

ตอนที่ 2 อัตนัย เขียนคำตอบให้ถูกต้อง

ความเข้มข้นของสารละลาย – บอกถึงปริมาณของตัวละลายที่ละลายในสารละลาย การบอกความเข้มข้นของสารละลายในหน่วยร้อยละ สามารถกล่าวได้ใน 3 รูปแบบ

1. ร้อยละโดยมวลต่อมวล คือ การบอกมวลของตัวละลายในสารละลาย 100 กรัม นิยมใช้ กับสารละลายที่มีตัวละลายเป็นของแข็ง ตัวทำละลายเป็นของแข็งหรือของเหลว

1. น้ำเชื่อมมีความเข้มข้น 10 %W/W หมายความว่า

2. นากเป็นสารละลายที่เกิดจากโลหะทองคำและทองแดงนากร้อยละ 45 โดยมวล จะหมายความว่า

2. ร้อยละโดยปริมาตรต่อปริมาตร คือ การบอกปริมาตรของตัวละลายในสารละลาย 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร นิยมใช้กับสารละลายที่มีตัวละลายและตัวทำละลายเป็นของเหลว

3. แอลกอฮอล์ล้างแผล มีความเข้มข้นร้อยละ 70 โดยปริมาตร หมายความว่า

4. น้ำส้มสายชู มีความเข้มข้น 20 %V/V หมายความว่า

3. ร้อยละโดยมวลต่อปริมาตร คือ การบอกมวลของตัวละลายในสารละลาย 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร นิยมใช้กับสารละลายที่มีตัวละลายเป็นของแข็ง และตัวทำละลายเป็นของเหลว

5. น้ำเกลือ มีความเข้มข้น 30 %W/V หมายความว่า

6. น้ำเชื่อม มีความเข้มข้นร้อยละ 50 โดยมวลต่อปริมาตร หมายความว่า