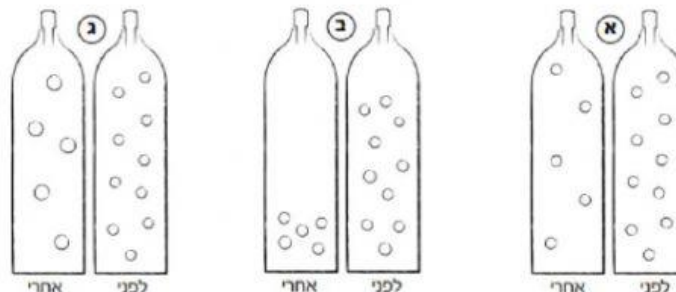


דף חזרה המבנה החלקיקי של הגז והנוזל

1. תלמידים התבקשו לצייר את האוויר במכל גז כפי שהם חושבים שהוא נראה לפני השימוש ולאחריו. התבוננו בציורי התלמידים ובחרו את הציור המתאים לתיאור מבנה האוויר.



2. לפניכם משפטים העוסקים בתהליכי שאיבה ודחיסה של אוויר.

הקיפו בסוף כל משפט האם הוא נכון או לא נכון.

- א. בתהליך שאיבת אוויר מבהקבוק מספר חלקיקי האוויר גדל. נכון / לא נכון
- ב. גודלם של חלקיקי האוויר משתנה לאחר שאיבת אוויר מבהקבוק. נכון / לא נכון
- ג. המרחק בין חלקיקי האוויר שבהקבוק גדל לאחר דחיסת האוויר. נכון / לא נכון
- ד. המרחק בין חלקיקי האוויר גדל לאחר שאיבת האוויר מבהקבוק. נכון / לא נכון
- ה. בתהליך דחיסת אוויר לתוך בהקבוק מספר החלקיקים אינו משתנה. נכון / לא נכון
- ו. בתהליך דחיסת אוויר לתוך בהקבוק גודל החלקיקים אינו משתנה. נכון / לא נכון

3. איזה מהמשפטים הבאים מתאר את אופן תנועת חלקיקי הגז?

- א. החלקיקים נעים בקווים ישרים כלפי מטה בלבד.
- ב. החלקיקים נעים בקווים ישרים לכיוון שמאל בלבד.
- ג. החלקיקים נעים בקווים ישרים כלפי מעלה בלבד.
- ד. החלקיקים נעים בקווים ישרים באופן אקראי לכל הכיוונים.

4. לפניכם שלושה חומרים הנמצאים בטמפרטורת החדר: שמן, חמצן וברזל.

הקיפו את המשפט הנכון מבין המשפטים הבאים:

- א. רק בין חלקיקי החמצן יש ריק.
- ב. חלקיקי השמן, חלקיקי החמצן וחלקיקי הברזל נמצאים בתנועה מתמדת.
- ג. בכל החומרים החלקיקים יוצרים מבנה מסודר.
- ד. בכל החומרים קיימים כוחות משיכה חזקים בין החלקיקים.

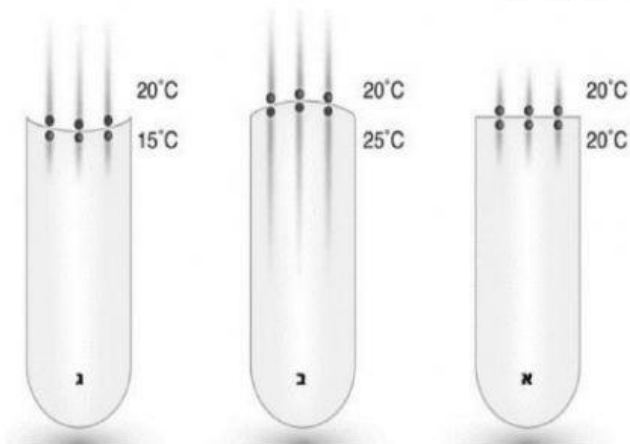
5. לפניהם שלושה איורים המתארים את השינוי בצורתו של קרום סבון

בעקבות חימום וקירור האוויר שבמבחנה. עיינו בהם וענו על סעיפים א עד ג.

א. במצב א': מהירות חלקיקי האוויר בתוך המבחנה גדולה מ / קטנה מ / שווה ל - מהירות חלקיקי האוויר מחוץ למבחנה.

ב. במצב ב': מהירות חלקיקי האוויר בתוך המבחנה גדולה מ / קטנה מ / שווה ל - מהירות חלקיקי האוויר מחוץ למבחנה.

ג. במצב ג': מהירות חלקיקי האוויר בתוך המבחנה גדולה מ / קטנה מ / שווה ל - מהירות חלקיקי האוויר מחוץ למבחנה.



6. הקיפו את המשפט הנכון מבין המשפטים הבאים:

א. אם נגדיל את נפח הגז, לחץ הגז בכלי יקטן.

ב. אם נגדיל את כמות הגז, לחץ הגז בכלי יקטן.

ג. אם נעלה את טמפרטורת הגז בכלי מסוים, לחץ הגז בכלי יקטן.

ד. אם נקטין את נפח הגז, לחץ הגז בכלי יקטן.

7. טל ניפח בלון בעצרת משאבה. אילו מאפייני גז השתנו כתוצאה מכך:

א. טמפרטורה, נפח ולחץ.

ב. נפח, לחץ ומספר החלקיקים.

ג. טמפרטורה, מספר החלקיקים ונפח.

ד. טמפרטורה, מספר החלקיקים ולחץ.

8. נוזלים מפעפעים האחד לתוך השני בקצב איטי יותר מאשר קצב הפעפוע של הגזים.

מהו המשפט המסביר תופעה זו?

א. חלקיקי הגז נעים לכל הכיוונים, ואילו חלקיקי הנוזל נעים רק לכיוון אחד.

ב. הרווחים שבין חלקיקי הנוזל קטנים בהרבה מהרווחים שבין חלקיקי הגז.

ג. חלקיקי הגז קלים יותר מחלקיקי הנוזל.

ד. לחלקיקי הנוזל יש נפח גדול יותר מאשר לחלקיקי הגז.

9. לפניהם שני מקרים:

מקרה א': ניפוח בלון בנשיפה.

מקרה ב': הכנסת בלון לאמבט עם מים חמים.

א. באיזה מקרה מספר חלקיקי האוויר הבלון נשאר ללא שינוי: מקרה א' / מקרה ב'

ב. באיזה מקרה מספר חלקיקי האוויר הבלון גדל? מקרה א' / מקרה ב'