

משימה דיאגנוסטית: מה מתרחש בתגובה כימית?

1. נתונה התגובה הכימית הבאה: $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2HCl_{(g)}$. התגובה מתרחשת עד תום. מהן הקביעות הנכונות (אחת או יותר) לגבי המתרחש בתגובה?
- א. בתגובה יש רק שבירה של קשרים במולקולות המגיבים.
- ב. בתגובה יש רק יצירה של קשרים ליצירת התוצר מימן כלורי.
- ג. בתגובה קשרים נשברים במגיבים וגם קשרים חדשים נוצרים בתוצרים.
- ד. בתגובה אין ניתוק ויצירה של קשרים מכיוון שהחומרים במצב גזי.
- ה. בתום התגובה יש בכלי $HCl_{(g)}$, $Cl_{2(g)}$, $H_{2(g)}$.

2. הסבר מדוע פסלת את ההיגדים האחרים.

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!