ชื่อ..... เลขที่.....

ชั้น ปวส...../..... สาขาวิชา.....

เรื่อง ปฏิกิริยาเคมี

คำชี้แจง ให้นักเรียนวิเคราะห์สมการที่กำหนด แล้วพิจารณาว่าสมการเคมีใดดุลได้ถูกต้อง โดยทำเครื่องหมาย ✓ หน้าข้อที่ดุลสมการถูกและ ✕ หน้าข้อที่ดุลสมการผิด

ตัวอย่าง

✓ ก. $4FeO(s) + O_2(g) \rightarrow 2Fe_2O_3(s)$

✕ ข. $2Al(s) + 2FeO(s) \rightarrow Al_2O_3(s) + Fe(s)$



..... 1. $N_2O_5(g) + H_2O(l) \rightarrow HNO_3(aq)$

..... 2. $C_6H_6(g) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(g)$

..... 3. $(NH_4)_2Cr_2O_7(s) \rightarrow N_2(g) + Cr_2O_3(s) + 4H_2O(g)$

..... 4. $PCl_5(s) + 4H_2O(l) \rightarrow H_3PO_4(aq) + 5HCl(aq)$

..... 5. $2HNO_3(aq) + Mg(s) \rightarrow Mg(NO_3)_2(aq) + H_2(g)$

..... 6. $Na_2CO_3(s) + 2HCl(aq) \rightarrow 2NaCl(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$

..... 7. $C_6H_{12}O_6(s) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(g)$

..... 8. $Al(OH)_3(s) + 3HNO_3(aq) \rightarrow Al(NO_3)_3(aq) + 3H_2O(l)$

..... 9. $NCl_3(l) + 6H_2O(l) \rightarrow NH_3(g) + 3HOCl(g)$

..... 10. $2FeO(s) + O_2(g) \rightarrow Fe_2O_3(g)$

LIVEWORKSHEETS