

ใบงานที่ 3

พิจารณาข้อมูลที่กำหนดให้ แล้วระบุว่าเป็นปฏิกิริยาดูดหรือคายความร้อน

1. สารตั้งต้น 2 ชนิดมีอุณหภูมิ 27°C เท่ากัน เมื่อนำมาผสมกัน วัดอุณหภูมิภายหลังได้เป็น 13°C

2. เมื่อใส่ผงซักฟอกในน้ำแล้วผสมกัน พบว่า น้ำร้อนขึ้นเล็กน้อย

3. ผสมสารเคมี 2 ชนิดในบีกเกอร์ เมื่อเวลาผ่านไปสังเกตเห็นว่า มีหยดน้ำเกาะรอบ ๆ บีกเกอร์

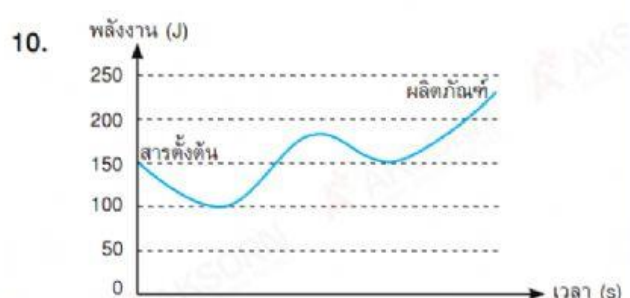
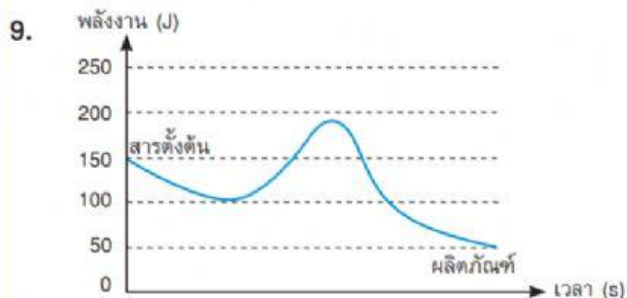
4. ใส่โลหะโซเดียมลงในน้ำ จะเกิดการระเบิดและมีแก๊สพุ่งออกมา

5. การทำปฏิกิริยาระหว่างสารเคมี 2 ชนิด เมื่อปฏิกิริยาสิ้นสุด ระบบมีพลังงานลดลงจากเดิม

6. พลังงานรวมของสารตั้งต้นมีค่า 394 จูล ส่วนพลังงานรวมของผลิตภัณฑ์มีค่า 539 จูล

7. $\text{CH}_4(\text{g}) + 1,600 \text{ kJ} \rightarrow \text{C}(\text{g}) + 4\text{H}(\text{g})$

8. $\text{PCl}_3(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow \text{PCl}_5(\text{g}) + 413 \text{ kJ}$



ชื่อ-นามสกุล..... เลขที่ ชั้น ม.