

## 4. Nicht-konzentrierende Solarthermie

In diesem Abschnitt wollen wir die Nutzung der Sonnenenergie zur Erwärmung von Brauchwasser besprechen. Naturgemäß ist dies ein eher ingenieurtechnischer Bereich. Wir werden uns die eher physikalisch interessanten Positionen heraus-picken - leider gibt es davon nicht viele...

### 4.1 Schwimmbäder

Schwimmbäder eignen sich hervorragend zur Nutzung der Solarenergie: da

- Schwimmbadwasser ist Wärmereservoir
- Niedrige Temperaturen von  $\sim 23^\circ\text{C}$  angestrebt, d.h. thermische Verluste sind gering

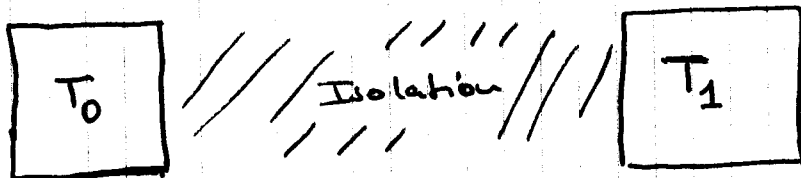
In der BRD existieren  $\sim 8000$  öffentliche und  $\sim 500\,000$  private Schwimmbäder.

Typischer Wärmebedarf  $\sim 150$  kWh bis  $450$  kWh pro  $\text{m}^2$  Wasseroberfläche. Bsp:  $2000$   $\text{m}^2$  durch Solar statt Heizöl beheizt  $\Rightarrow 75\,000$  l Öl oder  $150\,000$  kg  $\text{CO}_2$  pro Saison eingespart.

Als Materialien werden Kunststofffolie verwendet, die schwarz gefärbt und UV beständig sind.

## 4.2 Wärme u. Wärmeleitung

Existiert zwischen zwei Reservoirs mit unterschiedlicher Temperatur ein Kontakt, so kommt es zum Wärmefluss welcher die Temperaturen auszugleichen versucht.



Die Wärmestromdichte  $\vec{j}(\vec{x})$  ist definiert durch den totalen Wärmefluss durch einen Querschnitt  $A$ :

$$\frac{\delta Q}{dt} = \int_A d\vec{A} \vec{j}(\vec{x})$$

Und das Fouriersche Gesetz der Wärmeleitung lautet

$$\vec{j}(\vec{x}) = -\lambda \text{ grad } T(\vec{x})$$

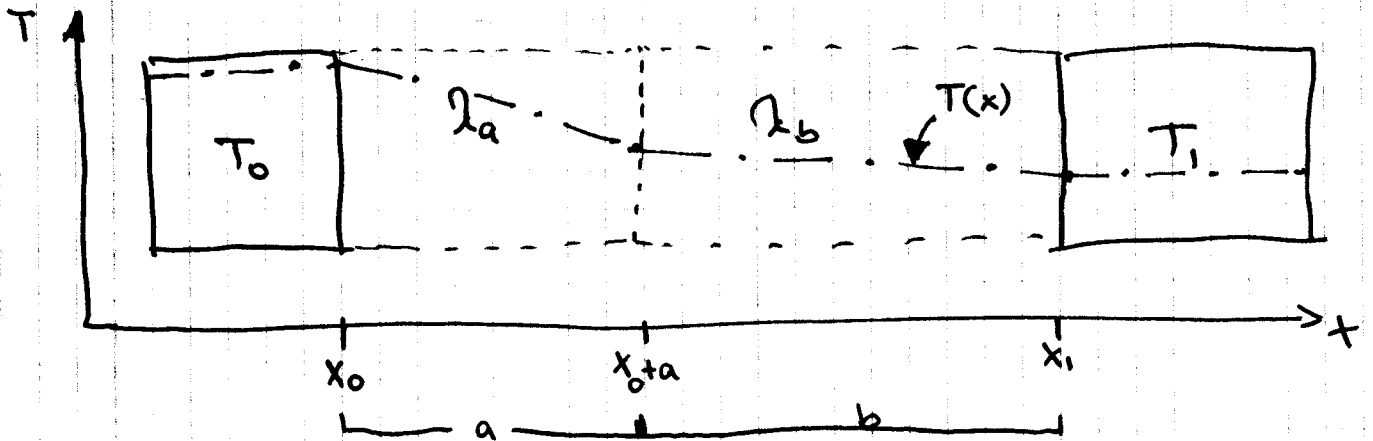
Mit der Wärmeleitfähigkeit  $\lambda$

In einer Dimension also  $j(x) = -\lambda \frac{dT}{dx}$ .

