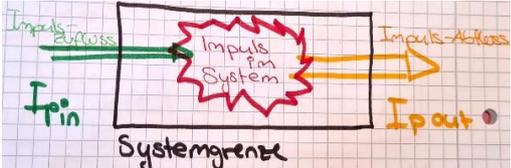
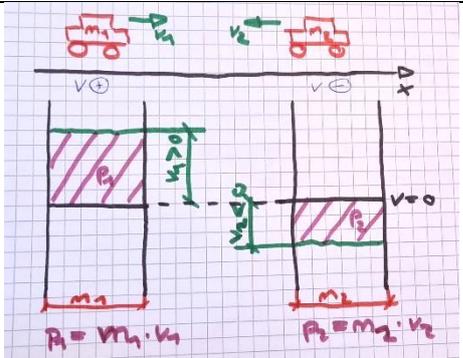
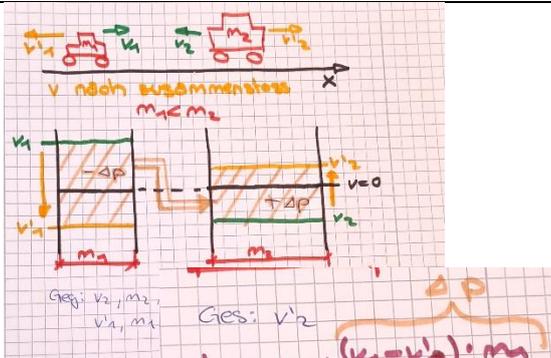


Impuls und Kraft

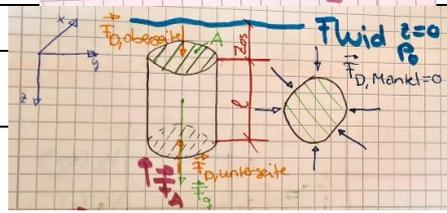
1. Newtonsche Gesetz	Keine Kräfte wirken = keine Impulsänderung (bei konstanter Masse)
2. Newtonsche Gesetz	$\frac{d\vec{p}}{dt} = \vec{F}_{res} = \begin{pmatrix} F_{resx} \\ F_{resy} \\ F_{resz} \end{pmatrix} = m\vec{a} = \dot{\vec{p}} = \begin{pmatrix} \dot{p}_x \\ \dot{p}_y \\ \dot{p}_z \end{pmatrix}$
3. Newtonsche Gesetz	$\vec{F}_{2 \rightarrow 1}(t) = -\vec{F}_{1 \rightarrow 2}(t)$ / actio = reaction / Impuls = Erhaltungsgröße
Impuls	$\vec{p} = m \cdot \vec{v} \left[\frac{kg \cdot m}{s} \text{ oder } N \cdot s \right]$

Impulsstrom und Impulsstrombilanz

	$\text{Impulsbilanz: } \dot{\vec{p}} = \begin{pmatrix} \dot{p}_x \\ \dot{p}_y \\ \dot{p}_z \end{pmatrix} = \sum_i \dot{\vec{I}}_{p,i} = \begin{pmatrix} \sum_i \dot{I}_{px,i} \\ \sum_i \dot{I}_{py,i} \\ \sum_i \dot{I}_{pz,i} \end{pmatrix}$ Gesamtimpuls des Systems = Summe der Impulse aller Teilsysteme
---	--

Flüssigkeitsmodell vor Zusammenstoß	Flüssigkeitsmodell nach Zusammenstoß
	
$p_1 + p_2 = p'_1 + p'_2 = m_1 v_1 + m_2 v_2 = m'_1 v'_1 + m'_2 v'_2$	

Auftrieb und Luftwiderstand

$\vec{F}_A = -m_{Fl} \cdot \vec{g} = -\rho \cdot l \cdot A \cdot \vec{g} = \text{Dichte} \cdot \text{Volumen} \cdot \text{Gravitationskraft}$	Statische Auftriebskraft	
$F_D = \frac{1}{2} \rho_{\infty} v_{\infty}^2 \cdot c_D \cdot A$ $F_L = \frac{1}{2} \rho_{\infty} v_{\infty}^2 \cdot c_L \cdot A$		
$\frac{c_D}{c_L} = \tan \gamma \text{ (Anströmung und Erdoberfläche)}$	Auftriebskraft und Luftwiderstand	
$c_D = \frac{F_D}{q_{\infty} \cdot A} / c_L = \frac{F_L}{q_{\infty} \cdot A}$	Gleitverhältnis der Widerstand und Auftriebswerte	
$\vec{F}_{Aero} = \vec{F}_L \perp v_{\infty} + \vec{F}_D \parallel v_{\infty}$	Zerlegung der Aerodynamischen Kraft	

Thermodynamische Systeme

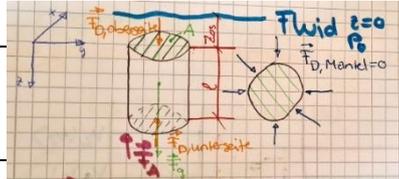
Massendichte ρ	$\rho \equiv \frac{m}{V}$	spezifische Volumen v	$v \equiv \frac{V}{m} = \frac{1}{\rho}$
massenspezifische innere Energie u	$u \equiv \frac{U}{m}$ $u = c_v(T) T + u_0$	massenspezifische Enthalpie h	$h \equiv \frac{H}{m}$
Fahrenheit in Celsius	$^{\circ}C = \frac{9}{5} \cdot ^{\circ}F - 32$	Celsius in Kelvin	$K = ^{\circ}C + 273.15$
Austausch von thermischer Energie (= Wärme) zwischen t_1 und t_2	$W_{th,12} = \int_{t_1}^{t_2} I_{W,th} dt$		
Austausch von mechanischer Energie ("Arbeit")	$W_{mech,12}^{rev} = - \int_{V_1}^{V_2} p dV \text{ (reversibel, Reibungsfrei)}$ $W_{mech,12} = \int_{t_1}^{t_2} I_{W,mech} dt$		

V nimmt leicht zu Druck p spielt keine Rolle	V nimmt leicht zu Druck p = p_0 ist konstant	V ist konstant Druck p nimmt zu	V nimmt stark zu Druck p = p_0 ist konstant

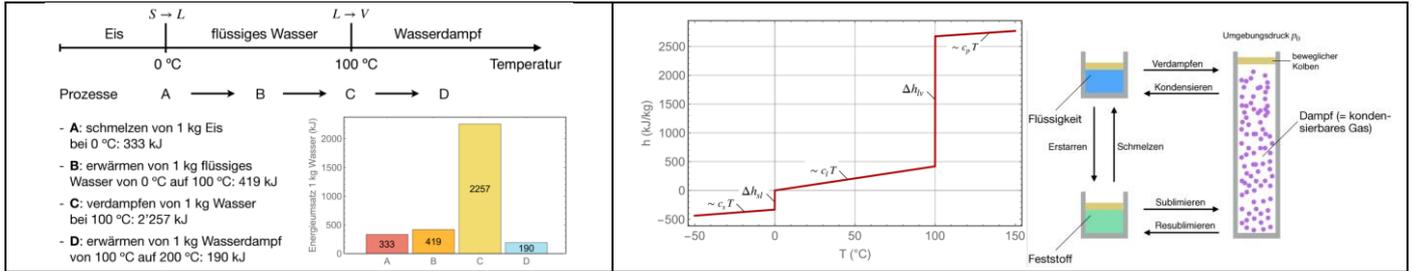
Arbeit [J] = W, Leistung [W] = P, Energie [J] = E, innere Energie [J] = U und Enthalpie [J/kg oder J/mol] = H

