



ใบงาน เรื่อง การคำนวณความเข้มข้นของสารละลาย
วิชา วิทยาศาสตร์ 3 ว21101 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 2

ชื่อ ชั้น ม.2/..... เลขที่

คำชี้แจง จงตอบคำถามลงในช่องว่างต่อไปนี้

สูตรที่ใช้ในการคำนวณ ความเข้มข้นร้อยละโดยมวล = _____ x 100	1) จงหาความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมคลอไรด์ ซึ่งประกอบด้วยโซเดียมคลอไรด์ 12 กรัม ละลายในสารละลาย 400 กรัม สูตรความเข้มข้นร้อยละโดยมวล = _____ x 100
ความเข้มข้นร้อยละโดยปริมาตร = _____ x 100	วิธีทำ ร้อยละโดยมวล = _____ x 100 ร้อยละโดยมวล = _____
ความเข้มข้นร้อยละโดยมวล = _____ x 100 ต่อปริมาตร	ร้อยละโดยมวล = _____ ร้อยละโดยมวล = _____ ตอบ สารละลายนี้มีความเข้มข้นร้อยละ.....โดยมวล
2) จงหาความเข้มข้นของสารละลายเอทิลแอลกอฮอล์ ซึ่งประกอบด้วยเอทิลแอลกอฮอล์ 25 cm³ ละลายอยู่ในสารละลาย 400 cm³ สูตรความเข้มข้นร้อยละโดยปริมาตร = _____ x 100 วิธีทำ ร้อยละโดยปริมาตร = _____ x 100 ร้อยละโดยปริมาตร = _____ ร้อยละโดยปริมาตร = _____ ตอบ สารละลายนี้มีความเข้มข้นร้อยละ.....โดยปริมาตร	3) หากต้องการเตรียมสารละลายเอทิลแอลกอฮอล์ความเข้มข้นร้อยละ 20 โดยปริมาตร ปริมาตร 500 cm³ จะต้องใช้เอทิลแอลกอฮอล์เท่าใด สูตรความเข้มข้นร้อยละโดยปริมาตร = _____ x 100 วิธีทำ แทนค่า = <u>ปริมาตรตัวละลาย</u> x 100 = <u>ปริมาตรตัวละลาย</u> = ปริมาตรตัวละลาย ตอบ ใช้เอทิลแอลกอฮอล์..... cm³
4) สารละลายน้ำตาลกลูโคส 15 กรัม ในน้ำจนได้สารละลาย 200 cm³ สารละลายกลูโคสจะมีความเข้มข้นร้อยละโดยมวลต่อปริมาตรเป็นเท่าใด ความเข้มข้นโดยมวลต่อปริมาตร = _____ x 100 วิธีทำ ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ x 100 ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = _____ ตอบ มีความเข้มข้นร้อยละ.....โดยมวลต่อปริมาตร	5) หากต้องการเตรียมสารละลายโซเดียมคลอไรด์ความเข้มข้นร้อยละ 25 โดยมวลต่อปริมาตร ปริมาตร 400 cm³ จะต้องใช้โซเดียมคลอไรด์ปริมาตรเท่าใด ความเข้มข้นโดยมวลต่อปริมาตร = _____ x 100 วิธีทำ แทนค่า = <u>มวลตัวละลาย</u> x 100 = <u>มวลตัวละลาย</u> = มวลตัวละลาย ตอบ ใช้โซเดียมคลอไรด์ปริมาตรเท่ากับ..... cm³