

Thermoline Fundamentals of Heat Transfer

Overall didactic concept for targeted teaching on the fundamentals of heat transfer.

- accurate measurements
- software-controlled
- training software

The series for a simple introduction to a complex subject.



Overall Didactic Concept

Heat transfer between substances takes place whenever there is a temperature difference between these substances. This effect occurs constantly in everyday life.

Essentially there are three forms of heat transfer:

Convection describes heat transfer in flowing liquids or gases

Conduction describes heat transfer within a solid or a stationary fluid

Thermal Radiation describes heat transfer by electromagnetic radiation

The different forms of heat transfer often occur together. The illustration of the fireplace shows all forms of heat transfer from a single heat source

Special experimental setups are required to investigate individual forms of heat transfer.

The Thermoline series allows you to conduct experiments for a detached analysis of the various forms of heat transfer, thereby establishing the necessary fundamental knowledge of thermal energy transfer.

Using our educationally beneficial overall concept, we help you teach the fundamentals of heat transfer.

Our innovative and powerful software is an integral part of the training system for visualising the thermal processes in the various forms of heat transfer.

The software enables a unique form of representation and helps students to conduct and evaluate experiments. The software deliberately helps to create a link between practice and theory.

To complete our overall didactic concept, every experimental unit of the Thermoline series includes multimedia training software which supports students in the preparation and follow-up of experiments. The training software enables independent learning of the theoretical fundamentals and, through explanatory texts, illustrations and moving images, contributes to understanding of the topic.

Training system

Data acquisition

Training software

Real technical components

Connecting theory and practice creates the foundation for understanding complex technical relationships.



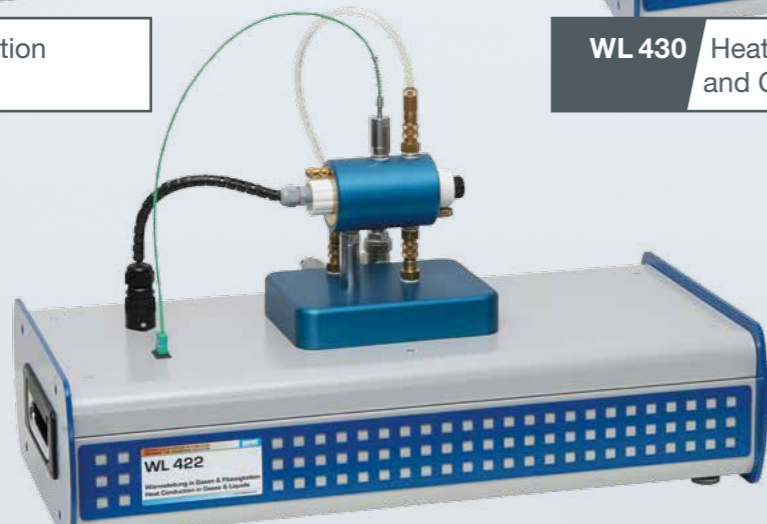
Thermoline: Mechanisms for Heat Transfer



WL 420 Heat Conduction in Metals



WL 430 Heat Conduction and Convection



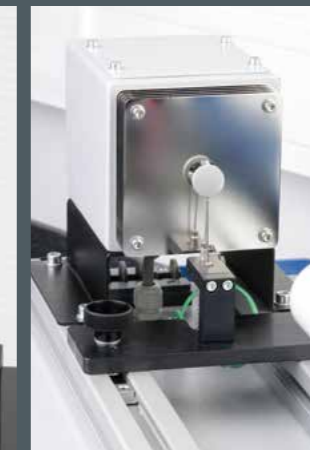
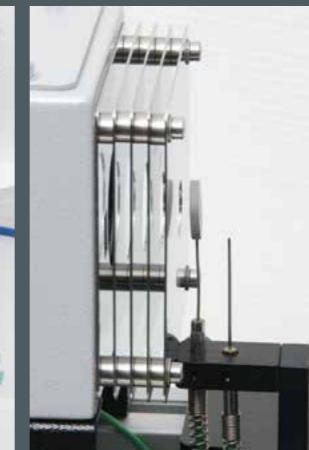
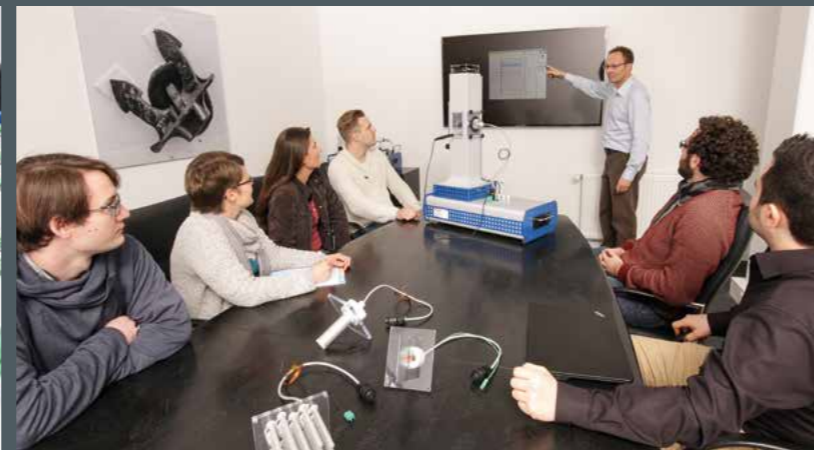
WL 422 Heat Conduction in Fluids



