บทฝึกทักษะการคำนวณสารกำหนดปริมาณ วิชา เคมี1 ว31221 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 4

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 20 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์
ถ้านำเบนซีน (C_6H_6) จำนวน 15.6 กรัม มาทำปฏิกิริยากับกรดไนทริก (HNO_3) จำนวนมากเกินพอ พบว่าเกิดไนโตรเบนซีน ($C_6H_5NO_2$) 18.0 กรัม จงหาผลได้ร้อยละ $C_6H_6(l) + HNO_3(aq) \rightarrow C_6H_5NO_2(l) + H_2O(l)$

<u>ขั้นที่ 1 หามวลไนโตรเบนซีน (g$C_6H_5NO_2$) ตามทฤษฎี</u> จากมวลเบนซีน จำนวน 15.6 g C_6H_6

_____ = _____ | _____ | _____ | _____ =.....

1.0 mol C_6H_6	1 mol $C_6H_5NO_2$	1 molHNO_3	7.32
1.0 mol C_6H_6	1 mol $C_6H_5NO_2$	2 molHNO_3	73.2
78.12 mol C_6H_6	123.12 g $C_6H_5NO_2$	18 g $C_6H_5NO_2$	24.6 g $C_6H_5NO_2$

<u>ขั้นที่ 2 หาผลได้ร้อยละ</u> ผลได้ตามทฤษฎี = _____ g$C_6H_5NO_2$ ผลได้จริง =_____ g$C_6H_5NO_2$

<u>ยกลากมาจากตารางด้านบนวางทับในสูตรเลย</u>

$$\text{ผลได้ร้อยละ} = \frac{\text{ผลได้จริง}}{\text{ผลได้ตามทฤษฎี}} \times 100 = _____ \#$$

LIVEWORKSHEETS