

แบบฝึกหัด

เรื่อง พลังงานกับการเกิดปฏิกิริยาเคมีและชนิดของปฏิกิริยาเคมี

คำชี้แจง ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

1. จากตารางจงตอบคำถามต่อไปนี้

1.1 ปฏิกิริยาใดคายความร้อน และปฏิกิริยาใดดูดความร้อน

ปฏิกิริยา	อุณหภูมิเริ่มต้น	อุณหภูมิสุดท้าย
A + B	10	20
C + D	25	30
E + F	39	27
I + J	49	35
K + L	-26	-9
M + N	-42	-75

A + B เป็นปฏิกิริยา.....

I + J เป็นปฏิกิริยา.....

C + D เป็นปฏิกิริยา.....

K + L เป็นปฏิกิริยา.....

E + F เป็นปฏิกิริยา.....

M + N เป็นปฏิกิริยา.....

1.2 ถ้าปริมาตรของสารละลายในแต่ละปฏิกิริยามีปริมาณที่เท่ากัน ปฏิกิริยาใดมีการเปลี่ยนแปลงของพลังงานมากที่สุด

2. ให้นักเรียนเติมชื่อปฏิกิริยาเคมีต่อไป 1. ปฏิกิริยาการรวมตัว 2. ปฏิกิริยาการสลายตัว 3. ปฏิกิริยาแทนที่เชิงเดี่ยว 4. ปฏิกิริยาแทนที่เชิงคู่

ปฏิกิริยา	ชนิดของปฏิกิริยา
$\text{P}_4(\text{s}) + 5\text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}(\text{s})$	
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7(\text{s}) \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2(\text{g}) + \text{Cr}_2\text{O}_3(\text{s}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g})$	
$\text{Mg}(\text{s}) + \text{PbSO}_4(\text{aq}) \longrightarrow \text{MgSO}_4(\text{aq}) + \text{Pb}(\text{s})$	
$\text{Mg}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \longrightarrow \text{MgCl}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	
$\text{CaO}(\text{s}) + \text{SO}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{CaSO}_3(\text{s})$	