Massive 화학2 오탈자

수험 생활을 하시는 여러분에게 오탈자로 인하여 학습에 불편을 드려서 죄송합니다.

위치	오탈자와 변경점	기타
20번	답: 14 ↓ 답: 7 해설: (C의 화학식량)$=\frac{7wRT}{6}$ ↓ (C의 화학식량)$=\frac{7wRT}{12}$	
23번	문제를 만드는 과정에서 기체의 양 비와 반응한 양의 비를 동시에 활용하는 문제를 만들고자 하였는데, 반응 전 후 계수가 같은 상황에서도 문제가 성립한다는 전제를 생각하지 못한 채로 문제 상황이 전개되었습니다. 해당 문제를 깊이 생각하지 마시고 해설을 통해 풀이법만 얻어가시기 바랍니다. 죄송합니다.	

24번	답: $\frac{2w}{3}$ g/L ↓ 답: $\frac{8w}{11}$ g/L --- 해설: 실린더에서 B(g)의 밀도는 전체 용기에서 B(g)의 밀도와 같으므로 $\frac{8w}{12}$ g/L = $\frac{2w}{3}$ g/L이다. ↓ 해설: 실린더에서 B(g)의 밀도는 전체 용기에서 B(g)의 밀도와 같으므로 $\frac{8w}{11}$ g/L이다.	
26번	(나)에서 전체 기체의 압력은 4atm이다. 추가 --- 답: 1 ↓ 답: 3 --- 해설: 따라서 $\frac{\text{(나)에서 [A]}}{\text{반응이 완결된 후 [Ne]}} = \frac{\frac{2}{3}}{\frac{1}{3}} = 1$이다. ↓ 따라서 $\frac{\text{(나)에서 [A]}}{\text{반응이 완결된 후 [Ne]}} = \frac{\frac{2}{3}}{\frac{\frac{1}{3}}{3}} = 3$이다.	

40번	자체 계산에는 문제가 없으나 X만 첨가하였을 시 증기 압력이 증가해버리는 오류가 있습니다. 이에 대해 혼란을 얻으신 수험생분들께 정중히 사과드리며, 문제 풀 때는 지장이 없고 따로 계산하는 것은 출제 의도와 관련 없으니 해설을 꼭 봐주셔서 풀이 방법이라도 얻어가셨으면 좋겠습니다. 다시 한번 죄송합니다. ---------- 해설 : 라울 법칙에 의해 수용액의 증기 압력 = (순수한 물의 증기 압력) × (용매의 분자량)이다. ↓ 라울 법칙에 의해 수용액의 증기 압력 = (순수한 물의 증기 압력) × (용매의 몰분율)이다.	
43번	ㄷ. 물의 끓는점 오름 상수(K_b)는 $\frac{(a+b-2t)\times 2x}{3w}$ ℃/m이다. ↓ ㄷ. 물의 끓는점 오름 상수(K_b)는 $\frac{(a+b-2t)\times x}{3w}$ ℃/m이다. 해설 : ㄷ. $K_b=\frac{(a+b-2t)\times 2x}{3w}$ ↓ ㄷ. $K_b=\frac{(a+b-2t)\times x}{3w}$	
59번	평형 Ⅰ에서 $\frac{P_B}{P_A}=\frac{5}{3}$ ↓ 평형 Ⅰ에서 $\frac{P_A}{P_B}=\frac{5}{3}$	그림

62번	해설 : ㄴ. 하지만 부피가 감소하여 정반응이 우세하게 일어나므로 $P_1 < 44$이다. ↓ 하지만 부피가 감소하여 역반응이 우세하게 일어나므로 $P_1 < 44$이다.	
69번	답: ㄱ, ㄷ ↓ 답: ㄱ --- 해설: ㄴ. 평형 Ⅰ과 평형 Ⅲ에서의 압력은 서로 같으므로 다음 식이 성립한다. $\frac{8n+4n+4n}{2} \times T = \frac{4n+8n+8n}{y} \times 2T \rightarrow y = 10$ ↓ $y = 5$ ㄷ. ((가)에서 K) : ((다)에서 K) = $\frac{1}{2} \times \frac{4n \times 4n}{8n} : \frac{1}{10} \times \frac{8n \times 8n}{4n}$ 따라서 ((가)에서 K) ; ((다)에서 K) = 5 : 8이다. ↓ ((가)에서 K) : ((다)에서 K) = $(\frac{1}{2} \times \frac{4n \times 4n}{8n}) : (\frac{1}{5} \times \frac{8n \times 8n}{4n})$ 따라서 ((가)에서 K) ; ((다)에서 K) = 5 : 16이다.	
70번	(나)에서 $\mathrm{A}(g)$ $\frac{7}{3}$ atm ↓ $\mathrm{A}(g)$ $\frac{3}{7}$ atm	그림

71번	실린더에 $n$mol의 A(g)와 B(g)를 각각 넣고 ~~의 압력이다. ↓ 부피가 동일한 강철 용기에 A(g)와 B(g)의 비율을 달리하여 넣고 ~~의 압력이다. 초기 A(g)의 양(mol)은 $n$mol로 동일하다. ㄱ. $a=2$이다. ↓ ㄱ. $a=1$이다.	
72번	답: ㄱ, ㄴ ↓ 답: ㄱ, ㄴ, ㄷ 해설: (ㄷ. 거짓) ↓ (ㄷ. 참)	
79번	ㄴ. 25℃에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 크다. ↓ ㄴ. 25℃에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 작다. ---------- 해설 : ㄴ. 따라서 25℃에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 크다. ↓ ㄴ. 25℃에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 작다.	
108번	표는 2개의 강철 용기에 ↓ 표는 2개의 부피가 동일한 강철 용기에	
111번	표는 2개의 강철 용기에 ↓ 표는 2개의 부피가 동일한 강철 용기에	

112번	(단, 온도는 T로 일정하다.) 추가	
118번	해설: ㄷ. B의 화학식량은 C의 화학식량의 2배이다. 따라서 $\frac{\text{A의 화학식량}}{\text{C의 화학식량}}=\frac{5}{2}$이다. ↓ ㄷ. B의 화학식량은 C의 화학식량의 8배이다. 따라서 $\frac{\text{A의 화학식량}}{\text{C의 화학식량}}=\frac{17}{2}$이다.	
120번	문제: $\frac{\text{B}(g)\text{의 질량(g)}}{\text{C}(g)\text{의 질량(g)}}=\frac{8}{33}$ ↓ $\frac{\text{B}(g)\text{의 질량(g)}}{\text{C}(g)\text{의 질량(g)}}=\frac{35}{156}$ --- 해설: $a+b$min일 때는 반감기가 5회 진행된 상태이므로, A, B, C의 양(mol)의 비가 2 : 32 : 33이다. 그런데 이때 $\frac{\text{B의 질량}}{\text{C의 질량}}=\frac{8}{33}$이므로 C의 화학식량은 B의 화학식량의 4배이다. ↓ $a+b$min일 때는 반감기가 5회 진행된 상태이므로, A, B, C의 양(mol)의 비가 2 : 35 : 39이다. 그런데 이때 $\frac{\text{B의 질량}}{\text{C의 질량}}=\frac{35}{156}$이므로 C의 화학식량은 B의 화학식량의 4배이다.	