Lösen wir nun die Wärmeleitungsgleichung für den stationären Fall und am Beispiel einer Isolation, welche aus zwei Schichtdicken "a" und "b" mit unterschiedlichen Materialen " $\lambda_a$ " und " $\lambda_b$ " besteht:

Im stationären Fall muß entlang der Isolation stets die gleiche Wärmestromdichte  $j(x) = \text{const} = j$  herrschen. Schließlich wird in der Isolation im stationären Fall Wärme weder erzeugt noch verbraucht.

Bildlich:



Integriert man das Fouriersche Gesetz

$$j dx = -\lambda dT \Rightarrow -dT = j \frac{dx}{\lambda(x)}$$

in unserem Beispiel ergibt sich

$$-\int_0^1 dT = j \int \frac{dx}{\lambda(x)} = \frac{j}{\lambda_a} \int_{x_0}^{x_0+a} dx + \frac{j}{\lambda_b} \int_{x_0+a}^{x_1} dx$$

$$\Rightarrow T_0 - T_1 = j \left[ \frac{a}{\lambda_a} + \frac{b}{\lambda_b} \right]$$

oder

$$j = \frac{T_0 - T_1}{\left[ \frac{a}{\lambda_a} + \frac{b}{\lambda_b} \right]}$$

erweitert man dies auf  $n$  Schichten mit Wärmeleitkoeffizient

$\lambda_i$  und Dicke  $s_i$ :

$$j = \frac{T_0 - T_1}{\sum \frac{s_i}{\lambda_i}}$$

Nimmt man schließlich nach dem Wärmübergang auf beiden Seiten gestet hinzu, so kann man den Wärmedurchgangskoeffizienten "k" bilden:

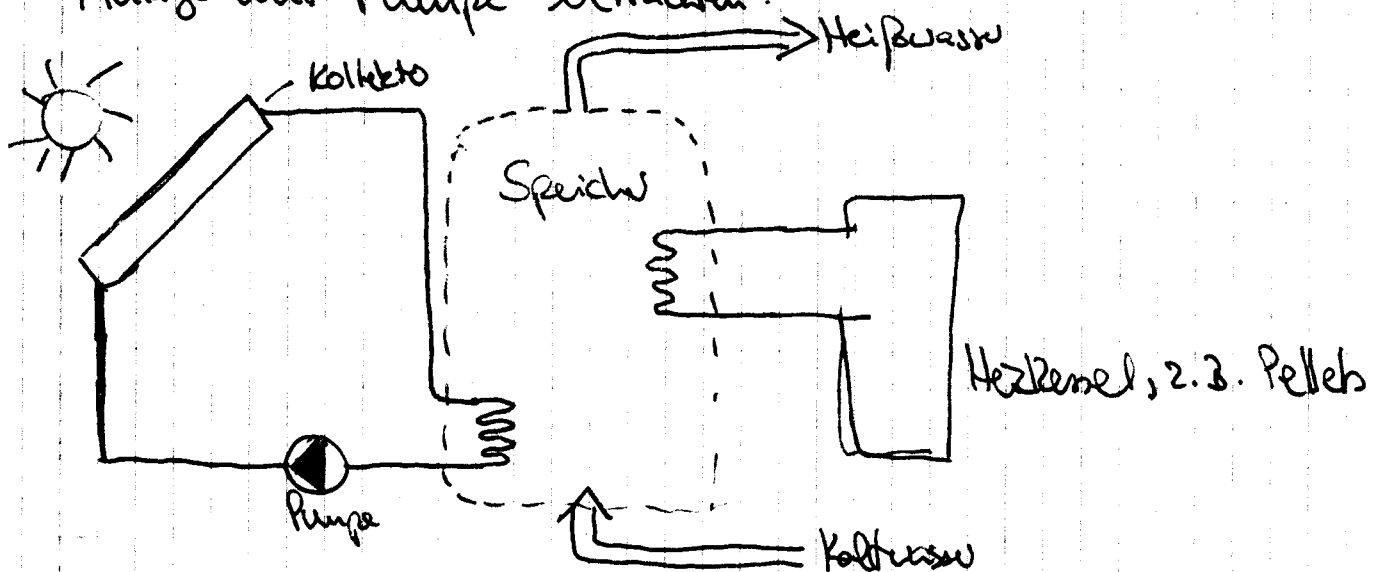
$$k = \left[ \frac{1}{\alpha_0} + \frac{1}{\alpha_1} + \sum_{i=1}^n \frac{s_i}{\lambda_i} \right]^{-1}$$

