**Bài tập môn Hóa phân tích tham khảo:**

Dùng dung dịch ZnCl2 0,045N khi xây dựng đồ thị để xác định Zn2+. Thêm những lượng ZnCl2 khác nhau, dung dịch KNO3 , gelatin, Na2SO3 vào bình định mức 50ml rồi ghi sóng cực phổ của các dung dịch này. Chiều cao của các sóng như sau:

ZnCl2(ml) 2 4 6 8 12 16 20 24

h (mm) 7 13 18 25 37 42 56 63

 Hãy vẽ đồ thị chuẩn và xác định hàm lượng Zn (tính bằng gam) bằng phương pháp dựa vào đồ thị tương ứng với các chiều cao của sóng là: 17, 31, 51mm