

위치	오류유형	수정 전	수정 후
84~84p (1) 전해질과 비전해질	개념, 공식-설명	① 전해질 : 물에 용해되어 전기를 잘 통하게 하는 물질(강산, 강염기, 가용성염) 예 HCl, NaOH, NaCl 등 ② 비전해질 : 이온화하는 정도가 낮아 전기를 잘 안통하게 하는 물질(약산, 약염기, 난용성염) 예 NH₃, CH₃COOH, AgCl	① 전해질 : 물에 용해되어 전기를 잘 통하게 하는 물질 (강산, 강염기, 가용성염) 예 HCl, NaOH, NaCl 등 ② 비전해질 : 이온화하는 정도가 낮아 전기를 잘 안통하게 하는 물질 (약산, 약염기, 난용성염) 예 설탕, 에탄올(C₂H₅OH), 포도당 등
98~98p (2) 중화적정곡선	개념, 공식-설명	② 약산을 약염기로 적절할 경우 지시약의 변색범위가 염기성 위쪽에 존재하여 페놀프탈레인 지시약이 적당하다. [중화적정 곡선의 비교] 그림 중 오른쪽 상단 그림 약산을 약염기로	② 약산을 강염기로 적정할 경우 지시약의 변색범위가 염기성 위쪽에 존재하여 페놀프탈레인 지시약이 적당하다. [중화적정 곡선의 비교] 그림 중 오른쪽 상단 그림 약산을 강염기로
99~99p 핵심예제 3-4	해설	페놀프탈레인, 메틸오렌지는 중화적정의 종말점을 알기 위한 대표적인 지시약이다.	페놀프탈레인, 메틸오렌지는 수동적정에 반드시 필요한 지시약이지만 자동화된 전위차 적정에 꼭 필요하지는 않다.
125~126p 핵심이론 14	오타	[P.125] 핵심이론 14 종이크로마토그래피와 액체크로마토그래피(HPLC) (2) 액체크로마토그래피(HPLC) ① 이동상이 액체인 크로마토그래피를 말하며, 주로 소량입자를 고압상태에서 수행하게 되는데 이를 고성능 액체크로마토그래피(HPLC)라고 부른다. ⑧ HPLC의 필요조건 [P.126] 해설 14-6 고성능 액체크로마토그래피(HPLC)에 관한 설명이다.	[P.125] 핵심이론 14 종이크로마토그래피와 액체크로마토그래피(HPLC) (2) 액체크로마토그래피(HPLC) ① 이동상이 액체인 크로마토그래피를 말하며, 주로 소량입자를 고압상태에서 수행하게 되는데 이를 고성능 액체크로마토그래피(HPLC)라고 부른다. ⑧ HPLC의 필요조건 [P.126] 해설 14-6 고성능 액체크로마토그래피(HPLC)에 관한 설명이다.
138~138p (3) 폴라로그램	오타	외부전위에 대한 대상 물질의 농도에 따라 발생한 전류를 측정하는 곡선	외부전위에 대한 대상 물질의 농도에 따라 발생한 전류를 측정하는 곡선
189~189p 번호 : 26	해설	물, 설탕, 알코올은 대표적인 비전해질이다.	포도당 , 설탕, 알코올은 대표적인 비전해질이다.
201~201p 번호 : 40	해설	물, 설탕, 알코올은 대표적인 비전해질이다.	포도당 , 설탕, 알코올은 대표적인 비전해질이다.

