



**Calore (Q)**

**Potere calorifico**

$P_c = Q/V$   
 $P_c = Q/m$

**Capacità termica**

$C = \Delta E / \Delta T$

**Calore specifico**

$C = cm$

$\Delta E = cm\Delta T$

**$Q = cm\Delta T$**

**Conduzione**

$Q/\Delta T = \lambda \cdot \Delta T/d$

**Termologia**

**Passaggi di stato**

Calore latente di fusione= energia necessaria a fondere

$\Delta E = L_f \cdot m$

Energia di vaporizzazione

$\Delta E = L_v \cdot m$

p di vapore saturo

Pressione del vapore quando l'evaporazione cessa (saturazione)

**Leggi dei gas**

**Eq. Gas perfetto**

**$p \cdot V = nRT$**

1a legge di Gay-Lussac (p=cost)

$V = V_0(1 + \alpha t)$

$V = V_0/T_0 \cdot T$

2a legge di Gay-Lussac (V=cost)

$p = p_0(1 + \alpha t)$

$p = p_0/T_0 \cdot T$

Legge di Boyle (T=cost)

$p \cdot V = p_1 \cdot V_1$

**Temperatura**

Dilatazione lineare solidi

$l - l_0 = l_0 \alpha \Delta T$

Dilatazione volumica dei solidi

$V = V_0(1 + \alpha \Delta T)$