

1. เมื่อหยดสารตัวอย่างลงในหลอดทดลอง หยด HNO_3 และ AgNO_3 จนเกิดตะกอน ตั้งทิ้งไว้ให้ตะกอนนอนก้น เทส่วนใสทิ้ง นำตะกอนมาหยด NH_4OH เมื่อตะกอนละลายหมด แล้วหยด HNO_3 จนสารละลายเป็นกรดจะได้ตะกอนกลับคืน การทดลองนี้เป็น การทดสอบหา anion ไດ
 2. เมื่อหยดสารตัวอย่างลงในหลอดทดลอง หยด HNO_3 ทำให้เป็นกรด แล้วเติมแอมโมเนียมโมลิบเดต นำหลอดทดลองไปอุ่น จะได้ตะกอนสีเหลือง การทดลองนี้เป็นการทดสอบหา anion ไດ
 3. เมื่อหยดสารตัวอย่างลงในหลอดทดลอง แล้วเติม FeSO_4 เขย่าหลอดทดลอง แล้วนำหลอดทดลองมาเอียง 45° แล้วค่อยๆเท H_2SO_4 จะปรากฏวงแหวนสีน้ำตาล การทดลองนี้เป็นการทดสอบหา anion ไດ
 4. เมื่อหยดตัวอย่างลงในหลอดทดลอง แล้วเติมหยด H_2SO_4 ลงไป รับผิดชอบด้วยจุกที่มีหลอดนำแก๊สตันที่โดยนำปลายด้านยาวของหลอดนำแก๊ส จุ่มในหลอดทดลองที่บรรจุสารละลายอิมตัวของ Ba(OH)_2 จากนั้นนำหลอดทดลองที่บรรจุตัวอย่างไปอุ่นในวอเตอร์บัท เพื่อทำให้เกิดปฏิกิริยา จะได้ตะกอนสีขาว การทดลองนี้เป็นการทดสอบหา anion ไດ
 5. เมื่อหยดตัวอย่างลงในหลอดทดลอง แล้วเติม BaCl_2 ลงไปอีก เขย่าหลอดทดลอง ถ้ามีตะกอนขาวเกิดขึ้น วางหลอดทดลองทิ้งไว้ให้ตกตะกอน และเทสารละลายใสทิ้ง ส่วนตะกอนที่เหลือแบ่งออกเป็น 2 ส่วน นำไปทดสอบการละลาย โดยตะกอนส่วนที่ 1 ใส่ CH_3COOH ให้มากเกินพอ และส่วนที่ 2 HNO_3 ให้มากเกินพอเช่นเดียวกัน ถ้าเป็นตะกอนของไอออนตัวอย่างจะไม่ละลายในกรดทั้ง 2 ชนิด การทดลองนี้เป็นการทดสอบหา anion ไດ
-