

葵花寶典高三選修化學(上冊)－林成彥 編著

勘 誤 表

頁次	題號	勘 誤		
6	要點統整合理 13.(2)	(2)惰性氣體：最後電子填入(1s ² 或ns ² np ⁶)即為 VIII A。		
17	2.圖示法： 例：	……由此可知鉀元素有 ³⁹ K、 ⁴⁰ K、 ⁴¹ K三種同位素， 鉀的原子量為 $38.9637 \times \frac{93.2518}{100} + 39.964 \times \frac{0.0117}{100} + 40.8618 \times \frac{6.7302}{100} = 39.0983(\text{amu})$ 。		
22	6.同量素：	(2)同量素相同點：質量數。 相異點：中子數、質子數、原子核穩定性、物性。		
36	精選範例 8 【解析】	(2) $\frac{\lambda_{\text{最短}}}{\lambda_{\text{最長}}} = \frac{(\frac{1}{12} - \frac{1}{2^2})}{(\frac{1}{12} - \frac{1}{\infty^2})} \therefore \dots\dots$		
36	精選範例 10 【答案】	答案應為"(A)"		
40	12	(1) …… 因能量與頻率成正比 $\therefore \nu_c = \nu_b + \nu_k$		
42	最大容納電子數	2	8(2 × 2 ²)	18(2 × 3 ²)
54	(3)一些實例：	₁₁ Na 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ¹ ……可寫成〔Ne〕3s ¹		
56	精選範例 3 【解析】	(1) Pt 的組態為〔Xe〕5d ⁸ 4s ¹ ，因此 Pt ⁴⁺ 的組態為〔Xe〕5d ⁵ 即 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 4p ⁶ 4d ¹⁰ 4f ¹⁴ 5s ² 5p ⁶ 5d ⁵		
68	精選範例 7 【答案】	答案應為"(B)(E)"		
75	5.(2)	IVA 族因其電子組態為……		
75	6.(1)	……，放熱最多的氣，……		

79	7.游離能： 右下的圖說	金屬氫氧化物 $M(OH)_n$ 非金屬氫氧化物 $(HO)_mXO_n$ (圖略) ▲氫化物與氫氧化物之酸鹼性的週期性
81	6.(2)類金屬：	……，加入微量雜質亦可使導電度加大。……
85	7	(A)矽是網狀固體
94	20	……，其第一個 $P^x(m+1)$ 軌域填入……