$W_F = F \cdot \Delta s \cdot \cos\alpha = \vec{F} \cdot \Delta \vec{s}$ <p>Arbeit einer Kraft entlang eines Pfades:</p> $W_{F,s_1 \rightarrow s_2} = \int_{s_1}^{s_2} \vec{F}(s) \cdot d\vec{s}$	
<p>Arbeit (Kraft parallel zur Verschiebung):</p> $W_{F,0 \rightarrow s_2} = \int_0^{s_2} dW_F = \int_0^{s_2} F(s) \cdot ds$	
Leistung einer Kraft entlang eines Pfads	$P_F(t) = \vec{F}(t) \cdot \vec{v}(t)$
Wirkungsgrad	$\eta = \frac{P_{\text{Nutzen}}}{P_{\text{Aufwand}}}$
Arbeit einer Kraft bei bekannter Leistung	$W_{F,t_1 \rightarrow t_2} = \int_{t_1}^{t_2} P_F(t) dt = \int_{t_1}^{t_2} \vec{F}(t) \cdot \vec{v}(t) dt$
Kinetische Energie	$E_{kin}(t_1) = \frac{1}{2} \cdot m \cdot v(t_1)^2$
Änderung der Kinetischen Energie ist gleich am Körper geleistet Arbeit	$\Delta E_{kin,t_1 \rightarrow t_2} = W_{F,t_1 \rightarrow t_2}$
Änderungsrate der inneren Energie eines geschlossenen Systems	$\frac{dU}{dt} = I_{W,th} + I_{W,mech}$
Energiebilanz (1. Hauptsatz) geschlossene Systeme	$U(t_2) - U(t_1) = \Delta U = W_{th,12} + W_{mech,12}$ $(dU = I_{W,th} dt - p dV)$
Enthalpie H	$H = U + pV$ $dH = I_{W,th} dt + V dp$ $H(t_2) - H(t_1) = H_2 - H_1 = \Delta H = W_{th,12} + \int_{p_1}^{p_2} V dp$
Kalorische Zustandsgleichung $V_1 \approx V_2 = V$	$H = m \bar{c}_p(T) T + H_0$ $H_2 - H_1 = \Delta H = m \bar{c}_p (T_2 - T_1)$ $H_2 - H_1 = \Delta H = m \bar{c}_{L/S} (T_2 - T_1) + V (p_2 - p_1)$
Innere Energie	$U = V \rho u$
Kalorische Zustandsgleichung	$U = m c_v(T) T + U_0$ $U_2 - U_1 = \Delta U = m \bar{c}_v (T_2 - T_1)$ $U_2 - U_1 = \Delta U = m \bar{c}_{L/S} (T_2 - T_1)$
\bar{c}_v die zwischen T ₁ und T ₂ gemittelte, spezifische Wärmekapazität bei konstantem Volumen	\bar{c}_p spezifische Wärmekapazität bei konstantem Druck
c _L (T): Wärmekapazität Flüssigkeit («L» wegen liquid)	c _S (T): Wärmekapazität Feststoff («S» wegen solid)

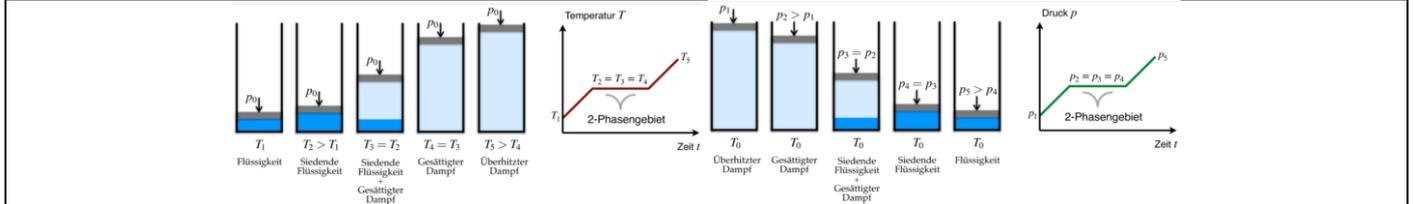
Auftrieb und Luftwiderstand

$\vec{F}_A = -m_{Fl} \cdot \vec{g} = -\rho \cdot l \cdot A \cdot \vec{g} =$ <p>Dichte · Volumen · Gravitationskraft</p>	<p>Statische Auftriebskraft</p> 
$F_D = \frac{1}{2} \rho_{\infty} v_{\infty}^2 \cdot c_D \cdot A / F_L = \frac{1}{2} \rho_{\infty} v_{\infty}^2 \cdot c_L \cdot A$	<p>Auftriebskraft und Luftwiderstand</p>
$c_D = \frac{F_D}{q_{\infty} \cdot A} / c_L = \frac{F_L}{q_{\infty} \cdot A}$	<p>Gleitverhältnis der Widerstand und Auftriebswerte</p> $\frac{c_D}{c_L} = \tan \gamma \text{ (Anströmung und Erdoberfläche)}$
$\vec{F}_{Aero} = \vec{F}_L \perp v_{\infty} + \vec{F}_D \parallel v_{\infty}$	<p>Zerlegung der Aerodynamischen Kraft</p>

Phasenübergänge

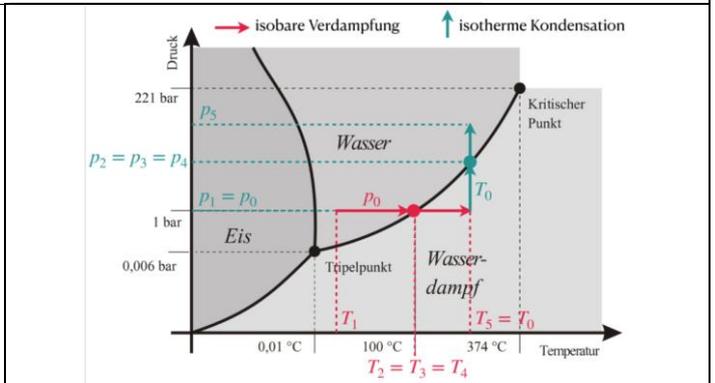


<p>Schmelzenthalpie und spezifische Schmelzenthalpie</p>	$\Delta H_{sl} = m \cdot \Delta h_{sl}$
<p>Verdampfungsenthalpie und spezifische Verdampfungsenthalpie</p>	$\Delta H_{lv} = m \cdot \Delta h_{lv}$



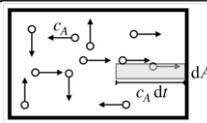
T (°C)	p (bar)	v _l (m³/kg)	v _v (m³/kg)	h _l (kJ/kg)	h _v (kJ/kg)	Δh _{lv} = h _v - h _l
0.01	0.006117	0.001000	206.015657	0.000612	2500.90	2500.90
5.00	0.008726	0.001000	147.015584	21.019000	2510.10	2489.08
10.00	0.012282	0.001000	106.303816	42.021000	2519.20	2477.18
15.00	0.017057	0.001001	77.881620	62.984000	2528.40	2465.42
20.00	0.023392	0.001002	57.700075	83.920000	2537.50	2453.58
25.00	0.031697	0.001003	43.346337	104.840000	2546.50	2441.66
30.00	0.042467	0.001004	32.883920	125.750000	2555.60	2429.85
35.00	0.056286	0.001006	25.207966	146.640000	2564.60	2417.96
40.00	0.073844	0.001008	19.516003	167.540000	2573.50	2405.96
45.00	0.095944	0.001010	15.253203	188.440000	2582.50	2394.06
50.00	0.123510	0.001012	12.027905	209.340000	2591.30	2381.96
55.00	0.157610	0.001015	9.564802	230.240000	2600.10	2369.86
60.00	0.199460	0.001017	7.667536	251.150000	2608.80	2357.65
65.00	0.250410	0.001020	6.193868	272.080000	2617.50	2345.42
70.00	0.312010	0.001023	5.039815	293.020000	2626.10	2333.08
75.00	0.385950	0.001026	4.128990	313.970000	2634.60	2320.63
80.00	0.474150	0.001029	3.405299	334.950000	2643.00	2308.05
85.00	0.578680	0.001032	2.825897	355.950000	2651.30	2295.35
90.00	0.701820	0.001036	2.359158	376.970000	2659.50	2282.53
95.00	0.846090	0.001040	1.980629	398.020000	2667.60	2269.58
100.00	1.014200	0.001043	1.671849	419.100000	2675.60	2256.50
110.00	1.433800	0.001052	1.209395	461.360000	2691.10	2228.74
120.00	1.986700	0.001060	0.891266	503.780000	2705.90	2202.12

