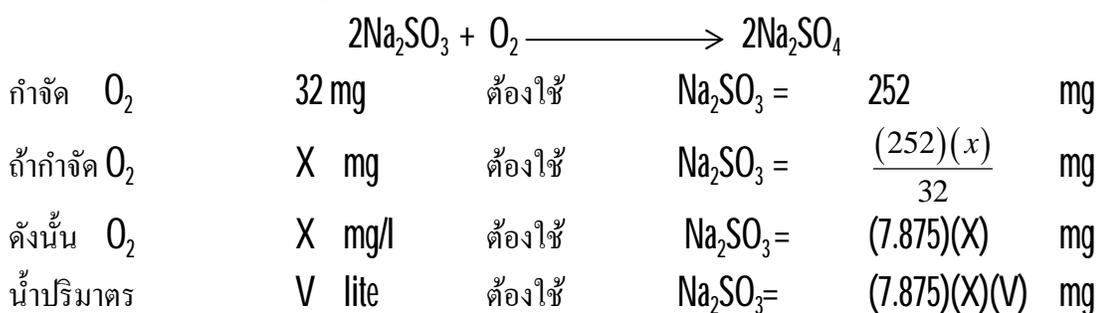


ภาคผนวก ง.

ตัวอย่างการคำนวณปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำ

การคำนวณปริมาตร Na_2SO_3

ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณโซเดียมซัลไฟต์ (Na_2SO_3) ที่ใช้ในการกำจัดออกซิเจนในน้ำ ที่มีปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำ 5.4 mg/l สำหรับปริมาณน้ำ lites



ในทางปฏิบัติต้องใส่ Na_2SO_3 ให้เกินพอ (เพื่อไว้ที่ 20 เปอร์เซ็นต์)

$$\begin{aligned} \text{ดังนั้นต้องใช้ } \text{Na}_2\text{SO}_3 &= (1.2)(7.875)(X)(V) && \text{mg} \\ &= (9.45)(X)(V) && \text{mg} \end{aligned}$$

เมื่อ

$$X = \text{ความเข้มข้นของออกซิเจนที่ละลายน้ำ (mg/l)}$$

$$V = \text{ปริมาตรน้ำ (l)}$$

ปริมาตรน้ำที่ใช้ในการทดลอง	697	l
ความเข้มข้นของออกซิเจนละลายในน้ำเท่ากับ	5.4	mg/l

ดังนั้นต้องใช้ Na_2SO_3 ในการกำจัดออกซิเจนในน้ำ

$$\begin{aligned} &= (9.45)(5.4)(697) && \text{mg} \\ &= 35,567 && \text{mg} \\ &= 35.567 && \text{g} \end{aligned}$$