

**กิจกรรม 5.4 :** การไทเทรตแบบเกิดไอออนเชิงซ้อน**ตอนที่ 1** ให้นักศึกษาร่วมกันคำนวณ pM และสร้างกราฟการไทเทรต

1. จงแสดงการสร้างกราฟการไทเทรตแบบเกิดไอออนเชิงซ้อนระหว่างไอออน  $\text{Cd}^{2+}$  กับสารละลาย EDTA ในการไทเทรตสารละลาย  $\text{Cd}^{2+}$  0.100 mol/L ปริมาตร 50.00 mL ด้วยสารละลาย EDTA 0.100 mol/L (กำหนดค่า  $K_{MY}=3.2 \times 10^{16}$  และ  $\text{pH}=10.0$ ) โดยให้กำหนดปริมาตรตัวไทเทรตช่วงก่อนจุดสมมูลและหลังจุดสมมูลอย่างน้อย 2 จุด