Erklärungen
 T: Siedetemperatur bei bestimmtem p
 p: Dampfdruck bei bestimmtem T
 v_l = V_l/m_l; spezifisches Volumen der Flüssigkeit
 v_v = V_v/m_v; spezifisches Volumen des Dampfs
 h_l: spezifische Enthalpie der Flüssigkeit
 h_v: spezifische Enthalpie des Dampfs
 Δh_{lv} = h_v - h_l; Verdampfungs-Enthalpie



Das ideale Gas

<p>Zustandsänderungen</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ isobare Zustandsänderungen, d. h. der Druck p bleibt konstant ➤ isochore Zustandsänderungen, d. h. das Volumen V bzw. die Dichte ρ bleiben konstant ➤ isotherme Zustandsänderungen, d. h. die Temperatur T bleibt konstant ➤ isentropische Zustandsänderungen, d. h. der Prozess verläuft reversibel (umkehrbar) und adiabat – d. h. ohne Austausch von thermischer Energie mit der Umgebung 	
Die ideale Gasgleichung in Molenform	$pV = nRT$
Avogadrozahl N _A	$N_A = 6.022 \times 10^{23}$
universelle Gaskonstante	$R = 8.314 \frac{\text{J}}{\text{mol K}}$
Anzahl Teilchen in einer Stoffportion	N

Molzahl n	$n = \frac{N}{N_A}$	$n = \frac{m}{M}$
molare Masse (Periodensystems) <i>Luft (21vol.% O₂ und 79vol.% N₂)</i>	$M_{H_2} \approx 2 \frac{g}{mol} = 2 \times 10^{-3} \frac{kg}{mol}$ $M_L \approx (0.21 \times 32 + 0.79 \times 28) \times 10^{-3} \frac{kg}{mol}$ $= 28.84 \times 10^{-3} \frac{kg}{mol}$	
Die ideale Gasgleichung in Teilchenform	$pV = NkT$	
Boltzmann-Konstante	$k = \frac{R}{N_A} = 1.38 \times 10^{-23} J/K$	
Die ideale Gasgleichung in Massenform <i>teilen durch V die «intensive» Variante</i>	$pV = mR_S T$ $p = \rho R_S T$	
spezifische Gaskonstante	$R_S \equiv \frac{R}{M}$	
c_v die zwischen T_1 und T_2 gemittelte, spezifische Wärmekapazität bei konstantem Volumen	$c_v = Z R_S$	
c_p spezifische Wärmekapazität bei konstantem Druck	$c_p = c_v + R_S$ $c_p = (Z + 1) R_S$	
$Z = \frac{f}{2}$	$Z = \begin{cases} 3/2 & \text{1-atomiges Gas (f = 3)} \\ 5/2 & \text{2-atomiges Gas (f = 5)} \\ 6/2 & \text{mehr-atomiges Gas (f = 6)} \end{cases}$	
Kalorische Zustandsgleichung	$\Delta U = m Z R_S \Delta T / \Delta H = m (Z + 1) R_S \Delta T$	
$p = \frac{1}{3} \rho c_A^2 / \frac{R}{M} T = \frac{1}{3} \rho c_A^2$ $c_A =$ mittlere Geschwindigkeit Gasatome		
kinetische Energie W_{kin} = inneren Energie U	$W_{kin} = m c_v T! = ! U$	

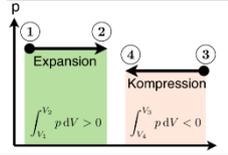
Zustandsänderungen idealer Gase

Tabelle 1: Arbeiten und Wärmen idealer Gase in geschlossenen, reversiblen Systemen

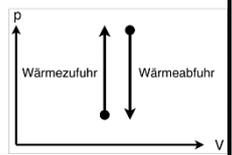
Zustandsänderung	Zustandsgrößen	Arbeit $W_{mech,12}^{rev}$	Wärme $W_{th,12}$
isobar	$\frac{V}{T} = \text{const.} \Rightarrow \frac{V_2}{V_1} = \frac{T_2}{T_1}$	$-p(V_2 - V_1)$	$m c_p(T_2 - T_1)$
isochor	$\frac{p}{T} = \text{const.} \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \frac{T_2}{T_1}$	0	$m c_v(T_2 - T_1)$
isotherm	$pV = \text{const.} \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \frac{V_1}{V_2}$	$-m \frac{R}{M} T \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$	$m \frac{R}{M} T \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$
isentrop (adiabat-reversibel) <i>kein Wärmeaustausch mit der Umgebung</i>	$T V^{(\kappa-1)} = \text{const.} \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^{(\kappa-1)}$ $p V^\kappa = \text{const.} \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^\kappa$ $p T^{\kappa/(1-\kappa)} = \text{const.} \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \left(\frac{T_1}{T_2}\right)^{\kappa/(1-\kappa)}$	$m c_v(T_2 - T_1)$	0

Isobare Kompression und Expansion

(p,V) Diagramm eine **isobare** Expansion 1→2
isobare Kompression 3→4

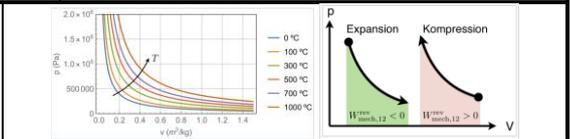


Isochore Wärmeezufuhr und -abfuhr



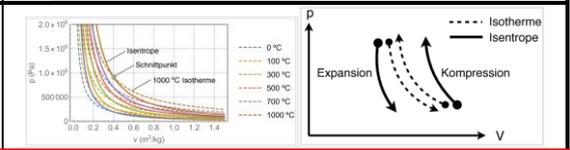
Isotherme Kompression und Expansion

(p,V) –Diagramm **Isothermen** für Luft zwischen 0°C und 1000°C mit **idealen Gasgleichung**



Isentrope Kompression und Expansion

Kompression unendlich schnell Gas verhält sich adiabat («adiabat» = kein Wärmeaustausch mit Umgebung) zusätzlich praktisch frei von dissipativen Effekten **isentropen Prozess**



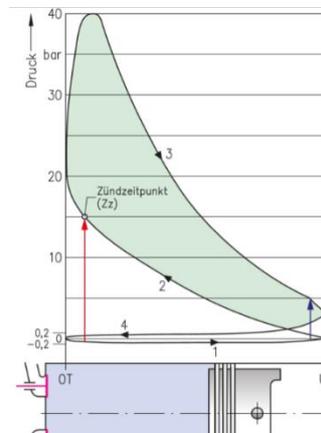
Isentropenexponent κ

$$\kappa = \frac{c_p}{c_v} \approx \frac{Z + 1}{Z}$$

Kreisprozesse und Wirkungsgrade

$$T_1 < T_2 < T_3 > T_4 > T_1$$

Prozessschritt	Arbeit $W_{mech,a \rightarrow b}^{rev}$	Wärme $W_{th,a \rightarrow b}$
1 → 2: isentrop	$m c_v (T_2 - T_1) > 0$	0
2 → 3: isochor	0	$m c_v (T_3 - T_2) > 0$
3 → 4: isentrop	$m c_v (T_4 - T_3) < 0$	0
4 → 1: isochor	0	$m c_v (T_1 - T_4) < 0$



