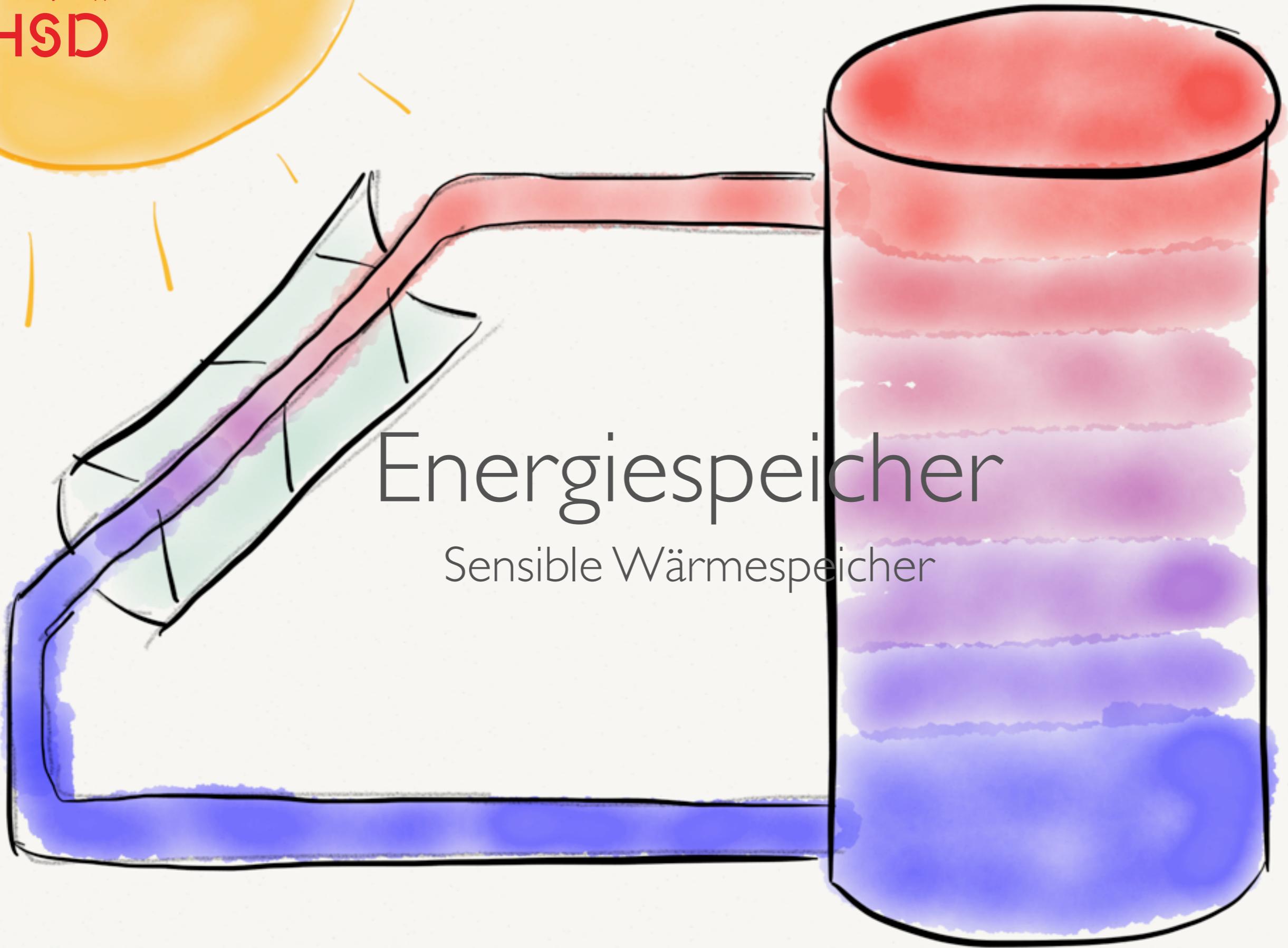


Energiespeicher

Sensible Wärmespeicher



Wiederholung Wärmekapazität

Wärmekapazität

- Wie viel Wärme kann in einem Stoff (Gas, Flüssigkeit, Festkörper) gespeichert werden.
- Symbol C
- Einheit J / K

$$C = \frac{\Delta Q}{\Delta T}$$

$$C_V = \left. \frac{\partial U}{\partial T} \right|_V$$

$$C_p = \left. \frac{\partial H}{\partial T} \right|_p$$

H = Enthalpie. Dazu nächstes Mal mehr.

Wärmekapazität

- Die Wärmekapazität von Gasen und Flüssigkeiten wird typischerweise bei konstantem Volumen gemessen.
- Bei konstantem Druck vergrößert sich das Volumen und muss mechanische Arbeit gegen den Zylinderdruck aufbringen.
- Deswegen ist die Wärmekapazität bei konstantem Druck höher.

Spezifische Wärmekapazität

- Die spezifische Wärmekapazität bezieht die Wärmemenge Q auf die Masse m des Stoffes (in kg)
- Symbol c
- Einheit J / (kg K)
- Alternativ: pro Mol

$$C = \frac{\Delta Q}{\Delta T}$$

$$c = \frac{C}{m} = \frac{\Delta Q}{m \cdot \Delta T}$$

Wärmekapazität

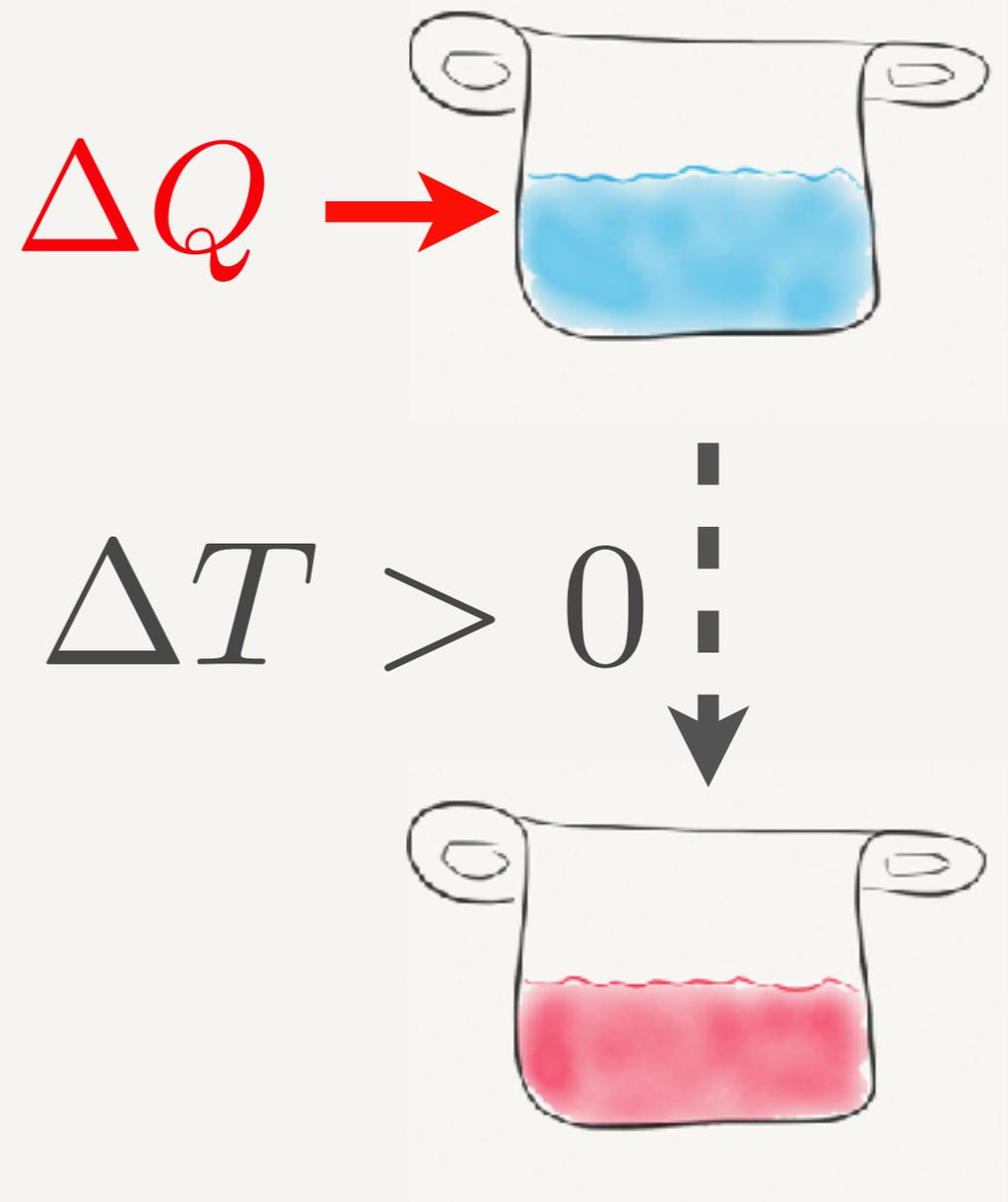
Beispiele

Material	spez. Wärmekapazität c / kJ / (kg K)
Luft (gasförmig)	1
Wasser (flüssig)	4.2
Kupfer (fest)	0.385

Sensible Wärmespeicher

Sensible Wärmespeicher

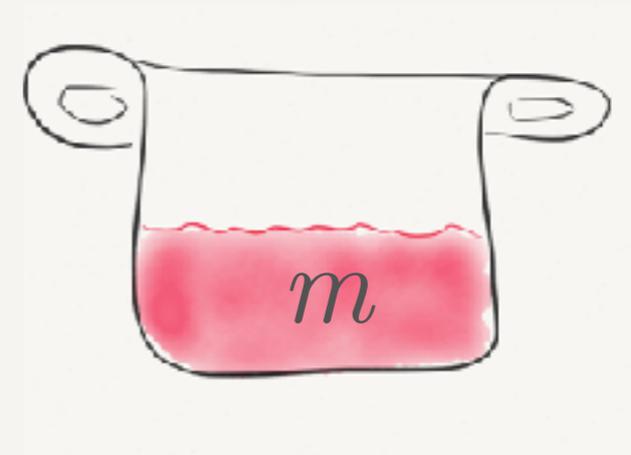
- Sensible Wärme kann gefühlt werden: ist das Wasser warm oder kalt?
- Ein sensibler Wärmespeicher nimmt Wärme auf und wird dadurch spürbar wärmer.
- Die Wärmekapazität stellt die maximal aufnehmbare Wärme pro Temperaturdifferenz dar.



Kapazität

- Die spezifische Wärmekapazität c gibt an wie viel Wärme nötig ist um einen Körper mit einer Masse von 1kg um 1K zu erhitzen.
- Entsprechend ist die Kapazität des Speichers:

$$\Delta T > 0$$



$$\Delta Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$

Aufgabe

Wasserspeicher

- Berechnen Sie die gespeicherte Wärme des Wasserspeichers für $\Delta T = 50\text{K}$.
- Berechnen Sie die Speicherdichte (pro Volumen und pro Masse)



$$\Delta Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$

Flüssige Speichermedien

Tab. 8.1 Thermophysikalische Daten einiger potenzieller einphasiger Speichermedien sowie deren volumenspezifischer Wärmekapazität, gewichtsspezifischer Kosten und Kosten pro thermisch erzeugter Kilowattstunden (Barlev et al. 2011)

Speichermedium	T_{min}	T_{max}	ρ	λ	c_p	$(c_p \cdot \rho)$	Kosten/ kg	Kosten/ kWh _{th}
	(°C)	(°C)	(kg/m ³)	W/(m·K)	(J/(kg·K))	(kWh/(m ³ ·K))	US \$/kg	US \$/kWh _{th}
Wasser	50	140	1000	0.67	4180	1.161	10 ⁻⁴	
Mineralöl	200	300	770	0.12	2600	0.556	0.3	4.2
Synthetiköl	250	350	900	0.11	2300	0.575	3.0	43.0
Silikonöl	300	400	900	0.10	2100	0.525	5.0	80.0
Nitritsalze	250	450	1825	0.57	1500	0.760	1.0	12.0
Nitratsalze	265	565	1870	0.52	1600	0.831	0.5	3.7
Carbonatsalze	450	850	2100	2.0	1800	1.050	2.4	11.0
Natrium	140	550	850	71	1300	0.307	2.0	21.0

Quelle: Thermische Solarenergie [1]

Flüssige Speichermedien

In der gezeigten Liste:

- Keine Flüssigkeit hat eine höhere spezifische Wärmekapazität als Wasser
- Keine Flüssigkeit hat eine höhere Speicherdichte als Wasser
- Keine Flüssigkeit ist günstiger als Wasser.
- Wasser hat die niedrigste Arbeitstemperatur.

