

ลากและวางให้ถูกต้อง

1.คำที่กำหนด ได้รับจาก เข้าสู่ เพิ่มขึ้น ลดลง ออกจาก ให้แก่

พลังงาน	ปริมาณ	เครื่องหมาย
ΔQ	- ความร้อน.....ระบบ	+
	- ความร้อน.....ระบบ	-
ΔU	- พลังงานภายในระบบ.....	+
	- พลังงานในระบบ.....	-
ΔW	- งานที่.....ระบบ	+
	- งานที่.....ระบบ	-

เติมคำลงในช่องว่าง

2.คำที่กำหนด + - 0

จงบอกว่าสถานการณ์ต่อไปนี้ มี ΔQ , ΔU , ΔW เป็น +,- หรือ เป็น 0

1.1 แก๊สในกระป๋องสเปรย์ ขณะถูกเผาไฟ ΔQ เป็น..... ΔU เป็น..... ΔW เป็น.....

1.2 ลูกสูบลนไฟ ΔQ เป็น..... ΔU เป็น..... ΔW เป็น

1.3 ใอน้ำในห้องอบไอน้ำ ΔQ เป็น..... ΔU เป็น..... ΔW เป็น

1.4 เป่าแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ใส่ลูกโป่งแล้วนำไปแช่ช่องแช่แข็ง

ΔQ เป็น..... ΔU เป็น..... ΔW เป็น

คำที่กำหนด -150 +150 -120 +120

3.แก๊สในกระบอกสูบรับความร้อนจากภายนอก 150 จูล ขณะที่แก๊สขยายตัวทำงาน 120 จูล พลังงานภายในของแก๊สเพิ่มขึ้นหรือลดลงเท่าใด และอุณหภูมิของแก๊สเพิ่มขึ้นหรือลดลง

วิธีทำ จาก

$$\Delta Q = \Delta U + \Delta W$$

จะได้

$$\Delta U = \Delta Q - \Delta W$$

$$= (\quad) - (\quad)$$