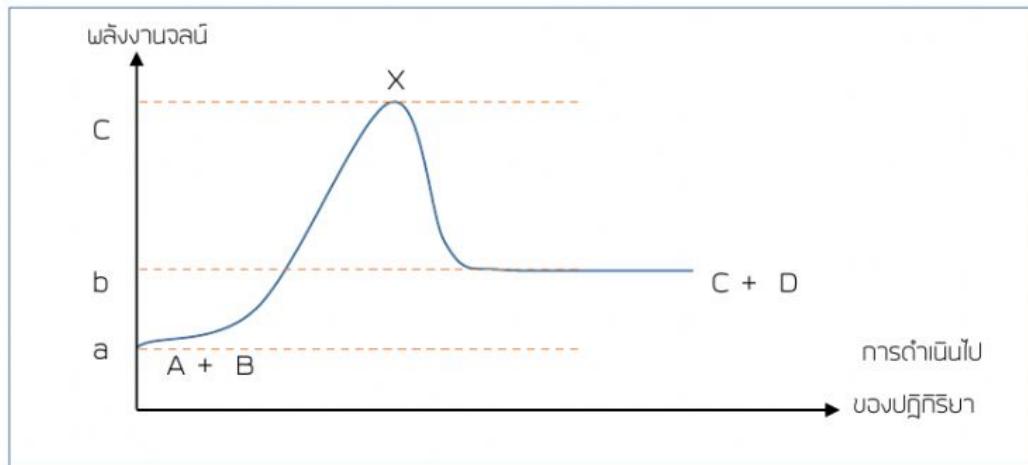


Exercise 3 Chemical Reaction Process

1. ผิจารณาสมการต่อไปนี้ $A + B \longrightarrow C + D$



ปฏิกิริยา $A + B \longrightarrow C + D$

1.1 เป็นปฏิกิริยาประเภท (ดูด/ควบ)

1.2 พลังงานของปฏิกิริยา =

1.3 พลังงานที่กินบันติ =

ปฏิกิริยา $C + D \longrightarrow A + B$

1.4 เป็นปฏิกิริยาประเภท (ดูด/ควบ)

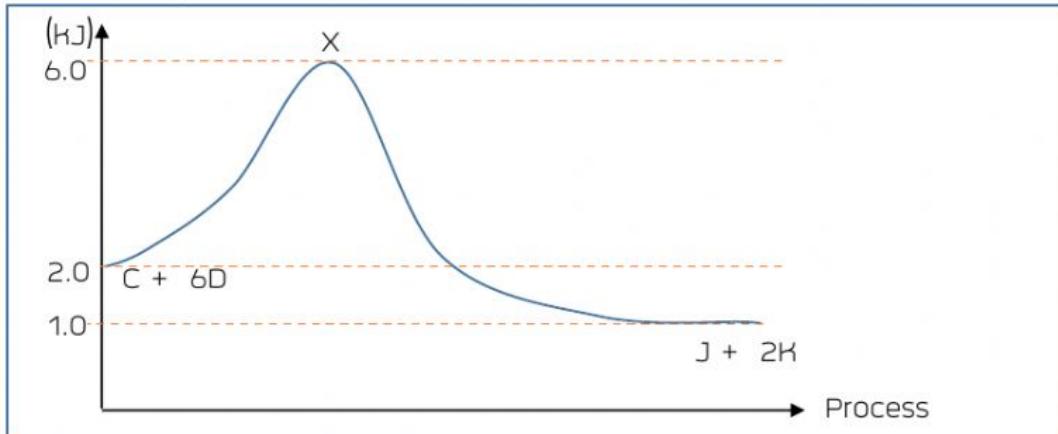
1.5 พลังงานของปฏิกิริยา =

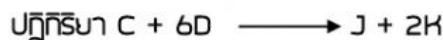
1.6 พลังงานที่กินบันติ =

1.7 X คือ

1.8 จากกราฟจะมีโอกาสเกิดปฏิกิริยาไดมากกว่ากัน เพราะเหตุใด

.....
2. จากปฏิกิริยา $C + 6D \longrightarrow J + 2K$

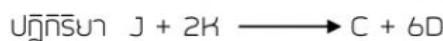




2.1 เป็นปฏิกิริยาประเภท (ดูด/คาบ)

