

กิจกรรมที่ 4.5 ปฏิริยาเคมีในชีวิตประจำวัน

ชื่อ.....วิชาวิทยาศาสตร์ ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 3

นำชื่อของสารที่กำหนดให้ มาเขียนสมการปฏิริยาเคมีในแต่ละข้อ พร้อมดุลสมการ

CH ₄	HCl	NaOH	CO	H ₂ O	O ₂	C ₃ H ₈
Zn	Fe	ZnCl ₂	H ₂	SO ₃	CaCO ₃	Fe ₂ O ₃ · H ₂ O
NaCl	Na ₂ ZnO ₂	CaCl ₂	C ₆ H ₁₂ O ₆	SO ₂	H ₂ SO ₄	CO ₂

1. ปฏิริยาการเผาไหม้แบบสมบูรณ์

.....+.....→.....+.....+ พลังงาน

2. ปฏิริยาการเผาไหม้แบบไม่สมบูรณ์

.....+.....→.....+.....+ พลังงาน + เขม่า

3. ปฏิริยาการเกิดสนิมของเหล็ก

.....+.....+.....→.....

4. ปฏิริยาของกรดกับเบสหรือปฏิริยาสะเทิน

.....+.....→.....+.....

5. ปฏิริยาของกรดกับโลหะ

.....+.....→.....+.....

6. ปฏิกิริยาของเบสกับโลหะ



7. ปฏิกิริยาของกรดกับสารประกอบคาร์บอเนต



8. การเกิดฝนกรด



และ



9. การสังเคราะห์ด้วยแสงของพืช