kompletten Zyklus netto der Volumenänderungsarbeit

$$W_{mech,\odot}^{rev} = W_{mech,12}^{rev} + W_{mech,34}^{rev} = -m c_v (T_3 - T_2 + T_1 - T_4) < 0$$

netto der thermische Energie

$$W_{th,\odot} = W_{th,23} + W_{th,41} = m c_v (T_3 - T_2 + T_1 - T_4) > 0$$

Wärmeezufuhr > Wärmeeabfuhr

$$(T_3 - T_2) > |T_1 - T_4|$$

Energie bei Kreisprozessen

$$W_{mech,\odot}^{rev} = -W_{th,\odot}$$

zugeführte Wärme

$$W_{th,\oplus} = W_{th,23} = m c_v (T_3 - T_2)$$

abgeführte Wärme

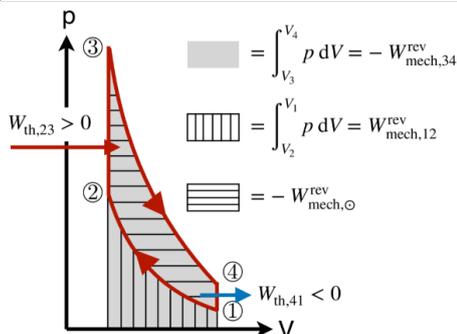
$$W_{th,\ominus} = W_{th,41} = m c_v (T_1 - T_4)$$

Zyklus netto ausgetauschte Wärme

$$W_{th,\odot} = W_{th,\oplus} + W_{th,\ominus} = W_{th,\oplus} - |W_{th,\ominus}|$$

Zyklus netto ausgetauschte Volumenänderungsarbeit

$$W_{mech,\odot}^{rev} = -(W_{th,\oplus} + W_{th,\ominus}) = |W_{th,\ominus}| - W_{th,\oplus}$$



Die Volumendifferenz $V_h = V_1 - V_2$ bezeichnet man als den **Hubraum** eines Motors und $V_k = V_2$ ist der **Kompressionsraum** bzw. das Restvolumen. Ausserdem wird $\epsilon = V_1/V_2 = 1 + V_h/V_k > 0$ als das **Verdichtungsverhältnis** bezeichnet.

minimale Gasvolumen: $V_2 = \frac{V_1}{\epsilon}$

Isentropenbeziehungen: $p_2 = p_1 \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^\kappa = p_1 \epsilon^\kappa$
 $T_2 = T_1 \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^{(\kappa-1)} = T_1 \epsilon^{(\kappa-1)}$

Wirkungsgrad

$$\eta = \frac{\text{«Nutzen»}}{\text{«Aufwand»}}$$

Wirkungsgrad Ottomotor

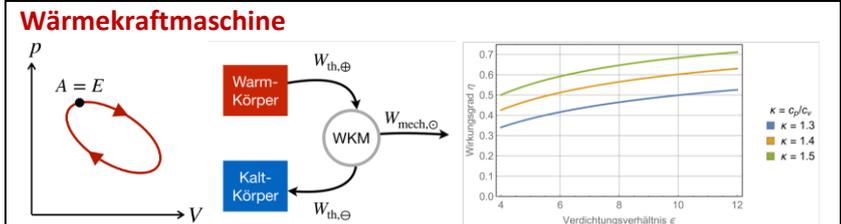
$$\eta_{\text{Otto}} = \frac{|W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}}|}{W_{\text{th},\oplus}} = \frac{(T_3 - T_2) + (T_1 - T_4)}{(T_3 - T_2)} = 1 - \frac{(T_4 - T_1)}{(T_3 - T_2)} < 1$$

$$\eta_{\text{Otto}} = 1 - \frac{1}{\epsilon^{\kappa-1}}$$

Isentropenexponent hat bei Verwendung von Luft als Sauerstoffquelle einen Wert von $\kappa \approx 1.4$
 $\eta_{\text{Otto, Luft}} \approx 1 - \epsilon^{-0.4}$

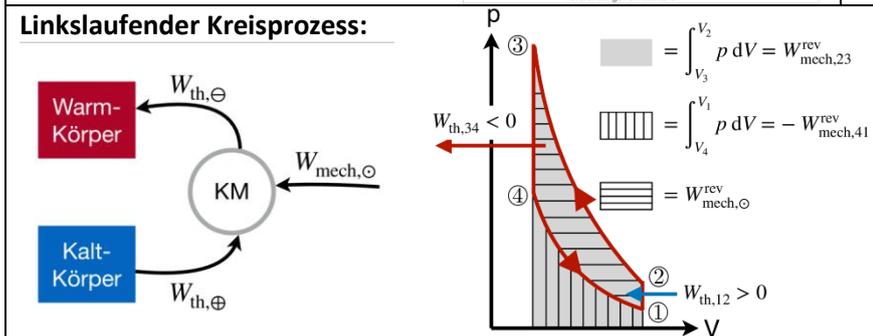
Verdichtungsverhältniss

$$\epsilon = \frac{V_1}{V_2}$$



Ersten Hauptsatzes für geschlossene, reversible Systeme (innere Energie)

$$dU = I_{W,\text{th}} dt - p dV$$

$$\oint dU = \oint I_{W,\text{th}} dt - \oint p dV = 0$$


einem Zyklus netto zu- bzw. abgeführten Wärmen:

$$\oint I_{W,\text{th}} dt = W_{\text{th},\ominus}$$

einem Zyklus netto zu- bzw. abgeführten Arbeiten:

$$\oint V dp = - \oint p dV = W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}}$$

Kreisprozess	Abkürzung	Wirkungsgrad
Wärmekraftmaschine	WKM	$\eta_{\text{WKM}} = \frac{ W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}} }{W_{\text{th},\oplus}} = 1 - \frac{ W_{\text{th},\ominus} }{W_{\text{th},\oplus}}$ $0 < \eta_{\text{WKM}} < 1$
Kältemaschine (Kühlschrank/Kühlraum)	KM	$\eta_{\text{KM}} = \frac{W_{\text{th},\oplus}}{W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}}} = \frac{ W_{\text{th},\ominus} }{W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}}} - 1$ $\eta_{\text{KM}} < 1$ oder $\eta_{\text{KM}} > 1$
Wärmepumpe	WP	$\eta_{\text{WP}} = \frac{ W_{\text{th},\ominus} }{W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}}} = 1 + \frac{W_{\text{th},\oplus}}{W_{\text{mech},\odot}^{\text{rev}}}$ $\eta_{\text{WKM}} > 1$

Entropie und der 2. Hauptsatz der Thermodynamik

Rechtslaufender Kreisprozess nach Carnot		$T_1 = T_2 = T_o$ und $T_3 = T_4 = T_u$
Prozessschritt	Arbeit / Wärme	
1→2	Zuführung thermischen Energie $W_{\text{th},\oplus}$ auf oberen Temperaturniveau T_o	$W_{\text{mech},\odot} = -(W_{\text{th},\oplus} + W_{\text{th},\ominus})$ $\eta_{\text{WKM,Carnot}} = 1 - \frac{ W_{\text{th},\ominus} }{W_{\text{th},\oplus}} = 1 - \frac{T_u}{T_o}$ $\eta_{\text{KM,Carnot}} = \frac{T_u}{T_o - T_u}$ $\eta_{\text{WP,Carnot}} = \frac{T_o}{T_o - T_u} > 0$
2→3	isentropie Expansion (adiabat, ohne Austausch, th. Energie mit Umgebung)	
3→4	Abführung thermische Energie $W_{\text{th},\ominus}$ auf dem unteren Temperaturniveau T_u	
4→1	isentropie Kompression	
Kreisprozessarbeit		
Wirkungsgrad des Carnot-Prozesses für Wärmekraftmaschinen (Best möglich WKM)		
Wirkungsgrad des Carnot-Prozesses für Kältemaschinen (Best möglich KM)		
Wirkungsgrad des Carnot-Prozesses für Wärmepumpe (Best möglich WP)		
zu- und abgeführten Wärmen bei Carnot (Recheckflächen)		$W_{\text{th},\oplus} = T_o \Delta S$ und $ W_{\text{th},\ominus} = T_u \Delta S$

