

Wärmekapazität:

Die Menge Wärme, die in einen Stoff hineinfließen muss, damit er sich erwärmt

$$C_{H_2O} = 1,163 \frac{Wh}{kg K}$$

Zum besseren Verständnis schreibe ich die 1,163 auf den Bruchstrich und die Einheiten unter dem Bruchstrich bekommen eine „1“ vorangestellt. Dadurch ändert sich an den Werten nichts, man kann die technische Angabe aber besser lesen:

$$C_{H_2O} = \frac{1,163 Wh}{1kg 1K}$$

Jeder Stoff braucht eine andere Menge Wärme um 1°C erwärmt zu werden.

Wasser braucht 1,163 **Wh** wenn 1 Liter um 1°C (**1K**) erwärmt werden soll.

Wasser braucht 1,163 **WattStunden** wenn 1 Liter um 1**Grad Celsius** (**1Kelvin**) erwärmt werden soll.

Um 1 Liter Wasser um 1 °C (1K) zu erwärmen, muss man 1,163 Wh hinein stecken.

Um 1 Liter Wasser um 1 °C (1K) zu erwärmen, muss man mit einer Leistung von 1W 1,163 h (Stunden) lang heizen.

Der Wert auf dem Bruchstrich wird gebraucht, das was unter dem Bruchstrich steht, beschreibt die Bedingungen: Pro 1 kg, pro 1 K