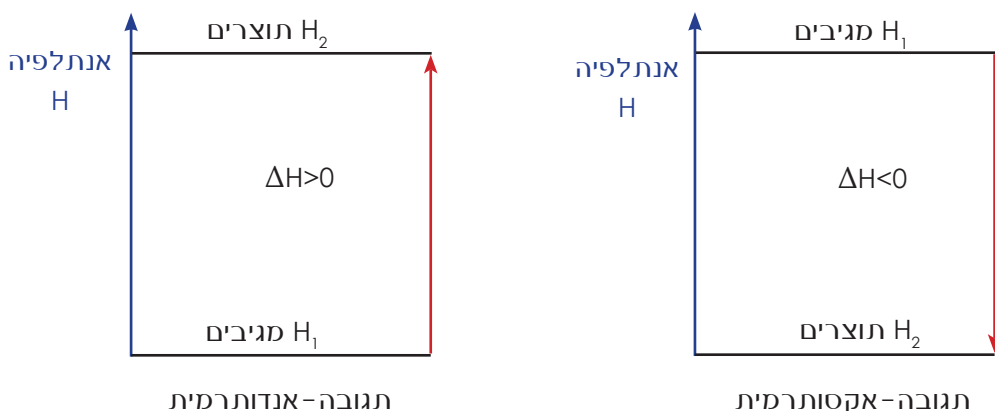


2. **תגובה אנדותרמית** - תגובה, אשר במהלך התרחשותה חלה עליה באנתלפיה של המערכת, כיוון שהאנתלפיה של התוצרים גבוהה מזו של המגיבים. הפרש האנתלפיה בין מגיבים לתוצרים ניקלט מהסביבה. כתוצאה מכך, אנרגיית הסביבה יורדת. (איור 4).

איור 4 - תיאור גרפי לתגובה אקסותרמית ותגובה אנדותרמית

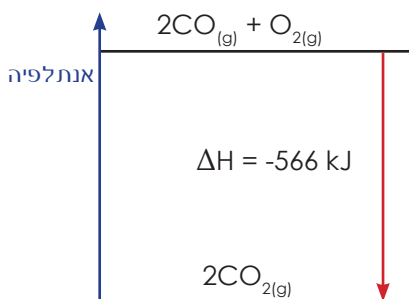


יש לשים לב לסימנו של ΔH . הסימן מורה על כיוון מעבר האנרגיה. כאשר הסימן הוא שלילי ($\Delta H < 0$), הדבר מלמד על ירידה באנתלפיה של המערכת, עקב מעבר אנרגיה מהמערכת אל הסביבה. כאשר הסימן הוא חיובי ($\Delta H > 0$), הדבר מלמד על עליה באנתלפיה של המערכת, עקב מעבר אנרגיה מהסביבה אל המערכת.

ΔH מתייחס לתגובה על פי ניסוחה (בתגובות רבות למול מגיב).

בעיה לדוגמה

נתון התיאור הגרפי של התגובה הבאה:



שאלות

- מה ניתן ללמוד מהגרף הנתון?
- מה תהיה כמות האנרגיה אשר תיפלט כאשר 1 מול פחמן דו חמצני יתקבל?
- מה תהיה כמות האנרגיה שתיפלט כאשר יגיבו 16 גרם חמצן?
- מה תהיה כמות האנרגיה שתיפלט כאשר 5 ליטר פחמן חד חמצני יגיבו עם מספיק חמצן בטמפרטורת החדר? (נפח מולרי 25 ליטר).