

ใบงานที่ 1 เรื่อง การเกิดปฏิกิริยาเคมีและสมการเคมี

วิชา วิทยาศาสตร์ 6 รหัส ว 23102 ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 3 ครูผู้สอน นางสาวจันทร์นิภา ทองเนนีก

ชื่อ ชั้น เลขที่ วันที่

คำชี้แจง : ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. พิจารณาน้ำอัดลมที่กำหนดให้ แล้วระบุสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์ของปฏิกิริยาเคมี

“ แก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO_2) ผลิตได้จากการผสมแก๊สซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO_2) กับแก๊สออกซิเจน (O_2) ถ้าเติมแก๊สไนโตรเจนไดออกไซด์ (NO_2) เข้าไป จะทำให้กระบวนการนี้เกิดได้เร็วขึ้น ”

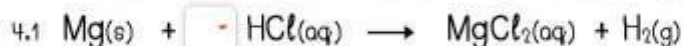
สารตั้งต้น คือ ผลิตภัณฑ์ คือ

2. พิจารณาการเปลี่ยนแปลงของสารแล้วเติมคำตอบในช่องว่างให้ถูกต้อง

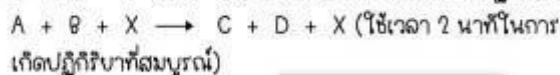
การเปลี่ยนแปลงของสาร	ประเภทของการเปลี่ยนแปลง
2.1 การวางบีกเกอร์ที่มีน้ำปูนใสไว้บนโต๊ะ ปรากฏว่ามีฝ้าสีขาวเกิดขึ้น	
2.2 การตกผลึกของน้ำปลา	

3. การเปลี่ยนแปลงของสารที่บ่งชี้ว่าเกิดปฏิกิริยาเคมี คือ

4. จงดุลสมการเคมีต่อไปนี้ให้สมบูรณ์



5. $\text{A} + \text{B} \rightarrow \text{C} + \text{D}$ (ใช้เวลา 5 นาทีในการเกิดปฏิกิริยาที่สมบูรณ์)



สารที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา คือ