WL 440 Free and Forced Convection



WL 460 Heat Transfer by Radiation

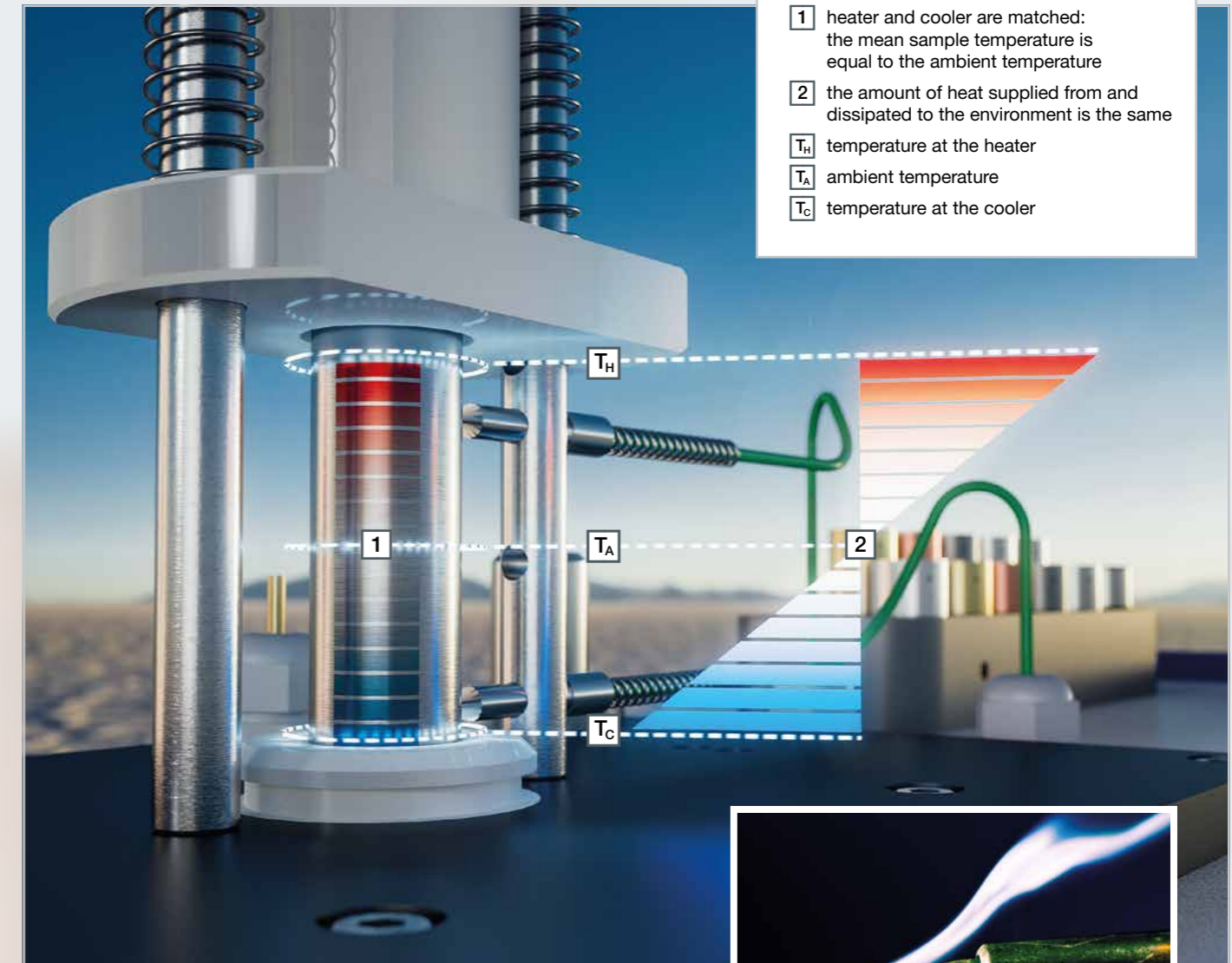


WL 420 Heat Conduction in Metals

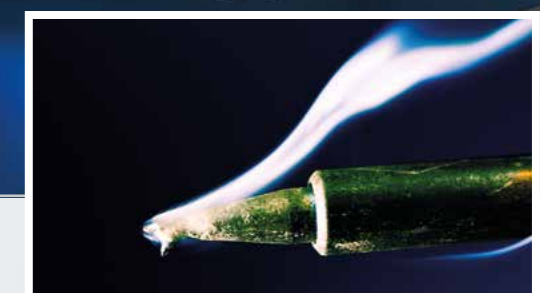
The upper region of metallic samples is heated by an electrical heater and the lower section is cooled by a Peltier element. This results in a heat flux from the hot side to the cold.

A certain temperature difference is required to maintain the heat flux, depending on the thermal conductivity and length of the sample. The temperature difference is measured and is an indicator for the thermal conductivity.

The various metallic materials make it possible to determine different thermal conductivities. Materials consisting of several layers can also be investigated. To do this, two different samples are arranged in series.



- 1 heater and cooler are matched: the mean sample temperature is equal to the ambient temperature
- 2 the amount of heat supplied from and dissipated to the environment is the same
- T_H temperature at the heater
- T_A ambient temperature
- T_C temperature at the cooler



Accurate measurement

- thermal disturbance variables are minimised

Quick experiments

- the required temperature difference is quickly reached thanks to active cooling
- no cooling water is required

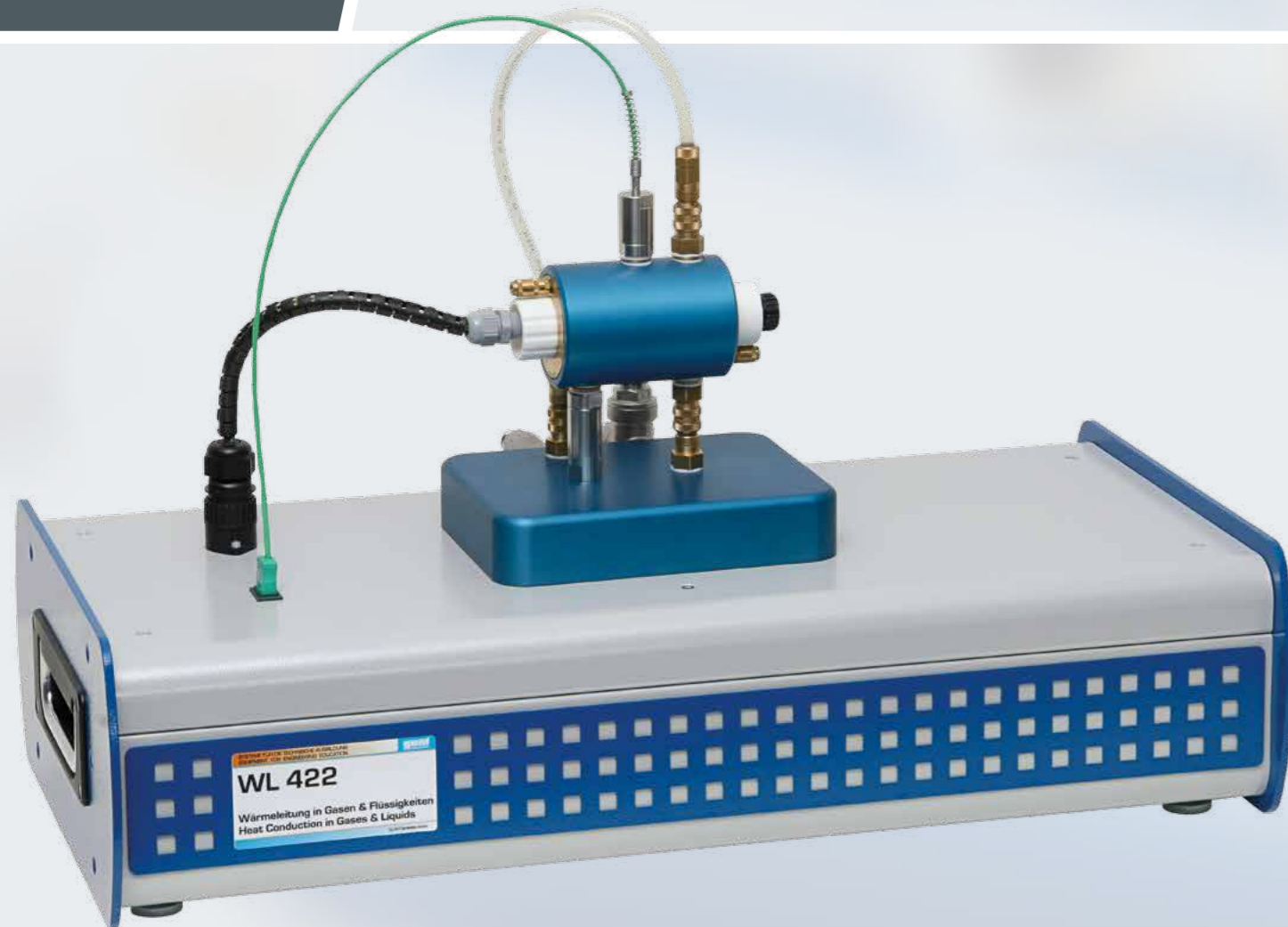
Learning objectives/experiments

- time dependency until the steady state is reached
- determine thermal conductivity of various metals from measured values
- determine thermal resistance of an object
- study heat transfer with different materials connected in series

Product No.
060.42000

More details and technical data:
gunt.de/static/s5490_1.php

WL 422 Heat Conduction in Fluids



The measurement of heat conduction in fluids is very demanding due to the relatively poor conductivity and associated low heat fluxes.

