

1. החומר ברומ  $\text{Br}_{2(l)}$ , הוא נוזל בטמפרטורת החדר ואילו החומר מימן פלואורי,  $\text{HF}_{(g)}$  הוא גז באותם תנאים. מהם ההיגדים שמסבירים בצורה מלאה עובדה זו?
- א. בין שני אטומי הברום הקשר הקוולנטי חזק יותר מהקשר הקוולנטי בין אטום המימן לאטום הפלואור ולכן קשה יותר לפרק את מולקולות הברום.
- ב. קשרי המימן בין מולקולות המימן פלואורי חזקים יותר מאינטראקציות ואן דר ואלס בין מולקולות הברום.
- ג. ענן האלקטרונים של מולקולת ברום גדול בהרבה מענן האלקטרונים של מולקולת מימן פלואורי.
- ד. קשרי המימן ואינטראקציות ואן דר ואלס הנוצרים בין מולקולות המימן פלואורי חלשים מאינטראקציות ואן דר ואלס בין מולקולות הברום.

2. נמק מדוע לא בחרת בהיגדים האחרים.

---

---

---

---

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קל						היה לי קשה

**עבודה נעימה!**