

NGHIÊN CỨU SỰ TẠO PHỨC ĐƠN VÀ ĐA PHỐI TỬ CỦA L - HISTIDIN VÀ AXETYL AXETON VỚI MỘT SỐ NGUYÊN TỐ ĐẤT HIẾM (LA, CE, PR, ND) BẰNG PHƯƠNG PHÁP CHUẨN ĐỘ ĐO PH

Nguyễn Trọng Uyển, Lê Hữu Thiêng, Nguyễn Thị Tố Loan

TÓM TẮT:

The stability constants of the 1: 1 (whenever possible) complexes formed between La^{3+} , Ce^{3+} , Pr^{3+} , Nd^{3+} and amino acid anion L- histidinate , ion acetyl acetonate were determined by potentiometric titration in aqueous solution ($30 \pm 10\text{C}$, $I = 0,1$). The stability constants of the 1:1:1 , 1: 2: 1 complex formed between La^{3+} , Ce^{3+} , Pr^{3+} , Nd^{3+} and the anion L- histidinate together with the acetyl acetonate ion were also determined following the same experimental set up used in the study of the simple complexes. The mixed- ligand complexes turned out to be very much stronger than the simple ligand complexes.