

Massive 화학2 오탈자

수험 생활을 하시는 여러분에게 오탈자로 인하여 학습에 불편을 드려서 죄송합니다.

| 위치 | 오탈자와 변경점 | 기타 |
|-----|--|----|
| 20번 | <p>답: 14 ↓ 답: 7</p> <p>해설: (C의 화학식량) = $\frac{7wRT}{6}$ ↓ (C의 화학식량) = $\frac{7wRT}{12}$</p> | |
| 23번 | <p>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 얻어가기 바랍니다. 죄송합니다.</p> | |

| | | |
|-----|---|--|
| 24번 | <p style="text-align: center;"> 답: $\frac{2w}{3}$ g/L ↓ 답: $\frac{8w}{11}$ g/L </p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p style="text-align: center;"> 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. </p> | |
| 26번 | <p style="text-align: center;"> (나)에서 전체 기체의 압력은 4atm이다. 추가 </p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p style="text-align: center;"> 답: 1 ↓ 답: 3 </p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p style="text-align: center;"> 해설: 따라서 </p> $\frac{\text{(나)에서 [A]}}{\text{반응이 완결된 후 [Ne]}} = \frac{\frac{2}{3}}{\frac{1}{3}} = 1 \text{이다.}$ <p style="text-align: center;"> ↓ 따라서 </p> $\frac{\text{(나)에서 [A]}}{\text{반응이 완결된 후 [Ne]}} = \frac{\frac{2}{3}}{\frac{1}{3}} = 3 \text{이다.}$ | |

| | | |
|-----|--|----|
| 40번 | <p>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.</p> <hr/> <p>해설 : 라울 법칙에 의해 수용액의 증기 압력 $= (\text{순수한 물의 증기 압력}) \times (\text{용매의 분자량})$이다. ↓ 라울 법칙에 의해 수용액의 증기 압력 = $(\text{순수한 물의 증기 압력}) \times (\text{용매의 몰분율})$이다.</p> | |
| 43번 | <p>ㄷ. 물의 끓는점 오름 상수(K_b)는 $\frac{(a+b-2t) \times 2x}{3w} \text{ } ^\circ\text{C}/m$이다. ↓ ㄷ. 물의 끓는점 오름 상수($K_b$)는 $\frac{(a+b-2t) \times x}{3w} \text{ } ^\circ\text{C}/m$이다.</p> <p>해설 : ㄷ. $K_b = \frac{(a+b-2t) \times 2x}{3w}$ ↓ ㄷ. $K_b = \frac{(a+b-2t) \times x}{3w}$</p> | |
| 59번 | <p>평형 I 에서 $\frac{P_B}{P_A} = \frac{5}{3}$ ↓ 평형 I 에서 $\frac{P_A}{P_B} = \frac{5}{3}$</p> | 그림 |

| | | |
|-----|--|----|
| 62번 | <p>해설 : ㄴ. 하지만 부피가 감소하여 정반응이 우세하게 일어나므로 $P_1 < 44$이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>하지만 부피가 감소하여 역반응이 우세하게 일어나므로 $P_1 < 44$이다.</p> | |
| 69번 | <p style="text-align: center;">답: ㄱ, ㄷ</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">답: ㄱ</p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p style="text-align: center;">해설:</p> <p>ㄴ. 평형 I 과 평형 III에서의 압력은 서로 같으므로 다음 식이 성립한다.</p> $\frac{8n+4n+4n}{2} \times T = \frac{4n+8n+8n}{y} \times 2T \rightarrow y = 10$ <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">$y = 5$</p> <p>ㄷ. ((가)에서 K):((다)에서 K) =</p> $\frac{1}{2} \times \frac{4n \times 4n}{8n} : \frac{1}{10} \times \frac{8n \times 8n}{4n}$ <p>따라서 ((가)에서 K):((다)에서 K) = 5:8이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>((가)에서 K):((다)에서 K) =</p> $\left(\frac{1}{2} \times \frac{4n \times 4n}{8n}\right) : \left(\frac{1}{5} \times \frac{8n \times 8n}{4n}\right)$ <p>따라서 ((가)에서 K):((다)에서 K) = 5:16이다.</p> | |
| 70번 | <p style="text-align: center;">(나)에서 $A(g) \frac{7}{3} \text{ atm}$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">$A(g) \frac{3}{7} \text{ atm}$</p> | 그림 |

