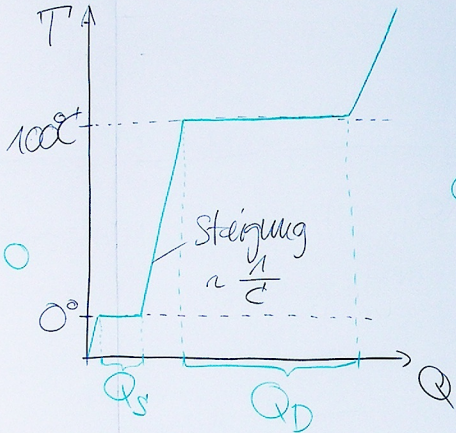
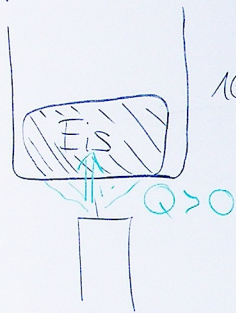


Änderung der inneren Energie

Bsp.: H_2O



Q_S : Schmelzwärme 6.03 kJ/mol

Q_D : Verdampfungswärme 40.7 kJ/mol

$$Q > 0 \Rightarrow \boxed{T_1} \xrightarrow{\sim} \boxed{T_2} \quad \Delta T = \frac{Q}{C} \quad \text{Wärmekapazität (des Systems)}$$

molare Wärmekap. $c_{\text{mol}} = \frac{C}{\nu} \quad [\text{J/mol} \cdot \text{K}]$

$Q(\text{Wasser von } 0^\circ\text{C} \rightarrow 100^\circ\text{C}) \approx 8 \text{ kJ/mol}$