합격적중 화학분석기사 책 정오표

***** 오탈자, 수정된 설명, 보충 설명에 대해 적어놓았습니다.**

23쪽 21번 풀이 첫 번째 줄

3d 오비탈이 *4s* 오비탈보다 → 4s 오비탈이 3d 오비탈보다

46쪽 18번 풀이 수식

$\frac{32\ \text{g}}{2\ \text{g}} \rightarrow \sqrt{\frac{32\ \text{g}}{2\ \text{g}}}$

63쪽 6번 풀이 네 번째 줄

$\frac{2.90\ \text{g}}{16.043\ \text{g}} \rightarrow \frac{2.80\ \text{g}}{16.043\ \text{g}}$

64쪽 10번 풀이 ②

12.0000 g → 12 g

80쪽 14번 풀이 마지막 줄

= 37.5 g - *13.5 g* → = 37.5 g - 12.5 g

80쪽 15번 풀이 ②

첨가되면 *용매의 증기압력이 낮아진다는 법칙이다.*

→ 첨가되면 이 용액의 증기압력은 용매의 몰분율에 비례한다는 법칙이다.

97쪽 17번 풀이 (b) 두 번째 줄

평형상수 K는 *증가한다.* → 평형상수 K는 감소한다.

114쪽 28번 풀이 ④ 생성물

$Ca^{2+} + CO_3^{2-} \rightarrow CaCO_3(s)$

143쪽 16번 풀이 ①

구조 이성질체 → 기하 이성질체

196쪽 (2) ①, ②

0.01 M → 0.1 M

217쪽 (다) ①

이온 세기와 온도가 증가할수록 감소함 → 이온 세기와 온도에 의해 조금 영향을 받음

∵ 약산이 더 잘 해리하기 때문 → ∵ 약산과 약염기가 더 잘 해리하기 때문

236쪽 18번 풀이 표 제일 아래 오른쪽 칸

$$\frac{0.02\text{몰}}{0.3\text{ L}} - \frac{2\times 0.002\text{몰}}{0.3\text{ L}} \rightarrow \frac{0.02\text{몰}}{0.3\text{ L}} - \frac{2\times 0.002\text{몰}}{0.3\text{ L}} + 2x$$

240쪽 46번 풀이 네 번째 줄 분자

10^{-4} → 10^{-14}

242쪽 53번 풀이 표 아래로 두 번째 식 분모에서의 분자

0.2 밀리몰 → 0.3밀리몰

242쪽 55번 풀이 ④ 첫 번째 줄

0.066 M → 0.033 M

244쪽 69번 풀이 ④

값이 *1이 될수록* → 값이 0에 가까울수록

276쪽 (가) ④

pH(산형 색) = pK_a − 1 → pH ≤ pK_a − 1

pH = pK_a + 1 → pH ≥ pK_a + 1

322쪽 25번 풀이 ㉠ 두 번째 줄부터

형성 상수가 *클수록* 착물이 더 잘 *형성된다.* 즉 더 *안정한* 착물을 형성한다.

→ 형성 상수가 작을수록 착물이 더 잘 형성되지 않는다. 즉 더 불안정한 착물을 형성한다.

323쪽 26번 풀이 ③ 세 번째 줄

차이로 인해 흡수 정도가 달라지는 현상을 이용하여 → 차이를 이용하여

348쪽 8번 풀이 ①, ③, ④

H_2CrO_4 → $H_2C_2O_4$

372쪽 ③ ㉡

측정되는 신호의 주파수에 역비례하는 크기를 가지므로

→ 잡음의 크기가 주파수에 역비례하므로

383쪽 3번 풀이 ④

범위에서 *분석물의 신호의 크기와 내부 표준물의 신호의 크기의 차이가 클수록 감도는 좋아질 수 있지만 분석 정보로 사용되는 (분석물 신호/내부 표준물 신호)의* 크기의 차이가

→ 범위에서 같은 농도의 분석물과 내부 표준물의 신호의 크기가 같을수록 좋다. 그러나 두 신호의 크기의 차이가

384쪽 8번 풀이 ③

표준편차는 *절대 표준편차라고 할 수 있다.* → 표준편차는 표준오차(standard error)라고 한다.

387쪽 41번 풀이 두 번째 줄

Cr^{6+} *ppm* → Cr^{6+} 몰농도(M)

387쪽 44번 풀이 ④

시간에 따라 *신호가 변동되는 모습을 측정한다.*

→ 시간에 따라 연속적으로 요동하는 신호로부터 정보를 얻는다.

