

Den ersten Hauptsatz der Wärmelehre leitete man von dem Energieerhaltungssatz ab. Dieser besagt: **Energie kann weder erzeugt werden, noch verloren gehen. Sie kann nur umgewandelt werden.**

Somit bleibt die Energie eines abgeschlossenen Systems immer gleich, dies plus den oben erwähnten Energieerhaltungssatz schließt auch die Möglichkeit eines **Perpetuum-Mobile** aus.

Die Formel des ersten Hauptsatzes ist:  **$W+Q=\Delta E_{\text{therm}}$**

Der 2. Hauptsatz der Wärmelehre besagt, **dass Wärme nicht von selbst von einem Körper mit niedriger Temperatur zu einem Körper mit höherer Temperatur übergehen kann.**

Nebenbei: Es gibt auch noch einen dritten Hauptsatz.