Die Temperatur gibt die Einsatzmöglichkeiten vor!

Feste Speichermedien

Tab. 8.2 Thermophysikalische Daten einiger potenzieller massiver fester Speichermedien sowie deren volumenspezifische Wärmekapazität, gewichtsspezifische Kosten und Kosten pro thermisch erzeugter Kilowattstunden. (Stand 2008)

Speichermedium	T_{min}	T_{max}	ρ	λ	c_p	$(c_p \cdot \rho)$	Kosten/ kg	Kosten/ kWh_{th}
	(°C)	(°C)	(kg/m^3)	W/(mK)	(J/(kgK))	($kWh/(m^3K)$)	US \$/kg	US \$/ kWh_{th}
Wasser	50	140	1000	0.67	4180	1.161	10^{-4}	
Sandstein	200	300	1700	1.0	1300	0.614	0.15	4.2
Faserverstärkter Beton	200	400	2200	1.5	850	0.519	0.05	1.0
Kochsalz (fest)	200	500	2160	7.0	850	0.510	0.15	1.5
Gusseisen	200	400	7200	37.0	560	1.120	1.00	32.0
Gussstahl	200	700	7800	40	600	1.300	5.00	60.0
Siliziumziegel	200	700	1820	1.5	1000	0.505	1.00	7.0
Magnesiumziegel	200	1200	3000	5.0	1150	0.958	2.00	6.0

Wärmekapazität II

$$C = C(T)$$

- Über große Temperaturbereiche ist die Wärmekapazität im Allgemeinen temperaturabhängig.
- Die gespeicherte Wärmemenge berechnet sich dann als Integral über den Temperaturverlauf.

$$\begin{aligned}\Delta Q &= \int_{T_1}^{T_2} C(T) \cdot dT \\ &= \int_{T_1}^{T_2} m \cdot c(T) \cdot dT\end{aligned}$$

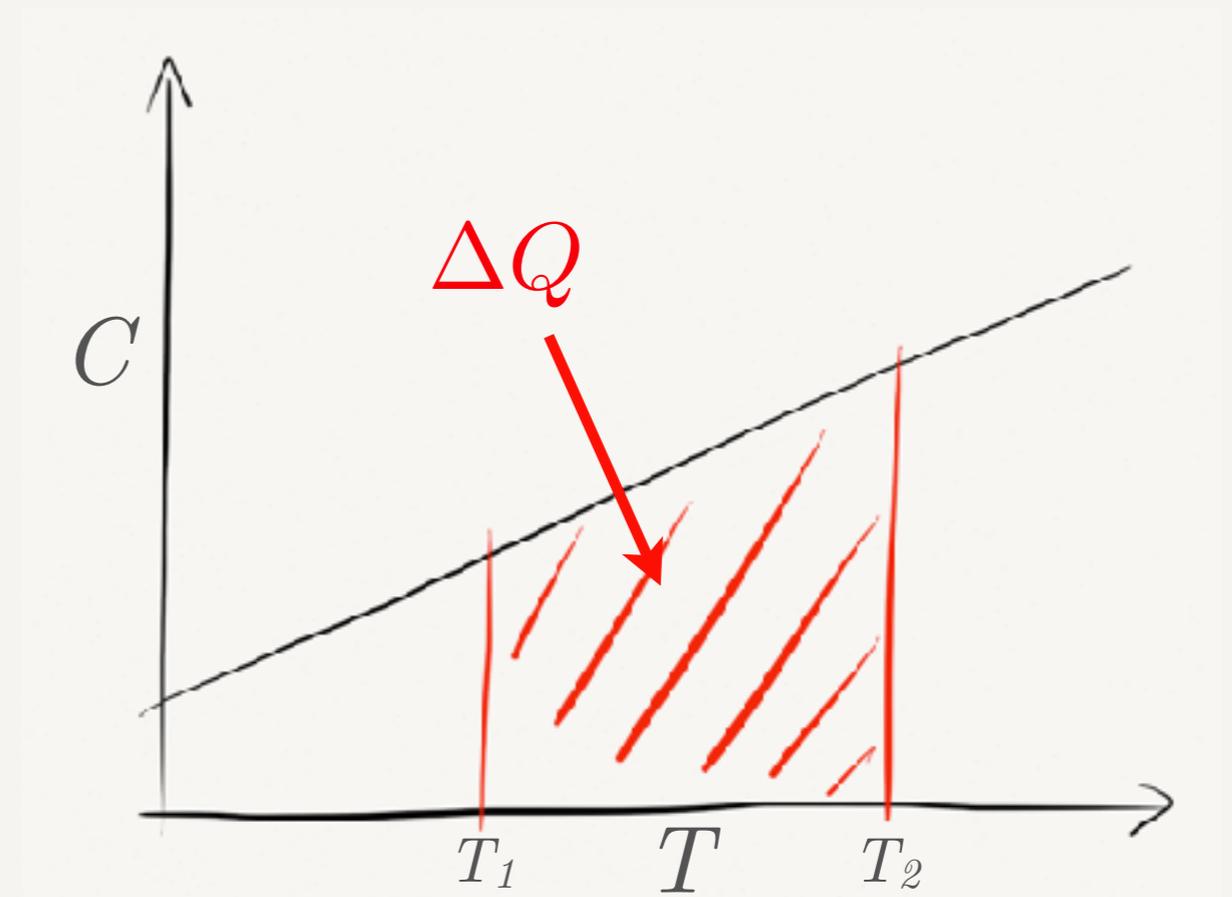
Für konstantes C wird das grade wieder

$$\Delta Q = m \cdot c \cdot \Delta T$$

Aufgabe

$$C(T) = C(T_1) + \alpha \cdot T$$

- Nehmen Sie an die Wärmekapazität ist über den betrachteten Bereich linear von der Temperatur abhängig.
- Berechnen Sie analytisch die benötigte Wärmemenge um den Körper von T_1 auf T_2 zu erwärmen.



Aufgabe

$$C(T) = C(T_1) + \alpha \cdot T \quad \Delta Q = \int_{T_1}^{T_2} (C(T_1) + \alpha \cdot T) dT$$

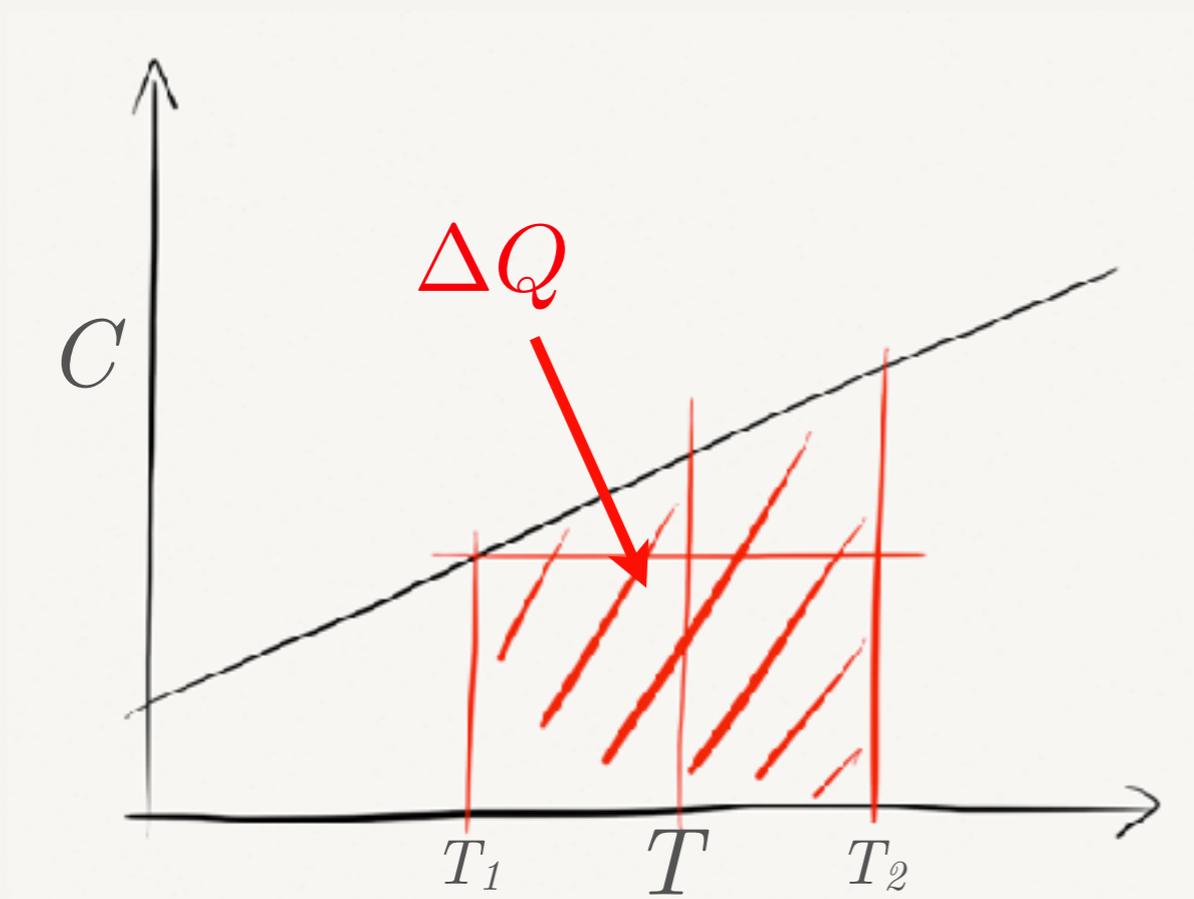
$$= \left[C(T_1) \cdot T + \frac{1}{2} \alpha T^2 \right]_{T_1}^{T_2}$$

$$= C(T_1) \Delta T + \frac{1}{2} \alpha (T_2^2 - T_1^2)$$

$$= C(T_1) \Delta T + \alpha \bar{T} \Delta T$$

Normaler Anteil Steigender Anteil

$$\begin{aligned} \text{Mit } T_2^2 - T_1^2 &= (T_2 + T_1)(T_2 - T_1) \\ &= 2 \cdot \bar{T} \cdot \Delta T \end{aligned}$$

