

Bài 38
SỰ CHUYỂN THẾ CỦA CÁC CHẤT

- 38.1.** Xác định lượng nhiệt Q cần cung cấp để làm nóng chảy 100 g nước đá ở 0°C .
Cho biết nhiệt nóng chảy riêng của nước đá là $3,4 \cdot 10^5\text{ J/kg}$.
- A. $Q = 0,34 \cdot 10^3\text{ J}$. B. $Q = 340 \cdot 10^5\text{ J}$.
C. $Q = 34 \cdot 10^7\text{ J}$. D. $Q = 34 \cdot 10^3\text{ J}$.
- 38.2.** Xác định lượng nhiệt Q cần cung cấp để làm bay hơi 100 g nước ở 100°C .
Cho biết nhiệt hoá hơi riêng của nước là $2,3 \cdot 10^6\text{ J/kg}$.
- A. $Q = 23 \cdot 10^6\text{ J}$ B. $Q = 2,3 \cdot 10^5\text{ J}$.
C. $Q = 2,3 \cdot 10^6\text{ J}$. D. $Q = 0,23 \cdot 10^4\text{ J}$.
- 38.3.** Xác định lượng nhiệt Q cần cung cấp để làm nóng chảy cục nước đá khối lượng 50 g và đang có nhiệt độ -20°C . Cho biết nước đá có nhiệt nóng chảy riêng là $3,4 \cdot 10^5\text{ J/kg}$ và nhiệt dung riêng là $2,09 \cdot 10^3\text{ J/kg.K}$.
- A. $Q \approx 36\text{ kJ}$. B. $Q \approx 190\text{ kJ}$.
C. $Q \approx 19\text{ kJ}$. D. $Q \approx 1,9\text{ kJ}$.

38.4. Người ta thả một cục nước đá khối lượng 80 g ở 0°C vào một cốc nhôm đựng $0,4\text{ kg}$ nước ở 20°C đặt trong nhiệt lượng kế. Khối lượng cốc nhôm là $0,2\text{ kg}$. Xác định nhiệt độ của nước trong cốc nhôm khi cục nước đá vừa tan hết. Cho biết nhiệt nóng chảy riêng của nước đá là $3,4 \cdot 10^5\text{ J/kg}$, nhiệt dung riêng của nhôm là 880 J/kg.K và của nước là 4180 J/kg.K . Bỏ qua sự mất mát nhiệt do truyền ra ngoài.

38.5. Xác định lượng nhiệt cần cung cấp cho cục nước đá khối lượng $0,2\text{ kg}$ ở -20°C biến hoàn toàn thành hơi nước ở 100°C . Cho biết nước đá có nhiệt nóng chảy riêng là $3,4 \cdot 10^5\text{ J/kg}$ và nhiệt dung riêng là $2,09 \cdot 10^3\text{ J/kg.K}$; nước có nhiệt dung riêng là $4,18 \cdot 10^3\text{ J/kg.K}$ và nhiệt hoá hơi riêng là $2,3 \cdot 10^6\text{ J/kg}$.

38.6*. Người ta thả cục nước đá ở 0°C vào chiếc cốc bằng đồng khối lượng $0,20\text{ kg}$ đặt ở trong nhiệt lượng kế, trong cốc đồng đựng $0,70\text{ kg}$ nước ở 25°C . Khi cục nước đá vừa tan hết thì nước trong cốc đồng có nhiệt độ là $15,2^\circ\text{C}$ và khối lượng của nước là $0,775\text{ kg}$. Xác định nhiệt nóng chảy của nước đá. Cho biết nhiệt dung riêng của đồng là 380 J/kg.K và của nước là 4180 J/kg.K . Bỏ qua sự mất mát nhiệt do truyền ra bên ngoài.

38.7*. Một thỏi sắt nóng có khối lượng 350 g và thể tích 45 cm^3 được thả vào chiếc cốc đang đựng nước đá ở 0°C trong nhiệt lượng kế. Khối lượng riêng của sắt ở 0°C là 7800 kg/m^3 và hệ số nở kh� của sắt là $3,3 \cdot 10^{-5}\text{ K}^{-1}$. Nhiệt dung riêng của sắt là 550 J/kg.K . Nhiệt nóng chảy riêng của nước đá là $3,4 \cdot 10^5\text{ J/kg}$. Bỏ qua sự mất mát nhiệt do nhiệt truyền ra bên ngoài. Xác định :

- Nhiệt độ của thỏi sắt nóng trước khi được thả vào cốc nước đá.
- Khối lượng của phần nước đá tan thành nước trong cốc khi cân bằng nhiệt.

38.8. Người ta đổ $0,20\text{ kg}$ chì nóng chảy ở 327°C vào một cốc chứa $0,80\text{ l}$ nước ở 15°C . Trong quá trình này đã có $1,0\text{ g}$ nước bị biến thành hơi nước. Xác định nhiệt độ của nước còn lại trong cốc ở trạng thái cân bằng nhiệt. Cho biết chì có nhiệt nóng chảy riêng là $2,5 \cdot 10^4\text{ J/kg}$ và nhiệt dung riêng là 120 J/kg.K ; nước có nhiệt dung riêng là 4180 J/kg.K và nhiệt hoá hơi riêng là $2,3 \cdot 10^6\text{ J/kg}$. Bỏ qua sự mất mát nhiệt truyền ra bên ngoài.

38.9. Hỏi phải đốt cháy bao nhiêu kilôgam xăng trong lò nấu chảy với hiệu suất 30% để nung nóng đến nhiệt độ nóng chảy và làm chảy lỏng 10 tấn đồng ? Cho biết đồng có nhiệt độ ban đầu là 13°C nóng chảy ở nhiệt độ 1083°C , nhiệt dung riêng là 380 J/kg.K , nhiệt nóng chảy riêng là $1,8 \cdot 10^5 \text{ J/kg}$ và lượng nhiệt toả ra khi đốt cháy 1 kg xăng là $4,6 \cdot 10^7 \text{ J/kg}$.

38.10*. Áp suất hơi nước bão hòa ở 25°C là $23,8 \text{ mmHg}$ và ở 30°C là $31,8 \text{ mmHg}$. Nếu tách hơi nước bão hòa ở 25°C ra khỏi nước chứa trong bình kín và tiếp tục đun nóng đằng tích lượng hơi nước này tới 30°C thì áp suất của nó sẽ bằng bao nhiêu ?