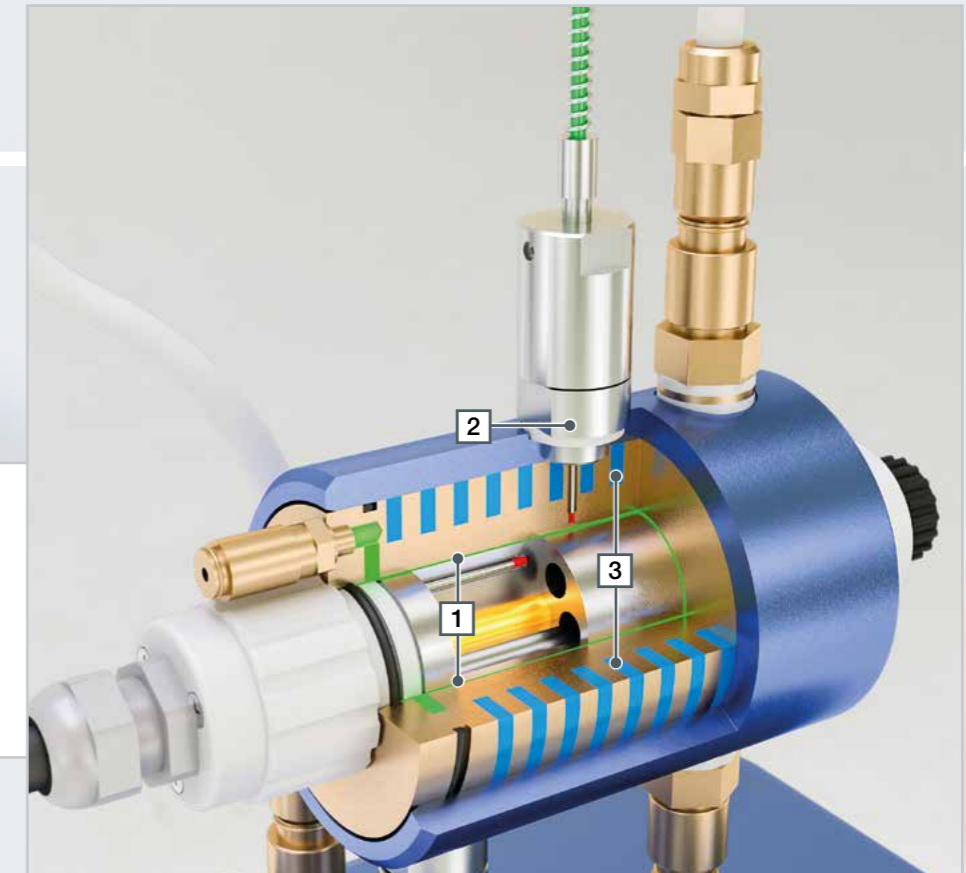
Two cylinders form the main component of the experimental unit: an electrically heated inner cylinder situated in a water-cooled outer cylinder.

There is a concentric annular gap between the two cylinders. This annular gap is filled with the fluid being studied. The heat conduction occurs from the inner cylinder, through the fluid to the outer cylinder.

The narrow annular gap prevents the formation of a convective heat flux and allows a relatively large pass-through area while at the same time providing a homogeneous temperature distribution.

This method allows the thermal conductivity of liquid and gaseous fluids to be investigated.

- 1 annular gap
- 2 thermocouple
- 3 cooling channels
- cooling water
- fluid



Accurate measurement

- special shaping of the inner cylinder and the water flow in the outer cylinder result in a homogeneous temperature distribution
- the special structure of the experimental setup leads to low parasitic heat fluxes and low disturbance variables

Quickly reach the steady state

- low masses of inner and outer cylinder allow rapid heating
- patented pressure balancing piston allows constant pressure in the fluid when heating

Learning objectives/experiments

- determine thermal conductivity in fluids
- determine thermal resistance of fluids
- interpret transient states during heating and cooling
- introduction to transient heat conduction with the block capacity model

Product No.
060.42200

More details and technical data:
gunt.de/static/s5491_1.php

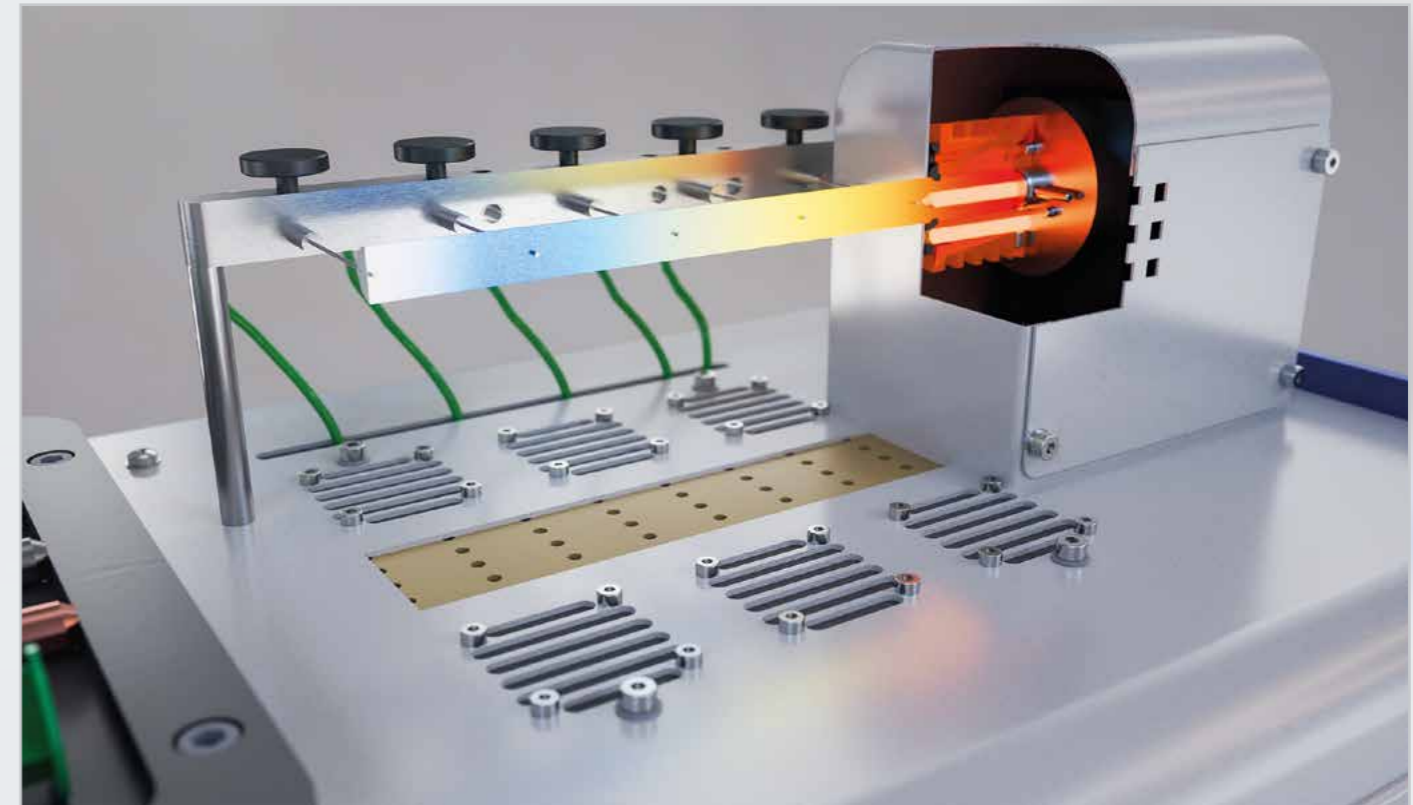
WL 430 Heat Conduction and Convection

The experimental unit demonstrates the combination of heat conduction and convection using the example of a cooling fin. The typical temperature profile along a cooling fin is shown.

A metal round rod heated on one side serves as a model for the cooling fin. The heat is conducted through the round rod and dissipated to the ambient air. In addition to

performing the experiment with still air (free convection), experiments can be performed with flowing air (forced convection) by using a fan.

Different materials and dimensions of the round rods as well as freely selectable flow velocities allow for a wide variation of the essential parameters.

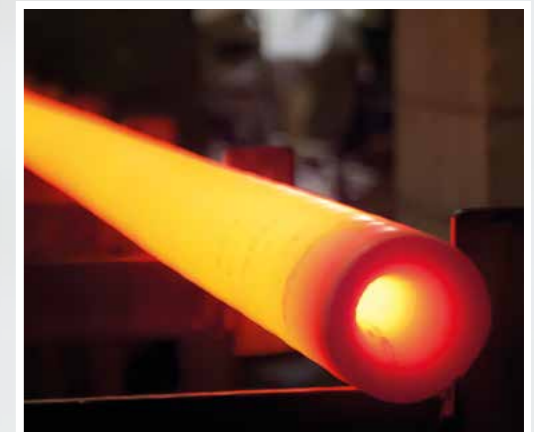


Accurate temperature measurements

- active thermal insulation of the heater reduces unwanted heat fluxes
- minimum interference of the flow and temperature field thanks to components matched to each other

Optimum experiment conditions

- position of the sample in an open environment allows for optimum realisation of free convection in still air



Learning objectives/experiments

- comparison of free and forced convection
- investigate convective heat transfer in flowing fluids
- investigate heat conduction in metallic materials with different thermal conductivities