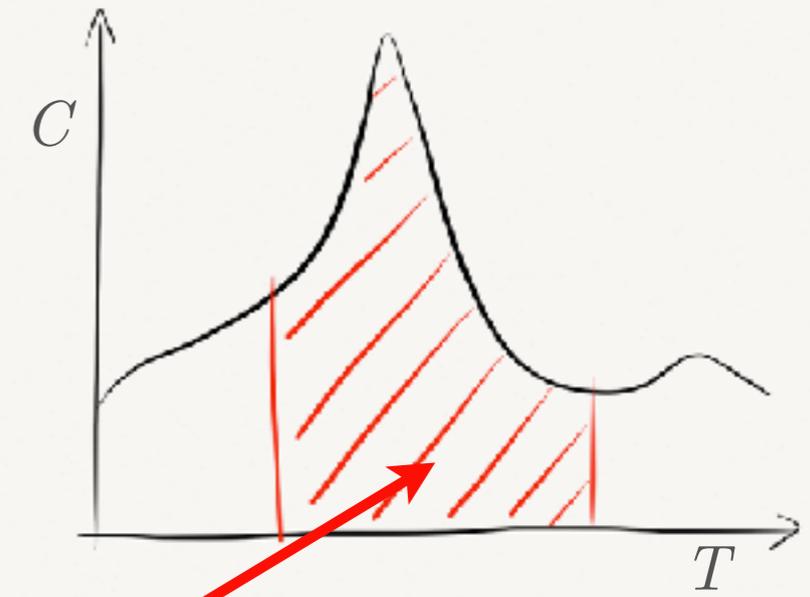
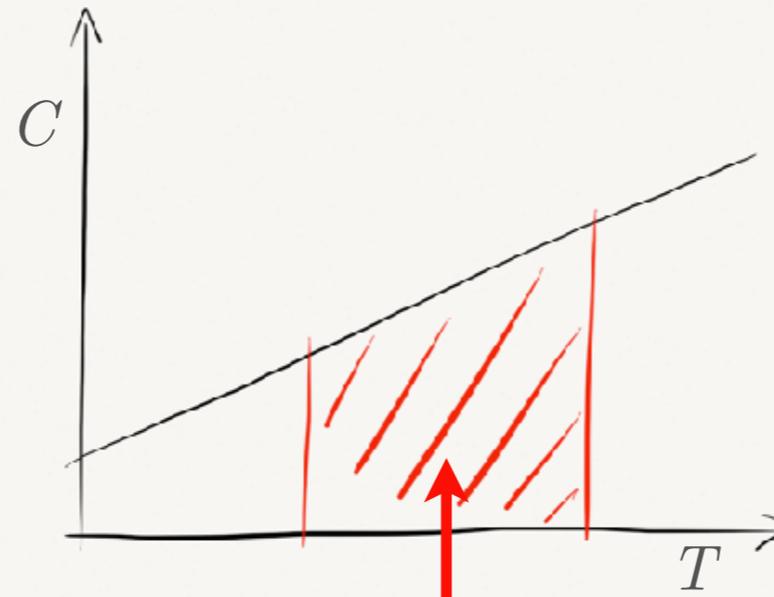
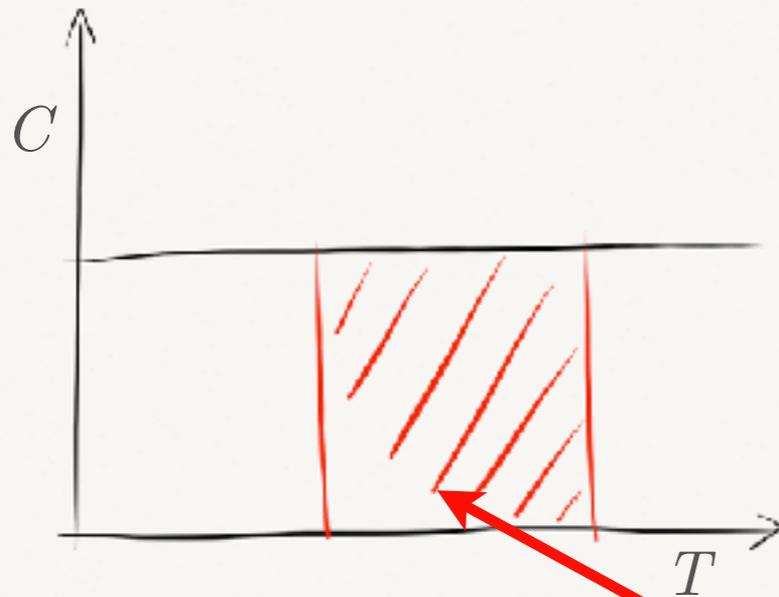


Temperaturabhängigkeit

Konstant

Linear

Beliebig

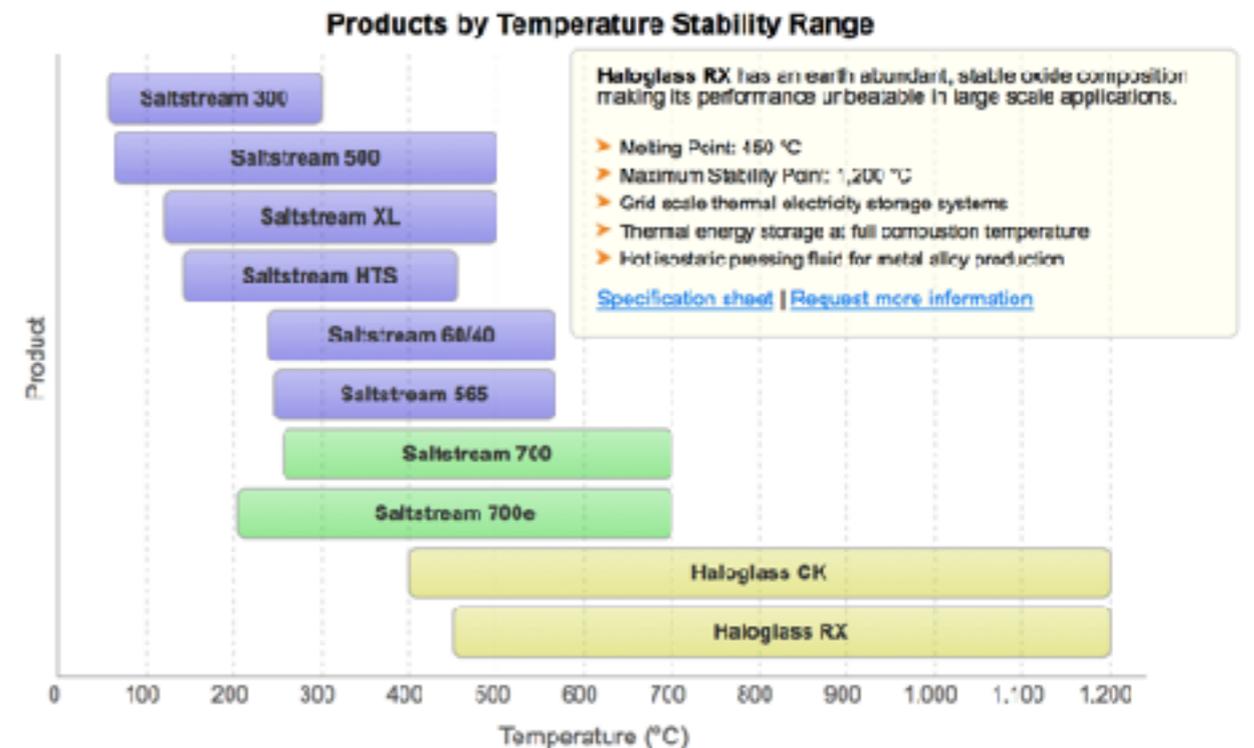


ΔQ

Materialien

Quelle: <http://www.halotechnics.com/products/>

High Temperature Thermal Fluids



- Weil kein Material alle Bedingungen erfüllt ist die Materialforschung ein sehr aktives Gebiet.
- Zielsetzung: neue Arbeitsbereiche, umweltverträgliche Materialien, geringere Produktionskosten.

Beispiel Halotechnics

- Materialsuche mit High-Throughput-Screening.
- 18.000 Materialien untersucht
- Ergebnis:
 - ▶ Höhere Temperaturen
 - ▶ 3-fach höhere Wärmekapazität

<http://www.technologyreview.com/news/427190/cheap-solar-power-at-night/>

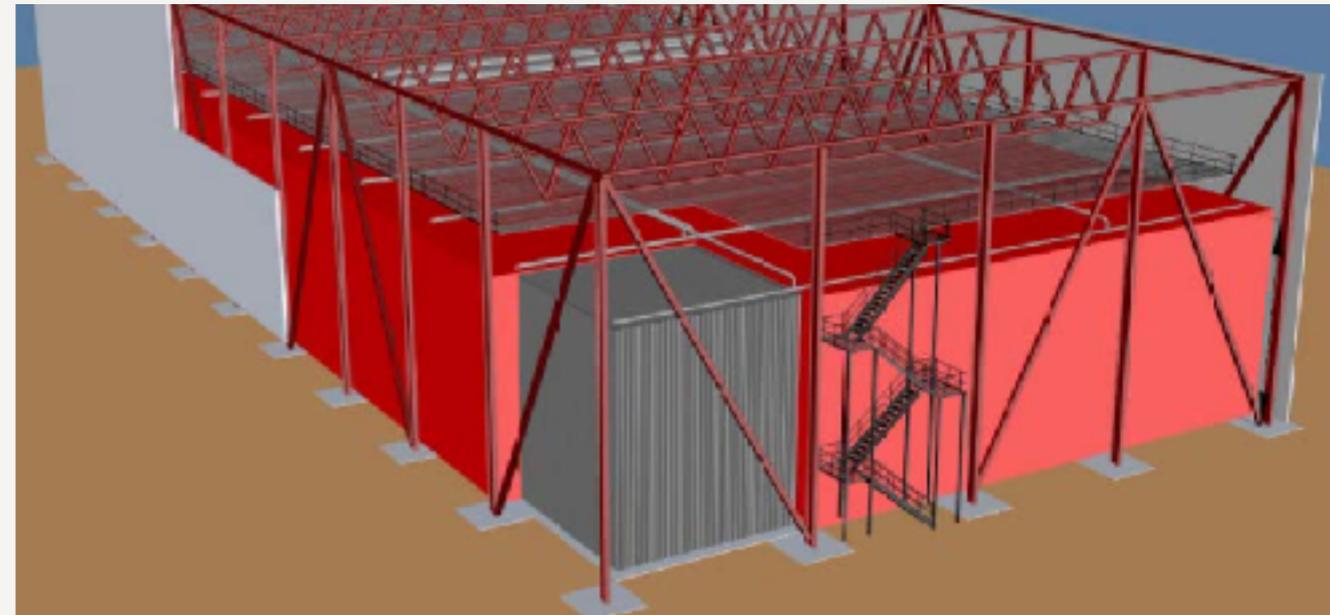
Aufgabe

- Haloglass CK hat folgende Eigenschaften:
 - ▶ Arbeitsbereich von 400 - 1200°C.
 - ▶ Das Material hat eine Wärmekapazität von 1.22 kJ / (kg K)
 - ▶ Dichte: 2890 kg/m³
- Berechnen Sie die Speicherdichte (pro Masse und Volumen) von einer Tonne Haloglass CK.

Quelle: <http://www.halotechnics.com/products/haloglassck.html>

Heatcrete

- Neue Entwicklung aus Norwegen.
- Spezial-Zement für Wärmespeicherung von Solarkraftwerken
- Arbeitstemperatur bis 550°C kein Problem
- Keine Materialmüdigkeit, d.h. auf realistischen Zeitskalen (30 Jahre) keinerlei Funktionsdegradierung.