2.2 ผลลัพธ์ของปฏิกิริยา =

2.3 ผลลัพธ์ที่ต้องการ =

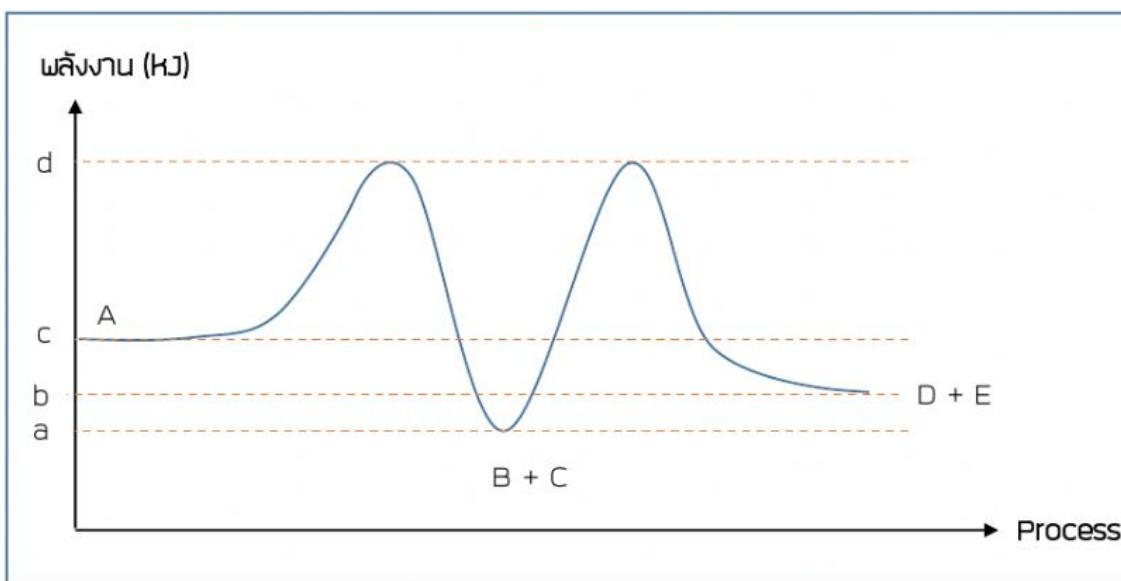


2.4 เป็นปฏิกิริยาประเภท (ดูด/คาบ)