Der Zweite Hauptsatz in Worten Wärme kann nicht von selbst übergehen.	
Zweiter Hauptsatz für reversible Prozesse in geschlossenen Systemen	
Entropiestrom	$I_S = \frac{I_{W,th}}{T} = \frac{dS}{dt}$ und $I_{W,th} dt = T dS$
Zweiten Hauptsatz der Thermodynamik	$\Delta S = S_2 - S_1 = \int_{t_1}^{t_2} \frac{I_{W,th}}{T} dt = \int_{t_1}^{t_2} I_S dt$
Zweiter Hauptsatz für irreversible Prozesse in geschlossenen Systemen	
Auswertung des 2. HS irreversible	$\frac{dS}{dt} > \frac{I_{W,th}}{T}$
Entropiestrom + Produktion von Entropie Π_S	$\frac{dS}{dt} = \frac{I_{W,th}}{T} + \Pi_S$
Zweiten Hauptsatz der Thermodynamik	$\Delta S = S_2 - S_1 = \int_{t_1}^{t_2} \frac{I_{W,th}}{T} dt + \int_{t_1}^{t_2} \Pi_S dt$
	<p>Die Temperaturdifferenz $(T_1 - T_2) > 0$ induziert konduktive Energie- und Entropieströme I_{th} und I_S, wobei I_S durch die Entropieproduktion Π_S zunimmt.</p> <p>Ruhendes Medium der Länge L und mit Querschnitt A</p> $I_{th} = -\frac{A \lambda}{L} (T_2 - T_1) = \frac{A \lambda}{L} (T_1 - T_2)$
«Produktion» von Entropie	$\Pi_S = I_{S,2} - I_{S,1} = \frac{A \lambda}{L} (T_1 - T_2) \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$
ein- und austretenden konduktiven Entropieströme	$I_{S,1} = \frac{I_{th}}{T_1}$ und $I_{S,2} = \frac{I_{th}}{T_2}$
ausgetauschte Wärme	$W_{th,12} = \int_{t_1}^{t_2} I_{W,th} dt = \int_{S_1}^{S_2} T dS$
reversibel ablaufende Kreisprozesse	$W_{mech,\odot}^{rev} = -W_{th,\odot} = \oint I_{W,th} dt = \oint T dS$
Entropieänderung idealer Gase als Funktion von T und V	$\Delta S = S_2 - S_1 = m \left[c_v \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) + \frac{R}{M} \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right) \right]$
Entropieänderung idealer Gase als Funktion von T und p	$\Delta S = S_2 - S_1 = m \left[c_p \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) - \frac{R}{M} \ln \left(\frac{p_2}{p_1} \right) \right]$
isochore Zustandsänderung 1→2 $\ln(V_2/V_1) = 0$	$T_2 = T_1 \exp \left(\frac{S_2 - S_1}{m c_v} \right)$
isobare Zustandsänderung 3→4 $\ln(p_2/p_1) = 0$	$T_4 = T_3 \exp \left(\frac{S_4 - S_3}{m c_p} \right)$

Wärmetransportphänomene

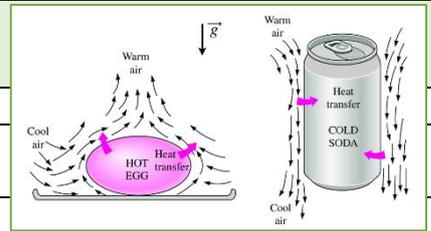
Wärmeleitung bzw. Konduktion (molekulare Ebene)

Wärmestromvektor	Lokaler, intensiver, flächengemittelter Wärmeflussvektor
$\vec{I}_{th} = \begin{pmatrix} I_{th,x} \\ I_{th,y} \\ I_{th,z} \end{pmatrix}$	$\frac{\vec{I}_{th}}{A} = \vec{j}_{th} = \begin{pmatrix} j_{th,x} \\ j_{th,y} \\ j_{th,z} \end{pmatrix}$

<p>Lineare Abhängigkeit:</p> $I_{th,x} \propto A \frac{\Delta T}{\Delta x}$ <p>Proportionalität Konstante:</p> $\kappa \equiv - \frac{I_{th,x}}{A \frac{\Delta T}{\Delta x}}$	
---	--

Fourier'sche Wärmeleitungsgesetz
(Kappa Konstante aus Tabelle)

$I_{th,x} = -\kappa A \frac{dT}{dx}$	$j_{th,x} = -\kappa \frac{dT}{dx}$
--------------------------------------	------------------------------------



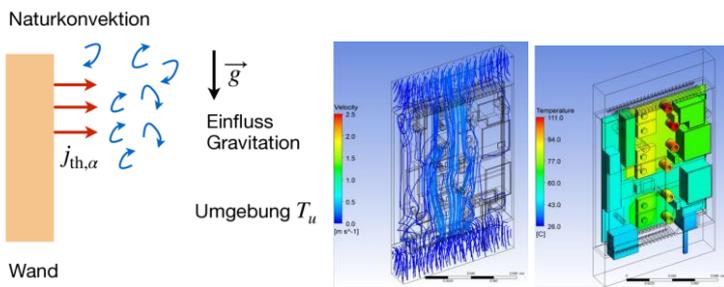
Naturkonvektion in Flüssigkeit und Gasen (Dichteunterschieden)

Erzwungene Konvektion in Flüssigkeit und Gasen

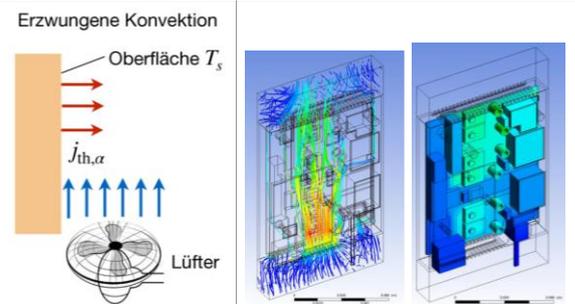
Vorteile gegenüber Naturkonvektionsströmungen:

- besser kontrollierbar
- in der Stärke einfacher veränderbar
- können Naturkonvektionsströmungen um ein Vielfaches übersteigen -> sehr effizient thermische Energie transportieren

Naturkonvektion



Erzwungene Konvektion



absoluten Wärmestrom

$$I_{th,\alpha} = A\alpha (T_s - T_u)$$

flächenspezifischer Wärmestrom

$$j_{th,\alpha} = \alpha (T_s - T_u)$$

(Wärmeübergangskoeffizient $\alpha \rightarrow$ Konstante Strömungsbedingung des Umgebungsfluids aus Tabelle)

Erzwungene Konvektion in einer Flüssigkeit:
 $100 < \alpha (W/m^2K) < 10000$
 Erzwungene Konvektion in einem Gas:
 $30 < \alpha (W/m^2K) < 300$

Naturkonvektion in einer Flüssigkeit:
 $20 < \alpha (W/m^2K) < 100$
 Naturkonvektion in einem Gas:
 $3 < \alpha (W/m^2K) < 30$

Wärmtransport über thermische Strahlung / Wärmestrahlung

Verschiedene elektro-magnetische Strahlungen nach **Wellenlänge $\lambda(\mu m)$** sortiert. Für thermische Strahlungsphänomene ist mit **primär der Infrarotbereich relevant**. (Ausnahme des Sonnenlichts)



Spektrum an (Glüh-) Farben, mit denen wir erhitze Körper in Dunkelheit wahrnehmen.