Product No.
060.43000

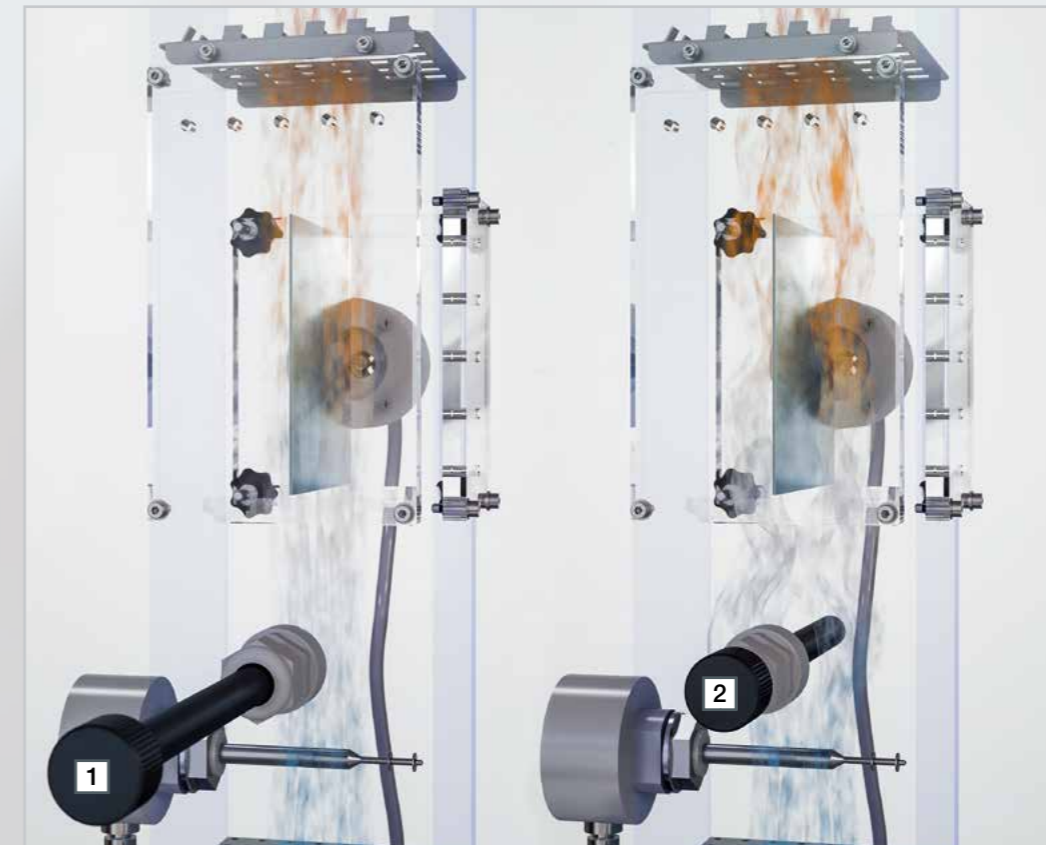
More details and technical data:
gunt.de/static/s5492_1.php

WL 440 Free and Forced Convection

A vertical air duct in which the convection processes occur is the central component of the experimental unit. A fan draws in ambient air at the bottom end of the duct and guides it through the air duct.

Four different heating elements can be used in the air duct, which transfer their heat to the air. The heating elements have typical geometries such as tube bundle, flat plate or cylinder. The experimental unit is designed in a way that all of the heat introduced from the heating element is transferred to the air.

The experiments on these heating elements demonstrate how flow formation affects the heat transfer. Baffle blocks can be used to demonstrate the effects of turbulent flow on heat transfer.



Incident flow of a flat plate

- 1 unhindered incident flow
- 2 incident flow hindered by baffle blocks

Optimum incident flow to the heating elements

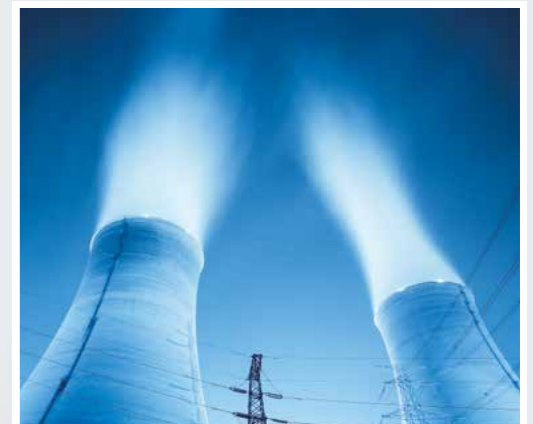
- turbulence in the incident flow leads to improved heat dissipation in the more distant fluid layers

Quickly reach steady states

- special design of the heating elements ensures rapid heating

Accurate measurement

- controlled mixing zone behind the heating elements for accurate measurements of the mean air temperature
- virtually all of the heat from the heating elements is transferred to the air



Learning objectives/experiments

- convective heat transfer at various geometries
- experimental determination of the Nusselt number in the experiment
- calculate typical characteristic variables of heat transfer

Product No.
060.44000

More details and technical data:
gunt.de/static/s5494_1.php

WL 460 Heat Transfer by Radiation

Experiments on heat radiation are demanding. In order to achieve sufficient radiant power, the radiating surfaces have to reach very high temperatures.

The main component of the experimental device is a thin, disc-shaped metal sample. One of different metallic samples is placed on a thermocouple and heated contact-free via a highly concentrated beam of light.

The thermal radiation emitted by the sample is measured by a thermopile. In order to be able to measure the radiation at different distances, the thermopile is mounted on a movable sled.



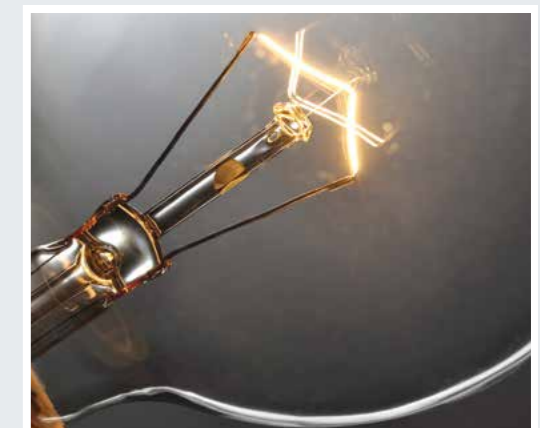
Movable thermopile for demonstrating the inverse-square law

Good measuring results

- minimisation of heat conduction at the samples
- insensitive to thermal disturbances from the environment

Quick experiments

- rapid heating of the samples by intensive heat radiation and small sample dimensions
- rapid cooling of the sample



Learning objectives/experiments

- Lambert's inverse-square law
- Stefan-Boltzmann law
- Kirchoff's law
- study transient behaviour
- create power balances
- produce logarithmic diagrams