Und der Wärmefluss wird zu

$$\frac{\delta Q}{dt} = kA (T_0 - T_1)$$

### 4.3 Solarthermieanlagen mit Zwangsumlauf

Als typische Brauchwasseranlage kann man eine Anlage mit Pumpe betrachten:



Hierbei wird das heiße Wasser in einem 200l ~ 1000l Wasserspeicher angesammelt. Die Pumpe zum Kollektor schaltet sich dann ein, wenn die Temperatur im Kollektor die des Speichers um 5-10° C übersteigt.

In den Wintermonaten wird zusätzlich mit einem konventionellen Ofen beheizt.

Besonders elegant zollt dies mit einer Pelletheizung. Diese arbeitet nur mit einem Pufferspeicher (Tidicut), welcher bei unserer Anlage eh schon vorhanden ist.

## 4.4 Solar Kollektoren

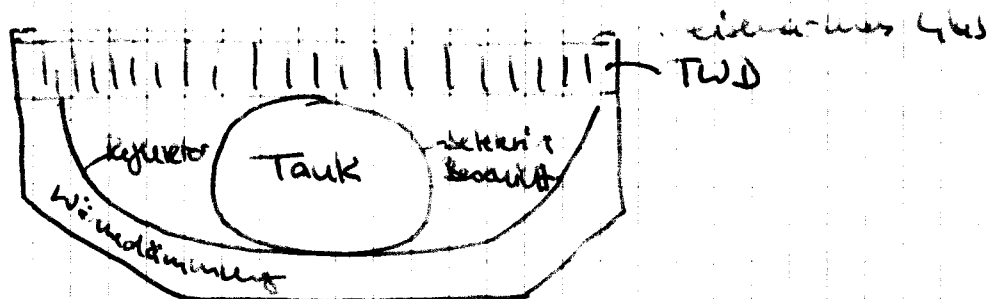
Hier werden wir auf Bauformen und Materialen eingehen

### 4.4.1 Speicher Kollektoren

Relativ neu sind Kollektoren, bei denen der Pufferzyklus im Kollektor integriert ist. Bistung hier dies an der unzureichenden Wärmedämmung des eingestrichen Glas ausgeht. Inzwischen gibt es aber "Transparente Wärmedämmung" (TWD), die auf der Frontseite der Wärmedurchgang abscheidend reduziert: von

$R \approx 3 \dots 5 \frac{W}{m^2K}$  für Glas hin zu  $0.7 \dots 0.5 \frac{W}{m^2K}$

für Polycarbonatstrukturen (10 mm) oder Aerogelgranulat (20 mm)



- Vorteile:
- kein externer Speicher
  - geringere Kosten

## 4.4.2 Flachkollektoren

Flachkollektoren sind derzeit am verbreitetsten. Sie bestehen

- aus:
- Transparente Abdeckung
  - Gehäuse
  - Absorber

Folie

(Folie)

Die Frontscheibe reflektiert, absorbiert und transmittiert die einfallende Strahlung  $\Phi_e$  mit den Koeffizienten:

$\tau$ : Transmission

$\alpha$ : Absorption

$\rho$ : Reflexion

und  $\rho + \tau + \alpha = 1$ .