| | | |
|-----|--|--|
| 71번 | <p>실린더에 $n \text{ mol}$의 $A(g)$와 $B(g)$를 각각 넣고 $\sim\sim$의 압력이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>부피가 동일한 강철 용기에 $A(g)$와 $B(g)$의 비율을 달리하여 넣고 $\sim\sim$의 압력이다. 초기 $A(g)$의 양(mol)은 $n \text{ mol}$로 동일하다.</p> <p style="text-align: center;">ㄱ. $a=2$이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">ㄱ. $a=1$이다.</p> | |
| 72번 | <p style="text-align: center;">답: ㄱ, ㄴ</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">답: ㄱ, ㄴ, ㄷ</p> <p style="text-align: center;">해설: (ㄷ. 거짓)</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">(ㄷ. 참)</p> | |
| 73번 | <p>추가한 기체의 양(mol)은 (가)의 전체 기체의 양(mol)과 같다. 추가</p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p>ㄷ. 위의 식에 대입하면 다음 식이 성립한다.</p> $\frac{c^2}{2} \times \left(\frac{c}{5}\right)^{c-2} = \frac{4c^2}{8} \times \left(\frac{c}{10}\right)^{c-2} = K \rightarrow c=2$ <p style="text-align: center;">↓</p> <p>추가한 기체의 양(mol)은 (가)의 전체 기체의 양(mol)과 같은데, 반응이 진행되어도 기체의 부피가 정확히 2배이므로 $c=2$이다.</p> | |

| | | |
|------|--|--|
| 79번 | <p>ㄴ. 25°C에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 크다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>ㄴ. 25°C에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 작다.</p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p>해설 : ㄴ. 따라서 25°C에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 크다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>ㄴ. 25°C에서 pH는 0.01M HA(aq)가 0.1M HB(aq)보다 작다.</p> | |
| 108번 | <p>표는 2개의 강철 용기에</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>표는 2개의 부피가 동일한 강철 용기에</p> | |
| 111번 | <p>표는 2개의 강철 용기에</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>표는 2개의 부피가 동일한 강철 용기에</p> | |
| 112번 | (단, 온도는 T 로 일정하다.) 추가 | |
| 118번 | <p>해설: ㄷ. B의 화학식량은 C의 화학식량의 2배이다. 따라서 $\frac{A \text{의 화학식량}}{C \text{의 화학식량}} = \frac{5}{2}$이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>ㄷ. B의 화학식량은 C의 화학식량의 8배이다.</p> <p>따라서 $\frac{A \text{의 화학식량}}{C \text{의 화학식량}} = \frac{17}{2}$이다.</p> | |

| | | |
|------|---|--|
| 120번 | <p style="text-align: center;">문제: $\frac{B(g) \text{의 질량}(g)}{C(g) \text{의 질량}(g)} = \frac{8}{33}$</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p style="text-align: center;">$\frac{B(g) \text{의 질량}(g)}{C(g) \text{의 질량}(g)} = \frac{35}{156}$</p> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <p>해설: $a+b$min일 때는 반감기가 5회 진행된 상태이므로, A, B, C의 양(mol)의 비가 2:32:33이다.</p> <p>그런데 이때 $\frac{B \text{의 질량}}{C \text{의 질량}} = \frac{8}{33}$이므로 C의 화학식량은 B의 화학식량의 4배이다.</p> <p style="text-align: center;">↓</p> <p>$a+b$min일 때는 반감기가 5회 진행된 상태이므로, A, B, C의 양(mol)의 비가 2:35:39이다.</p> <p>그런데 이때 $\frac{B \text{의 질량}}{C \text{의 질량}} = \frac{35}{156}$이므로 C의 화학식량은 B의 화학식량의 4배이다.</p> | |
|------|---|--|