

กิจกรรม 5.2 : การไทเทรตการเกิดตะกอน

แบ่งกลุ่มผู้เรียนเป็น 3 กลุ่ม ร่วมทำกิจกรรมและอภิปรายประเด็นต่อไปนี้

1. จงแสดงการสร้างกราฟการไทเทรตปฏิกิริยาการเกิดตะกอน เมื่อใช้สารละลาย K_2CrO_4 0.0600 mol/L ปริมาตร 25.00 mL ไทเทรตด้วยสารละลาย $AgNO_3$ 0.100 mol/L โดยนักศึกษาให้กำหนดปริมาตรสารละลาย $AgNO_3$ ให้เป็นช่วงดังนี้ (กำหนด K_{sp} ของ $AgBr=5.0 \times 10^{-13}$)

- 1) จุดเริ่มต้น
- 2) ช่วงก่อนจุดสมมูล (อย่างน้อย 2 จุด)
- 3) จุดสมมูล
- 4) ช่วงหลังจุดสมมูล (อย่างน้อย 2 จุด)

