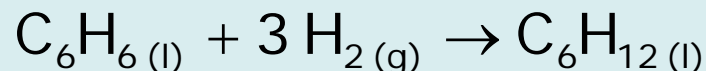


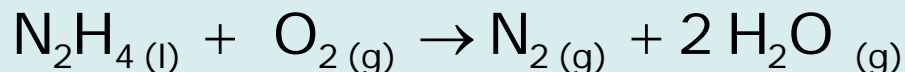
Entalpia-aldaketak: ariketak

1. Kalkulatu bentzenoaren hidrogenazioaren entalpia-aldaketa, ziklohexanoa ematen duenean:



Konbustioaren entalpia-aldaketa estandarrak (kJ/mol-etan):
bentzenoa -3267 , hidrogenoa -286 , ziklohexanoa -3920

2. Hidrazina, $\text{N}_2\text{H}_4 (\text{l})$, espazio-untzien erregai gisa erabiltzen da. Oxigenoan erretzen da nitrogenu eta ur-lurrina emateko:



a) Kalkulatu entalpia-aldaketa 1 mol hidrazina erretzen denean. Formazio-entalpia estandarrak (kJ/mol-etan): hidrazina $+50,6$; $\text{H}_2\text{O} (\text{g})$ -242

b) Zenbateko bero-trukaketa ematen da hidrazina tona bat guztiz erretzen denean? (H=1; N=14; 1 tona=1000 kg)

Entalpia-aldaketak: ariketak

3. Kalkulatu bromoetanoaren formazio-entalpia, $C_2H_5Br_{(l)}$ ondoko datuak erabiliz