388쪽 47번 풀이 ④

측정되는 신호의 주파수에 역비례하는 크기를 가지며

→ 잡음의 크기가 주파수에 역비례하므로

399쪽 2-4 ③ ㉠ 끝

(약 *3 μm*까지) → (약 2.5 μm까지)

430쪽 (나) ① ⓐ

시료 → 시료의 흐름속도

457쪽 43번 두 번째 줄

$Ca_3(PO_4)_2$ → Ca^{2+}-PO_4^{3-}

525쪽 12번 풀이 ②

관련된 *흡광도를* → 관련된 %투광도를

532쪽 (바) ① 두 번째 줄

→ 단일항의 가장 낮은 → → 들뜬 단일항의 가장 낮은

534쪽 (3) (가) ①

분자 내 회전운동이 자유롭지 못해 내부전환 속도가 느리기 때문에

→ 진동운동 진동수 즉 진동에너지가 증가하므로 내부전환이 잘 일어나지 않아

559쪽 (바) 예제 두 번째 줄

0.2 = → 0.2 cm^{-1} =

569쪽 32번 ①

반투명 물질 → 투명한 물질

571쪽 44번 ③

흡광도는 *슬릿 너비와* 파장 설정에 → 흡광도는 파장 설정에

572쪽 8번 풀이 가장 아래

$$\frac{\sqrt{1 \times 10^3\ Nm}}{\sqrt{5 \times 10^2\ Nm}} = \frac{\sqrt{1 \times 10^3\ \mathrm{N/m}}}{\sqrt{5 \times 10^2\ \mathrm{N/m}}}$$

574쪽 26번 ②

따라서 둘 다 용매로 적합하지 않다. → (이 내용을 없애주세요)

576쪽 38번 ①~④

μm → cm^{-1}

576쪽 44번 풀이 ③

좁은 봉우리와 미광 복사선 때문이다. → 좁은 봉우리 때문이다.

586쪽 ㉡

에틸렌이나 카보닐 이중 결합 → 에틸렌

593쪽 9-8 ② ㉢

양성자의 *10~15 ppm*에 비하여 약 *200 ppm* 정도 됨.

→ 양성자의 13 ppm에 비하여 약 220 ppm 정도 됨.

616쪽 (마) ② ㉡

전위가 주사되면 포집된 → 전위를 증가시키면 포집된

620쪽 1-4 (2) (나) ① 세 번째 줄

동위원소 봉우리의 상대적 → 동위원소의 상대적

635쪽 40번

이온원에 쉽게 *전근시킬* 수 → 이온원에 쉽게 접근시킬 수

637쪽 51번 표 셋째 줄

염소 → 브로민

638쪽 56번 문제 넷째 줄

$^{37}Cl^{35}Cl_2CC^2H$ → $^{37}Cl^{35}Cl_2CCH_2$

640쪽 61번 ①

$CH_3-CH=CH_2^+$ → $CH_3-CH=CH^{2+}$

648쪽 41번 풀이 ①

$zeV = \frac{1}{2}mv2$ → $zeV = \frac{1}{2}mv^2$

질량의 제곱근에 *비례하므로* → 질량의 제곱근에 역비례하므로

652쪽 73번 풀이 마지막 줄

거의 같은 *질량을* 갖는 → 거의 같은 질량과 이온화 에너지를 갖는

700쪽 38번 문제 6번째 줄

각각 *1,733과 1,144* → 각각 1.733과 1.144

701쪽 5번 풀이 ①

이런 온도에서 시료 내

→ 가장 비휘발성인 용질의 끓는점보다 50℃ 정도 더 높아야 한다. 이렇게 하면 시료 내

705쪽 38번 풀이

네 번째 줄 0.053×10^{-5} → 5.29×10^{-5}

다섯 번째 줄 분수 오른쪽 $= 1.04\left(\frac{1.144 \times 1.04 \times 1.05\ \text{mL}}{0.053 \times 10^{-5}\ \text{g/mL}}\right)$ → $= 1.04\left(\frac{1.144}{5.29 \times 10^{-5}\ \text{g/mL}}\right)$

다음 쪽 제일 위 ∴ [X] = 0.077 g/L = 77 mg/L → ∴ [X] = 7.71×10^{-5} g/mL = 77.1 mg/L

다음 쪽 마지막 줄 ∴ $[X] = 77\ \text{mg/L} \times \frac{1.05\ \text{mL}}{1\ \text{mL}} = 80.85\ \text{mg/L}$

→ ∴ $[X] = 77.1\ \text{mg/L} \times \frac{1.05\ \text{mL}}{1\ \text{mL}} = 80.90\ \text{mg/L}$

737쪽 5번 풀이

④ → ①

738쪽 8번 풀이 ③ 두 번째 줄

시료를 주입하는 → 시료의 일부를 주입하는

738쪽 11번 풀이

③ → ②

770쪽 45번 풀이 마지막 줄에서 다섯 번째 줄

*①, ②*는 농도편극이고 → ①은 농도편극이고

812쪽 5번 풀이 마지막 줄 분모

0.5328 g/몰 → 0.5328 g

815쪽 20번 풀이 마지막 줄 끝

51.46 g → 51.46 g/몰

838쪽 3번 풀이 ④

유기질 탄소가 유리질 탄소이다. → 유기질 탄소가 아니라 유리질 탄소이다.

872쪽 10번 풀이 밑에서 두 번째 줄

(0.025 g/279 g) × 162 g → (0.025 g/270 g/몰) × 162 g/몰

872쪽 15번 풀이 두 번째 줄

열량 변화(또는 온도 변화) → 각각 온도 변화 또는 열량 변화