

Rep.: 1. Hauptsatz der Wärmelehre

$$\boxed{\Delta U = Q + W} \quad (= Q^{\leftarrow} + W^{\leftarrow})$$

Bsp.: H_2O



Schmelzwärme Q_s

Verdampfungsw. Q_D

beides Umwandlungswärmen

ΔU : \rightarrow Temp.zunahme $\Delta T = \frac{Q}{C}$
($E_{kin} = \frac{3}{2} kT$)

\rightarrow Phasenumwandlung
(umgekehrt beim Abkühlen)