Begrifflichkeiten

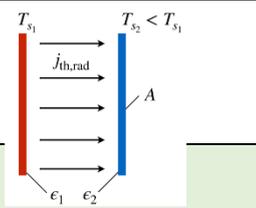
<i>Emission</i>	Aussenden bzw. Abgeben von thermischer Strahlung
<i>Absorption</i>	Aufnehmen von thermischer Strahlung
<i>Reflektion</i>	Spiegeln bzw. Rückstrahlen von thermischer Strahlung
<i>Transmission</i>	Durchlassen von thermischer Strahlung

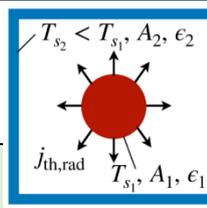
Stefan-Boltzmann-Gesetz (Strahlungsenergiefluss aussenden mit Oberflächentemperatur T_s und Oberfläche A)	$I_{th,rad} = \sigma \epsilon A T_s^4$
---	--

Stefan-Boltzmann'sche Strahlungskonstante	$\sigma = 5.67 \times 10^{-8} \frac{W}{m^2 K^4}$
---	--

Emissivität ϵ (spezifische Emissivitäten aus Tabelle)	$\epsilon \begin{cases} = 1 & \text{Schwarzer Körper} \\ < 1 & \text{Grauer Körper} \\ = 0 & \text{Weisser Körper} \end{cases}$
--	---

Austausch von Wärmestrahlung zwischen Oberflächen (Abstand klein → min. Strahlungsverlust an Umgebung)

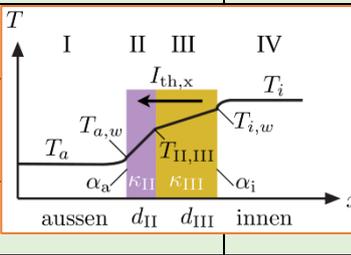




$$I_{th,rad} = \frac{\sigma A}{\frac{1}{\epsilon_1} + \frac{1}{\epsilon_2} - 1} (T_{S_1}^4 - T_{S_2}^4)$$

$$I_{th,rad} = \sigma \epsilon_1 A_1 (T_{S_1}^4 - T_{S_2}^4)$$

thermischen Reihenschaltungen



$$I_{th,x} = AU (T_i - T_a)$$

$$I_{th,x} = (T_i - T_a) / R_{th}$$

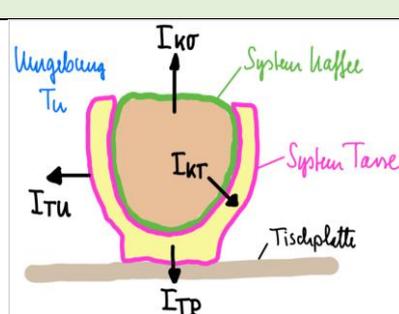
Wärmedurchgang U

$$U = \frac{1}{\frac{1}{\alpha_a} + \frac{d_{II}}{\kappa_{II}} + \frac{d_{III}}{\kappa_{III}} + \frac{1}{\alpha_i}}$$

thermischer Widerstand R_{th}

$$R_{th} = \frac{1}{A} \left(\frac{1}{\alpha_a} + \frac{d_{II}}{\kappa_{II}} + \frac{d_{III}}{\kappa_{III}} + \frac{1}{\alpha_i} \right)$$

Beispiel Kaffetasse



$I_{KT} = \frac{(\bar{T}_K - \bar{T}_T)}{R_{KT}}$	$R_{KT} \approx 4 \frac{K}{W}$	$R_{KT} \approx 27 \frac{K}{W}$
$I_{KO} = \frac{(\bar{T}_K - T_u)}{R_{KO}}$	$R_{KO} \approx 8 - 16 \frac{K}{W}$	$R_{KO} \approx 8 - 16 \frac{K}{W}$
$I_{KO} = \frac{(\bar{T}_K - T_u)}{R_{KO}}$	$R_{KO} \approx 2 - 4 \frac{K}{W}$	$R_{KO} \approx 2 - 4 \frac{K}{W}$
$I_{TU} = \frac{(\bar{T}_T - T_u)}{R_{TU}}$	$R_{TU} \approx 7 - 9 \frac{K}{W}$	$R_{TU} \approx 7 - 9 \frac{K}{W}$
$I_{TP} = \frac{(\bar{T}_T - T_u)}{R_{TP}}$	$R_{TP} \approx 44 \frac{K}{W}$	$R_{TP} \approx 170 \frac{K}{W}$

Thermische Masse (absolute Wärmekapazität) $C_s \equiv m c_s = \rho V c_s$

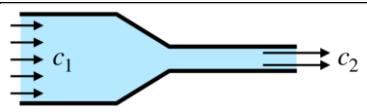
$$\frac{d\bar{T}_K}{dt} = -\frac{1}{C_K} \left(\frac{(\bar{T}_K - \bar{T}_T)}{R_{KT}} + \frac{(\bar{T}_K - T_u)}{R_{KO}} \right)$$

$$\frac{d\bar{T}_T}{dt} = \frac{1}{C_T} \left(\frac{(\bar{T}_K - \bar{T}_T)}{R_{KT}} - \frac{(\bar{T}_T - T_u)}{R_{TU}} - \frac{(\bar{T}_T - T_u)}{R_{TP}} \right)$$

Impuls und Energiebilanz bei offenen Systemen

Impulsbilanz Offene Systeme	$\sum_i \vec{F}_{Ob,i} + \sum_i \vec{F}_{K,i} + \sum_i \vec{I}_{p,konv,i} = \frac{d\vec{p}}{dt}$
Konvektiver Impulsstrom und Massenstrom	$\vec{I}_{p,konv} = I_m \cdot \vec{v}_m$
Volumenstrom	$I_v = v \cdot A$
Massenbilanz offenes System	$\sum_i I_{m,i}(t) = \dot{m}(t)$
Zusammenhang Massestrom und Volumenstrom	$\vec{I}_m(t) = \rho \cdot I_v(t) = \rho \cdot c \cdot A$ c = Strömungsgeschwindigkeit
Bewegungsgleichung Rakete (Gravitationsfeld vernachlässigt)	$v_z(m) = c \cdot \ln \frac{m_0}{m}$
Schubkraft Strahltriebwerk	$F_{Schub} = I_m \cdot (v_{out} - v_{in})$
Leistung Strahltriebwerk	$P = \frac{v_{out} + v_{in}}{2} \cdot F_{Schub}$
Schubkraft Mantelstromtriebwerk	$F_{Schub} = \underbrace{I_{m,K} \cdot (v_{out,K} - v_{in})}_{\text{Schub Triebwerk allein}} + \underbrace{I_{m,M} \cdot (v_{out,M} - v_{in})}_{\text{Zusatzschub Mantel}}$
Bernoulli'sche Gleichung (nicht kompensiert)	$p + \frac{1}{2} \rho c^2 + \rho gh = const \rightarrow \text{gleich Position 1 und 2}$
Ausflussgesetz von Torricelli	$v_3 = \sqrt{2gh_1}$

Der 1. Hauptsatz für offene, stationäre Systeme



Dichte ρ_1 Dichte ρ_2
Querschnitt A_1 Querschnitt A_2

$$I_{m,2} = I_{m,1}$$

$$\rho_1 c_1 A_1 = \rho_2 c_2 A_2$$

Einsetzen der idealen Gasgleichung

$$\frac{c_2}{c_1} = \frac{p_1}{p_2} \frac{T_2}{T_1} \frac{A_1}{A_2}$$

Bernoulli Gleichung (alle einzelnen Terme stellen Leistungen (**W**) dar)

$$I_m \left[\frac{(p_2 - p_1)}{\rho} + \frac{(c_2^2 - c_1^2)}{2} + g(z_2 - z_1) \right] = 0$$

