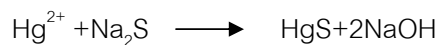


ภาคผนวก ข
การคำนวณปริมาณโซเดียมซัลไฟด์

สมมติให้ปริมาณปรอทในน้ำเสียเป็น 1000 มิลลิกรัม/ลิตร

1.ค่าความต้องการทางทฤษฎี



Hg ²⁺	1	โมล	ทำปฏิกิริยาพอดีกับ	Na ₂ S	1	โมล
Hg	200.5	กรัม	ทำปฏิกิริยาพอดีกับ	Na ₂ S	78	กรัม
Hg	1	กรัม	ทำปฏิกิริยาพอดีกับ	Na ₂ S	78/200.5	กรัม
					= 0.389 กรัม	

2.ปริมาณสารละลายที่ใช้

เตรียมสารละลาย Na ₂ S เข้มข้น 0.1 กรัม/ลิตร	= 3.89 ลิตร
ปริมาณปรอทละลายในน้ำเสีย	= 1000 มิลลิกรัม/ลิตร
	= 1กรัม/ลิตร
Hg 1 กรัมใช้สารละลายโซเดียมซัลไฟด์	= 3.89 ลิตร
ความเข้มข้นของปรอทในน้ำเสียที่ได้จากการทดลอง	= 10.31 มิลลิกรัม/ลิตร
จึงใช้สารละลายโซเดียมซัลไฟด์เข้มข้น 0.1 กรัม/ ลิตร	= 0.04 ลิตร
ในการตกตะกอนใช้น้ำเสียปริมาตร	= 100 มิลลิลิตร
ดังนั้นจึงใช้ละลายโซเดียมซัลไฟด์	= 4 มิลลิลิตร