由于Zn2+ + H2S=ZnS + 2H+ 溶液酸度增大，使ZnS沉淀生成受到抑制，若通H2S之前，先加适量固体NaAc，则溶液呈碱性，再通入H2S时生成的H+被OH－中和，溶液的酸度减小，则有利于ZnS的生成。