BÀI TẬP LUYỆN TẬP

Bài 1:

*Hằng số tốc độ của phản ứng:*

CH3COOC2H5 + NaOH CH3COONa + C2H5OH

ở 283°K bằng 2,38 mol-11.ph-1. Tính thời gian cần thiết đệ nồng độ của CH3COOC2H5 còn lại 50% nếu ta trộn 1 lít dung dịch CH3COOC2H5 0,05M với a. 1 lít dung dịch NaOH 0,05M

b. lít dung dịch NaOH 0,1M

Bài 2:

Để nghiên cứu tốc độ của phản ứng xà phòng hoá acetate ethyl người ta bố trí thí nghiệm như sau: cho 0,3 ml acetate ethyl vào bình A có chứa l00ml dung dịch NaOH C (mol/l) sau đó tại mỗi thời điểm nhất định lấy chính xác ml hỗn hợp trong,bình A cho vào bình B đã có sẵn ml dung dịch HC1 C (mol/l). Định lượng ngay lượng HC1 còn lại trong bằng dung dịch ,Na0H C (mol/l), ghi lại thể tích NaOH chuẩn độ ở thời điểm là x1 (ml) và ở thời điểm vô cùng(phản ứng xảy ra hoàn toàn) là ml . Hãy thiết lập công thúc tính hằng số tốc độ của phản ứng theo các giá trị   trong các trường hợp sau

a. C= 0,05 M và a = 5ml

b. C= 0,01 M và a = 10ml

c. C= 0,01 M và a = 5ml