



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