

## משימה דיאגנוסטית: מבנה וקישור - טמפרטורת היתוך

1.  $\text{SiO}_2(\text{s})$  הוא חומר אטומרי.  $\text{CO}_2(\text{g})$  הוא חומר מולקולרי. טמפרטורת ההיתוך של  $\text{SiO}_2(\text{s})$  גבוהה מזו של  $\text{CO}_2(\text{s})$ . הסיבה לכך היא: השלם את הטבלה:

נמק	נכון / לא נכון	הסיבה לכך שטמפרטורת ההיתוך של $\text{SiO}_2(\text{s})$ גבוהה מזו של $\text{CO}_2(\text{s})$ היא:
		א. $\text{CO}_2$ הוא גז ו- $\text{SiO}_2$ הוא מוצק בטמפרטורת החדר.
		ב. ל- $\text{SiO}_2(\text{s})$ גודל ענן אלקטרוני גדול מל- $\text{CO}_2(\text{s})$ .
		ג. ב- $\text{SiO}_2(\text{s})$ קיימים קשרים קוולנטיים וב- $\text{CO}_2(\text{s})$ אינטראקציות ואן דר ואלס.
		ד. קשר $\text{Si}=\text{O}$ חזק מהקשר $\text{C}=\text{O}$ .
		ה. הקשרים הקוולנטיים והבינומולקולריים ב- $\text{SiO}_2(\text{s})$ חזקים מקשרים אלה ב- $\text{CO}_2(\text{s})$ .

2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

**עבודה נעימה!**