แบบทดสอบกลางภาค

ชื่อ – สกุล .....ชั้น.....เลขที่.....

1. จงดุลสมการต่อไปนี้ **(10 คะแนน)**

1.1 $K(s) + H_2O(l) \longrightarrow KOH(aq) + H_2(g)$

1.2 $NaOH(aq) + H_3PO_4(aq) \longrightarrow Na_3PO_4(aq) + H_2O(l)$

1.3 $NaClO_3(s) \longrightarrow NaCl(s) + O_2(g)$

1.4 $N_2H_4(g) + N_2O_4(g) \longrightarrow N_2(g) + H_2O(l)$

1.5 $Al_2O_3(s) + H_2SO_4(aq) \longrightarrow Al_2(SO_4)_3(s) + H_2O(l)$

1.6 $Fe_3O_4(s) + H_2(g) \longrightarrow Fe(s) + H_2O(l)$

1.7 $C_2H_6(g) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + H_2O(g)$

1.8 $Mg(s) + HNO_3(aq) \longrightarrow Mg(NO_3)_2(aq) + H_2(g)$

1.9 $CaCO_3(s) + H_2SO_4(aq) \longrightarrow CaSO_4(s) + H_2O(l) + CO_2(g)$

1.10 $O_2(g) + CS_2(s) \longrightarrow CO_2(g) + SO_2(g)$

2. จากปฏิกิริยาเคมีต่อไปนี้ $2Al(s) + 3Br_2(l) \longrightarrow 2AlBr_3(s)$ **(5 คะแนน)**

ถ้าต้องการอะลูมิเนียมโบรไมด์ ($AlBr_3$) 0.6 โมล จะต้องใช้โบรมีน (Br_2) กี่โมล

ตอบ [ ] **โมล**

3. จากปฏิกิริยารีเคมีต่อไปนี้ $8Zn(s) + S_8(s) \longrightarrow 8ZnS(s)$ **(5 คะแนน)**

ต้องใช้กำมะถัน (S_8) กี่โมล จึงจะทำปฏิกิริยาพอดีกับโลหะสังกะสี (Zn) 5.22 กรัม

(กำหนดให้มวลอะตอมของ Zn = 65.38 และ S = 32.06)

ตอบ [ ] **โมล**

LIVEWORKSHEETS