

การตรวจวิเคราะห์ออกซิเจนละลายโดยวิธี Azide Modification of Iodometric Method เป็นวิธีการตรวจวัดทางอ้อมโดยใช้หลักการ ออกซิเจนละลายสามารถออกซิไดซ์ Mn^{2+} เป็น Mn^{4+} ภายใต้สภาวะที่เป็นด่าง และ Mn^{4+} จะออกซิไดซ์ไอโอดัด (I⁻) ไปเป็นไอโอดีน (I₂) ในสภาวะที่เป็นกรด ซึ่งปริมาณไอโอดีนที่เกิดขึ้นจะสมมูลกับปริมาณออกซิเจนละลายในน้ำ ดังนั้นจึงตรวจวัดปริมาณไอโอดีนโดยการทำปฏิกิริยากับสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮโอซัลเฟต สารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮโอซัลเฟตที่ใช้ในการทำปฏิกิริยา 1 mL มีค่าเท่ากับปริมาณออกซิเจนละลาย 1 mg/L [รายละเอียดเพิ่มเติมคลิก](#)