Ersten Hauptsatz für offene, stationäre Systeme $h = u + pv$ massenspezifische Form:	$\Delta I_{W_{th}} + \Delta I_{W_p} + \Delta I_{W_{kin}} + \Delta I_{W_{pot}} = I_{th,12} + I_{mech,12}$ $I_m \left[(h_2 - h_1) + \frac{1}{2} (c_2^2 - c_1^2) + g(z_2 - z_1) \right] = I_{th,12} + I_{mech,12}$ $(h_2 - h_1) + \frac{1}{2} (c_2^2 - c_1^2) + g(z_2 - z_1) = w_{th,12} + w_{mech,12}$
$\Delta I_{W_{kin}} = I_m \frac{(c_2^2 - c_1^2)}{2}$	$\Delta I_{W_{pot}} = I_m g (z_2 - z_1)$
$\Delta I_{W_p} = I_m \left(\frac{p_2}{\rho_2} - \frac{p_1}{\rho_1} \right) = I_m (p_2 v_2 - p_1 v_1)$	$\Delta I_{W_{th}} = I_m (u_2 - u_1) = I_m c_v (T_2 - T_1)$
Ersten Hauptsatz für offene, stationäre Systeme für Flüssigkeiten Unterschied c_v und c_p verschwindet somit c_L	$I_m \left[c_L (T_2 - T_1) + \frac{1}{\rho} (p_2 - p_1) + \frac{1}{2} (c_2^2 - c_1^2) + g(z_2 - z_1) \right] = I_{th,12} + I_{mech,12}$
Ersten Hauptsatz für offene, stationäre Systeme für Gase	$I_m \left[c_p (T_2 - T_1) + \frac{1}{2} (c_2^2 - c_1^2) \right] = I_{th,12} + I_{mech,12}$

Thermodynamische Charakterisierung von Flugzeugturbinen

Schubkraft Strahltriebwerk $F_{Schub} = I_m \cdot (c_{out} - c_{in})$	
Leistung Strahltriebwerk $P_{mech} = c_{ein} F_S = I_m c_{ein} (c_{aus} - c_{ein})$	
Gesamtenergiebilanz Turbojets $\frac{I_m}{2} (c_6^2 - c_1^2) = I_{th,34} - I_{th,61} \gg 0$ $\frac{T_4}{T_3} = \frac{T_6}{T_1}$	
Wirkungsgrad Turbojet	$\eta_i = 1 - \frac{ I_{th,61} }{I_{th,34}} = 1 - \frac{T_6 - T_1}{T_4 - T_3}$

Elektrodynamik

Gravitation und Trägheitsfeld

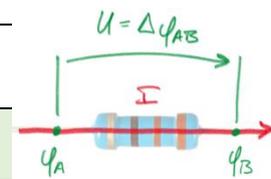
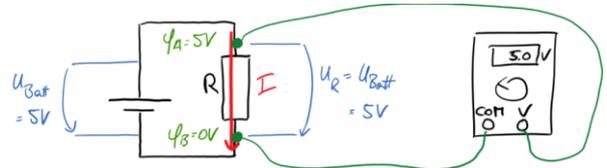
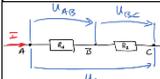
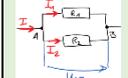
Zentrifugalkraft: $\vec{F}_{ZF} = m\omega^2 r \cdot \frac{\vec{r}}{r}$	Trägheitsfeld im Innern eines beschleunigten Systems: $\vec{g}_{tr\ddot{a}g} = -\vec{a}$, $\vec{g}_{tr\ddot{a}g} = \vec{g}_t$ $\vec{g}_{lokal} = \vec{g} + \vec{g}_{tr\ddot{a}g}$ $ \vec{g}_{lok} = g_{lok} = \sqrt{g_t^2 + g^2}$, falls $\vec{g}_t \perp \vec{g} = g_{lok} = \sqrt{a^2 + g^2}$
Corioliskraft (z.B. Physiker Ball zu werfen auf drehende Scheibe): $\vec{F}_C = -2m(\vec{\omega} \times \vec{v})$	
Betrag der Corioliskraft: $F_C = 2m \cdot \omega v \cdot \sin(\angle(\vec{\omega}, \vec{v}))$	
Gravitationspotential an einem Punkt P in einem Gravitationsfeld $\vec{g} \rightarrow \varphi_G(P) = -\int_{-\infty}^P \vec{g}(\vec{r}) d\vec{s}$	

Das elektrische Feld

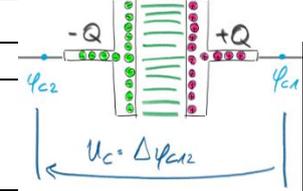
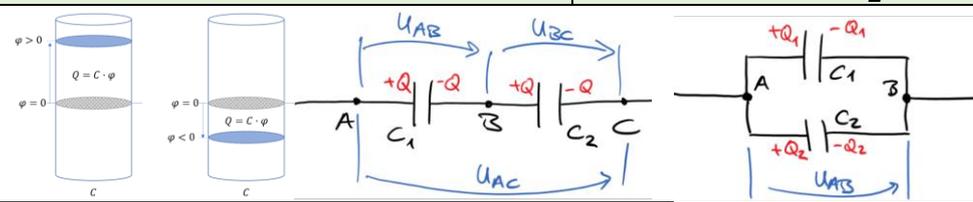
$1 \text{ C} = 1 \text{ A} \cdot \text{s}$	Einheit der Ladung Coulomb (Ampère Sekunden)
Elementarladung (e) Elektron minus Proton plus	$e = 1,602\,176\,634 \cdot 10^{-19} \text{ C}$

Änderungsrate der Ladung im System = Summe über alle zu- und abfließenden Ladungsströme	
Ladungsbilanz für ein System	$\dot{Q} = \sum I_{Q,ZU} + \sum I_{Q,ab}$
Das Superpositionsprinzip 	Erstes Kirchhoffsches Gesetz / Kontenregel: $\sum I_{Q,ZU} + \sum I_{Q,ab} = 0$ $I_2 + I_3 = I_1$
Einheit des elektrischen Stroms Ampère	$1 \text{ A} = 1 \frac{\text{C}}{\text{s}}$
Coulomb-Kraft zwischen zwei Punktladungen	$\vec{F}_{C,12} = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{q_1 q_2}{r_{12}^2} \cdot \frac{\vec{r}_{12}}{r_{12}}$
$\epsilon_0 = 8.85419 \cdot 10^{-12} \frac{\text{A} \cdot \text{s}}{\text{V} \cdot \text{m}}$ $\frac{1}{4\pi\epsilon_0} = 8.987 \cdot 10^9 \frac{\text{V} \cdot \text{m}}{\text{A} \cdot \text{s}}$	elektrischen Feldkonstante ϵ_0 $\vec{F}_{el} = e \cdot \vec{E}$
	Elektrisches Feld einer Punktladung (q und q auch e) $\vec{E}(\vec{r}) = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{Q}{r^2} \cdot \frac{\vec{r}}{r}$ $ E = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{ q q }{r^2}$
	Coulomb-Kraft auf Probeladung inelektrischem Feld $\vec{F}_C(\vec{r}) = q \cdot \vec{E}(\vec{r})$
<p>A = Flächenvektor E = Elektrisches Feld alpha = Winkel dazwischen</p>	Fluss des elektrischen Feldes E durch die Fläche A $\phi = \int_A \vec{E} \cdot d\vec{A}$ $= E \cdot dA \cdot \cos \alpha$
Gauss'sches Gesetz der Elektrostatik 	$\oint_A \vec{E} \cdot d\vec{A} = \frac{Q}{\epsilon_0}$
Änderung der potentiellen Gravitationsenergie und Potentialdifferenz	$\Delta E_{\text{pot,G}} = m \cdot \Delta \varphi_G$
Gravitative Potentialdifferenz zwischen zwei Punkten in einem Gravitationsfeld g	$\Delta \varphi_G = - \int_{P_1}^{P_2} \vec{g}(\vec{r}) \cdot d\vec{s}$
Gravitationspotential einer Punktmasse	$\varphi_G(r) = -G \frac{M}{r}$
Prozessleistung eines gravitativen Prozesses	$P_G = \Delta \varphi_G \cdot I_m$
Elektrisches Potential an einem Punkt P in einem elektrischen Feld E	$\varphi_E(P) = - \int_{-\infty}^P \vec{E}(\vec{r}) \cdot d\vec{s}$
Änderung der potentiellen elektrischen Energie und Potentialdifferenz	$\Delta E_{\text{pot,E}}(\Delta r) = q \cdot \Delta \varphi_E$
Elektrische Potentialdifferenz zwischen zwei Punkten in einem elektrischen Feld E	$\Delta \varphi_E = - \int_{P_1}^{P_2} \vec{E}(\vec{r}) \cdot d\vec{s}$
Elektrisches Potential einer Punktladung	$\varphi_E(r) = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \cdot \frac{Q}{r}$
Prozessleistung eines elektrischen Prozesses (I_Q = Ladungsstrom)	$P_E = \Delta \varphi_E \cdot I_Q$
	Eineinheit der elektrischen Potentialdifferenz/Spaltung Volt $1 \text{ V} = 1 \frac{\text{W}}{\text{A}}$

