    לוגו של משרד החינוך המזכירות הפדגוגית הפיקוח על הוראת הכימיה

סטויכומטריה - כמה דלק נשרף?

**שם התלמיד: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

בשריפה מלאה של אוקטאן במצב נוזל, C8H18(l) , מתרחש התהליך הבא:

(C8H18(l) + 12.5O2(g) → 8CO2(g) + 9H2O(l

בתהליך התקבלו 800 מ"ל של (CO2(g.   
כל החומרים נמצאים באותם תנאים של לחץ וטמפרטורה.   
התהליך מתרחש בתנאי החדר. נפח מולרי של הגז 25 ליטר/מול.

1. מהי מסת האוקטאן C8H18(l) שנשרפה?
2. 0.176 גרם
3. 100 גרם
4. 0.456 גרם
5. 3.648 גרם
6. פרט את חישוביך.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. לפניך מספר היגדים:
2. נמרוד: חישבתי את מספר המולים של (CO2(g והמסה שלו. היחסים הם 1:8   
    אז חילקתי ב-8 .
3. יעל: חילקתי ב-8 את נפח ה (CO2(g ,כיוון שיחסי נפחים = יחסי מולים, והיחס המולרי בתגובה הוא 1:8. הנפחים נמדדו באותם תנאים.
4. ירדן: חישבתי את מספר מול (CO2(g עשיתי יחסי מולים וכפלתי במסה מולרית   
   של אוקטאן, C8H18(l) .
5. טל: חישבתי את מספר המולים של (CO2(g והוא שווה למספר המולים של אוקטאן, C8H18(l) .
6. איזה מבין ההיגדים הנ"ל הוא הנכון במלואו? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. עבור כל אחד מההיגדים השגויים, נמק מהי התפיסה השגויה?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. ציין כיצד התמודדת עם המשימה

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

עבודה נעימה!