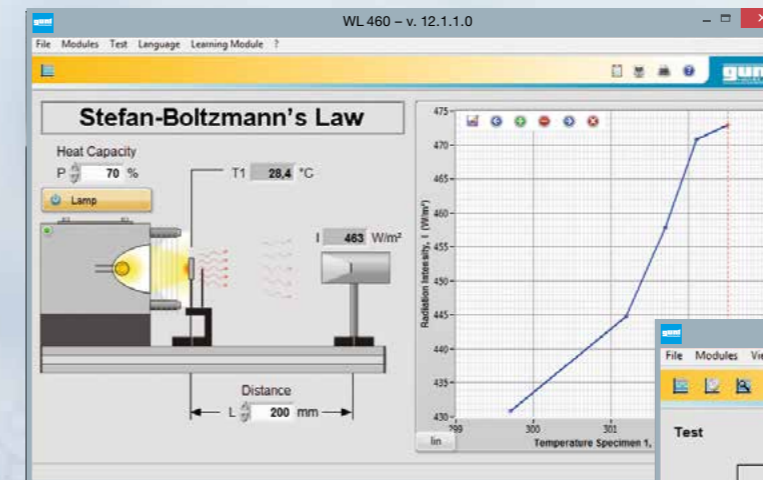
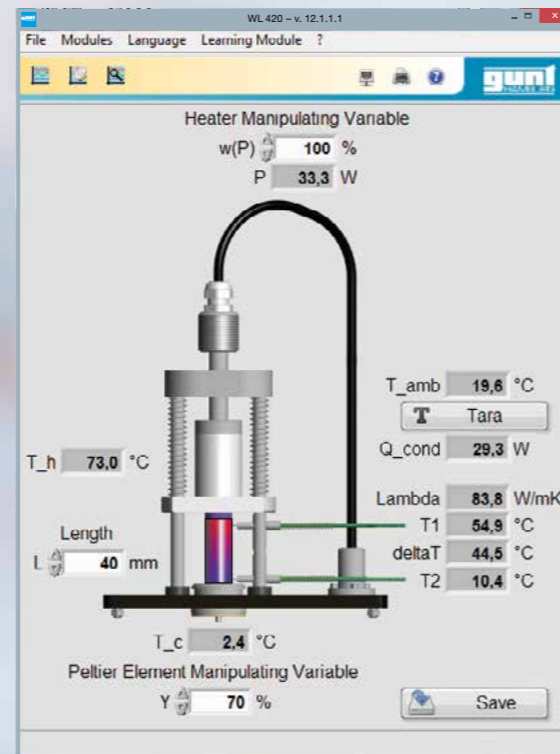
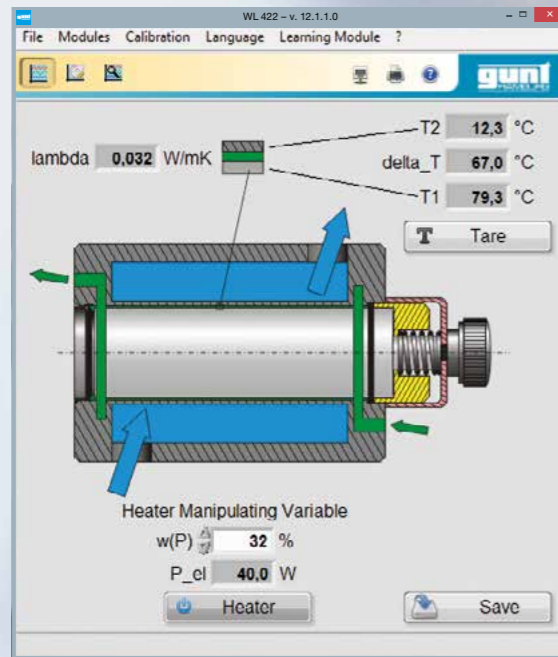
Product No.
060.46000

More details and technical data:
gunt.de/static/s5495_1.php

Operation and Data Acquisition

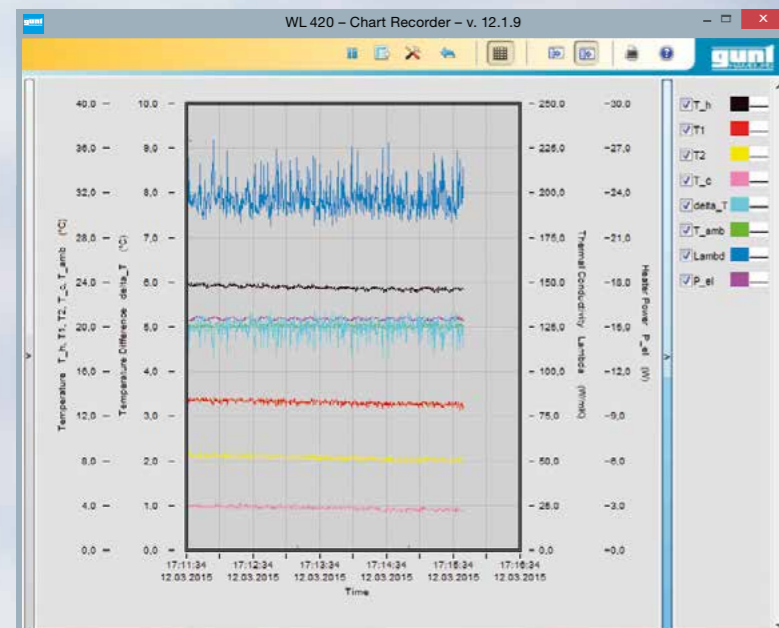
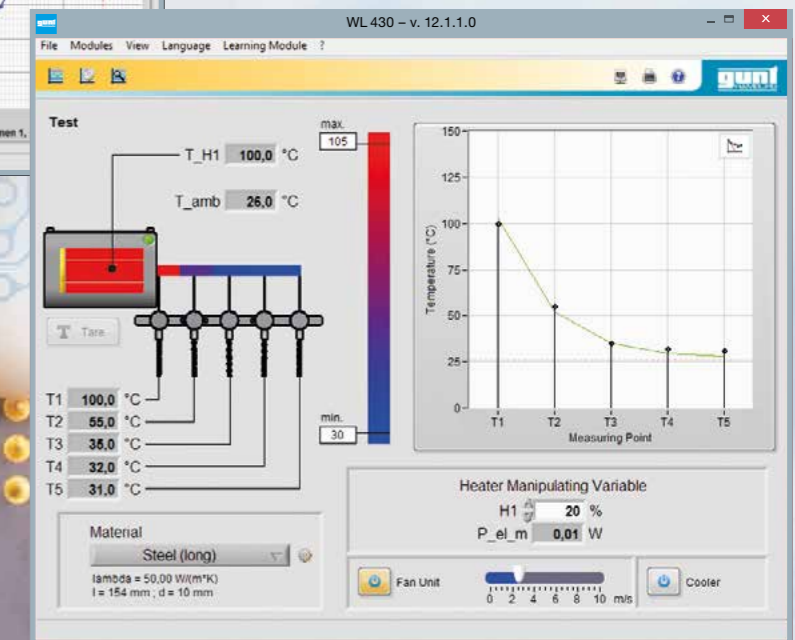
Operation

- simple operation of the system via the software
- adjust operating parameters via respective button icons
- check and read off measured values



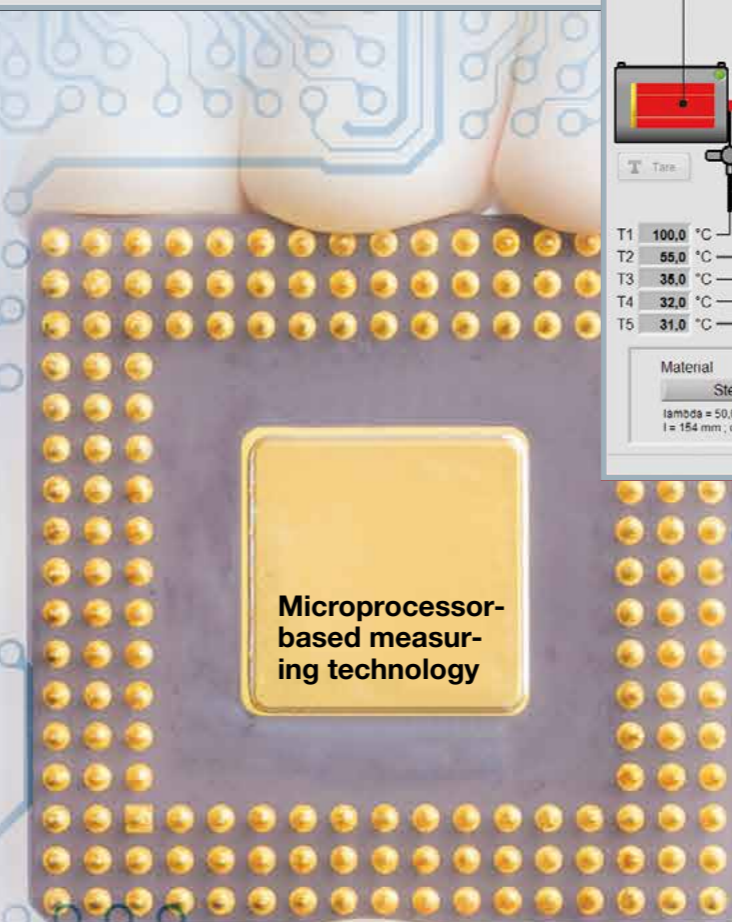
Geometric temperature curve

- representations of the temperature curves make it easier to understand the respective heat transfer mechanisms



