

## INFORMASI PENDUKUNG

### ● Kalor

Kalor merupakan suatu bentuk energi yang berpindah dari benda bersuhu tinggi ke benda yang bersuhu rendah

$$Q = m.c.\Delta T \quad \dots(1)$$

$c$  = kalor jenis suatu zat ( $\text{Jkg}^{-1}\text{C}^{-1}$ )

$m$  = massa zat (kg)

$\Delta T$  = perubahan suhu (K)

$Q$  = banyak kalor yang diterima atau dilepas (J)

$$Q = m \times L \quad \dots(2)$$

Dengan,  $Q$  = jumlah kalor yang diperlukan atau dilepas (J)

$m$  = massa zat (kg)

$L$  = kalor lebur ( $\text{J/kg}$ )

$$Q = m \times U \quad \dots(3)$$

Dengan,  $Q$  = jumlah kalor yang diperlukan atau dilepas (J)

$m$  = massa zat (kg)

$U$  = kalor uap ( $\text{J/kg}$ )

### Kapasitas Kalor >>>

adalah kemampuan suatu zat menyerap kalor untuk menaikkan suhunya menjadi  $1^\circ\text{C}$  lebih tinggi Persamaannya :

$$C = Q/\Delta T \text{ atau } C = m.c \quad \dots(4)$$

Dengan,

$C$  = kapasitas kalor ( $\text{J/K}$ )

### Perubahan Wujud Zat

Kalor yang diterima atau dilepas suatu zat dapat mengakibatkan pada perubahan wujud suatu zat.



## INFORMASI PENDUKUNG



Gambar 1. Perubahan Wujud Zat  
Sumber: galeri.my.id

Perubahan wujud berdasarkan bentuk awal dan akhir yaitu mencair, menguap, mengembun dan membeku. Sedangkan, berdasarkan peran kalor dibagi menjadi dua, yaitu:

- Perubahan wujud zat yang melepaskan kalor adalah



Gambar 2. Perubahan Wujud Zat yang melepaskan kalor  
Sumber: SlidePlayer

- Perubahan wujud zat yang memerlukan kalor adalah



Gambar 3. Perubahan Wujud Zat yang memerlukan kalor  
Sumber: SlidePlayer