

메카니카 화학2 오탈자

수험 생활을 하시는 여러분에게 오탈자로 인하여 학습에 불편을 드려서 죄송합니다.

위치	오탈자와 변경점	기타
문제집 전체	<p>아래아 한글 자체의 문제로 인해 일부 분수가 깨져서 보입니다.</p> <p style="text-align: center;">T_2에서</p> <p>예시) 개념서 100p에서 $\frac{K}{T_1}$에서 K</p>	<p>평계 같지만 아래아한글이 워낙 괴랄해서 이걸 저희도 어쩔 수 없었습니다.</p>
개념서 65p	<p>1)에서 $y = 300\text{mL}$, $z = 100\text{mL}$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>$y = 300\text{g}$, $z = 100\text{g}$ (단위 오류)</p>	
개념서 75p	<p>C(s)의 부피는 $220\text{mL} = 0.2\text{L}$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>$200\text{mL} = 0.2\text{L}$</p>	
개념서 77p	<p>기출 예시 27 정답 ②</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>정답 ①</p>	
개념서 79p	<p>평형 I에서 $1+1+0.5 = 2$몰</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>평형 I에서 $1+1+0.5 = \frac{5}{2}$몰</p> <p>전체 몰수는 $I : II = 2 : \frac{8}{3} = 3 : 4$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>전체 몰수는 $I : II = \frac{5}{2} : \frac{8}{3} = 15 : 16$</p> <p>부피는 $I : II = 3 : 5$이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p>	

	<p>부피는 $I : II = 3 : 4$이다.</p> <p>평형 II에서의 부피는 I에서의 $\frac{3}{5}$배인 $\frac{3}{4}VL$</p> <p>이고 $\frac{K_I}{K_{II}} = \frac{\frac{1^2 \times 0.5}{1^2} \times \frac{4}{5V}}{\frac{(\frac{4}{3})^2 \times \frac{2}{3}}{(\frac{2}{3})^2} \times \frac{4}{3V}} = \frac{1}{4}$이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>평형 II에서의 부피는 I에서의 $\frac{4}{3}$배인 $\frac{5}{3}VL$</p> <p>이고 $\frac{K_I}{K_{II}} = \frac{\frac{1^2 \times 0.5}{1^2} \times \frac{4}{5V}}{\frac{(\frac{4}{3})^2 \times \frac{2}{3}}{(\frac{2}{3})^2} \times \frac{3}{5V}} = \frac{1}{4}$이다.</p>	
개념서 80p	<p>반응식 $A(g) \rightleftharpoons B(g) + C(g)$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>$aA(g) \rightleftharpoons B(g) + C(g)$</p>	
개념서 81p	<p>ㄴ.에서 답을 구할 때 분모 분자가 뒤바뀜</p>	
개념서 85p	<p>ㄷ. $K = \left(\frac{T}{P}\right)^{a-b} \times \frac{x_B^b}{x_A^a}$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>ㄷ. $K \propto \left(\frac{T}{P}\right)^{a-b} \times \frac{x_B^b}{x_A^a}$</p> <p>(기체 상수가 없으므로 비례 관계)</p>	
개념서 93p	<p>3)에서 $P = \frac{8}{3}$이다. 추가</p>	
개념서 114p	<p>③~⑧ 증명에서 초기 $HA(aq)$의 몰수를 x</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>$HA(aq)$의 몰농도를 C</p>	

	<p>맨 마지막 줄 $[H_3O^+] = \frac{K_a}{\alpha} = \frac{C\alpha}{\alpha} = C\alpha$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>$[H_3O^+] = \frac{K_a}{\alpha} = \frac{C\alpha^2}{\alpha} = C\alpha$</p>	
개념서 115p	<p>공식 요약에 ⑥ $[H_3O^+] = \sqrt{CK_a}$, $[OH^-] = \sqrt{CK_b}$</p> <p>누락</p>	
개념서 127p	<p>ㄱ의 2번째 줄 약염기 + 약산</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>약염기 + 강산</p>	
개념서 129p	<p>정답 ㄴ, ㄷ</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>ㄴ</p>	
개념서 151p	<p>ㄴ에서 y를 구할 때 분모 분자가 반대</p>	
기출편 6p 8번	<p>실험 순서가 (가) (나) (다) (라) (마)</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>(가) (나) (다) (라) (마)</p>	
기출편 18번 빠른답/해설	<p>답 : 3번</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>답 : 4번</p>	