Quiz 1 Chemistry Laboratory II ชื่อ……………………………………………………………….รหัส………………………หมู่………

1. สารละลายมาตรฐาน หรือสารละลายที่ทราบความเข้มข้นที่แน่นอน จะบรรจุไว้ในภาชนะใด

ก. บิวเรต ข. ปิเปต

ค. ขวดรูปชมพู่ ง. บีกเกอร์

2. จุดที่กรดและเบส ทำปฏิกิริยากันพอดี เรียกว่า

ก. จุดยุติ ข. จุดสมมูล

ค. จุดสะเทิน ง. จุดหยุด

3. ในการทดลอง หาความเข้มข้นของสารละลาย NaOH จะทำการไทเทรต NaOH กับสารละลายมาตรฐานใด

ก. CH3COOH ข. KHP

ค. HCl ง. phenolphthalein

4. อินดิเคเตอร์ที่ใช้ในการไทเทรตทั้ง 2 ตอน จะใช้อินดิเคเตอร์ชนิดใด

ก. Methyl orange ข. Methyl red

ค. Bromothymol blue ง. phenolphthalein

5. ในการคำนวณ จะใช้สูตรใดในการคำนวณหาความเข้มข้นของสารที่ทำการไทเทรต

ก. m = g/M ข. MaVa = MbVb

ค. PV = nRT ง. ไม่มีข้อถูก

Quiz 1 Chemistry Laboratory II ชื่อ……………………………………………………………….รหัส………………………หมู่………

1. สารละลายที่จะนำมาวิเคราะห์ หรือสารละลายที่ต้องการหาความเข้มข้น จะบรรจุไว้ในภาชนะใด

ก. บิวเรต ข. ปิเปต

ค. ขวดรูปชมพู่ ง. บีกเกอร์

2. จุดที่อินดิเคเตอร์เปลี่ยนสี เรียกว่า

ก. จุดยุติ ข. จุดสมมูล

ค. จุดสะเทิน ง. จุดหยุด

3. ในการทดลอง หาความเข้มข้นของกรดอะซิติกในน้ำส้มสายชู จะทำการไทเทรตน้ำส้มสายชู กับสารละลายมาตรฐานใด

ก. NaOH\ ข. KHP

ค. HCl ง. phenolphthalein

4. อินดิเคเตอร์ที่ใช้ในการไทเทรตทั้ง 2 ตอน จะใช้อินดิเคเตอร์ชนิดใด

ก. Methyl orange ข. Methyl red

ค. Bromothymol blue ง. phenolphthalein

5. ในการคำนวณ จะใช้สูตรใดในการคำนวณหาความเข้มข้นของสารที่ทำการไทเทรต

ก. m = g/M ข. MaVa = MbVb

ค. PV = nRT ง. ไม่มีข้อถูก