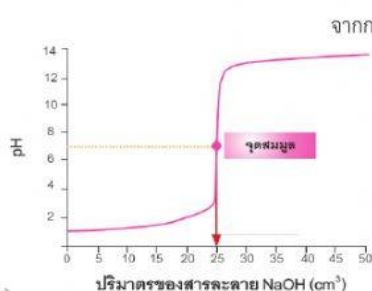


สอบเก็บคะแนนเรื่อง การไทเทรตกรด-เบส

- ปฏิกริยาระหว่าง กรด กับ เบส เรียกว่า ปฏิกริยา.....
- เราสามารถคำนวณความเข้มข้นหรือปริมาณของกรดหรือเบสตัวอย่างได้ เมื่อกรด กับ เบสทำปฏิกิริยากันพอดีเรียกว่าวิธีน้ำ.....
- จุดที่กรด กับ เบส ทำปฏิกิริยากันพอดี เรียกว่า จุด.....
- สารที่ไม่ทราบความเข้มข้นเรียกว่า สาร.....
- สารที่ทราบความเข้มข้นแล้ว โดยเราเป็นคนเตรียมเอง เรียกว่า สาร.....
- ไทเทรตกรด HNO_3 ปริมาตร 50 mL พบว่าทำปฏิกิริยาพอดีกับเบส KOH เข้มข้น 0.5 mol/L ปริมาตร 20 mL จงหาความเข้มข้นของ HNO_3
ตอบ.....
- ในการไทเทรต $\text{CH}_3\text{COOH(aq)}$ 2 mol/dm^3 ปริมาตร 30 mL กับ NaOH(aq) ปริมาตร 15 mL จงหาความเข้มข้นของ NaOH(aq)
ตอบ.....

ตัวอย่างกราฟของการไทเทรตสารละลายกรด HCl ด้วยสารละลายเบส NaOH



จากกราฟการไทเทรต กราฟนี้ควรเป็นกราฟที่ได้จากการไทเทรตระหว่าง กับ

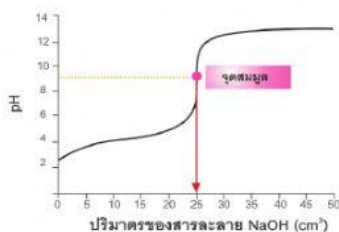
มีค่า pH ที่จุดสมมูลเท่าใด.....

ขณะไทเทรต สารใดควรอยู่ในบิวเรต สารอยู่ในขวดรูปชมพู่

ปริมาตรของ NaOH ที่จุดสมมูลมีปริมาตรเท่าใด.....

ตัวอย่างกราฟของการไทเทรตสารละลายกรดแอซิก (CH_3COOH) ด้วยสารละลายเบส NaOH

3



จากกราฟการไทเทรต กราฟนี้ควรเป็นกราฟที่ได้จากการไทเทรตระหว่าง กับ

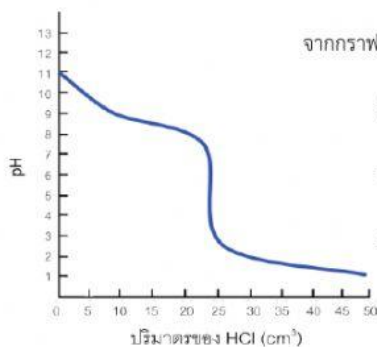
มีค่า pH ที่จุดสมมูลเท่าใด.....

ขณะไทเทรต สารใดควรอยู่ในบิวเรต สารอยู่ในขวดรูปชมพู่

ปริมาตรของ NaOH ที่จุดสมมูลมีปริมาตรเท่าใด.....

ตัวอย่างกราฟของการไทเทรตสารละลายเบส NH_3 ด้วยกรดแก่ HCl

3



จากกราฟการไทเทรต กราฟนี้ควรเป็นกราฟที่ได้จากการไทเทรตระหว่าง กับ

มีค่า pH ที่จุดสมมูลเท่าใด.....

ขณะไทเทรต สารใดควรอยู่ในบิวเรต สารอยู่ในขวดรูปชมพู่

ปริมาตรของ HCl ที่จุดสมมูลมีปริมาตรเท่าใด.....