



การเตรียมสารละลาย จากสารบริสุทธิ์



ชื่อ-สกุล.....เลบที่.....ชั้นม.4/.....

จงเรียงลำดับวิธีเตรียมสารละลายซิงค์ซัลเฟต (ZnSO_4) 0.100 โมลต่อลิตร
ปริมาตร 250 มิลลิลิตร จากผลึกซิงค์ซัลเฟต

	ซึ่งผลึกซิงค์ซัลเฟตให้ได้มวลตามต้องการ
	ชะปึกเกอร์และล้างแก้วคนด้วยน้ำกลั่น
	หมนูนวนขวดกำหนดปริมาตรเพื่อให้สารละลายผสมกัน
	คำนวณปริมาณผลึกซิงค์ซัลเฟตที่ใช้ได้เท่ากับ 1.6144 กรัม
	เติมน้ำกลั่นจนระดับสารละลายต่ำกว่าขีดบอกปริมาตรเล็กน้อย
	ปิดจุกขวด แล้วกลับขวดขึ้นลงให้สารละลายผสมกัน
	คำนวณปริมาณผลึกซิงค์ซัลเฟตที่ใช้ได้เท่ากับ 4.036 กรัม
	เติมน้ำกลั่นที่ละน้อยจนถึงขีดบอกปริมาตร
	ละลายผลึกซิงค์ซัลเฟตในปึกเกอร์ และตั้งทิ้งไว้จนสารละลายมี อุณหภูมิเท่ากับอุณหภูมิห้อง
	เทใส่ภาชนะเก็บสารและติดฉลากโดยเขียนระบุสูตรเคมี ความเข้มข้น จริงที่ได้จากการเตรียม และวันที่เตรียมสารละลาย
	เทสารละลายลงในขวดกำหนดปริมาตร