Kraftwerksbetrieb

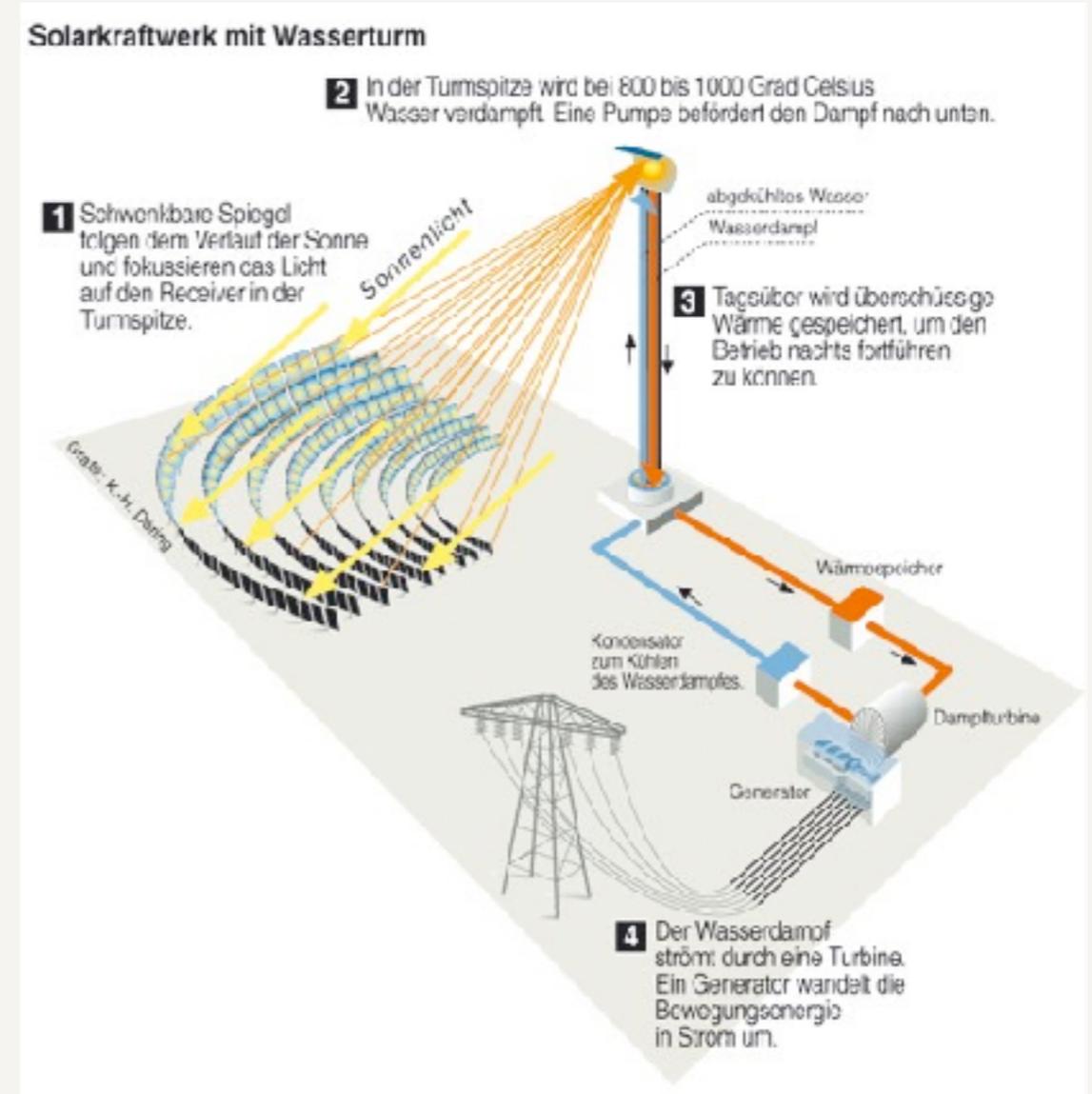
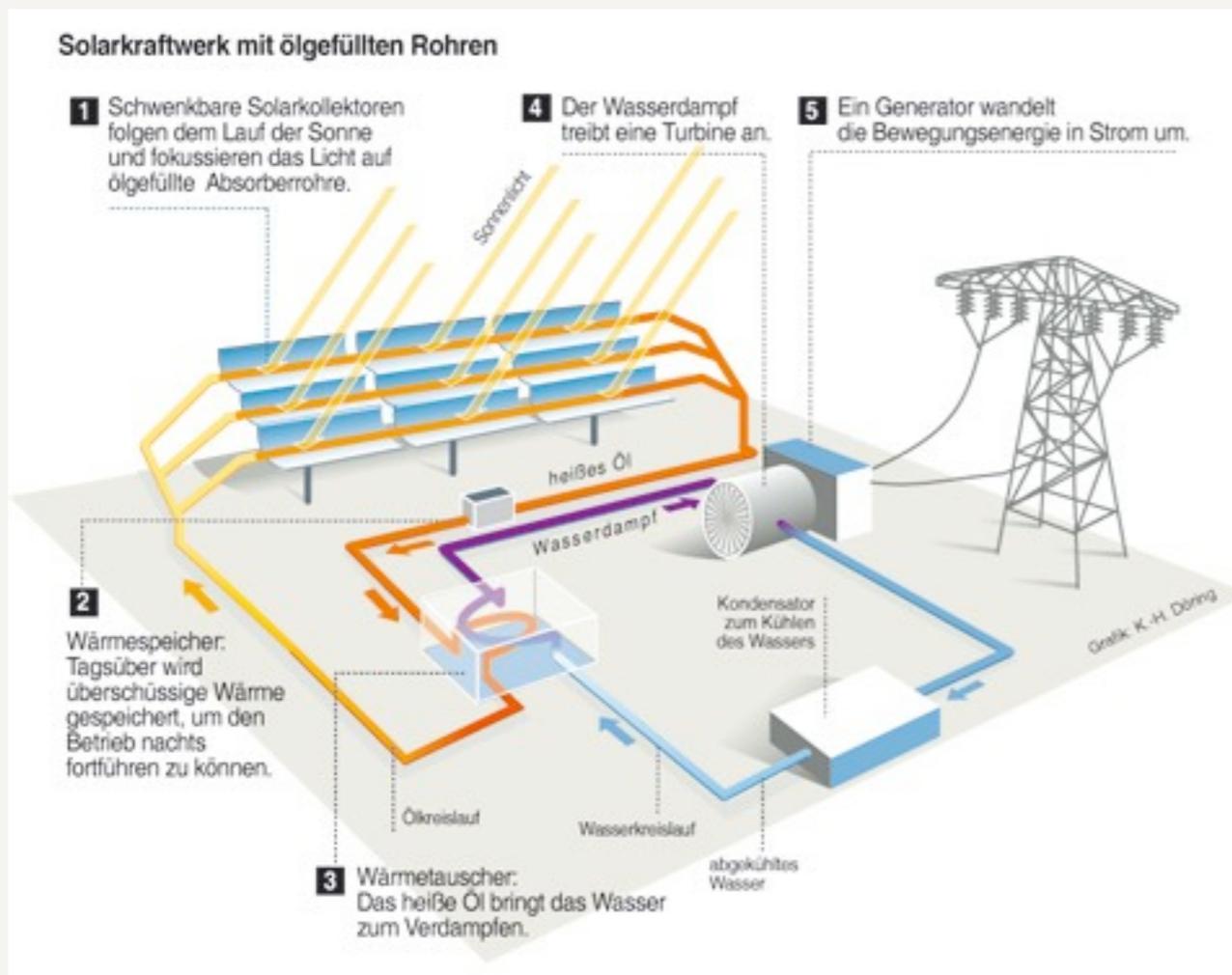
Zweck des Speichers

- Beim Kraftwerksbetrieb sind es vor allem Solarkraftwerke die große Wärmespeicher einsetzen.
- Der Speicher gleicht kurzzeitige Schwankungen aus (Bewölkung).
- Der Speicher verlängert die Verfügbarkeit des Kraftwerks in die sonnenfreien Stunden hinein (Bewölkung, Nacht).