Im thermischen Gleichgewicht muss die Scheibe abgestrahlte Energie absorbieren wie emittieren, sie würde sich sonst erhitzen, bzw. abkühlen. In diesem Fall also

$$\alpha = \varepsilon$$

↑ Emissionsgrad

Genau genommen sind  $\alpha$  und  $\varepsilon$  frequenzabhängig, also

$$\alpha(\omega) = \varepsilon(\omega)$$

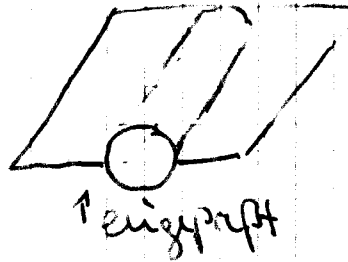
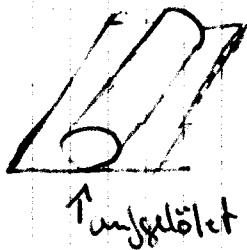
In der Praxis hat sich für die Frontscheibe wiederum Substrat durchgesetzt, da dieses  $\tau \rightarrow 1$  hat. Meist wird das Glas sogar nur als Einfuhrverglasung verwendet.

Spezielle Materialien für die Scherbe können die Energiebilanz weiter verbessern, können sich aber aus Kostengründen nicht durchsetzen.

Die Materialien absorbieren fast nicht im sichtbaren Bereich, in dem die Sonne abstrahlt, wohl aber im langwelligeren infraroten Bereich, in dem die Wärmestrahlung des Kollektors auftritt: (Folie)

Folie

Der Absorber wird meistens als Folienabsorber mit aufgelöteten oder eingepassten Kupferrohr gebaut:



Der Absorber soll nun die Strahlung der Sonne aufnehmen und möglichst wenig davon wieder emittieren.

Wir hatten ja in der 2. Vorlesung das Stefan-Boltzmann Gesetz benutzt:

$$P = \sigma \cdot A \cdot T^4 \quad \text{mit } A = 1 \text{ m}^2 \quad \text{und } \sigma = 5.7 \cdot 10^{-8} \frac{\text{W}}{\text{m}^2 \text{K}^4}$$

Es gibt sich dann für die Abstrahlung unseres Absorbers pro  $\text{m}^2$  (die wir ja eigentlich gar nicht wollen) für den Fall, daß dieser Vorkörper ein schwarzer Körper wäre:

$$P = 5.7 \cdot 10^{-8} \frac{\text{W}}{\text{K}^4} T^4$$

Nun strahlt die Sonne aber nur mit ca.  $1000 \text{ W/m}^2$  ein, d.h. bei einer Absoluttemperatur von

$$5.7 \cdot 10^{-8} \frac{\text{W}}{\text{K}^4} T^4 \stackrel{!}{=} 1000 \text{ W}$$

$$\Rightarrow T \approx 360 \text{ K} \approx 90^\circ \text{C}$$

überwiegt die Abstrahlung des Absorbers den Einfall der Sonnenenergie (ganz zu schweigen von Dämmerung etc).

Der Ausweg aus diesem Dilemma liefern sogenannte "selektive Beschichtungen". Bei diesen ist die Absorption (u. Emission!) im sichtbaren Bereich hoch, im langwelligeren infraroten Bereich aber gering.

Somit wird das fast Plancksche Spektrum der Sonne sehr gut absorbiert, die an sich "Plancksche" Strahlung der Absoluttemperatur kommt jedoch nicht zustande. der Absorber wird im Spektralbereich der Absoluttemperatur die Leistung nicht richtig los!

