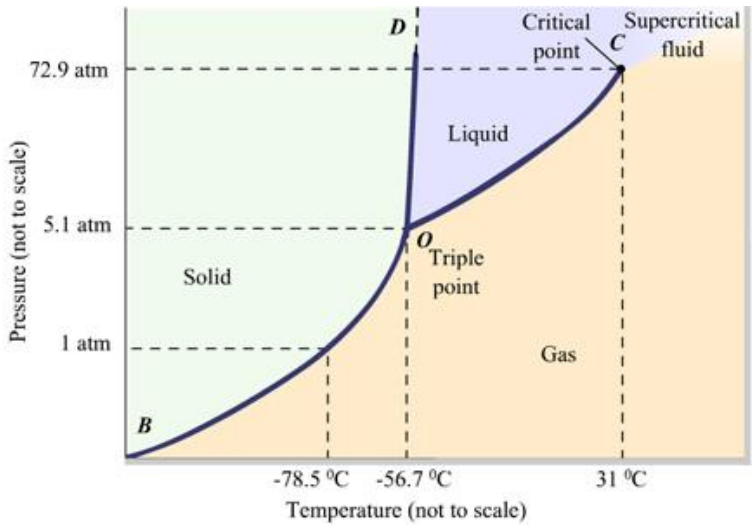
กิจกรรม 2.1: ของเหลว

ตอนที่ 1 นักศึกษาแบ่งกลุ่มๆ ละ 3 คน ร่วมทำกิจกรรมและอภิปรายประเด็นต่อไปนี้

1. จากปฏิกิริยาการเปลี่ยนวัฏภาคของน้ำ จงบอกปฏิกิริยาต่อไปนี้เป็นการเปลี่ยนแปลงแบบใด

ปฏิกิริยาการเปลี่ยนวัฏภาค	ชื่อการเปลี่ยนแปลง	ΔH
$H_2O(l) + 40.62\ kJ/mol \rightarrow H_2O(g)$		
$H_2O(g) \rightarrow H_2O(l) + 40.62\ kJ/mol$		
$H_2O(s) + 50.01\ kJ/mol \rightarrow H_2O(g)$		
$H_2O(g) \rightarrow H_2O(s) + 50.01\ kJ/mol$		
$H_2O(s) + 5.98\ kJ/mol \rightarrow H_2O(l)$		
$H_2O(l) \rightarrow H_2O(s) + 5.98\ kJ/mol$		

2. อภิปรายแผนผังวัฏภาค



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....