Time dependency

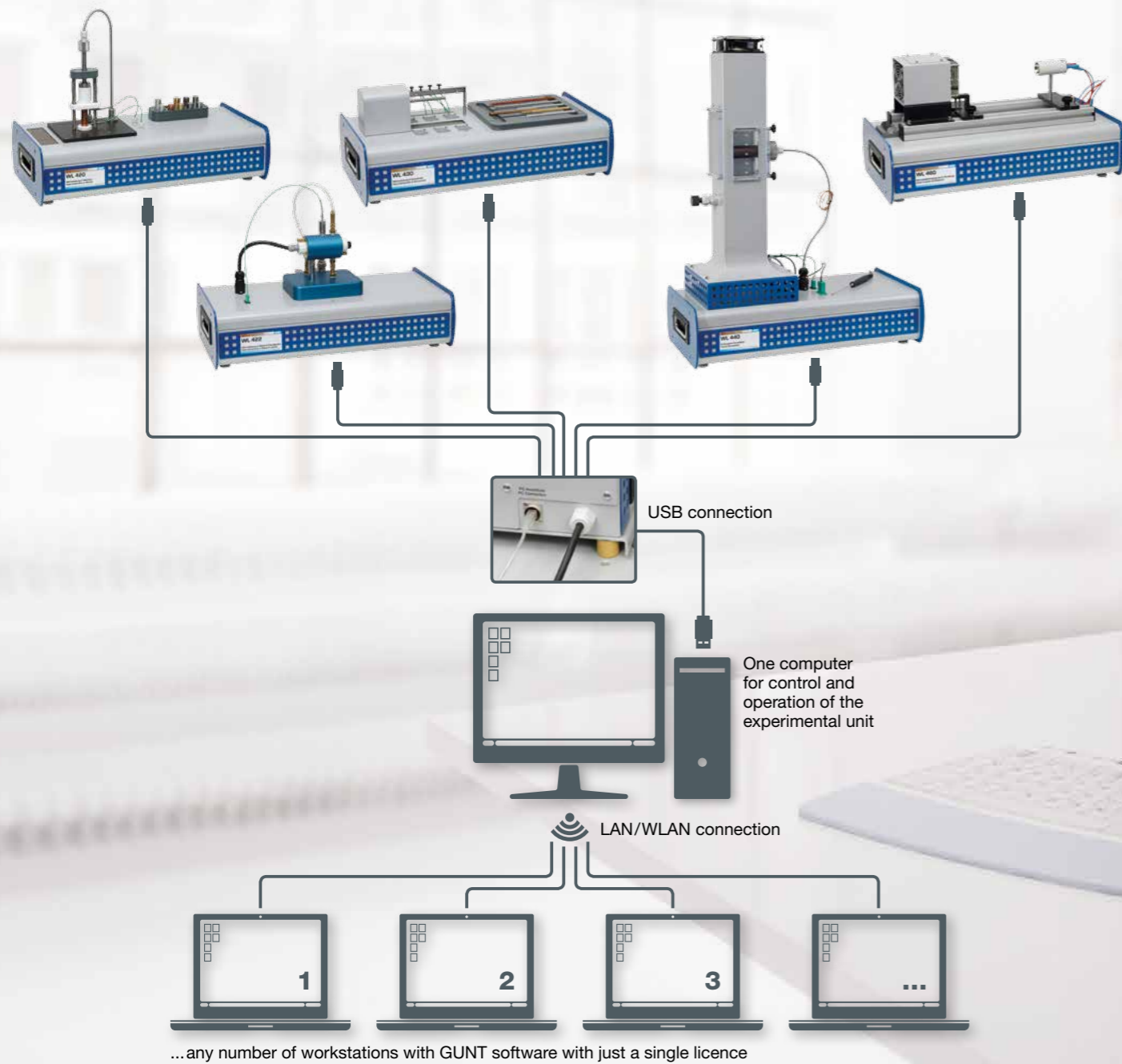
- representation of the measured values as a function of time
- plot and log your own characteristics
- freely selectable form of presentation of the measured values
 - ▶ measured values selection
 - ▶ resolution
 - ▶ colour
 - ▶ time intervals



Operation and Data Acquisition

Network capability

- full network access to ongoing experiments by any number of external workstations
- experiments can be independently followed and evaluated by students at all workstations when using a single training system



...any number of workstations with GUNT software with just a single licence

Multi-window function



Display

- flexibility in position and arrangement of the various program windows
- as many windows as required, visualising the operating behaviour of the system at the same time

Training Software

An important component in addition to operation and data acquisition

Course in the fundamentals

Educationally thought-out and media-rich learning content in the field of heat transfer

Stationäre Wärmeübertragung & Temperatur

Die **Wärmeübertragung** befasst sich mit dem Transport von Wärme. Wärme stellt eine Energieform dar, welche sich im Alltag als höhere Temperatur äußert. Die Beg. Temperatur werden oft verwechselt und gleichbedeutend benutzt. Für die physikalische Betrachtung werden diese Begriffe voneinander abgegrenzt. Im Weiteren werden die Grundlagen der Wärmeübertragung nähergebracht, um sich später mit den konkreten Mechanismen zu beschäftigen. Die Betrachtung geht vom so **stationären Zustand** aus. Es herrscht ein energetisches Gleichgewicht. **Temperaturen verändern sich nicht mehr.**

Die **Temperatur** ist in unserer Alltagswelt eine Größe die wir erfüllen können. Durch Temperaturmessung mit einem Thermometer erhält man einen objektiven Wert. Mit die Vergleiche und Berechnungen anstreben.

Dies ist wichtig, denn unsere subjektive Wahrnehmung und Erfahrung liegt in einigen Bereichen neben den tatsächlichen Gesetzmäßigkeiten.

Anhand der Temperatur wird (subjektiv) bestimmt, was warm und was kalt. Diese Definition ist grundsätzlich nicht falsch, jedoch ist die Wärme physikalisch **nicht vorhanden** in Wärme. Dies ist vergleichbar mit "Dunkel", was dem richtigeren von Licht.

Temperatur ist eine Größe, welche unabhängig von der Menge ist. Absolute Temperatur **Bewegungsenergie von Materiebausteinen**. Diese können Zitterbewegungen aus. Hohe Temperaturen sind Schwingungen mit großer geringer Temperatur sind geringere Ausschläge. Das Bild links vers. zu vergleichen.

Eine Temperaturdifferenz bedeutet gleichzeitig auch ein Ausgleichsbedarf Wärmeübertragung.

Energie in Form von **Wärme fließt immer von der höheren Temperatur zur niedrigeren Temperatur**. Die Bewegungsenergie der warmen Bereiche regt dabei die umliegende Materie an (zitternde). Die Temperatur weiter abnehmen als dies in der Umgebung der Fall ist, ist demnach nur durch Wärmeübertragung **gest** möglich. Technische Einrichtungen nutzen Effekte, welche dies trotzdem ermöglichen (zum Beispiel beim Kühlschrank). Darauf wird hier nicht eingegangen.

Wärmemenge eines Stoffes

Die **Wärmemenge** eines Stoffes ist gespeicherte **Wärmemenge**. Es ist die **Energie, welche in den kleinen Bausteinen der Materie als Bewegungsenergie (Zitterbewegung) erhalten ist**. Wie der Name "Wärme" schon andeutet ist diese gespeicherte Energie eine Größe welche man an bestimmten Eigenschaften messen kann.

Die oben genannten "Bausteine der Materie" haben nichts anderes als die Masse eines Stoffes. Es ist entscheidend, dass viele diese Bausteine mehr Energie speichern können als wenige. Physikalisch besser ist die Aussage:

Die Wärmemenge ist proportional zur Masse.

Im Bild ist dies mit Körpern dargestellt. Die Körper sind alle aus dem gleichen Stoff. Die Temperatur ist bei allen Körpern gleich. Die Wärmemenge ist mit Q gekennzeichnet.

Die einzelne Körper ganz links besitzt die einfache Wärmemenge Q . Zwei gleich große Körper (links) besitzen dementsprechend die doppelte Wärmemenge. Ebenso der Körper ganz rechts, in der Darstellung ist das Volumen des Körpers (und somit die Masse) ebenfalls verdoppelt. Diese Art der Darstellung wird weiter unten erneut aufgegriffen.

Die **Wärmemenge ist proportional zur Temperatur**.

