

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

$$12.0000 \text{ g} \rightarrow 12 \text{ g}$$

80쪽 14번 풀이 마지막 줄

$$= 37.5 \text{ g} - 13.5 \text{ g} \rightarrow = 37.5 \text{ g} - 12.5 \text{ g}$$

80쪽 15번 풀이 ②

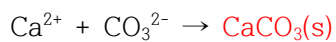
첨가되면 용매의 증기압력이 낮아진다는 법칙이다.

→ 첨가되면 이 용액의 증기압력은 용매의 물분울에 비례한다는 법칙이다.

97쪽 17번 풀이 (b) 두 번째 줄

평형상수 K는 증가한다. → 평형상수 K는 감소한다.

114쪽 28번 풀이 ④ 생성물



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

$$10^{-4} \rightarrow 10^{-14}$$

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

$$\text{pH}(\text{산형 색}) = \text{pK}_a - 1 \rightarrow \text{pH} \leq \text{pK}_a - 1$$

$$\text{pH} = \text{pK}_a + 1 \rightarrow \text{pH} \geq \text{pK}_a + 1$$

322쪽 25번 풀이 ㉠ 두 번째 줄부터

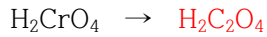
형성 상수가 클수록 착물이 더 잘 형성된다. 즉 더 안정한 착물을 형성한다.

→ 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



372쪽 ③ ㉠

측정되는 신호의 주파수에 역비례하는 크기를 가지므로

→ 잡음의 크기가 주파수에 역비례하므로

383쪽 3번 풀이 ④

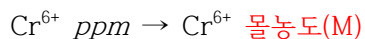
범위에서 분석물의 신호의 크기와 내부 표준물의 신호의 크기의 차이가 클수록 감도는 좋아질 수 있지만 분석 정보로 사용되는 (분석물 신호/내부 표준물 신호)의 크기의 차이가

→ 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



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

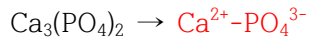
399쪽 2-4 ③ ㉠ 끝

(약 3 μm 까지) → (약 2.5 μm 까지)

430쪽 (나) ① ㉓

시료 → 시료의 흐름속도

457쪽 43번 두 번째 줄



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

$$0.2 = \rightarrow 0.2 \text{ cm}^{-1} =$$

569쪽 32번 ①

반투명 물질 → 투명한 물질

571쪽 44번 ③

흡광도는 슬릿 너비와 파장 설정에 → 흡광도는 파장 설정에

572쪽 8번 풀이 가장 아래

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

574쪽 26번 ②

따라서 둘 다 용매로 적합하지 않다. → (이 내용을 없애주세요)

576쪽 38번 ①~④

$\mu\text{m} \rightarrow \text{cm}^{-1}$

576쪽 44번 풀이 ③

좁은 봉우리와 미광 복사선 때문이다. \rightarrow 좁은 봉우리 때문이다.

586쪽 ㉠

에틸렌이나 카보닐 이중 결합 \rightarrow 에틸렌

593쪽 9-8 ② ㉠

양성자의 10~15 ppm에 비하여 약 200 ppm 정도 됨.

\rightarrow 양성자의 13 ppm에 비하여 약 220 ppm 정도 됨.

616쪽 (마) ② ㉠

전위가 주사되면 포집된 \rightarrow 전위를 증가시키면 포집된

620쪽 1-4 (2) (나) ① 세 번째 줄

동위원소 봉우리의 상대적 \rightarrow 동위원소의 상대적

635쪽 40번

이온원에 쉽게 전근시킬 수 \rightarrow 이온원에 쉽게 접근시킬 수

637쪽 51번 표 셋째 줄

염소 \rightarrow 브로민

638쪽 56번 문제 넷째 줄

$^{37}\text{Cl}^{35}\text{Cl}_2\text{CC}^2\text{H} \rightarrow ^{37}\text{Cl}^{35}\text{Cl}_2\text{CCH}_2$

640쪽 61번 ①

$\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2^+ \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH=CH}^{2+}$

648쪽 41번 풀이 ①

$$zeV = \frac{1}{2}mv^2 \rightarrow zeV = \frac{1}{2}mv^2$$

질량의 제곱근에 비례하므로 \rightarrow 질량의 제곱근에 역비례하므로

652쪽 73번 풀이 마지막 줄

거의 같은 질량을 갖는 \rightarrow 거의 같은 질량과 이온화 에너지를 갖는

700쪽 38번 문제 6번째 줄

각각 1,733과 1,144 \rightarrow 각각 1.733과 1.144

701쪽 5번 풀이 ①

이런 온도에서 시료 내

\rightarrow 가장 비휘발성인 용질의 끓는점보다 50°C 정도 더 높아야 한다. 이렇게 하면 시료 내

705쪽 38번 풀이

네 번째 줄 $0.053 \times 10^{-5} \rightarrow 5.29 \times 10^{-5}$

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

다음 쪽 제일 위 $\therefore [X] = 0.077 \text{ g/L} = 77 \text{ mg/L} \rightarrow \therefore [X] = 7.71 \times 10^{-5} \text{ g/mL} = 77.1 \text{ mg/L}$

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

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

737쪽 5번 풀이

④ \rightarrow ①

738쪽 8번 풀이 ③ 두 번째 줄

시료를 주입하는 \rightarrow 시료의 일부를 주입하는

738쪽 11번 풀이

③ \rightarrow ②

770쪽 45번 풀이 마지막 줄에서 다섯 번째 줄

①, ②는 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

$(0.025 \text{ g}/279 \text{ g}) \times 162 \text{ g} \rightarrow (0.025 \text{ g}/270 \text{ g/몰}) \times 162 \text{ g/몰}$

872쪽 15번 풀이 두 번째 줄

열량 변화(또는 온도 변화) → 각각 온도 변화 또는 열량 변화