

KALIROMETRIE

$$Q = m \cdot c \cdot \Delta\theta$$

c , spezifische Wärmekapazität

Thermische Leistung

$$P = \frac{Q}{t}$$

Heitzwert

$$H_v = \frac{Q}{m}$$

$$H_v = \frac{Q}{v}$$

Wärmeaustausch

Verallgemeinertes Mischungsprinzip

$$\sum_{i=1}^n Q_i = 0$$

Wärmekapazität

$$Q_G = C \cdot \Delta\theta$$

C , wärmekapazität des Gefäßes

Umwandlungsentnergie

$$Q_G = C \cdot \Delta\theta$$

Q_E , Erstarrungsenergie

Q_s , Schmelzenergie

q_s , spezifische Schmelzwärme

$$Q_k = -Q_v = m \cdot q \cdot v$$

Q_K , Kondensationsenergie

Q_V , Verdampfungsenergie

q_V , spezifische Verdampfungsenergie