คำนวณความเข้มข้นของสารละลาย



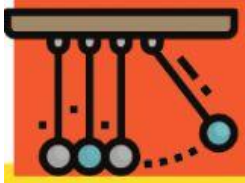
ชื่อ-สกุล.....

สาขาวิชา.....

ระดับชั้น.....

โซเดียมคลอไรด์(NACL) 50 กรัม ในน้ำ 200 กรัม

แทนค่า



ร้อยละโดยมวลของสารละลายNACL= ____ / ____ x ____

สารละลายNACL มีความเข้มข้นร้อยละ ____ โดยมวล





น้ำตาลทราย 100 กรัม ในน้ำ 400 กรัม

ร้อยละโดยมวลของน้ำตาลทราย= ____ / ____ x ____

น้ำเชื่อมมีความเข้มข้น ____ โดยมวล



นำสารละลายโซเดียมคลอไรด์(NACL) 36 G มาละลายในน้ำจำนวน 450 ลูกบาศเดซิเมตร สารละลายที่ได้มี ความเข้มข้นโดยมวลต่อปริมาตรเป็นรอ้ยละเท่าใด

ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร = ____ / ____ x ____ = ____

กรดแอซิติก (CH3COOH) 25 ลูกบาศก์เซนติเมตร นำไปละลายน้ำกลั่นได้ปริมาตรรวม 115 ลูกบาศก์เซนติเมตร ความเข้มข้นเป็นร้อยละโดยปริมาตรสารละลาย กรดแอซิติกมีค่าเท่าใด



ร้อยละโดยปริมาตร = ____ / ____ x ____

ความเข้มข้นเป็นร้อยละโดยปริมาตรสารละลายกรดแอซิติก ____

LIVEWORKSHEETS