

משימה דיאגנוסטית: מה מתרחש בתגובה כימית?

1. נתונה התגובה הכימית הבאה: $\text{H}_{2(g)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2\text{HCl}_{(g)}$. 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. התגובה אינה כוללת ניתוק ויצירה של קשרים מכיוון שהחומרים במצב גזי.

ה. בתום התגובה יש בכלי $\text{HCl}_{(g)}$, $\text{Cl}_{2(g)}$, $\text{H}_{2(g)}$.

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!