

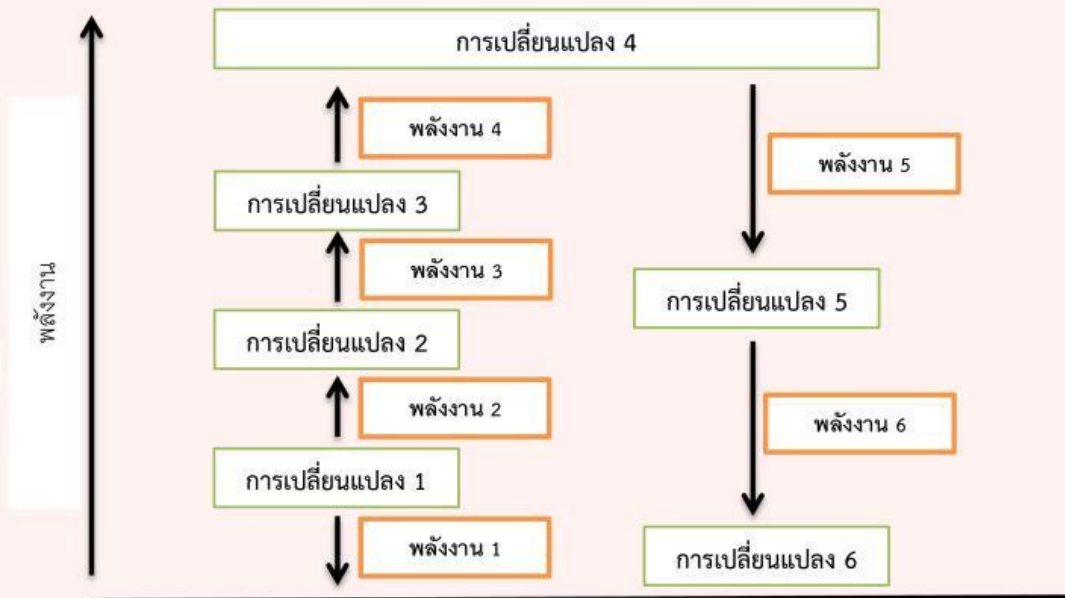
ชื่อ

ชั้น

เลขที่

คะแนนที่ได้

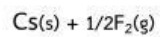
จงเขียนแผนภาพวัฏจักร บอร์น – ฮาเบอร์ของการเกิดสารประกอบซีเซียมฟลูออไรด์



แผนภาพการเปลี่ยนแปลงพลังงานในการเกิด CsF 1 โมล

การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น

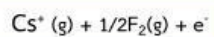
พลังงาน



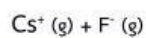
$$U = -759 \text{ kJ}$$



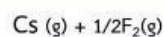
$$\text{EA} = -382 \text{ kJ}$$



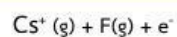
$$\Delta H_{\text{sub}} = +76 \text{ kJ}$$



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



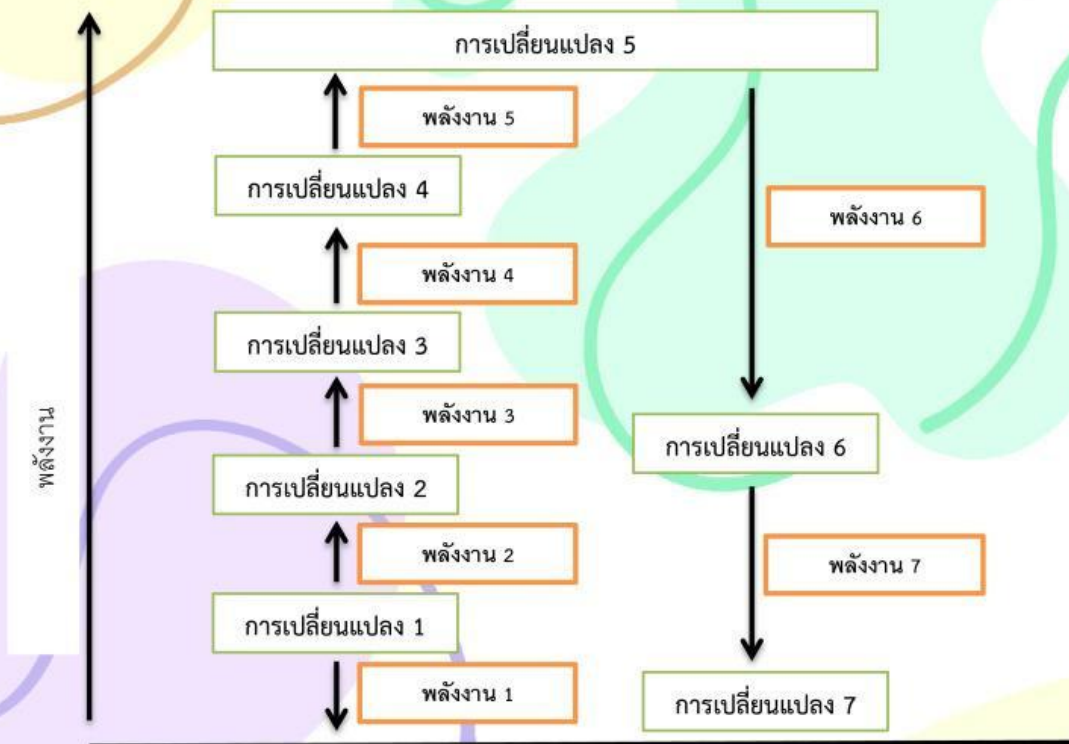
$$D = +79.5 \text{ kJ}$$



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

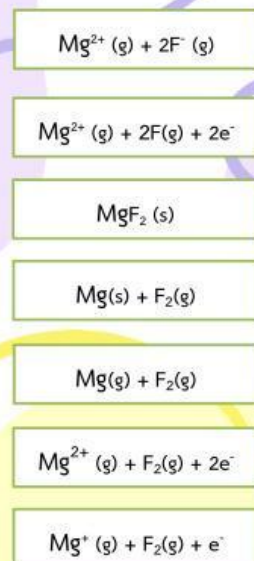
ชื่อ	ชั้น	เลขที่	คะแนนที่ได้
------	------	--------	-------------

1. จงเขียนแผนภาพวัฏจักร บอร์น – ฮาเบอร์ของการเกิดสารประกอบแมกนีเซียมฟลูออไรด์



แผนภาพการเปลี่ยนแปลงพลังงานในการเกิด MgF_2 1 โมล

การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้น



พลังงาน

