

화학 평형의 가역성 및 역동성에 대한 학생들의 개념

분류: 화학, 화학 평형

1. 화학 평형의 가역성 및 역동성에 대한 개념 검사 문항의 예

상온에서 100mL의 물이 든 비커에 Na^{35}Cl (염화나트륨)을 더 이상 녹지 않을 때까지 녹여서 Na^{35}Cl 포화 수용액을 만들었다. 이 포화 수용액에 Na^{37}Cl 고체를 더 첨가했더니, 잠시 후에 고체와 수용액으로 상이 분리되었다. 시간이 충분히 지난 후, ^{37}Cl 은 어디에서 발견될까?

- ① 고체에서만 발견된다.
- ② 수용액 속에서만 발견된다.
- ③ 고체와 수용액 모두에서 발견된다.
- ④ 정확히 알 수 없다.

그렇게 생각한 이유를 쓰시오.