**แบบฝึกหัด 2**

1. จงคํานวณหาความเข้มข้นโมลาริตีของสารละลายที่ประกอบด้วย C2H5OH 20.0 กรัมในสารละลาย 125 cm3

2. จงคํานวณหาจํานวนกรัมของสารละลายกรดไนตริก (HNO3) ที่มี HNO3 อยู่ 10.0 g จากสารละลายกรด HNO3 เข้มข้น 38% โดยน้ำหนัก

3. ถ้าต้องการเตรียมสารละลาย 10%w/w ของกลูโคส (C6H12O6) 500 กรัม จะต้องใช้ตัวถูกละลายกี่กรัม

 4. จงคํานวนหาเศษส่วนโมลของแต่ละองค์ประกอบในสารละลายซึ่งประกอบด้วย H2O 9.0 g กรดน้ำส้ม 120.0 g และ C2H5OH 115.0 g

 5. สารละลายกรดฟอสฟอริก (H3PO4) ปริมาตร 35 ลูกบาศก์เซนติเมตร มีความเข้มข้นร้อยละ 40 โดยมวล มีความหนาแน่น 0.21 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร หากเติมน้ำกลั่นจนสารละลายกรดฟอสฟอริกมีปริมาตรเป็น 525 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะได้สารละลายกรดมีความเข้มข้นกี่โมลต่อลิตร (กำหนดมวลอะตอม H = 1, P = 31 และ O = 16)