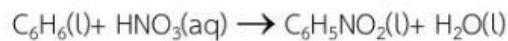


ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 20 บทที่ 6 ปริมาณสัมพันธ์

ถ้านำเบนซีน (C_6H_6) จำนวน 15.6 กรัม มาทำปฏิกิริยากับกรดไนตริก (HNO_3) จำนวนมากเกินไป พบว่าเกิดไน

โตรเบนซีน ($C_6H_5NO_2$) 18.0 กรัม จงหาผลได้ร้อยละ



ขั้นที่ 1 หามวลไนโตรเบนซีน ($gC_6H_5NO_2$) ตามทฤษฎี จากมวลเบนซีน จำนวน 15.6 g C_6H_6

= _____ =

1.0 mol C_6H_6	1 mol $C_6H_5NO_2$	1 mol HNO_3	7.32
1.0 mol C_6H_6	1 mol $C_6H_5NO_2$	2 mol HNO_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 $C_6H_5NO_2$

ขั้นที่ 2 หาผลได้ร้อยละ ผลได้ตามทฤษฎี = _____ g $C_6H_5NO_2$ ผลได้จริง = _____ g $C_6H_5NO_2$

ยกलมาจากตารางด้านบนวางทับในสูตรเลย

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