

위치	오류유형	수정 전	수정 후
198p 번호 : 2	정답	② 각 피크의 다중도 : 2 : 21 : 2	② 각 피크의 다중도 : 2 : 9 : 2
		수정 사유	해답 오류
212p 번호 : 5	정답	$(a) \qquad (c) \qquad (b) \qquad O \qquad (a) \qquad CH_3$ $H_3C \qquad O \qquad (b) \qquad O \qquad (c)$	$(a) \qquad (c) \qquad (b) \qquad (c) \qquad (a) \qquad (CH_3)$ $(a) \qquad (b) \qquad (c) \qquad (CH_3)$
		수정 사유	해답 오류
247p 번호 : 1	문제-본문	□ N ^{2*} 를 역적정하여 농도를 알고자 한다. 묶은 임산 100mL에 N ^{2*} 를 녹인 후 20mL를 분취하여 NaOH로 중화시킨 후 아세트산 용액으로 pH 5.5로 완충시키고 0.05285M EDTA-2Na 용액 20,00mL를 가하고 지시약을 넣어 Zn ^{2*} 0.02229M으로 적정하였더니 종말점에서 황색을 나타내었다. ① 사용한 지시약은 무엇인지 쓰시오. ② 역작정하는 데 0.02299M Zn ^{2*} 17,41mL가 사용되었다면 원시료에서 N ^{2*} 의 불농도는? □ 기시하합 오랜지 ② N ^{2*} 불수도 (0.65285M × 20,00mL) - (0,02229M × 17,41mL) = 0,6689311mmol N ^{2*} 불송도 = 0,6689311mmol 20mL	문제에서 제시된 <mark>0.02229M</mark> 아래 ② 문제에서는 0.02299M로 제시되어 위와 같이 <mark>0.02229M</mark> 로 수정합니다.
249p 번호 : 5	정답	② 표준편사 = $\frac{(13.4-13.45)^2+(14.2-13.45)^2+(12.4-13.45)^2+(13.4-13.45)^2+(14.5-13.45)^2+(12.7-13.45)^2}{6-1}$	※ 표준편차 계산식에 따라 분산의 제곱근을 아래와 같이 구한다. © 프론판사 · $\sqrt{\frac{(13.4-13.45)^2+(14.2-13.45)^2+(12.4-13.45)^2+(13.4-13.45)^2+(14.8-13.45)^2+(12.7-13.45)^2}{6-1}}$ - $\sqrt{0.6670}$ = 0.8167
		수정 사유	정답 계산식 오류
249p 번호 : 5	정답	③ 분산 = (0.6670min) ² = 0.4449min ² ④ 변동계수 = $\frac{0.6670}{13.45}$ × 100% = 4.96%	③ 분산 = (0.8167min) ² = 0.6669min ² ④ 변동계수 = $\frac{0.8167}{13.45}$ × 100% = 6.07%



위치	오류유형		수정 전	수정 후
255p 번호 : 15	문제-본문	수정 전	서 0.4917g, 580~620℃에서는 0.4162g: ① 시료 중에 들어 있는 Ca ²⁺ + Ba ²⁺ 의 질팅 137,3amu이다). ② Ca ²⁺ : Ba ²⁺ 의 존재비를 몰수의 비로 **** ① 320~400℃에서 물이 빠져나갔다. 580~620℃에서 (0.4917 - 0.4162)g = 0.075 0.0755g CO = 0.0755g × (1mol/28g) = 2.6 BaCO₃의 몰수를 X, CaCO₃의 몰수를 2.696 BaCO₃의 질량 = Xmol × (137.3+12+16 1mol CaCO₃의 질량 = (2.69643 × 10 ⁻³ - X)mol × 0.4162g에는 BaCO₃와 CaCO₃가 들어 있다. 0.4162g = 197,3Xg + 100(2.69643 × 10 ⁻³ - X) 10 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	당 백분율을 구하시오(단, Ca의 원자량은 40,0amu, Ba의 원자량은 나타내시오. 15g의 CO가 빠져나갔다. 19643×10 ⁻³ mol = (BaCO ₃ + CaCO ₃)mol 43×10 ⁻³ -X라고 두면, (3)g = 197,3Xg (40.0+12+16×3)g = 100(2,69643×10 ⁻³ - X)g X)g X)g X)g (1) × 137.3g / 1mol × 100% = 37,42% × 10 ⁻³)mol = 1,190192×10 ⁻³ mol 1) × 40g / 1mol × 100% = 8,61%
			@ c 2+ .p 2+ . 4400.00 .co-3	2023년 제4회 최근 기출복원문제 ■ 255
	② Ca^{2+} : $Ba^{2+} = 1.190192 \times 10^{-3}$: 1.506238×10^{-3} $\therefore 1.26$: 1		38 ×10 ³	
		수정 후	② Ca^{2+} : $Ba^{2+} = 1.190192 \times 10^{-3}$: 1.50623 \therefore 1:1.26	38 ×10 ⁻³

도서의 오류로 학습에 불편드린 점 진심으로 사과드립니다. 더 나은 도서를 만들기 위해 노력하는 시대교육그룹이 되겠습니다.