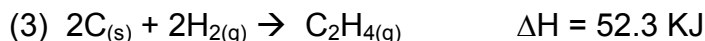
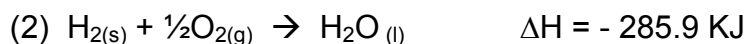
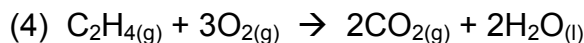


אנרגיה בקצב הכימיה – חוק הס – תרגיל 2



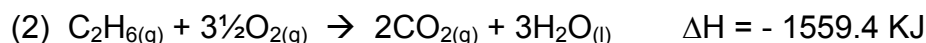
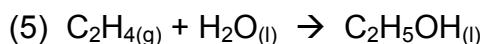
1. חשבו את ΔH עבור התהליך :



כאשר שורפים 1 מול אתאנול $C_2H_5OH_{(l)}$ נפליטים 1366.7 KJ .

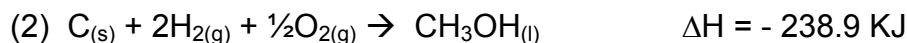
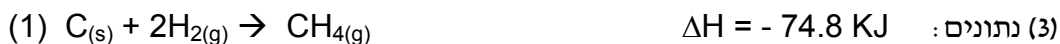
2. רשמו ניסוח עבור תגובת השריפה של אתאנול $C_2H_5OH_{(l)}$.

3. היעזרו בסעיפים הקודמים ובנתונים וחשבו את ΔH עבור התהליך הבא :



1. נסחו את תגובת השריפה של מתאן $CH_{4(g)}$.

2. היעזרו בנתונים וחשבו את ΔH עבור התגובה שניסחתם בסעיף 1 .



2. רשמו ייצוג גרפי עבור תגובה (3) .

3. שורפים 1 מול $CH_{4(g)}$ ו-1 מול $CH_3OH_{(l)}$. באיזה מקרה תיפלט יותר אנרגיה? הסבירו!

(4) 1. נתון : כאשר שורפים 3.9 גרם בנזן $C_6H_{6(l)}$ נפליטים 163.38 JK .

א. רשמו ניסוח עבור תגובת השריפה של בנזן $C_6H_{6(l)}$.

ב. חשבו את ΔH עבור 1 מול בנזן $C_6H_{6(l)}$. פרטו את חישוביכם .

ג. רשמו ייצוג גרפי עבור התגובה . סמנו מגיבים, תוצרים ו- ΔH .

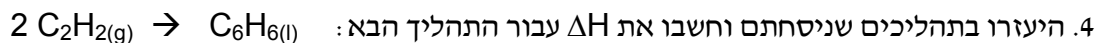
2. נתון : כאשר שורפים 1.3 גרם אצטילן $C_2H_2(g)$ נפליטים 64.98 KJ .

א. רשמו ניסוח עבור תגובת השריפה של אצטילן $C_2H_2(g)$.

ב. חשבו את ΔH עבור 1 מול אצטילן $C_6H_{6(l)}$. פרטו את חישוביכם .

ג. רשמו ייצוג גרפי עבור התגובה . סמנו מגיבים, תוצרים ו- ΔH .

3. באיזה תהליך השינוי באנרגיה הפנימי של החומר גדול יותר? הסבירו .



בניסוי נוסף ביצעו את התהליך בתנאים בהם התוצר C_6H_6 התקבל במצב צבירה גזי .

5. האם השינוי באנתלפיה בתהליך שבוצע בניסוי השני גדולקטן ושווה לשינוי באנתלפיה

שחיבתם בסעיף 4? נמקו .