

แบบรายงานการทดลอง

ผู้ทำการทดลอง 1)
 2)
 3)
 4)

กลุ่มที่ วันที่ทดลอง

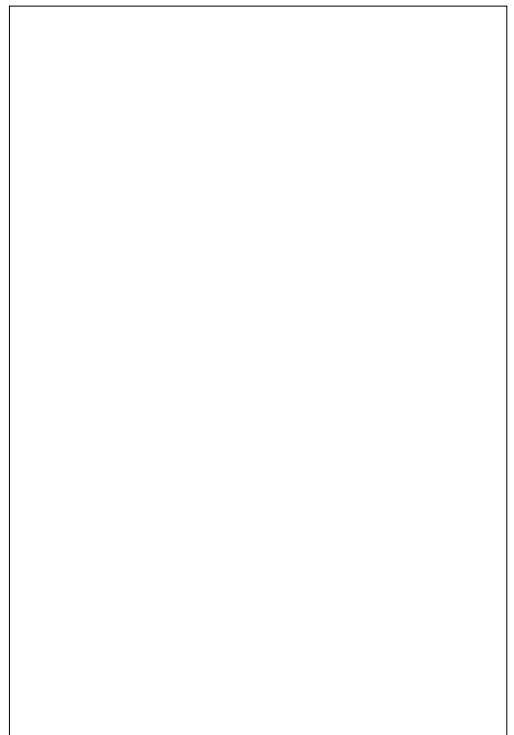
เรื่อง

วัตถุประสงค์

.....

วิธีการทดลอง

.....



ผลการทดลอง

ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้น	เติมคำตอบตามขั้นตอนการทดลอง
<p>① $Cu \xrightarrow[\text{ก๊าซพิษ}]{\text{conc HNO}_3}$</p> <p>$Cu(NO_3)_2$</p> <p>② $\downarrow H_2O$ สารละลาย X</p> <p>③ $\downarrow NaOH$</p> <p>$Cu(OH)_2$</p> <p>④ $\downarrow \text{heat}$</p> <p>CuO</p> <p>⑤ $\downarrow 1M H_2SO_4$</p> <p>$CuSO_4$</p> <p>⑥ $\downarrow Zn$</p> <p>Cu</p>	<p>มวลของลวดทองแดงก่อนทำปฏิกิริยา กรัม</p> <p>① กระบวนการเกิดปฏิกิริยาที่เรียกว่า สีของสารละลาย สูตรของแก๊สที่เกิดขึ้น..... สี.....</p> <p>② สารละลาย X มีสี สูตรของไอออนที่เกิดสีในสารละลาย X คือ</p> <p>③ ตะกอนมีสี</p> <p>④ ชนิดของปฏิกิริยาตามการเปลี่ยนตำแหน่งของอะตอม..... ตะกอนสี</p> <p>⑤ เมื่ออยู่ในรูปสารละลาย สารสีฟ้ามีสูตรเป็น</p> <p>⑥ ผงทองแดงที่ได้มีสี มวลที่ได้.....กรัม</p>

คำนวณของร้อยละทองแดงที่ได้คืนมา (% recovery)

.....

.....

.....

คำนวณร้อยละความคลาดเคลื่อนสัมพัทธ์

.....

.....

.....

อภิปรายผล

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

