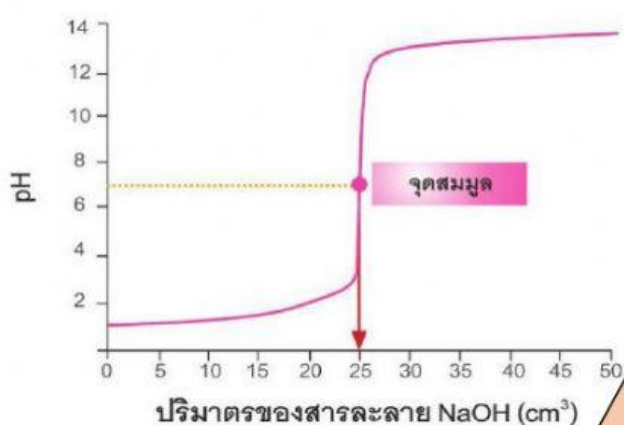


เคมี 4	ว33224	เรื่อง การไทเทรตกรด เบส		
ชื่อหน่วย กรด เบส	ชื่อ สกุล	ชั้น ม.	เลขที่	

ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. ปฏิกริยาระหว่างกรดกับเบส เรียกว่าปฏิกิริยา.....
2. เราสามารถคำนวณความเข้มข้นหรือปริมาณของกรดหรือเบสตัวอย่างได้ เมื่อกรด กับเบสทำปฏิกิริยากันพอดีเรียกว่า.....
3. จุดที่กรด กับ เบสทำปฏิกิริยากันพอดี เรียกว่า.....
4. สารที่ไม่ทราบความเข้มข้นเรียกว่า.....
5. สารที่ทราบความเข้มข้นแล้ว โดยที่เราเป็นคนเตรียมเองเรียกว่า.....
6. ไทเทรตกรด HNO_3 ปริมาตร 50 ml พบว่าทำปฏิกิริยาพอดีกับเบส KOH เข้มข้น 0.5 mol/L ปริมาตร 20 ml จงหาความเข้มข้นของ HNO_3 ตอบ.....โมลาร์
7. ไทเทรต CH_3COOH 2 mol/dm³ ปริมาตร 30 ml กับ NaOH ปริมาตร 15 ml จงหาความเข้มข้นของ NaOH ตอบ.....โมลาร์

กราฟการไทเทรตสารละลายกรดแก่ HCl ด้วยสารละลายเบสแก่ NaOH



กราฟนี้ควรเป็นกราฟที่ได้จากการไทเทรตระหว่าง

.....กับ.....

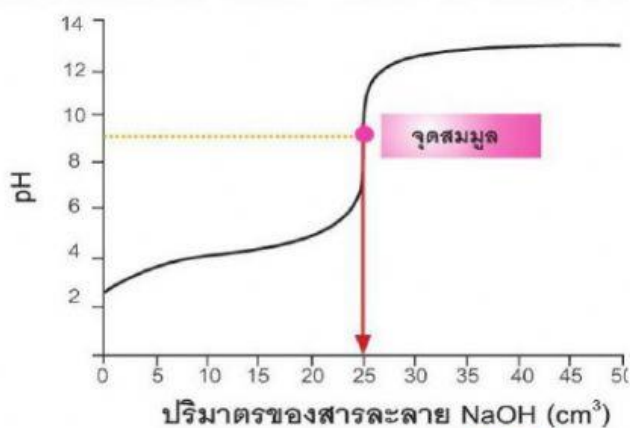
มีค่า pH ที่จุดสมมูลเท่าใด.....

ขณะไทเทรต สารใดควรอยู่ในบิวเรต.....

สารใดควรอยู่ในขวดรูปชมพู่.....

ปริมาตรของ NaOH ที่จุดสมมูลมีปริมาตรเท่าใด

กราฟการไทเทรตสารละลายกรดอ่อน CH_3COOH ด้วยสารละลายเบสแก่ NaOH



กราฟนี้ควรเป็นกราฟที่ได้จากการไทเทรตระหว่าง

.....กับ.....

มีค่า pH ที่จุดสมมูลเท่าใด.....

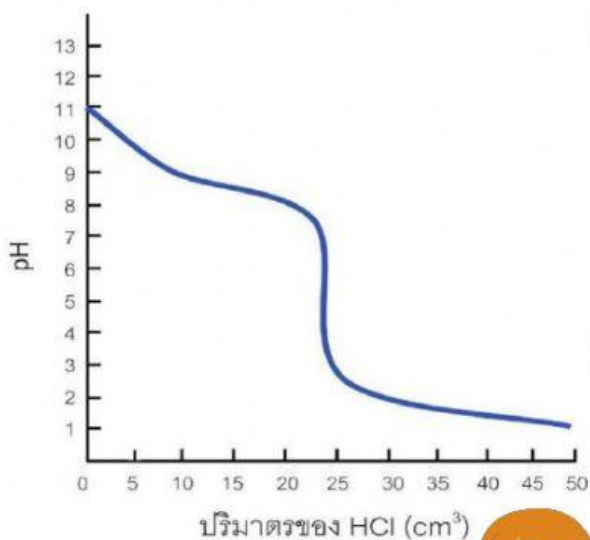
ขณะไทเทรต สารใดควรอยู่ในบิวเรต.....

สารใดควรอยู่ในขวดรูปชมพู่.....

ปริมาตรของ NaOH ที่จุดสมมูลมีปริมาตรเท่าใด

.....

กราฟการไทเทรตสารละลายเบสอ่อน NH_3 ด้วยสารละลายกรดแก่ HCl



กราฟนี้ควรเป็นกราฟที่ได้จากการไทเทรตระหว่าง

.....กับ.....

มีค่า pH ที่จุดสมมูลเท่าใด.....

ขณะไทเทรต สารใดควรอยู่ในบิวเรต.....

สารใดควรอยู่ในขวดรูปชมพู่.....

ปริมาตรของ NaOH ที่จุดสมมูลมีปริมาตรเท่าใด

.....