

• 문제풀이 과제

#1.

예제 9.7

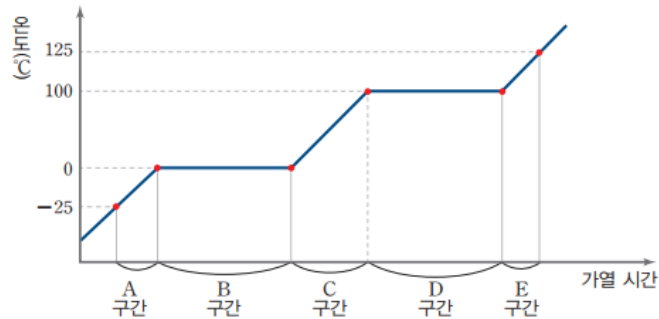
표준 기압에서 2.00 mol 의 얼음 (-25) 을 지속적으로 가열하여 수증기 (125)로 상변화를 시키는데 필요한 총열량을 계산하시오. 얼음, 물, 수증기의 비열은 각각 $2.03 \text{ J/g} \cdot ^\circ\text{C}$, $4.184 \text{ J/g} \cdot ^\circ\text{C}$, $1.84 \text{ J/g} \cdot ^\circ\text{C}$ 이다. (단, 물의 용융열과 증발열은 각각 표 9.7과 표 9.5 참조)

6.01 kJ/mol

40.79 kJ/mol

풀이

다음 물의 가열 곡선을 근거로 총 다섯 구간으로 나누어서 각 구간별로 투입된 열량을 일일이 계산한 다음에 이들을 모두 합산해야 한다.



#2. 증기압에 대하여 4줄 이상의 글씨, 또는 2줄이상의 글씨&그림으로 설명하시오.