

葵花寶典高中基礎化學(一) — 林成彥 編著

勘 誤 表

頁次	題號	勘 誤					
185	精選範例 13 【答案】	分項	例如	決定能量因素	內涵	例如	兩格交換
		多電子粒子	除 H、He ⁺ 、Li ²⁺ 、Be ³⁺ 多，具有至少 2 個電子之粒子，如 He 等	(n+l) 之和 → 主量子數和角動量量子數之總和	n 值大者能量高 (n+l) 和大者能量較高	5p > 4s > 3d > 2p > 1s 4f = 4d = 4p = 4s ; 3d = 3p = 3s	
		單電子粒子	H、He ⁺ 、Li ²⁺ 、Be ³⁺ 等	n → 主量子數	n 值相等則軌域能量較高	① 4f > 4d > 4p > 4s ② 5p > 4p > 3p > 2p ③ 3d > 4s > 3p > 3s ④ 7s > 6p > 5d > 4f	