Darunter sind zwei Körper eines Stoffes mit gleicher Masse im Bild, jedoch besitzt der zweite Körper die doppelte Temperatur vom ersten Körper. Bei dieser Art des Temperaturvergrößerung ist es wichtig, dass die **absolute Temperatur** in Kelvin gemessen wird, da sie beim absoluten Nullpunkt (keine Wärmemenge) beginnt.

Unterschiedliche Stoffe besitzen unterschiedliche Eigenschaften. Dies ist neben vielen anderen Eigenschaften wie Dichte, Farbe, Geruch, Geschmack, etc. auch mit Eigenschaften gegeben welche die Wärme betrifft.

Eine dieser Eigenschaften nennt sich **"spezifische Wärmekapazität"**. Dieser Wert ist eine Stoffgröße, was bedeutet, dass jeder Stoff einen eigenen Wert aufweist. Unterschiedliche Werte ergeben sich aus dem Aufbau der Materie. In der Technik wird die Wärmekapazität auf die Masse bezogen, was mit dem Wort "spezifisch" angedeutet wird.

Die Wärmemenge ist proportional zur spezifischen Wärmekapazität.

Da der Begriff etwas abstrakt ist zeigt das Bild links oben zuerst die Relation der Dichte



E-learning

- multi-media course on home PC
- flexibility thanks to learning at your own pace, anywhere and at any time
- increased motivation through originality and playful approach to learning material
- ideal complement to the classroom

Detailed thematic courses

- the various forms of heat transfer are explained using concrete examples
- independent preparation for handling the equipment

Stefan-Boltzmann-Gesetz / Emissionsspektrum

Das **Gesetz von Stefan und Boltzmann** besagt, dass jeder Körper mit einer Temperatur über dem absoluten Nullpunkt Wärmestrahlung abgibt. Dies geschieht in Zusammenhang mit seiner Temperatur.

Soll ein Körper nach dem Gesetz von Stefan und Boltzmann Strahlung ab, so ist das abgestrahlte Spektrum charakteristisch für diese Art der Strahlung.

Die elektromagnetische Strahlung selbst lässt sich in verschiedene Bereiche einteilen. Unterschiedsmerkmal ist die Wellenlänge. Sie ist z.B. ein Teil der von der Sonne abgestrahlte Strahlung die Licht, welches wir sehen.

Im Bild links ist eine Darstellung der Strahlung verschiedener Wellenlängenbereiche. Frequenzen, Typische Vertreter dieser Strahlungsarten sind als Bild platziert.

Elektromagnetische Strahlung transportiert Energie. Die Energie eines einzelnen "Strahls" ist von der Wellenlänge abhängig. Je kleiner die Wellenlänge, desto höher die Energie.

Wärmeleitung allgemein

Wärmeleitung: Wärmeleitung findet in Stoffen statt die keine einheitliche Temperatur haben. Ebenso, wenn sich Stoffe unterschiedliche Temperatur besitzen. Alle Aggregatzustände erlauben diesen Übertragungsmechanismus.

Die Wärmeleitung ist dementsprechend ein Vorgang, der über Distanzen im jeweiligen Stoff stattfindet. Es gibt eine **Temperaturdifferenz über einer Länge**. Dies ist ein Hinweis auf einen fließenden Wärmestrom.

Die folgenden Größen beeinflussen die Größe des Wärmestroms:

Temperaturdifferenz

Die thermische Leistung wird in vielen technischen Anwendungen über die Temperaturdifferenz gemessen.

Im Bild ist rechts der Schritt (A) durch einen beliebigen Körper dargestellt. Die **heiße Wärmefläche (1)** überträgt die Wärme durch den Körper (2) auf die **kältere Wärmefläche (3)**. Die Wärmefläche (3) durch das Fluid dargestellt.

Je nach Temperaturdifferenz von der heißen Wärmefläche zum Topfwerk wird ein größerer oder kleinerer Wärmestrom abgegeben.

Stoff

Bei vielen Anwendungen ist die Werkstoffauswahl ein deutliches Zeichen dafür, ob ein Gegenstand die Wärme leiten oder zur Isolation beitragen soll.

Bevorzugte Stoffe zur Wärmeleitung sind Metalle wie Kupfer und Aluminium. Als Isolatoren werden gerne geschichtete Stoffe verwendet. Abweichungen davon können durch benötigte Eigenschaften aufgrund der Verwendung entstehen.

Der Stoffwert, welcher diese Eigenschaft charakterisiert ist der **Wärmeleitkoeffizient**. Je höher dieser ist, desto geringer ist die Temperaturdifferenz bei gegebener Wärmeleistung.

Distanz / Querschnittsfläche

Die Länge welche die Wärme durch Wärmeleitung zurücklegt hat entscheidenden Einfluss. Je größer die Distanz der wärmeleitenden Gegenstände, desto schlechter wird die absolute

Wärmeübertragung kommt immer bei Temperaturdifferenzen vor. Welche grundsätzlichen Aussagen zur Wärmeübertragung sind korrekt?

Der Begriff "Wärmestrom" gibt eine Bewegung vor. Dements ist er nur bei einem strömenden Transportmechanismus wie der Konvektion von Bedeutung.

Je höher die Temperaturdifferenz eines Gegenstandes zur Umgebung, desto größer ist der fließende Wärmestrom.

Wärme fließt immer von warm nach kalt.

Es ist nicht möglich, dass Wärme nur über einen der Transportmechanismen Wärmeleitung / Konvektion / Wärmestrahlung übertragen wird.

Mit technischen Einrichtungen kann man Wärme von kalt nach warm fließen lassen.

Die **Wärmemenge** ist eine Eigenschaft die ein Körper hat sobald er eine Temperatur über dem absoluten Nullpunkt hat. Wodurch wird diese Energie bestimmt?

Die Wärmemenge ist abhängig von der Masse. Dabei ist es egal, um welchen Stoff es sich handelt.

Die Wärmemenge eines Stoffes ist abhängig von der Temperatur.

Die Umgebungstemperatur ist ausschlaggebend bei der Wärmemenge die in einem Körper steckt.

Die Wärmemenge eines Stoffes hat sich verändert, wenn die Form durch Schmelzen verändert wurde.

Temperatur ist die Bewegung von Materiebausteinen. Bei der Wärmeleitung wird diese Bewegung auf die umgebende Materie übertragen.

Wird einem Körper keine Wärme zugeführt oder entnommen, so sorgt die Wärmeleitung dafür, dass sich die Temperatur ausgleicht und nach einiger Zeit im Körper einleuchtet ist.

Freie Konvektion bezeichnet die Konvektion wie sie im Freien vorkommt. Erzwungene Konvektion steht hingegen für das Prinzip der freien Konvektion, jedoch unterstützt sie durch mechanische Einwirkung.

Konvektion ist der Wärmetransport mit einem strömenden Teilchen. Überprüfen Sie die Aussagen:

Der Begriff "Wärmestrom" gibt eine Bewegung vor. Dements ist er nur bei einem strömenden Transportmechanismus wie der Konvektion von Bedeutung.

Je höher die Temperaturdifferenz eines Gegenstandes zur Umgebung, desto größer ist der fließende Wärmestrom.

Wärme fließt immer von warm nach kalt.

Es ist nicht möglich, dass Wärme nur über einen der Transportmechanismen Wärmeleitung / Konvektion / Wärmestrahlung übertragen wird.

Mit technischen Einrichtungen kann man Wärme von kalt nach warm fließen lassen.

Die **Wärmemenge** ist eine Eigenschaft die ein Körper hat sobald er eine Temperatur über dem absoluten Nullpunkt hat. Wodurch wird diese Energie bestimmt?

Die Wärmemenge ist abhängig von der Masse. Dabei ist es egal, um welchen Stoff es sich handelt.

Die Wärmemenge eines Stoffes ist abhängig von der Temperatur.

Die Umgebungstemperatur ist ausschlaggebend bei der Wärmemenge die in einem Körper steckt.

Die Wärmemenge eines Stoffes hat sich verändert, wenn die Form durch Schmelzen verändert wurde.

Temperatur ist die Bewegung von Materiebausteinen. Bei der Wärmeleitung wird diese Bewegung auf die umgebende Materie übertragen.

