ชื่อ .....เลขที่.....ชั้น.....

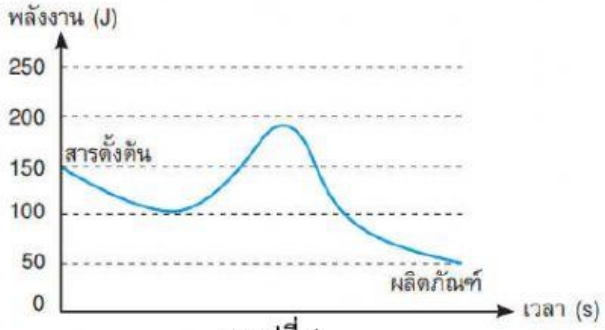
หน่วยการเรียนรู้ที่ 4 ปฏิกิริยาเคมี
แบบฝึกหัดที่ 2 ประเภทของปฏิกิริยาเคมี

คำชี้แจง : ตอบคำถามเกี่ยวกับประเภทของปฏิกิริยาเคมี

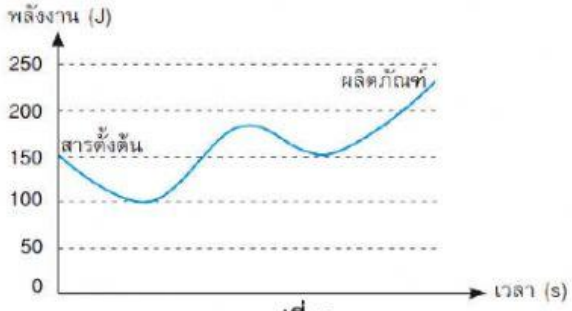
1) พิจารณาข้อมูลที่กำหนดให้ แล้วระบุว่าเป็นปฏิกิริยาดูดความร้อนหรือคายความร้อน

ข้อมูล	ปฏิกิริยา
1. สารตั้งต้น 2 ชนิด มีอุณหภูมิ 27˚C เท่ากัน เมื่อนำมาผสมกัน วัดอุณหภูมิภายหลังได้เป็น 13˚C	
2. เมื่อใส่ผงซักฟอกในน้ำแล้วผสมกัน พบว่า น้ำร้อนขึ้นเล็กน้อย	
3. ผสมสารเคมี 2 ชนิดในบีกเกอร์ เมื่อเวลาผ่านไป สังเกตเห็นว่า มีหยดน้ำเกาะรอบ ๆ บีกเกอร์	
4. ใส่โลหะโซเดียมลงในน้ำ จะเกิดการระเบิดและมีแก๊สพุ่งออกมา	
5. $CH_4(g)$ + 1,600 kJ $C(g)$ + $4H(g)$	
6. $PCl_3(g)$ + $Cl_2(g)$ $PCl_5(g)$ + 413 kJ	
7. $NaCl(s)$ $Na+(g)$ + $Cl-(g)$ H = +776 J	
8. $2CO(g)$ + $O_2(g)$ $2CO_2(g)$ H = -558 J	

2) พิจารณากราฟแสดงการดำเนินไปของปฏิกิริยาที่กำหนดให้ แล้วเติมคำตอบลงในตารางให้ถูกต้อง



กราฟที่ 1



กราฟที่ 2

ลักษณะ	กราฟที่ 1	กราฟที่ 2
ประเภทของปฏิกิริยา		
พลังงานของสารตั้งต้นและผลิตภัณฑ์		
อุณหภูมิของสิ่งแวดล้อมเมื่อปฏิกิริยาสิ้นสุดลง		
ความรู้สึกเมื่อสัมผัสภาชนะ		

LIVEWORKSHEETS