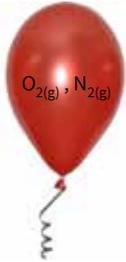


משימה דיאגנוסטית: גזים - המודל החלקיקי

1. איתמר חוגג יום הולדת עם חבריו במהלך טיול חוגי סיירות במדבר יהודה. הוא מקבל בלון מלא באוויר (ברובו מלא ב- $N_{2(g)}$ ו- $O_{2(g)}$).



בלילה יורדת הטמפרטורה במדבר. התייחס לסעיפים ו-ו. והקף בעיגול את התשובה הנכונה:

א. מספר המולקולות בבלון החנקן גדל/קטן/לא השתנה.

ב. נפח בלון החנקן גדל/קטן/לא השתנה.

ג. איזה/אילו מהמשפטים הבאים מסבירים את השינוי שעבר גז החנקן, $N_{2(g)}$, בבלון?

בטמפרטורה הנמוכה:

א. המרחק בין האטומים קטן יותר.

ב. המרחק בין המולקולות קטן יותר.

ג. הגודל של המולקולות קטן יותר.

ד. המהירות הממוצעת של המולקולות נמוכה יותר.

2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

| | | | | | | |
|------------|---|---|---|---|---|-----------|
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | |
| היה לי קשה | | | | | | היה לי קל |

עבודה נעימה!