

8 3**경남 고성군 판곡리 일대의 황토 구리 흡착 연구**

박수자* · 조현구, 경상대학교 지구환경과학과, psj199146@kebi.com
이수재, 환경 · 정책 평가 연구원

본 연구의 흡착 실험에 사용된 황토는 경남 고성군 판곡리 일대에서 채취한 것으로 안산암질 응회암의 풍화작용 결과 형성된 것이다. 시료의 XRD 정량 분석결과 캐올리나이트 66.2%, 할로 이사이트 5.9%, 석영 12.9%, 적철석 14.4%, 소량의 질석으로 구성된 혼합광물이다. BET/ N_2 방법에 의한 비표면적은 $52.08\text{m}^2/\text{g}$ 이었다. 주로 규산염 광물과 철산화염 광물로 이루어져 있어, 두 개의 균일한 흡착 표면 층을 가정하여 2Site-3pKa모델을 이용하였다. 황토의 표면 성질을 알아내기 위해서 두 가지 실험을 하였다. 첫째, 산-염기 적정 실험은 광물-용액비가 5g/l에 배경용액 0.01M NaNO₃을 사용하였으며, 0.025M HCl로 pH를 3으로 내린 다음, 0.025M NaOH로 9까지 증가시키면서 pH를 측정하였다. 황토의 pH_{PZNPC}=4.21이었다. 둘째, 구리 흡착 뱃치 실험은 HCl과 NaOH로 pH를 4.5~8.5로 조절하면서, 배경용액 0.01M NaNO₃과 0.01M Cu(NO₃)₂ 용액에 광물-용액비 5g/l을 넣고 3시간 동안 반응을 시켰다. 흡착된 구리의 양은 0.45 μm 필터로 거른 후 ICP로 분석하였다. 위 두 실험으로부터 나온 결과를 전기적 일정 용량 모델을 가정한 FITEQL3.2을 이용하여 규산염광물의 반응자리의 pKa1(7.539), pKa2(6.319), 철산화염 광물 반응 자리의 pKa3(9.971)값과 Capacitance(C) = 5.2F/m²을 구하였다. MINTEQA2에서 구한 pH에 따른 구리 이온 종으로 흡착 평형 상수 값 pKXOCu=3.529, pKYOCu=3.064을 얻었다. 모델링 결과 구해진 평형 상수 값들로부터 각 반응자리의 농도는 규산염 광물자는 $2.162 \times 10^{-3}\text{mole/l}$, 산화철 광물 자리는 $1.133 \times 10^{-3}\text{mole/l}$ 이었다. 총 표면 자리 밀도 값은 0.008site/nm²이었다. 황토의 구성 광물 중 철산화염광물이 더 영향을 끼치는 것으로 판단된다.