## 3. Wärmelehre

### 3.1. Wärme und Temperatur

#### Wärmeenergie Q:

meist auch als Wärmemenge bezeichnet ist eine Energieform, sie unterliegt wie allen Energiearten dem Energieerhaltungssatz

[Q] = J (Joule)

Zur Erwärmung eines Körpers notwendige Wärmemenge Q ist proportional der Körpermasse m und der zu erzielende Temperaturänderung. Der stoffabhängige Protortionalitätsfaktor c ist die spezifische Wärmekapazität.

## 3. Wärmelehre

#### <u>Temperatur</u>

Historischer Überblick der wichtigsten Entdeckungen	
1700-1720	) festlegen einer Temperaturskala durch <i>Fahrenheit</i> Siedepunkt von Wasser t <sub>Sp</sub> = 212 °F, Eispunkt t <sub>Ep</sub> = 32 °F
1702	Amontons stellt fest: Druck eines Gases steigt mit der Temperatur; bei ca. t=-240° ginge der Druck gegen Null (absoluter Nullpunkt)
1738	Bernoulli findet: die Temperatur in Gasen wächst mit dem Quadrat der mittleren Geschwindigkeit der Gasteilchen
1742	<i>Celsius</i> definiert eine Temperaturskala: $t_{Sp}$ = 100 °C, $t_{Ep}$ = 0 °C
1848 Gasen	Kelvin stellt fest: absoluter Nullpunkt -273,15 °C (Messung an
•	Kelvinskala: T = 0 K entspricht -273,15 °C
1908	Kammerlingh Onnes verflüssigt zum erst Mal Helium $T_{Sp} = 4.2 \text{ K}$
1911	Kammerlingh Onnes entdeckt die Supraleitung: elektrischer Strom fließt ohne Widerstand

# <u>Temperaturskala</u>

In der Physik ( und auch im realen Leben ) existieren verschiedene Temperaturskalen. Hier die Skalen, die international festgelegt sind: <u>Celsius und Kelvin</u>

- Celsius: Die Temperatur 0 Grad Celsius entspricht der Temperatur, bei der flüssiges Wasser unter Normaldruck zu Eis gefriert. Die Temperatur 100 Grad Celsius entspricht der Temperatur, bei der flüssiges Wasser gasförmig wird.
- **Kelvin**: Die Kelvin-Skala beginnt bei 0 Kelvin. Dabei entsprechen 0 Kelvin dem absoluten physikalischen Nullpunkt, der bei -273,15 Grad Celsius liegt

### <u>Temperaturskala</u>

Celsiusskala ist mittels Fixpunkte(Aggregatszustandsänderung des Wassers) definiert:

- 0°C bei fest-flüssig-gasförmig Übergang,
- 100 °C bei flüssig-gasförmig-Übergang

Mit etwas Glück können Sie ihn frühmorgens bei einem Winterspaziergang am See leicht beobachten:

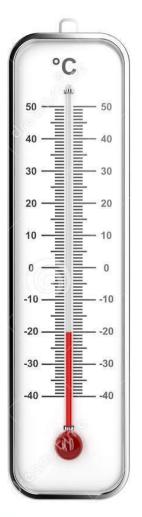
den Tripelpunkt von Wasser!

Das Seewasser ruht unter einer Eisdecke und darüber treibt ein leichter Nebel. - Es fröstelt Sie, denn die Temperatur liegt exakt bei 0,01 Grad Celsius. In diesen drei Aggregatzuständen (flüssig, fest und gasförmig) muss Wasser gleichzeitig vorliegen, um ein Fixpunkt auf der internationalen Temperaturskala zu sein.

## Tripelpunkt von Wasser



# Temperaturskala in "Celsius")

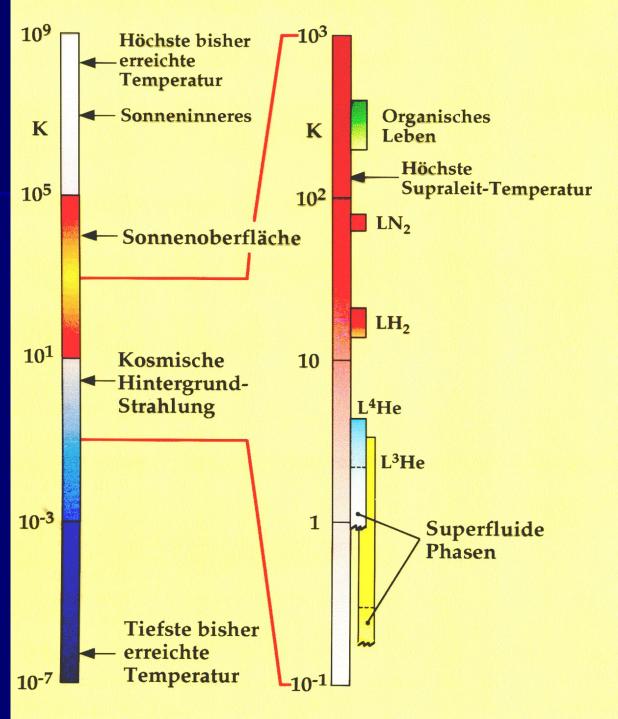








## Temperaturskala in "Kelvin"



### **Thermometer**

Ein **Thermometer** ist ein Messgerät zur Erfassung der Temperatur. Erfunden wurde das erste auf Schwerkraft und Dichte basierende Thermometer - das <u>Galileo Galilei</u> von 1592 - **Galileo-Thermometer.** 

#### **Temperaturmessung (1.Teil)**

#### Wir unterscheiden:

- Berührungsthermometer
  - Ausdehnungsthermometer (Bsp.: Quecksilberthermometer/Bimetall)
  - <u>Fieberthermometer</u> zum Erkennen einer Körpertemperatur waren früher zumeist Ausdehnungsthermometer, heute zunehmend elektronisch.
  - Bimetallthermometer (Auswertung unterschiedlicher Ausdehnungskoeffizienten zweier aufeinander angebrachter unterschiedlicher Metallplättchen)
  - Halbleiter-Thermometer (Bsp.: Thermometer mit PTC-Fühlern) und
  - Widerstandsthermometer (Bsp.: Thermometer mit <u>Pt100</u>-Fühlern)
  - Thermoelemente (Bsp.: Thermometer mit NiCrNi-Fühlern)

## Temperaturmessung (2.Teil)

- Berührungslose Thermometer
  - Gasthermometer (Auswertung einer Druckmessung)
  - <u>Dampfdruckthermometer</u> (Zusammenhang zwischen Dampfdruck einer Flüssigkeit und der absoluten Temperatur - Clausius Clapeyron)
  - Ramanthermometer basierend auf der Ramanspektroskopie
  - Strahlungsthermometer (Pyrometer) mittels Infrarotstrahlung
  - Einen Sonderfall der Strahlungsthermometer stellen die Thermografie-Kameras dar. Sie ergeben flächenmäßige Temperaturdiagramme (Thermobilder) die in der Medizin, Technik und Architektur verwendet werden.

### <u>Phasendiagramm</u>

