

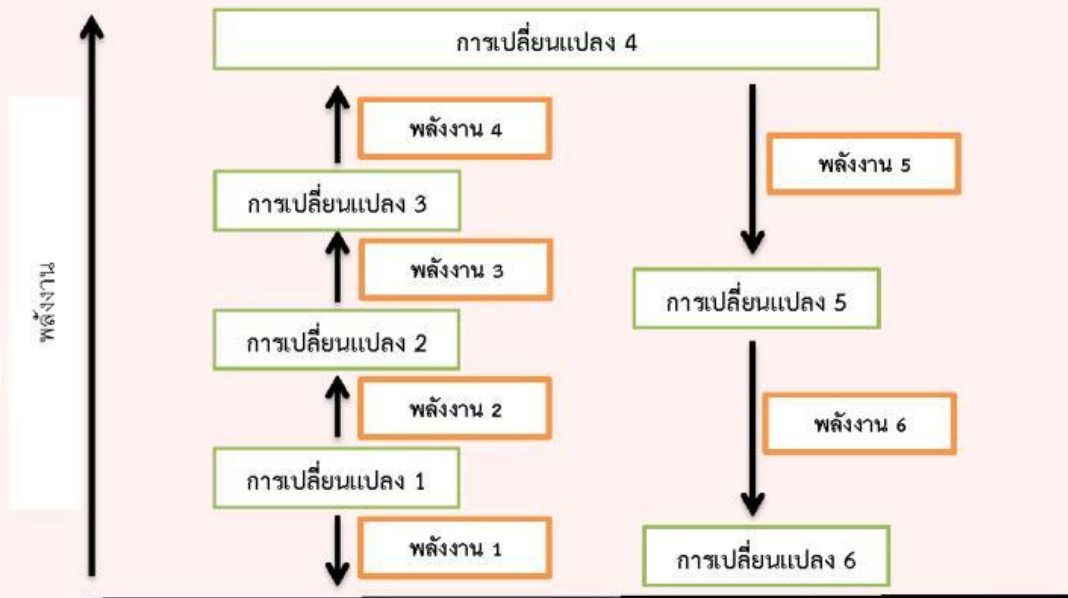
ชื่อ

ชั้น

เลขที่

คะแนนที่ได้

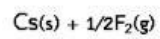
เขียนแผนภาพวัฏจักร บอร์น – ฮาเบอร์ของการเกิดสารประกอบซีเซียมฟลูออไรด์



แผนภาพการเปลี่ยนแปลงพลังงานในการเกิด CsF 1 โมล

การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น

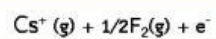
พลังงาน



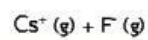
$$U = -759 \text{ kJ}$$



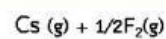
$$\text{EA} = -382 \text{ kJ}$$



$$\Delta H_{\text{Sub}} = +76 \text{ kJ}$$



$$\text{IE} = +376 \text{ kJ}$$



$$D = +79.5 \text{ kJ}$$



$$\Delta H_f = -555.5 \text{ kJ}$$