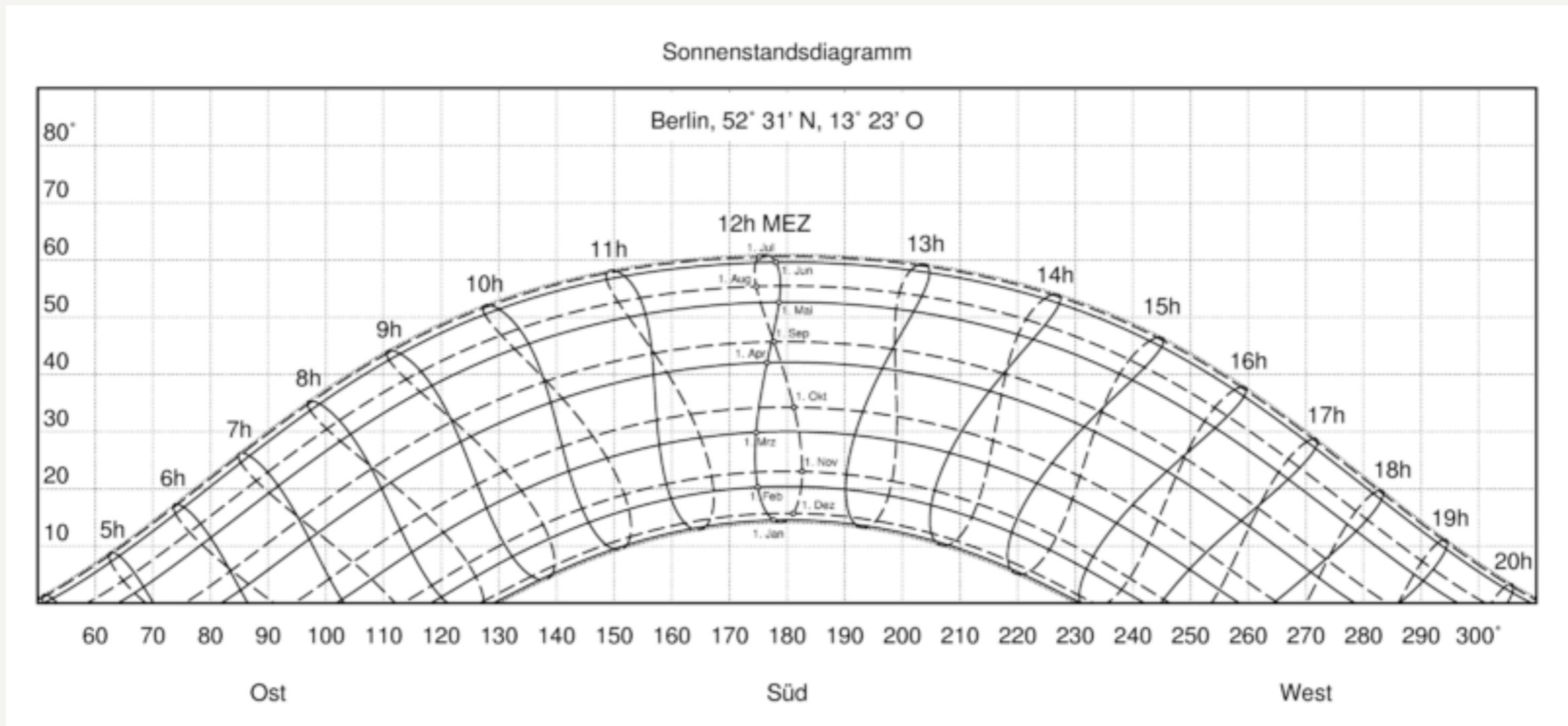
Solarkraftwerke

Parabol-Rinnen-Kraftwerk

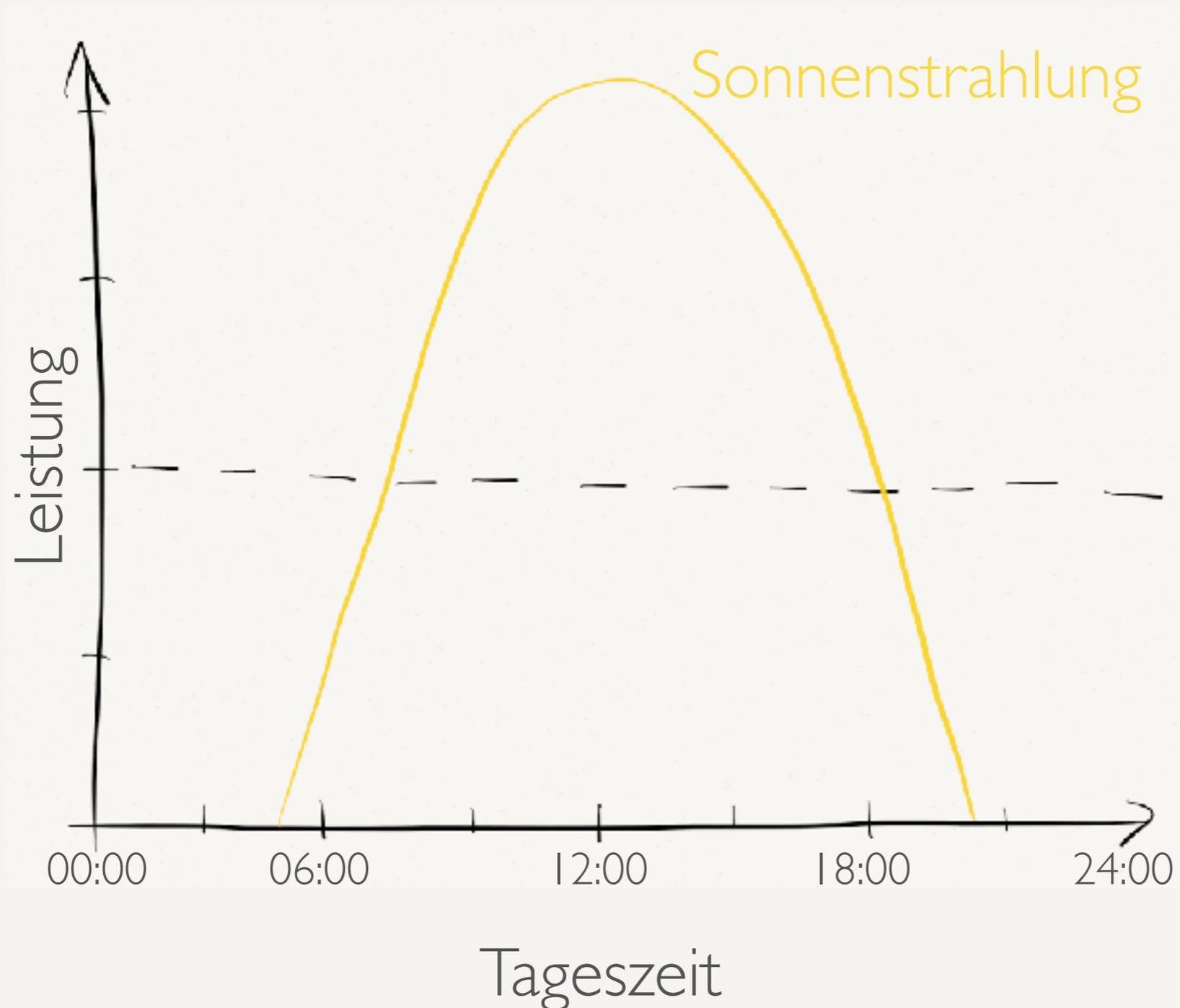
Solarturm-Kraftwerk



Sonnenstand

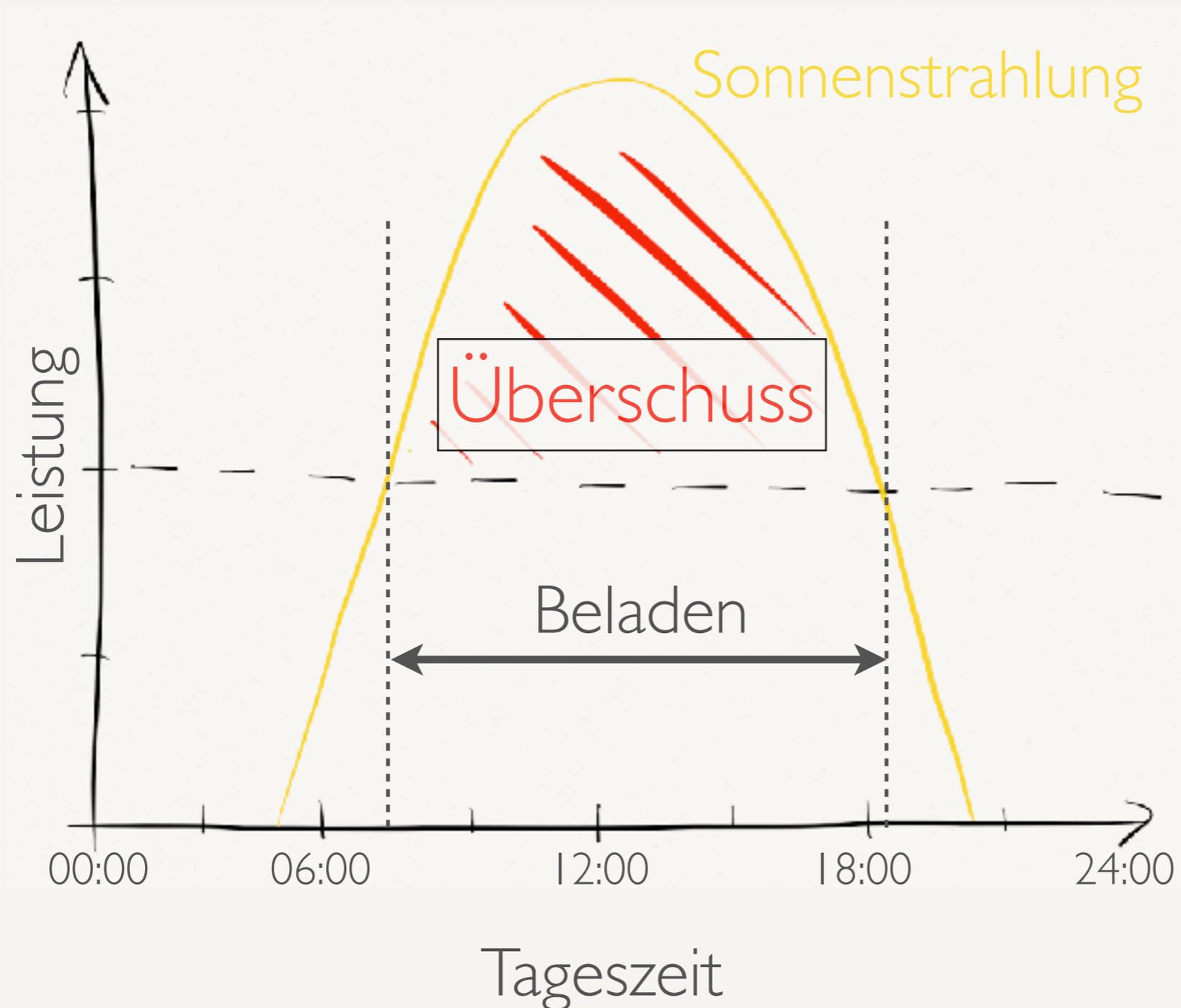


Solarkraftwerk mit Nachtbetrieb



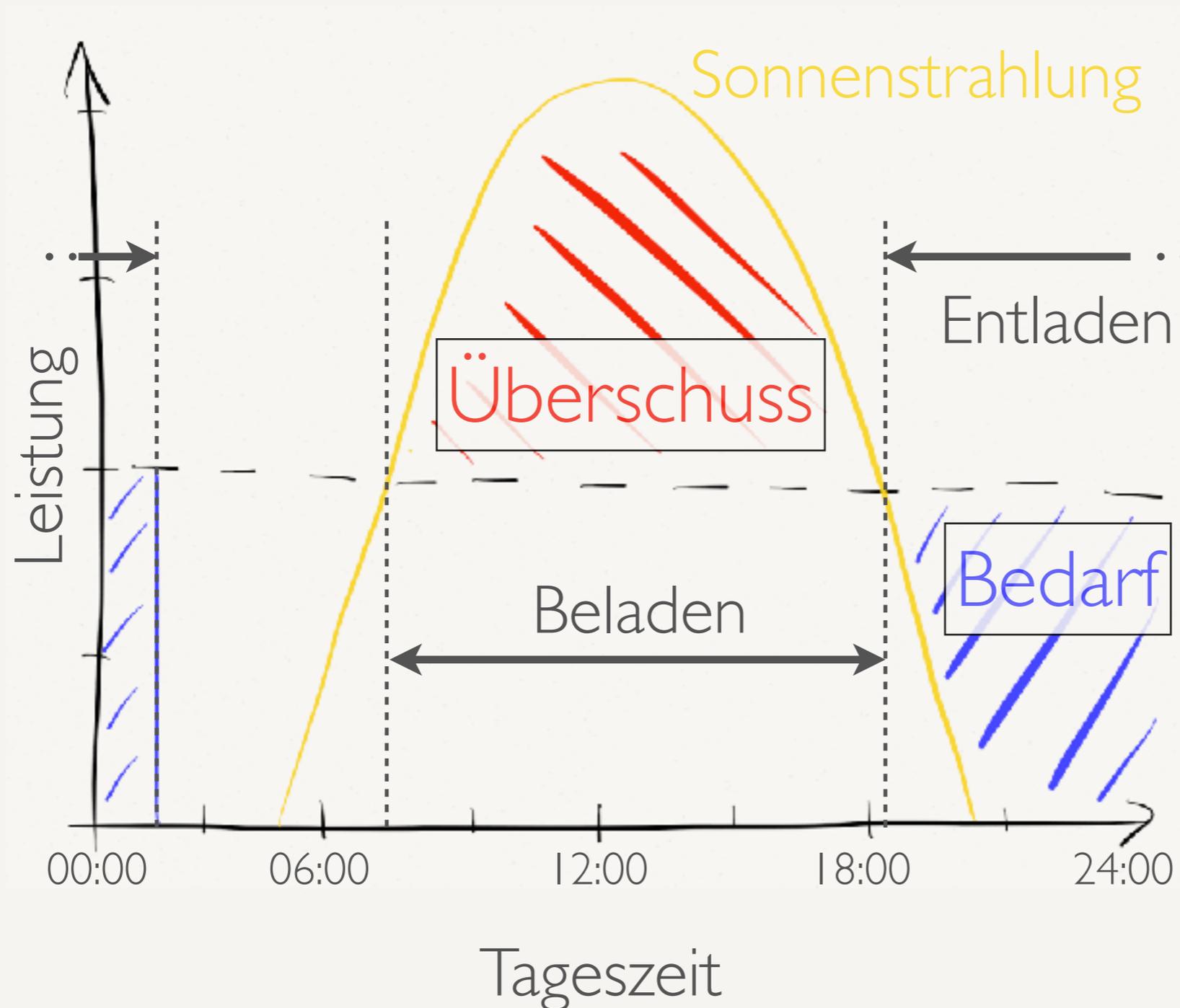
Nominelle
Kraftwerksleistung

Solarkraftwerk mit Nachtbetrieb



Nominelle
Kraftwerksleistung

Solarkraftwerk mit Nachtbetrieb



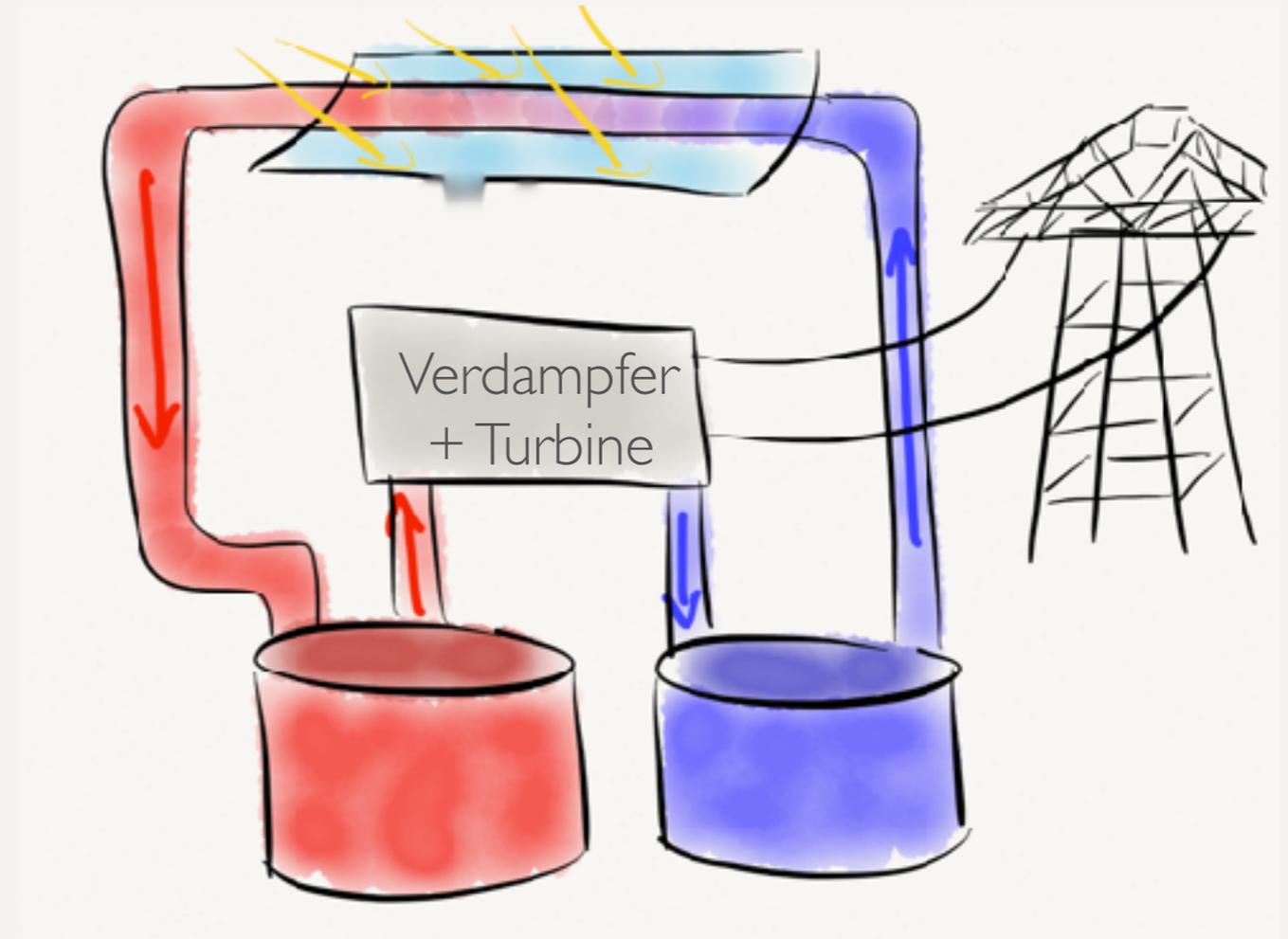
Nominelle
Kraftwerksleistung

Typen

- Flüssigspeicher
 - ▶ Zwei-Tank-Direktspeicher
 - ▶ Zwei-Tank-Indirektspeicher
 - ▶ Eintank Thermokline
- Festkörperspeicher

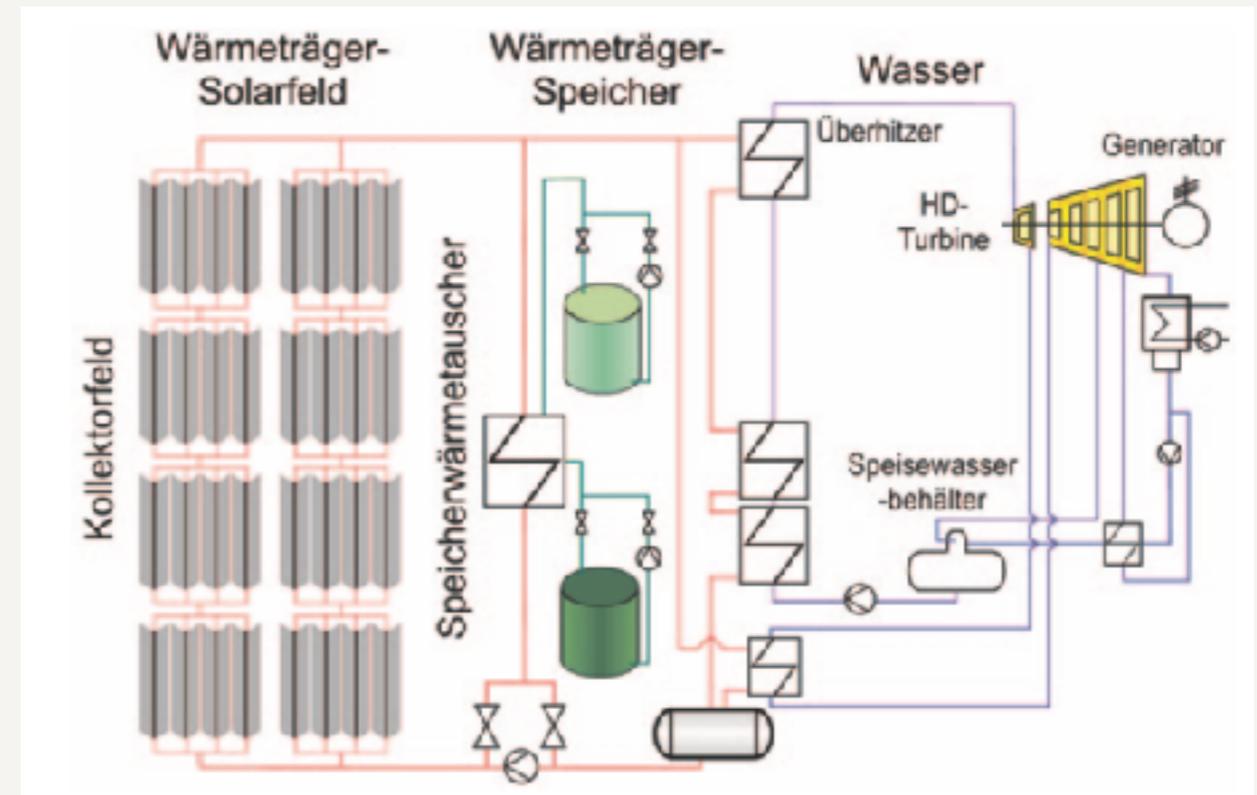
Zwei-Tank-Direktspeicher

- Das Speichermedium ist gleichzeitig das Betriebsmedium
 - ▶ für die Erhitzung im Solarfeld.
 - ▶ für den Betrieb der Dampfturbine.



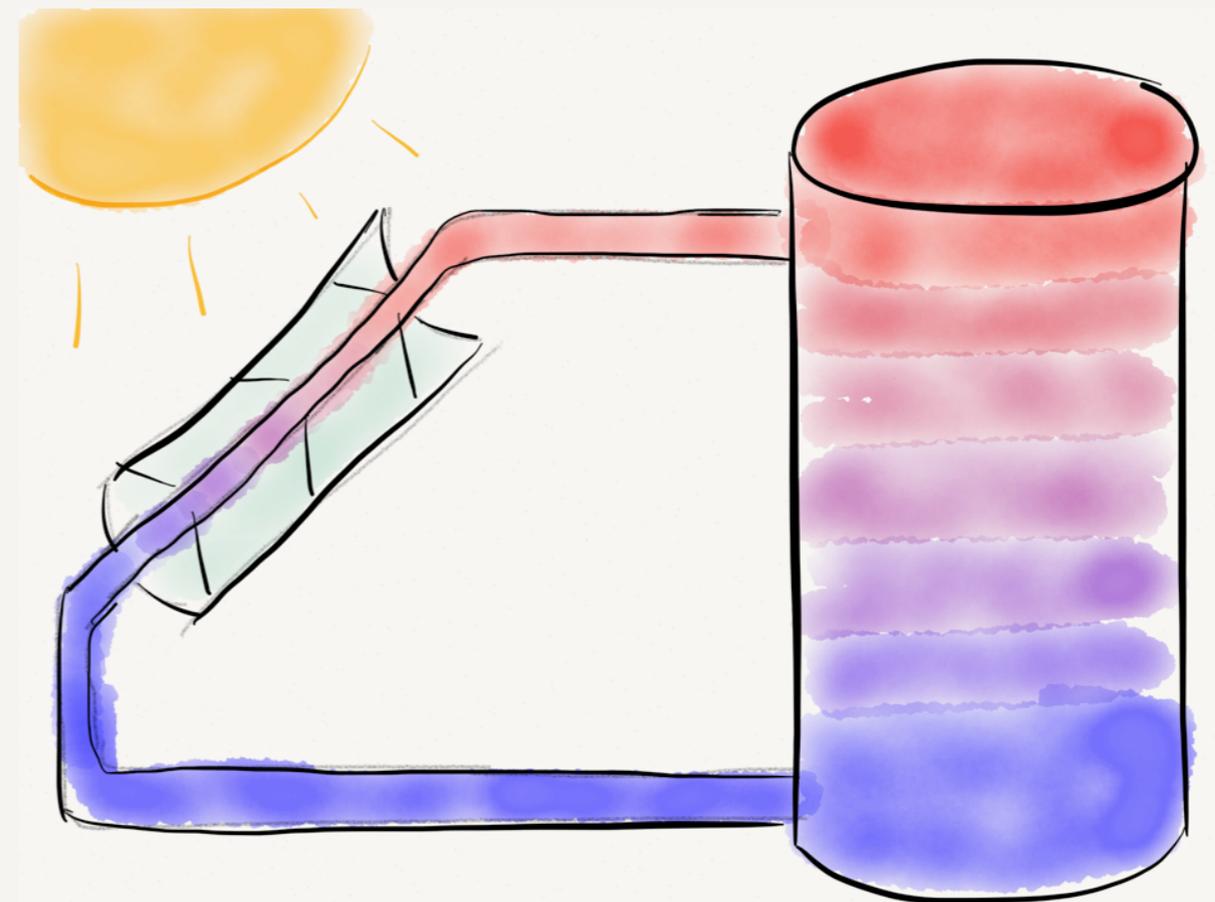
Zwei-Tank-Indirektspeicher

- Speicher- und Betriebsmedium sind getrennt.
- Wärmetauscher übertragen die gewonnene Energie sowohl beim Be- als auch Entladen.



Eintank-Thermokline

- Ein einzelner Tank ist gleichzeitig Wärme- und Kältespeicher.
- Kann direkt und indirekt betrieben werden.
- Systembedingt ist der Temperaturgradient und damit die maximale Temperatur beschränkt.



