

第2章 (更新日 2024年4月15日)

	誤	正
p.40 表 2.9 クロム+6 の欄	Cr_2O_7	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$

第5章 (更新日 2024年4月15日)

	誤	正
p.104 式(5.15)の1行下	・・・気体のモル変化を・・・	・・・気体の物質変化を・・・
p.104 例題 5-3 問題文	この反応の定圧反応熱 ΔH を求めよ。	この反応によりアンモニアが 1mol 生成するときの定圧反応熱 ΔH を求めよ。
解 冒頭	反応によって・・・式(5.15)において $\Delta n = -1$ である。	アンモニアが 1mol 生成する定積反応なので内部エネルギー変化は反応熱に等しく、 $\Delta U = -43.5 \text{ kJ}$ である。また、反応によって・・・式(5.15)において $\Delta n = -1 \text{ mol}$ である。
解 式中	$= -43500 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} - (8.315 \dots$ $= -46.0 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$	$= -43500 \text{ J} + (-1 \text{ mol})(8.315 \dots$ $= -46.0 \text{ kJ}$