Folie 9

Bsp.:

mit selektive Abs.:  
TiNOx

sichtbar

$$\alpha = \epsilon = 0.97$$

$$\alpha = \epsilon = 0.35$$

infrarot

$$\alpha = \epsilon = 0.57$$

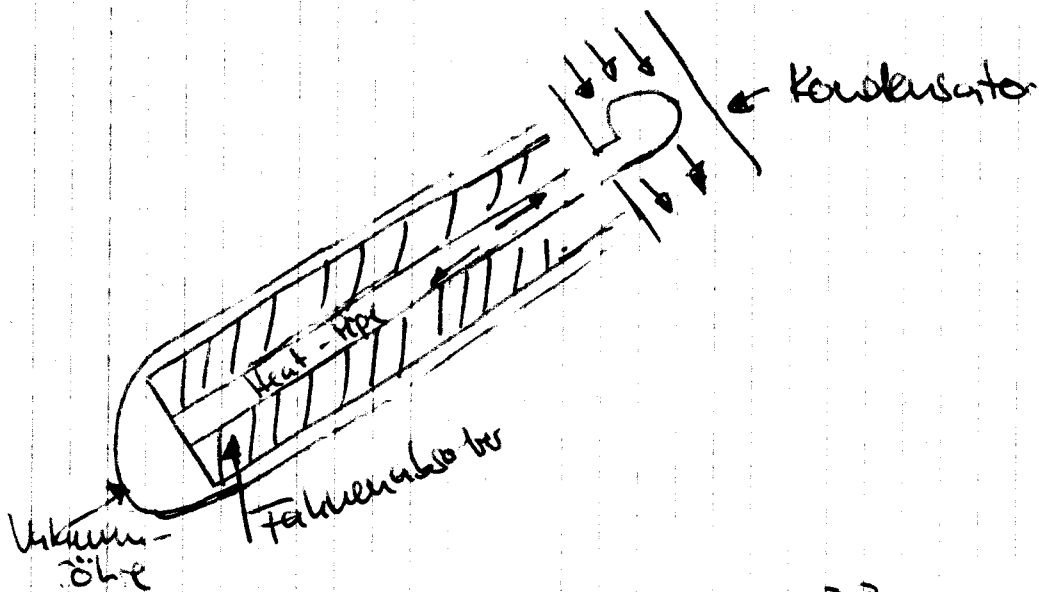
$$\alpha = \epsilon = 0.04$$



### 4.4.3 Vakuumröhrenkollektoren

In den vollständig abgeschlossenen Glasröhren des Vakuumröhrenkollektors läßt sich ein Hochvakuum lange Zeit aufrechterhalten (Getriebe zum H-eingang).

In den Röhren befindet sich ein Absorbblech in dessen Mitte eine Heat-pipe angebracht ist. In der Heat pipe ist eine Flüssigkeit, welche bei den dort herrschenden Temperaturen verdunstet, die Pipe nach oben steigt und in einem Kondensator abkühlt, welcher wiederum die Wärme abtransportiert. Die abgekühlte Flüssigkeit fließt dann durch Schwerkraft den Absorber hinab:



Nimmt man als Flüssigkeit Methanol:  
z.B.

Siedepunkt:  $65^{\circ}\text{C}$

Verdampfungswärme:  $845 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$

so muß man, um  $E = 1000 \text{ Ws} = 1 \text{ kJ}$  Strahlungsenergie  
pro  $\text{m}^2$  abtransportieren

$$m = \frac{1 \text{ kJ}}{845 \text{ kJ}} \text{ kg} \approx 1.2 \text{ g}$$

pro Sekunde verdampfen.

## 4.5 Wärmespeicher

Nehmen wir einen Wärmespeicher gefüllt mit der Masse "m" Wasser und der spezifischen Wärmekapazität  $c = 4,2 \text{ kJ/kgK} = 1,2 \text{ Wh/(kgK)}$ .

Unser Speicher soll eine momentane Temperatur  $T(t)$  haben, eine Isolierung mit Wärmeverlustkoeffizient  $k$  und eine Umgebungstemperatur  $T_{\text{Raum}} = 20^\circ\text{C}$ .

