

〔新版〕熱力学 正誤表

誤	正
<p>p.123 表8.1標準生成エンタルピーH^0_f [kJ/kmol] (25 °C, 1atm)内</p> <p style="text-align: center;">CH₄ <u>-741,873</u></p>	<p style="text-align: center;">CH₄ <u>-74,873</u></p>
<p>p.123 下から7行目</p> <p>ただし、C_{pi} は化学種_i の1kmol 当りのモル定圧比熱[kJ/(kmolK)] <u>で</u>り、</p>	<p>ただし、C_{pi} は化学種_i の1kmol 当りのモル定圧比熱[kJ/(kmolK)] <u>であ</u>り、</p>
<p>p.124 [例題8.2] [解答]</p> $Q_{rp} = H_p - H_r = (H^0_{fCO_2} + 2H^0_{fH_2O}) - (H^0_{fCH_4} + 2H^0_{fO_2})$ $= (-393592 + 2 \times (-241827)) - (\underline{-74850} + 2 \times 0)$ $= \underline{-802310} \text{ kJ/kmol}$	$Q_{rp} = H_p - H_r = (H^0_{fCO_2} + 2H^0_{fH_2O}) - (H^0_{fCH_4} + 2H^0_{fO_2})$ $= (-393592 + 2 \times (-241827)) - (\underline{-74873} + 2 \times 0)$ $= \underline{-802373} \text{ kJ/kmol}$
<p>p.124 1~2行目</p> <p>メタン1kmol が完全燃焼したときの低位発熱量($-Q_{rp}$) は <u>802310</u> kJ/kmolである.</p>	<p>メタン 1kmol が完全燃焼したときの低位発熱量($-Q_{rp}$) は <u>802373</u>kJ/kmol である.</p>
<p>p.127 下から2行目</p> <p>を考える. このとき、各成分の<u>モル数</u>の変化 dx_i は</p>	<p>を考える. このとき、各成分の<u>モル分率</u>の変化 dx_i は</p>