위치	오류유형	수정 전	수정 후
218~218p 번호 : 21	해설	물, 설탕, 알코올(C_2H_5OH)은 대표적인 비전해질 물질이다.	포도당, 설탕, 알코올(C_2H_5OH)은 대표적인 비전해질 물질이다.
228~228p 번호 : 26	정답	[정답] ② [해설] 일반적인 고체의 용해도 법칙에 예외 되는 물질로 수산화칼슘($Ca(OH)_2$)이 있다.	[정답] ③ [해설] 고체의 용해도는 온도상승에 따라 증가한다. 단, $Ca(OH)_2$, Li_2SO_4 , $CaSO_4$ 등은 온도상승 시 용해도가 감소하는 발열반응을 지닌다.
252~252p 번호 : 58	해설	페놀프탈레인, 메틸오렌지는 중화적정의 종말점을 알기 위한 대표적인 지시약이다.	페놀프탈레인, 메틸오렌지는 수동적정에 반드시 필요한 지시약이지만 자동화된 전위차 적정에 꼭 필요하지는 않다.
258~259p 번호 : 38	해설	비전해질 물에 녹을 경우 이온화되지 않는 것 전류가 전혀 흐르지 않는다. 아세트산 등	비전해질 물에 녹을 경우 이온화되지 않는 것 전류가 전혀 흐르지 않는다. 설탕, 포도당, 에탄올 등
272~272p 번호 : 60	오타	고성능 액체 크로마토그래프(HPLC)에 관한 설명이다.	고성능 액체 크로마토그래프(HPLC)에 관한 설명이다.
323~323p 번호 : 35	해설	물, 설탕, 알코올(C_2H_5OH)은 대표적인 비전해질 물질이다.	포도당, 설탕, 알코올(C_2H_5OH)은 대표적인 비전해질 물질이다.
344~344p 번호 : 48	해설	페놀프탈레인, 메틸오렌지는 중화적정의 종말점을 알기 위한 대표적인 지시약이다.	페놀프탈레인, 메틸오렌지는 수동적정에 반드시 필요한 지시약이지만 자동화된 전위차 적정에 꼭 필요하지는 않다.
352~352p	문제-본문	[보기] ② AgS [정답] ③ [해설] CuS는 노란색 침전을 띈다.	[보기] ② Ag ₂ S [정답] ④ [해설] 황화아연(ZnS)은 백색 침전이다.
357~357p 번호 : 1	정답	④	③

위치	오류유형	수정 전	수정 후
358~358p 번호 : 11	해설	$\text{C}_2\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ (중략) $x = 66\text{g}$	$\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ (중략) $x = 36\text{g}$
360~361p 번호 : 27	해설	비전해질 물에 녹을 경우 이온화되지 않는 것 전류가 전혀 흐르지 않는다. 아세트산 등	비전해질 물에 녹을 경우 이온화되지 않는 것 전류가 전혀 흐르지 않는다. 설탕, 포도당, 에탄올 등
360~360p 번호 : 22	문제-보기(지문)	[보기] ① 1N ② 2N ③ 4N ④ 5N [해설] $x = 5\text{N}$	[보기] ① 0.2N ② 0.4N ③ 0.6N ④ 0.8N [해설] $x = 0.8\text{N}$
361~361p 번호 : 29	해설	일반적인 고체의 용해도 법칙에 예외 되는 물질로 수산화나트륨(NaCl)이 있다.	고체의 용해도는 온도상승에 따라 증가한다. 단, Ca(OH)_2 , Li_2SO_4 , CaSO_4 등은 온도상승 시 용해도가 감소하는 발열반응을 지닌다.
363~363p 번호 : 43	문제-본문	④	①
363~363p 번호 : 46	문제-본문	[보기] ② $(\text{NH}_4)_2\text{CO} + \text{NH}_4\text{OH}$ [정답] ①	[보기] ② $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{NH}_4\text{OH}$ [정답] ②
364~364p 번호 : 49	해설	11.15×10^{-5}	1.115×10^{-5}
371~371p 번호 : 29	정답	[정답] ② [해설] 일반적인 고체의 용해도 법칙에 예외인 물질로 수산화칼슘(Ca(OH)_2)이 있다.	[정답] ③ [해설] 고체의 용해도는 온도상승에 따라 증가한다. 단, Ca(OH)_2 , Li_2SO_4 , CaSO_4 등은 온도상승 시 용해도가 감소하는 발열반응을 지닌다.

도서의 오류로 학습에 불편드린 점 진심으로 사과드립니다.

위치	오류유형	수정 전	수정 후
----	------	------	------

더 나은 도서를 만들기 위해 노력하는 시대교육그룹이 되겠습니다.