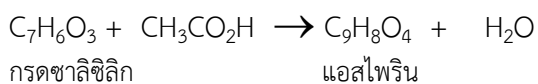
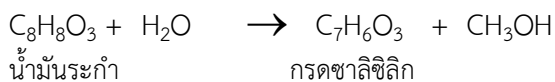


แบบฝึกทดลองยุทธ เพื่อเป็นการฝึกฝนวิทย์ยุทธ

กระบวนท่าที่ 6 ขวดเปล่าใบหนึ่งหนัก 50.41 g นำไปบรรจุก๊าซ O_2 ที่ STP นำไปชั่งได้ 51.29 g แต่เมื่อนำไปบรรจุก๊าซ A ที่ STP นำไปชั่งได้ 50.75 g ก๊าซ A คือ

กระบวนท่าที่ 7 กรด HCl ในอุตสาหกรรม เตรียมได้จากการเผา NaCl (s) กับกรด H_2SO_4 เข้มข้น ถ้าต้องการเตรียมกรด HCl เข้มข้น 40 % โดยมวล จำนวน 2 กิโลกรัม จะต้องใช้กรด H_2SO_4 เข้มข้น 90 % โดยมวลกี่กิโลกรัม

กระบวนท่าที่ 8 ยาแก้ปวดแอสไพรินสังเคราะห์จากน้ำมันระกำโดยผ่านปฏิกิริยาสองขั้นตอน ถ้าสมมติให้ปฏิกิริยาทุกขั้นตอนเกิดอย่างสมบูรณ์ จะต้องใช้ใช้น้ำมันระกำอย่างน้อยกี่กรัม จึงจะสังเคราะห์แอสไพรินได้ 1800 เม็ด โดยมีตัวยาแอสไพรินเม็ดละ 0.20 g ($H = 1, C = 12, O = 16$)



กระบวนท่าที่ 9 สารประกอบชนิดหนึ่งซึ่งมี C, H และ O เป็นองค์ประกอบจำนวน 2.36 กรัม เผาไหม้อย่างสมบูรณ์ในก๊าซออกซิเจนให้ CO_2 5.76 กรัม และ H_2O 2.34 กรัม สูตรเอมพิริคัลของสารประกอบ คือข้อใด

กระบวนท่าที่ 10 นำสารผสม $KClO_3$ กับ KCl หนัก 5 กรัมไปเผาจะได้ก๊าซออกซิเจนสลายตัวออกมาเท่ากับ 1120 cm^3 ที่ STP จงคำนวณหามวลเป็นร้อยละของ KCl ในสารผสมดังกล่าว