ชื่อ..... ชั้น..... เลขที่.....

แบบฝึกหัด เรื่อง ปฏิกิริยาเคมี รายวิชา วิทยาศาสตร์ 5

1. ตัวอย่างของการเกิดปฏิกิริยาในชีวิตประจำวันที่กำหนดให้ เป็นการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ หรือ เคมี

ตัวอย่างการเกิดปฏิกิริยาในชีวิตประจำวัน	การเปลี่ยนแปลงประเภทใด
1.1 การต้มน้ำให้เดือด	
1.2 การเผาไหม้เชื้อเพลิง	
1.3 เติมน้ำหวานลงในน้ำเปล่า	
1.4 การสุกของผลไม้	
1.5 การเกิดสนิมเหล็ก	

2. จาก สมการเคมีของการเกิดปฏิกิริยาที่กำหนดให้ $CaCO_3\ (s) + HCl\ (aq) \longrightarrow CO_2\ (g) + CaCl_2\ (aq) + H_2O\ (l)$

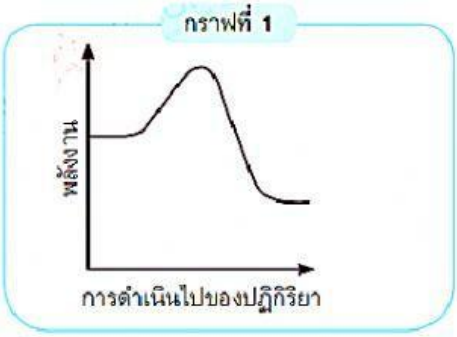
สารตั้งต้นคือ

☐ $CaCO_3$	☐ CO_2	☐ $CaCl_2$	☐ HCl	☐ H_2O

สารผลิตภัณฑ์ คือ

☐ $CaCO_3$	☐ CO_2	☐ $CaCl_2$	☐ HCl	☐ H_2O

3. พิจารณากราฟแสดงการดำเนินไปของปฏิกิริยาที่กำหนดให้ แล้วเติมคำตอบลงในตารางให้ถูกต้อง



ลักษณะ	กราฟที่ 1	กราฟที่ 2
ประเภทของปฏิกิริยา		
พลังงานของสารตั้งต้น		
อุณหภูมิของสิ่งแวดล้อม ความรู้สึกเมื่อสัมผัสภาชนะ		

LIVEWORKSHEETS