Festkörperspeicher

- Steine, Felsen oder Beton.
- Wärmeausdehnung des Speichers und der Rohre muss angepasst sein.
- Ohne natürliche Ressourcen (Gesteinsbett) ebenfalls hohe Kosten.
- Natürliche Ressource: Wüstensand.

Tab. 8.2 Thermophysikalische Daten einiger potenzieller massiver fester Speichermedien sowie deren volumenspezifische Wärmekapazität, gewichtsspezifische Kosten und Kosten pro thermisch erzeugter Kilowattstunden. (Stand 2008)

Speichermedium	T_{min}	T_{max}	ρ	λ	c_p	$(c_p \cdot \rho)$	Kosten/kg	Kosten/kWh _{th}
	(°C)	(°C)	(kg/m ³)	W/(mK)	(J/(kgK))	(kWh/(m ³ K))	US \$/kg	US \$/kWh _{th}
Wasser	50	140	1000	0.67	4180	1.161	10 ⁻⁴	
Sandstein	200	300	1700	1.0	1300	0.614	0.15	4.2
Faserverstärkter Beton	200	400	2200	1.5	850	0.519	0.05	1.0
Kochsalz (fest)	200	500	2160	7.0	850	0.510	0.15	1.5
Gusseisen	200	400	7200	37.0	560	1.120	1.00	32.0
Gussstahl	200	700	7800	40	600	1.300	5.00	60.0
Siliziumziegel	200	700	1820	1.5	1000	0.505	1.00	7.0
Magnesiumziegel	200	1200	3000	5.0	1150	0.958	2.00	6.0

Quelle: Thermische Solarenergie [1]

Projekte und Aufgabe

- Die Speicher für Gemasolar und Valle I sind mit Nitratsalzen gefüllt.
- Berechnen Sie benötigte Menge Salz und das dazu gehörige Volumen.