Für einen 300 L Speicher ergibt sich dann die gespeicherte Wärmemenge bei z.B.  $T = 50^\circ\text{C}$

$$Q = c \cdot m (T - T_{\text{Raum}}) = 1,2 \frac{\text{Wh}}{\text{kgK}} \cdot 300 (70\text{K}) \\ \approx \underline{\underline{25 \text{ kWh}}}$$

Doch wie lange speichert eine Speicher die Wärme?  
Hierzu betrachten wir einerseits

$$\delta Q = -c \cdot m \cdot dT$$

und andererseits

$$\frac{\delta Q}{dt} = kA (T - T_{\text{Raum}})$$

Mit der Oberfläche A.

Dann können wir schreiben:

$$-c \cdot m \cdot \frac{dT}{dt} = kA (T - T_{\text{Raum}})$$

$$\Rightarrow -\frac{c \cdot m}{kA} \frac{dT(t)}{dt} = T(t) - T_{\text{Raum}}$$

Die homogene Gleichung wird gelöst durch

$$T(t) = \Omega \exp\left[-\frac{kA}{cm} t\right],$$

die inhomogene durch

$$T(t) = \Omega \exp\left[-\frac{kA}{cm} t\right] + T_{\text{Raum}}$$

und schließlich der Vorfaktor  $\Omega$  bestimmt durch

$$T(t=0) = \Omega + T_{\text{Raum}} \Rightarrow \Omega = T(t=0) - T_{\text{Raum}},$$

also:

$$T(t) = (T(0) - T_{\text{Raum}}) \exp\left[-\frac{kA}{cm} t\right] + T_{\text{Raum}}$$

Die Zeitkonstante der Abkühlung ist gekennzeichnet durch

$$\tau = \frac{c \cdot m}{k \cdot A} \text{ gegeben, (so daß } T(t) \propto e^{-t/\tau} \text{)}$$

Nehmen wir als Bsp einen  $m=1000$  kg Tank,  
mit 100mm Isolierung aus Steinwolle und  $\lambda = 0.04 \frac{\text{W}}{\text{mK}}$ .

$$\text{Es ist } k = \frac{\lambda}{0.1 \text{ m}} = 0.4 \frac{\text{W}}{\text{m}^2 \text{K}}$$

Unsere 1000 kg Wasser packen wir der Einfachheit  
halber in einen kugelförmigen Tank:

$$1000 \text{ dm}^3 = 1 \text{ m}^3 = \frac{4}{3} \pi r^3 \Rightarrow r = \sqrt[3]{\frac{3}{4\pi}} \text{ m} \\ \approx \underline{\underline{0.6 \text{ m}}}$$

Mit Oberfläche  $A = 4\pi r^2 = 4\pi \left(\frac{3}{4\pi}\right)^{\frac{2}{3}} \text{ m}^2 \approx \underline{\underline{4.8 \text{ m}^2}}$

Dennach ist die Zeitkonstante

$$\tau = \frac{1.2 \text{ Wh/(kgK)} \cdot 1000 \text{ kg}}{0.4 \text{ W/Km}^2 \cdot 4.8 \text{ m}^2}$$

$$= \underline{\underline{625 \text{ h}}}$$

#### 4.6 Nutzwärmebedarf und Solarer Deckungsgrad

Der Wärmebedarf  $Q_N$  zur Brauchwassererzeugung kann durch die Menge an Warmwasser pro Tag abgeschätzt werden:

$$Q_N = c \cdot m \cdot (T_{hw} - T_{kw})$$

wobei  $T_{hw} = 10^\circ \text{C}$  angenommen werden kann.

Pro Person ergibt dies je nach Gewohnheiten

$$\text{ca. } \underline{\underline{Q_N \approx 1000 - 4000 \text{ Wh/Tag}}}$$

Eine wichtige Kenngröße zur Dimensionierung der Solaranlage stellt der "solare Deckungsgrad"  $SD$

dar. Ausgedrückt durch  $Q_N$ , den Speicherverlusten  $Q_{sp}$  und der Wärme durch Zuleitung, ist er definiert als

$$SD = \frac{Q_N + Q_{sp} + Q_{zu}}{Q_N + Q_{sp}}$$

Anlagen zur Branchenspezifität werden aus  
Wirksamkeitsgesichtspunkten mit  $SD = 50\% - 60\%$   
ausgelegt.

(Folie!)