

## Poder calorífic

Energia que es desprèn en la combustió completa de la unitat de massa o de volum d'un combustible.

En Sòlids } kcal/kg  
líquids } MJ/kg

En Gasos → kcal/m<sup>3</sup> o MJ/m<sup>3</sup>

### • Condicions normals

1 atm (pressió) → 101300 Pascals

0 °C (temperatura) → 273 ° Kelvin

Poder calorífic (P<sub>c</sub>)

$$P_c = P_c(KN) \cdot \frac{P}{101300 Pa} \cdot \frac{273}{273 + T}$$

## Capacitat calorífica

Quantitat de calor necessària per elevar 1 grau la temperatura d'una substància.

Δixí l'energia tèrmica per escalfar un cos és:

$$Q = C \cdot (T_2 - T_1) = m \cdot c_e \cdot (T_2 - T_1)$$

$Q \rightarrow$  energia tèrmica (J)

$c_e \rightarrow$  calor específic  $\frac{\text{kJ}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}}$