

Übungsaufgaben Reaktionsenthalpie und Bildungsenthalpie

Berechnen Sie die Reaktionsenthalpie für die Verbrennung von flüssigem Ethanol zu Kohlenstoffdioxid und Wasserdampf. Verwenden Sie dabei folgende standard Bildungsenthalpie von flüssigem Ethanol:

$$\Delta_f H_m^0(C_2H_5OH_{(l)}) = -277 \frac{KJ}{mol}$$

Die Reaktionsenthalpie der Verbrennung von flüssigem Propanol zu Kohlenstoffdioxid und Wasserdampf beträgt -1842 KJ/mol. Berechnen Sie die standard Bildungsenthalpie von Propanol.