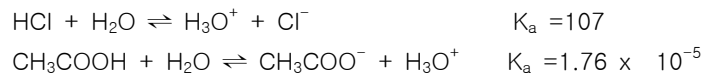


강산과 약산의 중화에 필요한 염기의 양에 대한 학생들의 개념

분류: 화학, 중화 반응

1. 강산과 약산의 중화에 필요한 염기의 양에 대한 개념 검사 문항

HCl과 CH₃COOH의 산 이온화상수(K_a)는 다음과 같다.



0.1 M HCl 수용액 100 mL와 0.1 M CH₃COOH 수용액 100 mL를 완전히 중화하는데 필요한 NaOH 수용액의 양에 대하여 옳은 설명을 고르시오.

- ① HCl을 적정할 때 더 많은 양의 NaOH가 필요하다.
- ② CH₃COOH을 적정할 때 더 많은 양의 NaOH가 필요하다.
- ③ 사용되는 NaOH 양은 같다.