כימיה אורגנית

פרק 3 - תגובות של אלקאנים

תוכן העניינים

1. כללי 1

תגובות של אלקאנים:

שאלות:

1) חום השריפה של פנטאן הוא 782 kcal/mole - בעוד זה של 2,2 - דימתילפרופאן הוא 777 kcal/mole -. מי מהחומרים יציב יותר?

2) נתונות אנתלפיות עבור תגובות דיסוציאציה הומוליטית של קשר C-H.
הסבירו ממה נובעים ההבדלים באנתלפיות תגובה.

$$CH_3CH_2CH_2\text{-}H \longrightarrow CH_3CH_2CH_2\bullet + H\bullet \qquad \Delta H=423\ kj/mol$$

$$CH_3\underset{\underset{H}{|}}{C}HCH_3 \longrightarrow CH_3\overset{\bullet}{C}HCH_3 + H\bullet \qquad \Delta H=413\ kj/mol$$

3) כלורינציה של מתאן מתרחשת בטמפרטורת החדר בנוכחות אור או בחושך בחימום.

$$CH_4 + Cl_2 \xrightarrow[or\ light]{heat} ?$$

א. ציינו את שלבי תגובה רדיקלית (initiation, propagation, termination) המובילים לתוצרי **מונוכלורינציה** בלבד.
צייר/י את המנגנון (מעברי אלקטרונים, מבני לואיס רלוונטיים)

ב. בתגובה זו מתקבלות עקבות של כלורואתאן (CH_3CH_2Cl).
הראה/י את שלבי הראקציה המובילים לחומר זה.

4) עבור מונוהלוגנציה של 2 - מתילבוטאן, פרט מהם התוצרים האפשריים ובאלה יחסים יתקבלו עבור כלורינציה וברומינציה.

$$H_3C-\underset{H}{\overset{CH_3}{C}}-\underset{H_2}{C}-CH_3 \xrightarrow[h\nu]{X_2} ?$$