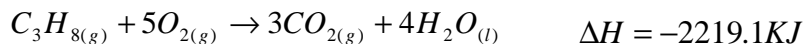
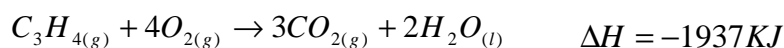


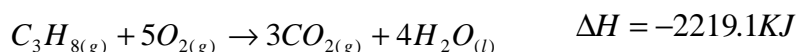
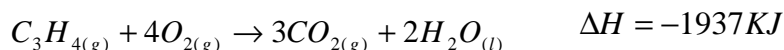
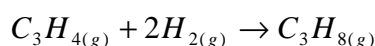
#### שאלה 4:

חשבו את  $\Delta H$  של התהליך:  $C_3H_{4(g)} + 2H_{2(g)} \rightarrow C_3H_{8(g)}$ ,

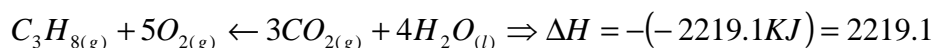
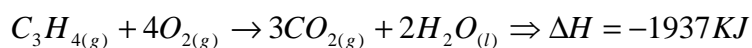
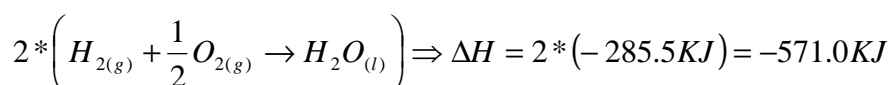
נתון:



#### פתרון:

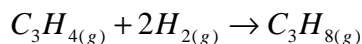
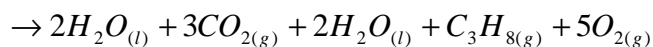
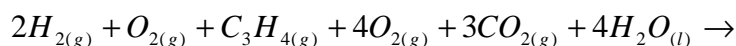


יש לקחת את הצירוף הבא של התגובות:



כשנחבר את כל התגובות נקבל את התגובה המבוקשת ועל כן יש לחבר את אנתלפיית

של התגובות:



$$\Delta H = -571.0KJ - 1937KJ + 2219.1KJ = -288.9KJ$$