

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