| 위치 | 오류유형 | 수정 전 | 수정 후 |
|---|---|---|---|
| 19~19p<br>(3) 동위원소와 동소체 | 개념,공식-설명 | ② 동중원소(동소체) : 원자번호가 다른 원소이지만, 질량수가 동일한 원소이다.<br>예) 40Cl, 40Ar, 40K 등 | ② 동소체 : 같은 원소이지만 원자배열이 다른 원소를 말한다.<br>예) 탄소와 다이아몬드, 흑연, 활성탄<br>산소와 오존<br>인과 백린, 황린<br>※ 동중원소 : 원자번호는 다르지만 질량수가 같은 원소로, 원자량은 동일하나 성질은 전혀 다르다. |
| 26~26p<br>(5) 결합력의 비교 | 개념,공식-설명 | 공유결합 > 이온결합 > 금속결합 > 수소결합 > 반데르발스 결합 | 이온결합 > 공유결합 > 금속결합 > 수소결합 ≫ 반데르발스 결합<br>※ 단, 물질에 따라 공유결합 > 이온결합인 경우도 존재한다. |
| 27~27p<br>핵심예제 3-5 | 해설 | · 결합력의 비교 : 공유결합 > 이온결합 > 금속결합 > 수소결합 > 반데르발스 결합 | · 결합력의 비교 : 이온결합 > 공유결합 > 금속결합 > 수소결합 ≫ 반데르발스 결합<br>※ 단, 물질에 따라 공유결합 > 이온결합인 경우도 존재한다. |
| 369~369p<br>2017년 1회<br>번호 : 6 | 문제-본문 | [문제]<br>다음 결합 중 결합력이 가장 강한 것은?<br>① 공유결합<br>② 이온결합<br>③ 금속결합<br>④ 반데르발스결합<br><br>[해설]<br>결합력의 비교<br>공유결합 > 이온결합 > 금속결합 > 수소결합 > 반데르발스결합<br>공유결합은 전자를 공유하고 있어 가장 강한 결합력을 지닌다.<br><br>[정답]<br>① | [문제]<br>다음 결합 중 결합력이 가장 약한 것은?<br>① 공유결합<br>② 이온결합<br>③ 금속결합<br>④ 반데르발스결합<br><br>[해설]<br>결합력의 비교<br>이온결합 > 공유결합 > 금속결합 > 수소결합 ≫ 반데르발스 결합<br>※ 단, 물질에 따라 공유결합 > 이온결합인 경우도 존재한다.<br><br>[정답]<br>④ |
| 410~410p<br>2019년 제1회<br>과년도<br>기출복원문제<br>번호 : 26 | 해설 | $AgCl \rightarrow Ag^+ + Cl^-$에서 질산은 0.245g은 0.017mol이므로<br>0.0017 × 5.45 = 0.06g | $AgCl \rightarrow Ag^+ + Cl^-$에서 염화은 0.245g은 0.0017mol이므로<br>0.0017 × 35.45 = 0.06g |

| 위치 | 오류유형 | 수정 전 | 수정 후 |
|---|---|---|---|
| 414~414p<br>2019년 제1회<br>과년도<br>기출복원문제<br>번호 : 50 | 문제-본문 | [문제]<br>50. 다음 기기분석법 중 광학적 방법이 아닌 것은?<br>① 전위차 적정법<br>② 분광분석법<br>③ 적외선분광법<br>④ X선 분석법<br>[해설]<br>전위차 적정법은 전기의 발생을 이용하여 물질을 적정하는 방법이다.<br>[정답]<br>① | [문제]<br>50. 분광광도계가 광전비색계와 다른 점은?<br>① Beer-Lambert 법칙을 적용시킨다.<br>② 검정곡선을 작성하여 정량분석을 한다.<br>③ 단색화장치로 프리즘이나 회절격자를 사용한다.<br>④ 시료의 색깔이 없을 때 발색시약을 사용하여 발색시킨다.<br>[해설]<br>광전비색계는 프리즘 대신 단색필터를 사용한다.<br>[정답]<br>③ |
| | | 수정 사유 | 413페이지 43번과 동일함 |
| 424~424p<br>2019년 제2회<br>과년도 기출문제<br>번호 : 39 | 해설 | 0.1295 × 107.88 = 16.77 | 0.1554 × 107.88 = 16.77 |

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