Zwei-Tank-Direkt:
Gemasolar

Zwei-Tank-Indirekt:
Torresol Valle I

Aufgabe Solarspeicher

	Valle 1	Gemasolar
P (MW)	50	20
C (h)	7.5	15
C (kWh)	375000	300000
eta	0.381	
Cth (kWh)		
Speichermedium	Nitratsalze	Nitratsalze
Dichte (kg/m³)	1870	1870
T1 (°C)	265	265
T2 (°C)	565	565
ΔT (K)	100	300
c_p (KJ / (kg K))	1.6	1.6
Masse (kg)	8437500	2 250 000
Masse (t)	8438	2 250
V (m³)	4 512.03	1 203.21
L (m)	16.52	10.64

Links

Liste der Energiespeicher:

http://www.nrel.gov/csp/troughnet/thermal_energy_storage.html

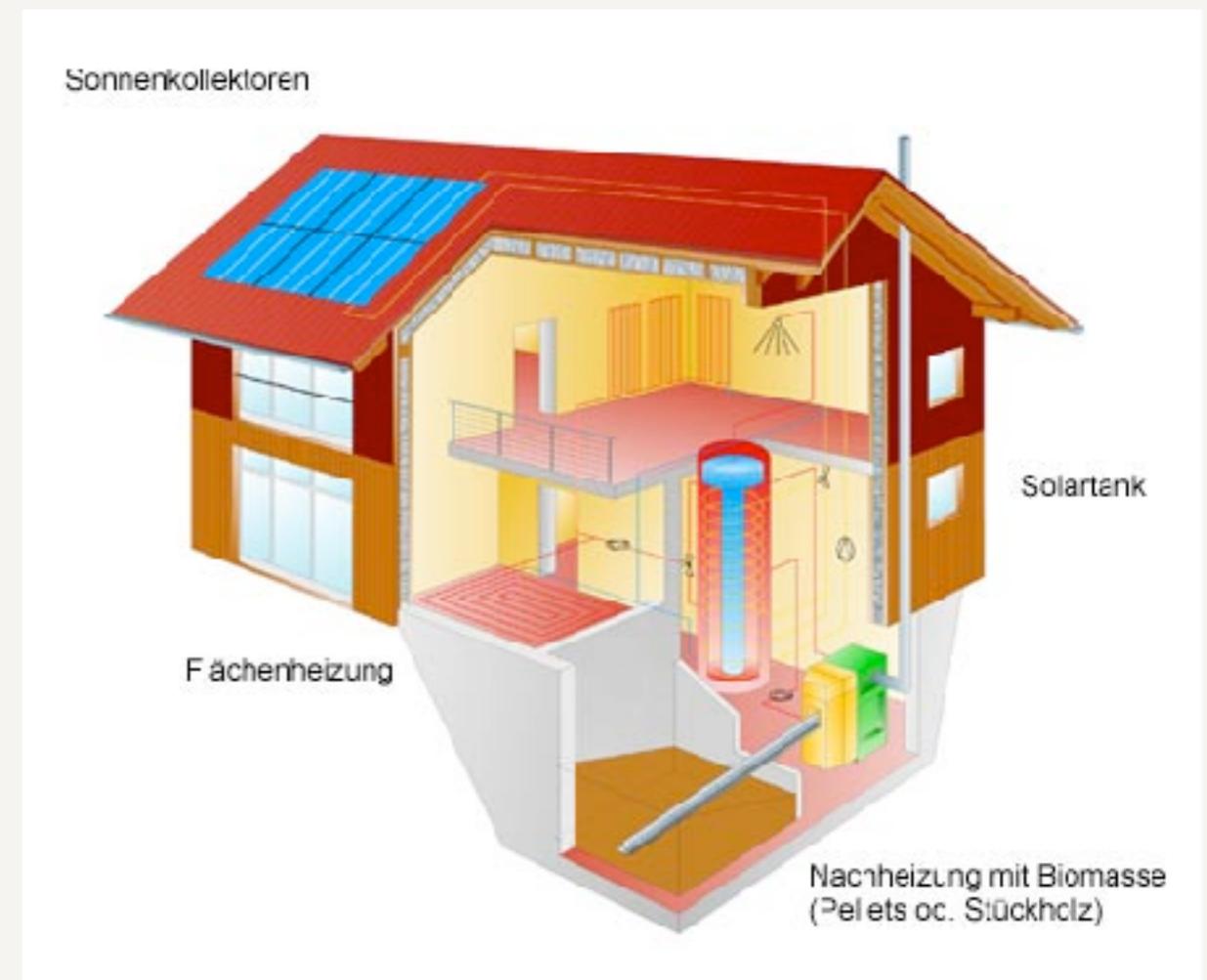
Liste der Solarkraftwerke:

http://www.nrel.gov/csp/solarpaces/by_project.cfm

Hausbetrieb

Hausbetrieb

- Pufferspeicher für Brenner
 - ▶ Brenner muss seltener angeschaltet werden.
- Kleiner Speicher für Brauchwasser-Unterstützung
- Sonnenhaus: Große Speicher für saisonale Wärmespeicherung



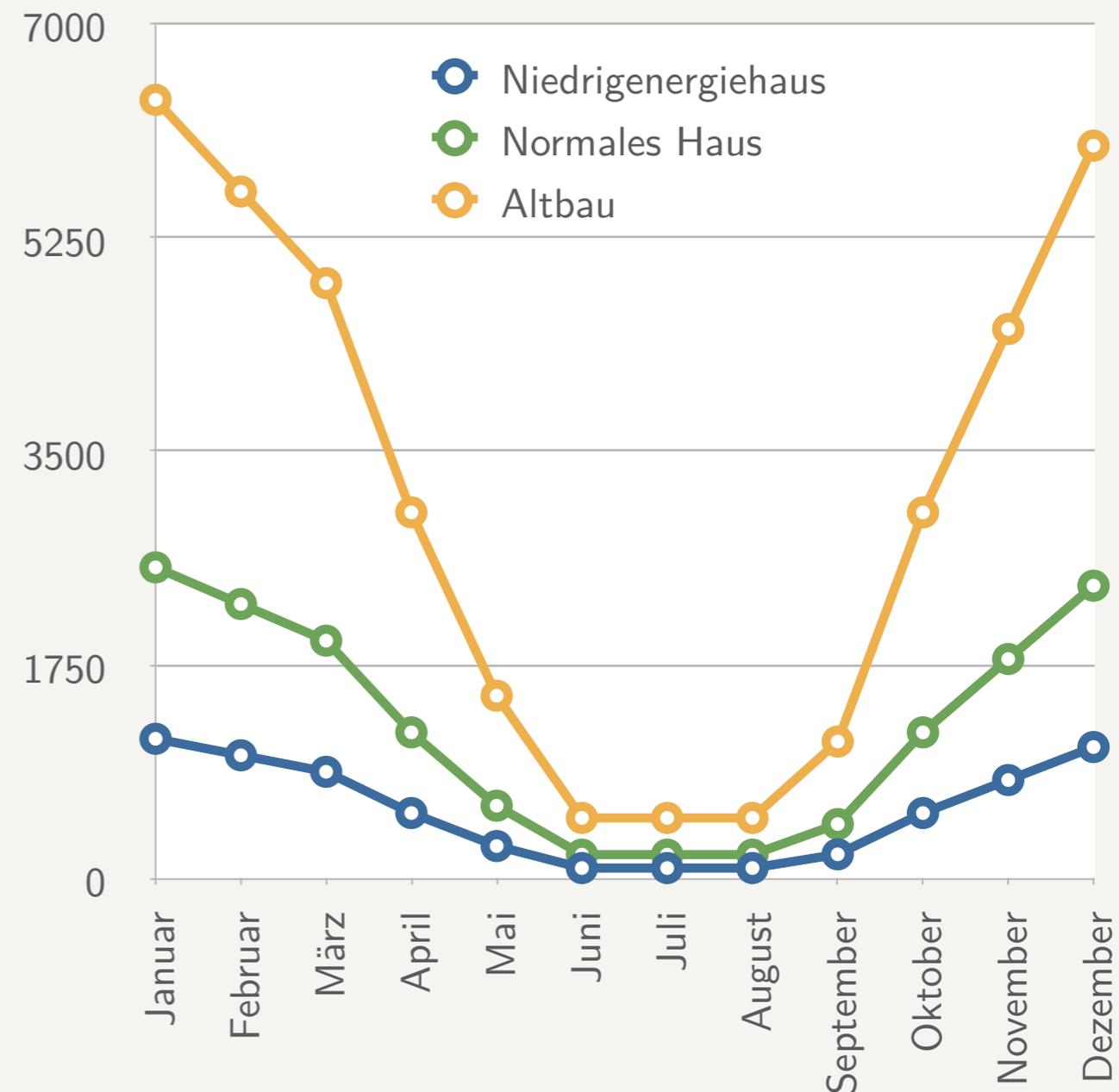
<http://www.sonnenhaus-institut.de/baukonzept.html>

Verlauf des jährlichen Heizbedarfs im Einfamilienhaus

	Spezifischer Verbrauch / kWh/(m ² a)	Jahressumme / kWh
Niedrigenergie	45	6750
Normal	100	15000
Altbau	250	37500

Monatlicher Heizbedarf / kWh / Monat

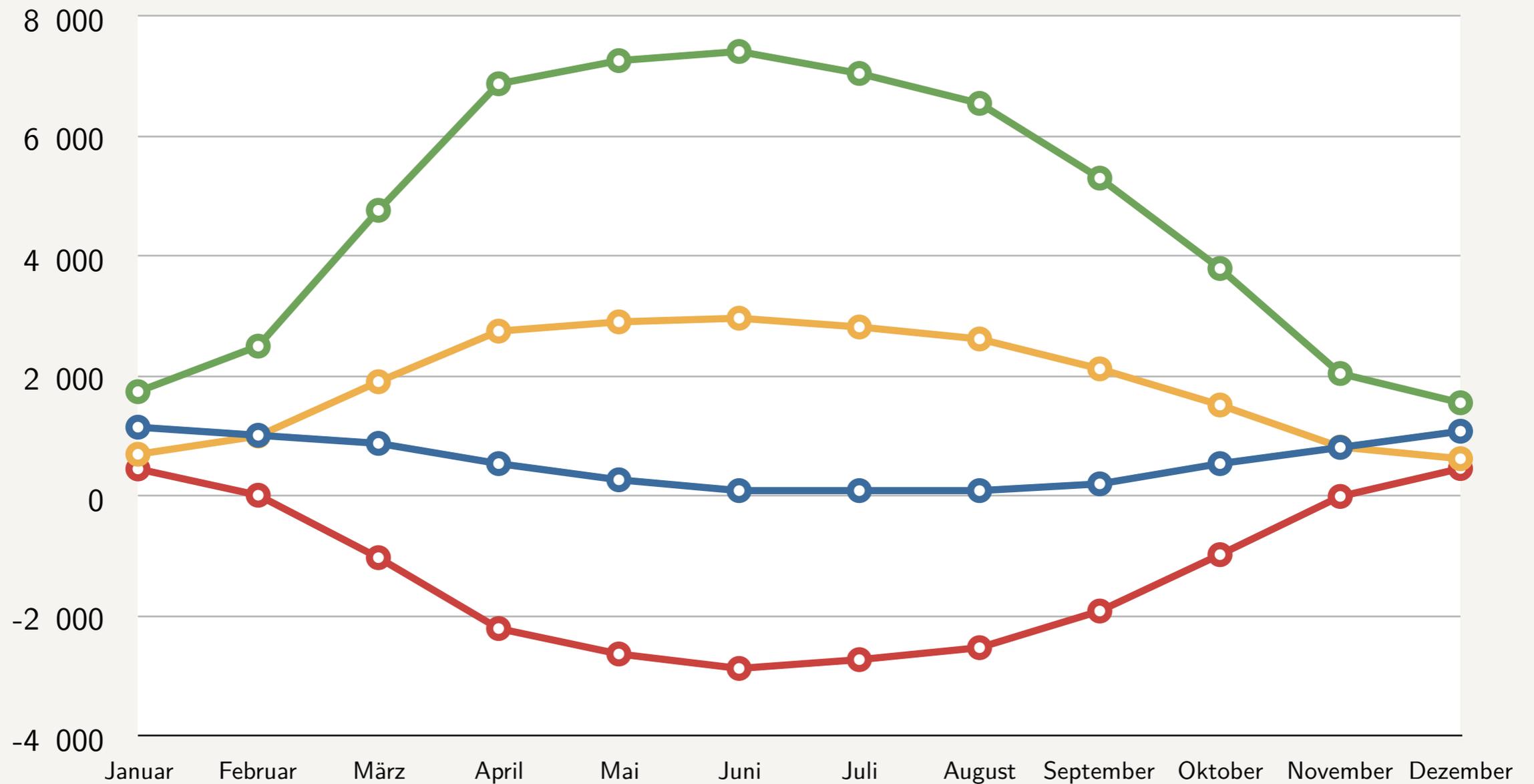
Jahresverlauf Wärmebedarf



Energiebedarf

● Energiebedarf in kWh ● Einstrahlung in kWh ● Nutzbare Energie in kWh ● Fehlbetrag in kWh

