

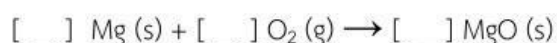
แบบฝึกหัดตอนที่ 3 การดุลสมการเคมีตามกฎหมายมวล

ชื่อ-นามสกุล.....ชั้น ม. เลขที่

คำชี้แจง

1. แบบทดสอบฉบับนี้มีจำนวน 10 ข้อ ประกอบด้วยข้อคำถามแบบเลือกตอบและข้อคำถามอัตนัยหรือเขียนสมการเคมี
2. เวลาที่ใช้ในการทำแบบทดสอบจำนวน 15 นาที
3. สำหรับข้อคำถามแบบเลือกตอบ ให้นักเรียนเลือกคำตอบที่ถูกต้องที่สุดเพียงตัวเลือกเดียว
4. สำหรับข้อคำถามอัตนัยและข้อเขียนสมการเคมี ให้นักเรียนเขียนคำตอบลงในช่องว่างที่กำหนดให้

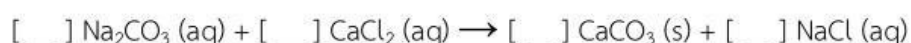
1. จงเติมสัมประสิทธิ์ในสมการต่อไปนี้ให้ถูกต้อง



2. จงเติมสัมประสิทธิ์ในสมการต่อไปนี้ให้ถูกต้อง



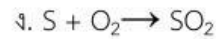
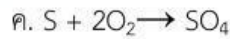
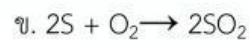
3. จงเติมสัมประสิทธิ์ในสมการต่อไปนี้ให้ถูกต้อง



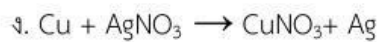
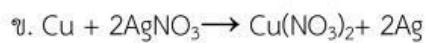
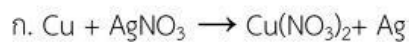
4. จงเติมสัมประสิทธิ์ในสมการต่อไปนี้ให้ถูกต้อง



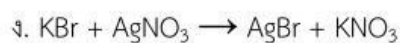
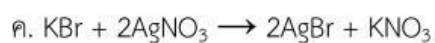
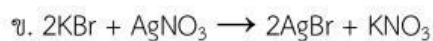
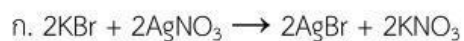
5. ซัลเฟอร์ (S) ทำปฏิกิริยากับแก๊สออกซิเจน (O₂) เพื่อให้ได้แก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO₂)
ข้อใดเป็นสมการเคมีที่ถูกต้องและดุลแล้ว



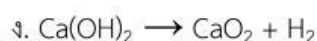
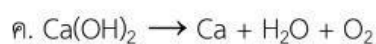
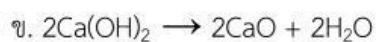
6. ทองแดง (Cu) ทำปฏิกิริยากับสารละลายซิลเวอร์ไนเตรต (AgNO₃) ให้โลหะเงิน (Ag) และสารละลายคอปเปอร์ (II) ไนเตรต [Cu(NO₃)₂] ข้อใดเป็นสมการเคมีที่ถูกต้องและดุลแล้ว



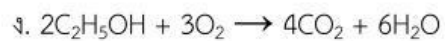
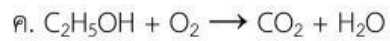
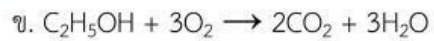
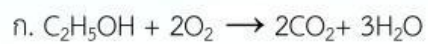
7. สารละลายโพแทสเซียมโบรไมด์ (KBr) ทำปฏิกิริยากับสารละลายซิลเวอร์ไนเตรต (AgNO₃) เกิดตะกอนซิลเวอร์โบรไมด์ (AgBr) และสารละลายโพแทสเซียมไนเตรต (KNO₃)
ข้อใดเป็นสมการเคมีที่ถูกต้องและดุลแล้ว



8. แคลเซียมไฮดรอกไซด์ (Ca(OH)₂) สลายตัวให้แคลเซียมออกไซด์ (CaO) และน้ำ (H₂O) เมื่อได้รับความร้อนสูงมาก ข้อใดเป็นสมการเคมีที่ถูกต้องและดุลแล้ว



9. เอทานอล (C_2H_5OH) เผาไหม้สมบูรณ์ในก๊าซออกซิเจนให้ CO_2 และ H_2O ข้อใดเป็นสมการเคมีที่ถูกต้องและดุลแล้ว



10. กรดไฮโดรคลอริก (HCl) ทำปฏิกิริยากับโซเดียมไฮดรอกไซด์ ($NaOH$) ได้โซเดียมคลอไรด์ ($NaCl$) และน้ำ (H_2O) ข้อใดเป็นสมการเคมีที่ถูกต้องและดุลแล้ว

