

กิจกรรม พลังงานของปฏิกิริยา

จงแสดงการคำนวณพลังงานของปฏิกิริยาต่อไปนี้

คำชี้แจง  ธาตุ  จำนวนอะตอมในสูตรเคมี  สถานะของสาร  สัมประสิทธิ์จำนวนโมล

H - H	H - O	H - F	O = O	2	2	4	+	+	→
F - F	C = O	C - H		2	3	4	+	+	→

1. ปฏิกิริยาระหว่างแก๊สไฮโดรเจน จำนวน 1 โมล และแก๊สฟลูออรีน จำนวน 1 โมล โดยเกิดแก๊สไฮโดรเจนฟลูออไรด์เป็นผลิตภัณฑ์ จำนวน 2 โมล (1 โมลไม่จำเป็นต้องใส่สัมประสิทธิ์จำนวนโมลในสมการเคมี)

ขั้นตอนที่ 1 เขียนสมการเคมี



ขั้นตอนที่ 2 โครงสร้าง

(ให้นักเรียนเลือกข้อมูลจากด้านบนมาประกอบเป็นสมการเคมีโดยการลาก - วางให้ถูกต้องนะคะ)

ขั้นตอนที่ 3 แทนค่าพลังงาน(เติมตัวเลข)

สารตั้งต้น(R)

สารผลิตภัณฑ์ (P)

พลังงานของสารตั้งต้น (H_R) = +(ดู)พลังงานของสารผลิตภัณฑ์ (H_P) =(คาย)พลังงานของปฏิกิริยา (ΔH) = H_R - H_P

= -

= kJ

ตอบ..... kJ.....

