

กิจกรรม 1.2 : การเตรียมสารละลาย**ตอนที่ 1** คำนวณและอธิบายการเตรียมสารละลาย

แบ่งกลุ่มผู้เรียนเป็น 5 กลุ่ม ร่วมแก้ปัญหาโจทย์ที่กำหนด

กลุ่ม 1 สารละลาย CaSO_4 0.500 mol/L ปริมาตร 500 mL จากสาร $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (น้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ 172.17 g/mol)

กลุ่ม 2 สารละลาย $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0.100 N ปริมาตร 500 mL จากสาร $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (342.15 g/mol)

กลุ่ม 3 สารละลาย HNO_3 5%w/w ปริมาตร 500 mL จากสาร HNO_3 70%w/w ความถ่วงจำเพาะ 1.42

กลุ่ม 4 สารละลาย Pb^{2+} 1000 ppm ปริมาตร 100 mL จากสาร $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (น้ำหนักโมเลกุล $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ เท่ากับ 331.21 g/mol และน้ำหนักอะตอม Pb เท่ากับ 207.20 g/mol)

กลุ่ม 5 สารละลาย Fe เข้มข้น 10 ppm ปริมาตร 100 mL และ 100 ppm ปริมาตร 50 mL จากสารละลายมาตรฐาน Fe 1000 ppm

แสดงการคำนวณและร่วมอภิปรายหน้าชั้นเรียน