Wird einem Körper keine Wärme zugeführt oder entnommen, so sorgt die Wärmeleitung dafür, dass sich die Temperatur ausgleicht und nach einiger Zeit im Körper einleuchtet ist.

Grundwissen Wärmeübertragung

Auswertung

Ergebnis: 62,5 %

Sie haben 10 von 16 möglichen Punkten erreicht!

Bitte kreuzen Sie die richtigen Antworten an:

Wärmeübertragung kommt immer bei Temperaturdifferenzen vor. Welche grundsätzlichen Aussagen zur Wärmeübertragung sind korrekt?

Der Begriff "Wärmestrom" gibt eine Bewegung vor. Dements ist er nur bei einem strömenden Transportmechanismus wie der Konvektion von Bedeutung.

Je höher die Temperaturdifferenz eines Gegenstandes zur Umgebung, desto größer ist der fließende Wärmestrom.

Wärme fließt immer von warm nach kalt.

Es ist nicht möglich, dass Wärme nur über einen der Transportmechanismen Wärmeleitung / Konvektion / Wärmestrahlung übertragen wird.

Mit technischen Einrichtungen kann man Wärme von kalt nach warm fließen lassen.

Die **Wärmemenge** ist eine Eigenschaft die ein Körper hat sobald er eine Temperatur über dem absoluten Nullpunkt hat. Wodurch wird diese Energie bestimmt?

Die Wärmemenge ist abhängig von der Masse. Dabei ist es egal, um welchen Stoff es sich handelt.

Die Wärmemenge eines Stoffes ist abhängig von der Temperatur.

Die Umgebungstemperatur ist ausschlaggebend bei der Wärmemenge die in einem Körper steckt.

Die Wärmemenge eines Stoffes hat sich verändert, wenn die Form durch Schmelzen verändert wurde.

Temperatur ist die Bewegung von Materiebausteinen. Bei der Wärmeleitung wird diese Bewegung auf die umgebende Materie übertragen.

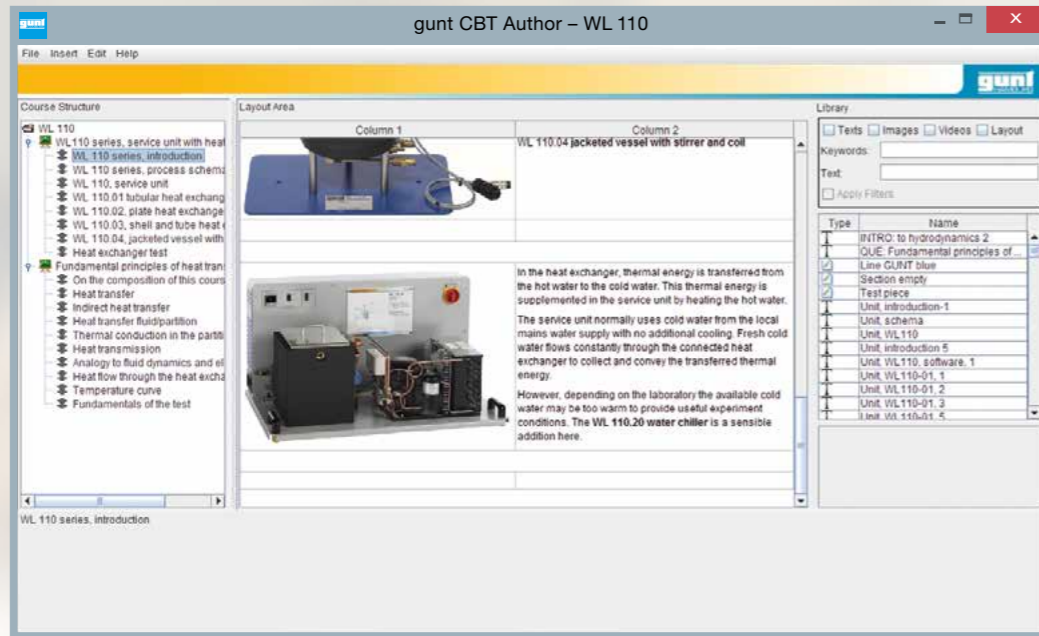
Wird einem Körper keine Wärme zugeführt oder entnommen, so sorgt die Wärmeleitung dafür, dass sich die Temperatur ausgleicht und nach einiger Zeit im Körper einleuchtet ist.

Targeted review of the learning content

- allows learning progress to be checked discreetly and automatically
- detect weaknesses and provide targeted support

Training Software

An important component in addition to operation and data acquisition



Design freedom with integration of your own learning content via the authoring system

- no HTML knowledge required
- separate editor for creating the learning content
- intuitive operation
- targeted integration of specific learning content in the software structure
- creation of individual performance assessments
- integration of video clips and animated graphics



Who has understood the fundamentals of heat transfer, does not have to freeze any longer.

Benefits at a glance

- flexibility thanks to self-determination of the time, duration and location of the learning unit
- allows learning progress to be checked discreetly and automatically
- focus points can be repeated as often as required
- improves the workstation capacity of colleges
- targeted integration of your own learning content in the software structure
- integration of multimedia learning methodology in your student's day-to-day life

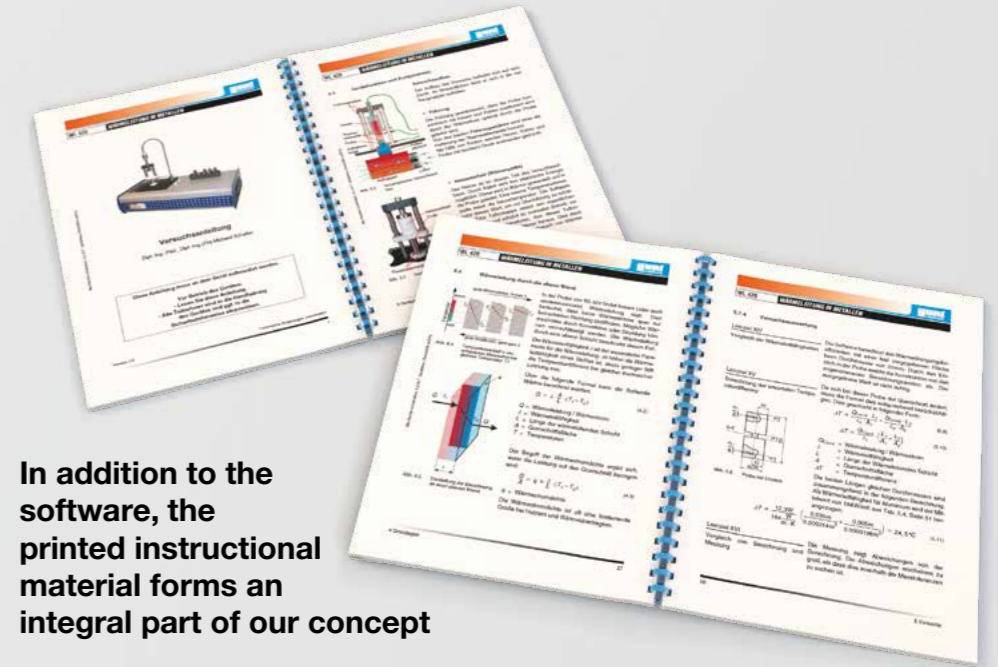


For years we have stood for the highest quality of our equipment and the accompanying instructional material.

Join us to take another step towards the future.

A Few Impressions

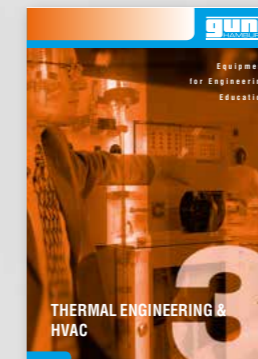
An impression from the GUNT training centre



In addition to the software, the printed instructional material forms an integral part of our concept

WP 300.09 Laboratory Trolley

forms a perfect base for a mobile training and experimental unit.



Do you need more in the field of thermal engineering and HVAC?



Then ask for our Catalogue 3, or visit gunt.de/static/s9_1.php

Laboratory Planning



We offer a comprehensive product range of outstanding systems for engineering education.

From convenient experimental units for the classroom, to trainers for your laboratory and a variety of sophisticated experimental plants.

We will gladly help design your laboratory and we look forward to your enquiry.