2.5 ผลลัพธ์ของปฏิกิริยา =

2.6 ผลลัพธ์ที่ต้องการ =

2.7 จักษุการฟังว่ามีเวลาสเกิดปฏิกิริยาใดมากกว่ากัน เพราะจะเหตุใด



3.1 ประเภทของปฏิกิริยา (ดูด/คาบ) =

3.2 ผลลัพธ์ของปฏิกิริยา =

3.3 ผลลัพธ์ที่ต้องการ =



3.4 ประเภทของปฏิกิริยา (ดูด/คาบ) =

3.5 ผลลัพธ์ที่ต้องการ =

3.6 ผลัพงานก่อภัยมันต์ =



3.7 ประเภทของปฏิกิริยา (ดูด/ cavity) =

3.8 ผลัพงานของปฏิกิริยา =

3.9 ผลัพงานก่อภัยมันต์ =



3.10 ประเภทของปฏิกิริยา (ดูด/cavity) =

3.11 ผลัพงานของปฏิกิริยา =

3.12 ผลัพงานก่อภัยมันต์ =



3.13 ประเภทของปฏิกิริยา (ดูด/cavity) =

3.14 ผลัพงานของปฏิกิริยา =

3.15 ผลัพงานก่อภัยมันต์ =



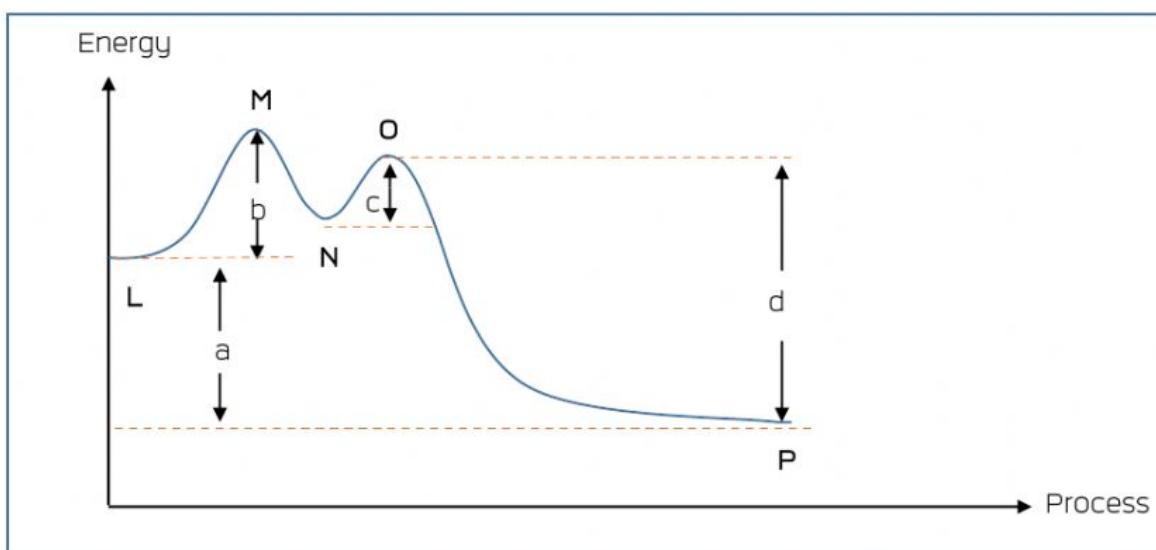
3.13 ประเภทของปฏิกิริยา (ดูด/cavity) =

3.14 ผลัพงานของปฏิกิริยา =

3.15 ผลัพงานก่อภัยมันต์ =

4. ปฏิกิริยาเคมีบิดหนึ่ง ว่ากิเริ่มต้น สาร L เกิดเป็นสารใหม่ P มีการเปลี่ยนแปลงตามสมการ

ดังกราฟ



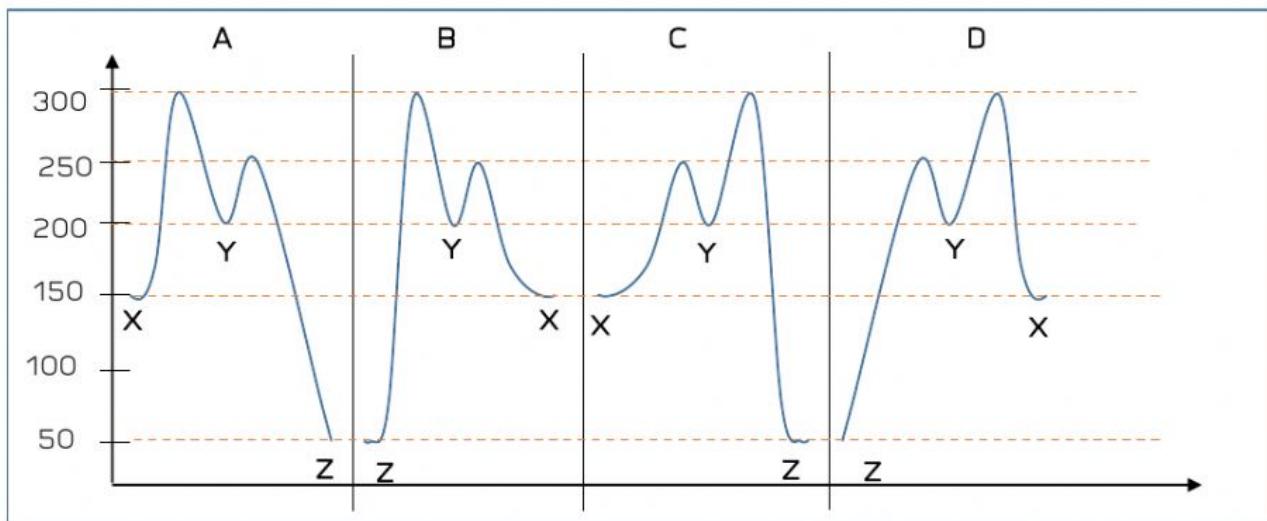
ปฏิกิริยา $L \longrightarrow P$

- 4.1 ปฏิกิริยานี้มีกี่ขั้นตอน =
- 4.2 ขั้นใดเป็นขั้นกำเนิดปฏิกิริยา =
- 4.3 ผลลัพธ์ของปฏิกิริยา เก่ากับ =
- 4.4 ผลลัพธ์ของกัมมันต์ =
- 4.5 จุด M , O คือ =
- 4.6 ประเภทปฏิกิริยา คือ (ดูด/คาบ) =
- 4.7 จากจุด L ไปจุด N เป็นปฏิกิริยา (ดูด/คาบ) =

ปฏิกิริยา $P \longrightarrow L$

- 4.8 ผลลัพธ์ของปฏิกิริยา =
- 4.9 ผลลัพธ์ของกัมมันต์ =

5. กราฟการเปลี่ยนแปลงของผลลัพธ์



- 5.1 จากกราฟทุกปฏิกิริยานี้มีกี่ขั้นตอน =

5.2 ปฏิกิริยาใดบ้างที่เป็นปฏิกิริยาบันกลับซึ่งกันและกัน

5.3 จากปฏิกิริยา C เมื่อให้ได้สาร Z จะต้องใช้ผลลัพธ์ของตัวอย่างนั้นๆ เก่าให้

5.4 ผลลัพธ์ของกัมมันต์ของปฏิกิริยา A =

5.5 ผลลัพธ์ของกัมมันต์ของปฏิกิริยา B =

5.6 ผลลัพธ์ของกัมมันต์ของปฏิกิริยา C =

5.7 ผลลัพธ์ของกัมมันต์ของปฏิกิริยา D =