

정오 위치	교정사항	
	교정 전	교정 후
해설편 10p	ㄱ B에서 전자가 들어 있는 p 오비탈 수는 2이고, C에서 전자가 들어 있는 p 오비탈 수는 6이므로 전자가 들어 있는 p 오비탈 수는 C가 B의 3배이다.	ㄱ, ㄷ B에서 전자가 들어 있는 p 오비탈 수는 3이고, C에서 전자가 들어 있는 p 오비탈 수는 6이므로 전자가 들어 있는 p 오비탈 수는 C가 B의 2배이다.
	문제편 90p	다음은 바닥상태 원자 V~Z에 대한 자료이다.
해설편 67p 1번	ㄱ, ㄴ, ㄷ V의 홀전자 수는 2, Y의 홀전자 수는 2로 같다.	ㄴ, ㄷ V의 홀전자 수는 2, Y의 홀전자 수는 1로 다르다.
	문제편 91p	<p style="text-align: center;">문항 교체</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 10px; margin: 10px 0;"> <p>다음은 A(l)에 관한 실험이다.</p> <p>(가) 밀도가 d_1 g/mL인 A(l)를 준비한다.</p> <p>(나) (가)의 A(l) 20mL를 취하여 부피 플라스크에 넣고 물과 혼합하여 aM A(aq) 100g을 만든다.</p> <p>(다) (가)의 A(l) 15g을 취하여 부피 플라스크에 넣고 (나)의 수용액 50g을 물과 혼합하여 aM A(aq) 150g을 만든다.</p> <p>d_1은? (단, 온도는 25°C로 일정하다.)</p> <p>① 1 ② $\frac{5}{6}$ ③ $\frac{3}{4}$ ④ $\frac{5}{7}$ ⑤ $\frac{3}{5}$</p> </div>
해설편 67p 3번	<p style="text-align: center;">해설 교체</p> <p>(나)에 들어 있는 A의 질량은 $20d_1$g이고, (다)에 들어 있는 A의 질량은 $(15+10d_1)$g이다.</p> <p>이때 (나)와 (다)의 몰 농도가 같으므로 A가 들어 있는 양은 용액의 질량과 비례한다.</p> <p style="text-align: center;">따라서 $20d_1 : (15+10d_1) = 2 : 3$, $d_1 = \frac{3}{4}$이다.</p>	