Monatliche Energiebilanz



Energiebedarf

Monat	Energiebedarf in kWh	in Prozent (nach DIN 4713)	Hopt (Wh / m ² / day)	Anzahl Tage	Hopt (kWh / m ² / month)	Einstrahlung in kWh	Nutzbare Energie in kWh	Fehlbetrag in kWh
Januar	1148	17 %	1220	31	38	1513	605	542
Februar	1013	15 %	1940	28	54	2173	869	143
März	878	13 %	3340	31	104	4142	1657	-779
April	540	8 %	4980	30	149	5976	2390	-1850
Mai	270	4 %	5090	31	158	6312	2525	-2255
Juni	90	1.3 %	5370	30	161	6444	2578	-2488
Juli	90	1.3 %	4940	31	153	6126	2450	-2360
August	90	1.3 %	4590	31	142	5692	2277	-2187
September	203	3 %	3840	30	115	4608	1843	-1641
Oktober	540	8 %	2660	31	82	3298	1319	-779
November	810	12 %	1480	30	44	1776	710	100
Dezember	1080	16 %	1090	31	34	1352	541	539
Summe	6750	100 %	40540	365	1235	49410	19764	-13014

Spezifischer Wärmebedarf

Wohnfläche	45	kWh/(m ² a)
Energiebedarf pro Jahr	150	m ²
Kollektorfläche	6750	kWh
Effizienz	40	m ²
Fehlbetrag im Winter	0.4	
Überschuss im Sommer	1324.72	kWh
ΔT im Wasserspeicher	-14338.72	kWh
Energiedichte im Wasserspeicher	50	K
Wasserspeicher	58.3	kWh / m ³
Wasserspeicher	9.3	m ³
Wasserspeicher benötigt	542.5	kWh
Speicherfehlbetrag	22.7	m ³
Speicherfehlbetrag	13.4	m ³
Heizwert Buchenscheite	782.2	kWh
Heizwert Buchenscheite	4	kWh / kg
Benötigtes Holz	1920	kWh / Rm
	0.4	Rm

65	kWh/m ² /a	spricht 1.0 EnEV 2009
45	kWh/m ² /a	spricht 0.7 EnEV bzw. KfW 70
35	kWh/m ² /a	spricht 0.55 EnEV bzw. KfW 55
	Brennwert von Holz	wikipedia.org/wiki/Brennholz
	Effizienz	/lexikon/wirkungsgrad-der-solarthermie/ropa.eu/pvgis/apps4/pvest.php
	Solardaten	ropa.eu/pvgis/apps4/pvest.php
	Verbrauchsverlauf	wikipedia.org/wiki/DIN_4713

Einheit
Eingabe
Berechnet
Woanders berechnet

Verluste

Verluste

- Die Berechnung von Isolationsverlusten von Wärmespeichern kann beliebig kompliziert werden.
- Statt dessen gibt es ganz heuristisch einen einfachen mathematischen Ansatz der empirisch überprüft (gemessen) wird:
- **Die Wärmeverluste werden proportional zur Temperaturdifferenz innen / außen angenommen.**
- **Der Verlustkoeffizient (Wärmeübergangskoeffizient) wird gemessen.**

$$\frac{dQ}{dt} = -k \cdot A(T - T_U)$$

k Wärmeverlustkoeffizient

A Fläche

Verluste

- Wenn die Änderung proportional zur Größe ist ergibt sich immer eine Exponentialfunktion als zeitlicher Verlauf.
- In anderen Worten: bei der genannten Näherung entladen sich alle Wärmespeicher auf diese Art.
- Die Fläche des Speichers ist bekannt, und der Wärmeübergangskoeffizient wird vermessen.
- Die Temperaturverteilung im Speicher wird homogen angenommen.

$$\frac{dQ}{dt} = -k \cdot A (T - T_U)$$

$$Q = m \cdot c \cdot (T - T_U)$$

$$\frac{dQ}{dt} = -k \cdot A \cdot (T - T_U)$$

$$\stackrel{!}{=} \frac{d}{dt} m \cdot c \cdot (T - T_U)$$

$$\Rightarrow T - T_U = (T - T_U)_{t=0} \cdot e^{-\frac{kA}{mc}t}$$

Verluste

- Die anfängliche Temperaturdifferenz wird mit der Zeit exponentiell kleiner.
- Der Exponent ist proportional zum
 - ▶ Wärmeübergangskoeffizient
 - ▶ Verhältnis Fläche zur gespeicherten Wärme
- Deswegen muss ein Wärmespeicher
 - ▶ gut isoliert sein (kleines k).
 - ▶ möglichst viel Wärme mit möglichst wenig Fläche einsperren.
- Daher haben große Speicher geringere Verluste.

$$\begin{aligned} T - T_U &= (T - T_U)_{t=0} \cdot e^{-\frac{kA}{mc}t} \\ &= \Delta T_0 \cdot \exp\left(-\frac{kA}{Q}t\right) \end{aligned}$$

Halbwertszeit:

$$\begin{aligned} t_{1/2} &= \frac{mc}{kA} \cdot \ln 2 \\ &= \frac{Q}{kA} \cdot \ln 2 \end{aligned}$$

Wärmeübergangskoeffizient

- Die Einheiten von k sind $\text{W}/(\text{m}^2 \text{K})$
- Im Bauwesen ist dies der U-Wert
- Er beinhaltet den Wärmeübergang von
 - ▶ einem Fluid auf
 - ▶ ein Material einer Dicke d
 - ▶ auf ein weiteres Fluid
- Z.B. Luft-Wand-Luft oder hier Speichermedium-Wand-Luft

U-Wert-Berechnung: <http://www.energiesparhaus.at/denkwerkstatt/uwert.htm>

Bauteil-Schichten und Dicke [cm]:

Mauerwerk (Beton)	10	cm	2.3	0.04
Schüttung (Zellulose, Korkschröt)	20	cm	0.04	5
Mauerwerk (Beton)	10	cm	2.3	0.04
---		cm		
---		cm		
---		cm		

Art des Bauteils: Außenwand

Rechnen Zurücksetzen

U-Wert: 0.19 W/m²K

lambda	R
[W/mK]	[m²K/W]
2.3	0.04
0.04	5
2.3	0.04

0.17

Aufgabe

$$\frac{dQ}{dt} = -k \cdot A(T - T_U)$$

- Nehmen Sie einen k -Wert von $0.2 \text{ W/m}^2 \text{ K}$ für eine gute Isolierung an.
- Berechnen Sie für folgende Speicher die Verlustleistung und die Halbwertszeit:
 - ▶ Valle I
 - ▶ Sonnenhaus (10m³ Wassertank)
 - ▶ Pufferspeicher 300l

$$\begin{aligned} t_{1/2} &= \frac{mc}{kA} \cdot \ln 2 \\ &= \frac{Q}{kA} \cdot \ln 2 \end{aligned}$$

Aufgabe Verluste

	Valle 1	Gemasolar	Sonnenhaus	Pufferspeicher
P (MW)	50	20		
C (h)	7.5	15		
Q (kWh)	375000	300000	600	20
Speichermedium	Nitratsalze	Nitratsalze	Wasser	Wasser
Dichte (kg/m³)	1870	1870	1000	1000
T1 (°C)	20	265	30	30
T2 (°C)	565	565	85	85
ΔT (K)	545	300	55	55
c_p (KJ / (kg K))	1.6	1.6	4.2	4.2
Masse (kg)	28500000	2 250 000	9 351	312
Masse (t)	28500	2 250	9.35	0.31
V (m³)	15 240.64	1 203.21	9.35	0.31
L (m)	24.79	10.64	2.11	0.68
A (m²)	3 688.25	678.75	26.63	2.76
k (W /m² K)	0.2	0.2	0.2	0.2
dQ/dT (kW)	402.02	73.98	0.35	0.04
Verlust (%)	0.11 %	0.02 %	0.06 %	0.18 %
Halbwertszeit (h)	352	1 532	78	25
Halbwertszeit (d)	15	64	3	1
Zehntelzeit (h)	1 171	5 089	259	83
Zehntelzeit (d)	49	212	11	3

Kosten

Preis Sonnenhaus-Speicher

- Jenni Energietechnik
- Tank 9400l
- Inkl. allem Zubehör ca. 16000€
- Ca. 600kWh
Speicherkapazität
- Kosten ca. 26.7€ / kWh



Quelle: <http://www.jenni.ch/pdf/Solarspeicher.pdf>

Preis Kraftwerksspeicher

- Ulf Herrmann, Bruce Kelly, Henry Price: „Two-tank molten salt storage for parabolic trough solar power plants“, Energy **29**, 883 (2004) [Link](#)
 - ▶ Bewertung der Kraftwerke *SEGS I* und *Solar Two*.
 - ▶ \$30 - 40 / kWh
- K. Nithyanandam, R. Pitchumani: „Cost and performance analysis of concentrating solar power systems with integrated latent thermal energy storage“, Energy **64**, 793-810 (2014) [Link](#)
 - ▶ Theoretische und praktische Betrachtung von Solarturm-Kraftwerken mit und ohne Wärmespeicher
 - ▶ Zwei-Tank-Salzspeicher: \$27 /kWh
- US SunShot Initiative: Ziel \$15 /kWh_{th} Speicherkosten, 95% Effizienz und \$0.06 / kWh_{el}

Aufgabe

- Schätzen Sie die Kosten für die Speicher von Valle I und Gemasolar ab.
- Nehmen Sie an welcher Anteil der Kosten durch das Speichermedium entsteht. Schätzen Sie einen Preis (pro kg) der Salze ab.

Sensible Wärmespeicher

Eigenschaft	Wasser	Salznitrate
Kapazität	4.2 kJ / (kg K)	1.6 kJ / (kg K)
Speicherdichte	1.16 kWh / (m ³ K) 63.8 kWh / m ³ @ ΔT = 55K	0.83 kWh / (m ³ K) 249 kWh / m ³ @ ΔT = 300K
Leistung	n.a. (für Hausbetrieb, einige kW)	n.a. (für 50MW Kraftwerk)
Zeitskala	Tage	Stunden
Wirkungsgrad	fast 100%	fast 100%
Temperaturbereich	30 - 95°C	265 - 565°C
Anzahl Ladezyklen	beliebig	beliebig
Verluste *	Halbwertszeit 3 Tage	Halbwertszeit > 60 Tage
Kosten	€27 / kWh _{th}	\$27 / kWh _{th}

Literatur

1. Stieglitz, Heinzel: Thermische Solarenergie, Springer (2008)
2. U. Sauer et al: Technologischer Überblick zur Speicherung von Elektrizität, SEFEP (2012). Übersetzung der englischen Originalversion. Siehe www.sefep.eu.
3. Weigand, Köhler, v. Wolfersdorf: Thermodynamik kompakt, Springer-Vieweg (2013)