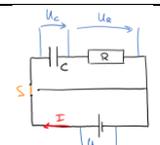
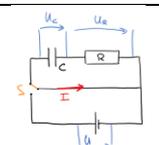
Der elektrische Widerstand

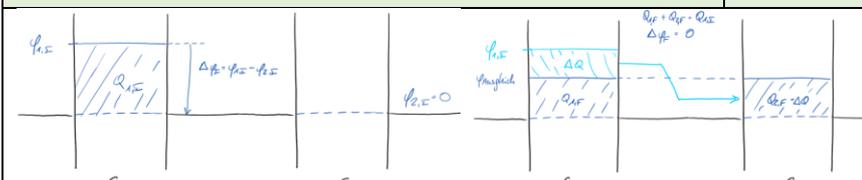
Spannung / elektrische Potentialdifferenz $\Delta\varphi_{AB} = \varphi_A - \varphi_B$			
Elektrischer Strom durch Ohm'schen Leiter bei Potentialdifferenz $\Delta\varphi_E \equiv U$		$I = \frac{U}{R}$	
Einheit des elektrischen Widerstands Ohm		$1 \Omega = 1 \frac{V}{A}$	
Leitwert	$G = \frac{1}{R}$	spezifische Widerstand ρ mit Länge l und Querschnitt A	$R = \rho \frac{l}{A}$
		Prozessleistung: $P = U_R \cdot I$ $P(t) = U_R(t) \cdot I(t)$ $\Delta E_{t_1 \rightarrow t_2} = \int_{t_1}^{t_2} U_R(t) \cdot I(t) \cdot dt$	
 $U_{AC} = U_{AB} + U_{BC}$ $= 0.44 V + 4.37 V = 4.81 V$		Ersatzwiderstand für Serienschaltung von Ohm'schen Widerständen $R = R_1 + R_2$	
 Ersatzwiderstand für Parallelschaltung von Ohm'schen Widerständen		$\frac{1}{R} = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2}$	
Volumenstrom durch Leitung bei laminarer Strömung und bei Potentialdifferenz Δp		$I_V = \frac{\Delta p}{R_V}$	
Volumenstrom durch Leitung bei turbulenter Strömung und bei Potentialdifferenz Δp (k = turbulenter hydraulischer Widerstand)		$I_V = \sqrt{\frac{\Delta p}{k}}$	
Kritischer Volumenstrom Übergang laminar zu turbulent		$I_{V,krit} = \frac{R_V}{k}$	
Kritischer Druck Übergang laminar zu turbulent		$\Delta p_{krit} = \frac{R_V^2}{k}$	
Prozessleistung		$P = \Delta p \cdot I_V$	
Ersatzwiderstände von hydraulischen Widerständen analog zu elektrischen Widerständen			

Die elektrische Kapazität

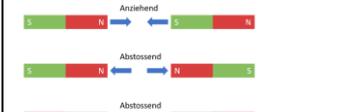
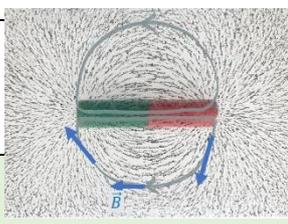
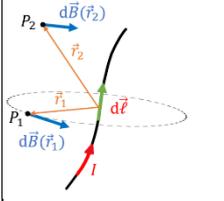
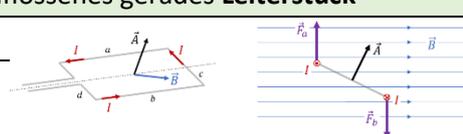
Kondensator (mit der Ladung Q geladen oder auf die Spannung U_C geladen)			
Kapazität eines linearen Kondensators (elektrische Kapazität)		$\frac{Q}{U} = C$	
Einheit der elektrischen Kapazität Farad		$1 F = 1 \frac{C}{V}$	
Im Kondensator mit Kapazität C gespeicherte Energie bei Ladung auf U		$W_C = \frac{1}{2} \cdot C \cdot U^2$	
		Ersatzkapazität für Serienschaltung von elektrischen Kapazitäten $\frac{1}{C} = \frac{1}{C_1} + \frac{1}{C_2}$	
Ersatzkapazität für Parallelschaltung von elektrischen Kapazitäten		$C = C_1 + C_2$	

Elektrische Kapazität - Lade-, Entlade- und Ausgleichsprozesse

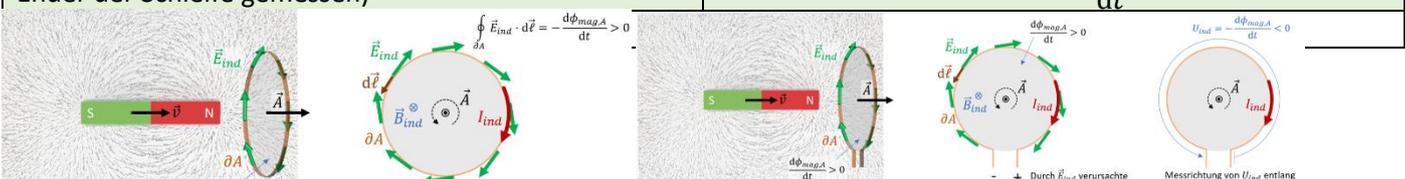
Laden eines Kondensators		Entladen eines Kondensators	
--------------------------	---	-----------------------------	---

Spannung eines Kondensators während Ladevorgang	$U_C(t) = U \cdot (1 - e^{-t/\tau})$
Zeitkonstante einer seriellen RC-Schaltung	$\tau = RC$
Ladung eines Kondensators während Ladevorgang	$Q_C(t) = Q_F \cdot (1 - e^{-t/\tau})$
Ladung des Kondensators nach Abschluss Ladevorgangs	$Q_F = C \cdot U$
Spannung eines Kondensators während Entladevorgang	$U_C(t) = U \cdot e^{-t/\tau}$
Ladung eines Kondensators während Entladevorgang	$Q_C(t) = Q \cdot e^{-t/\tau}$
	Ausgleichshöhe = Gesamtes Füllvolumen / Gesamte Grundfläche Ausgleichspotential Kondensatoren $\varphi_{\text{Ausgleich}} = \frac{Q_{1,I} + Q_{2,I}}{C_1 + C_2}$
Energieänderung bei Ladungsaustausch zwischen Kondensatoren	$\Delta W_{\text{Sys}} = \Delta Q \cdot \frac{1}{2} \cdot (\Delta\varphi_1 + \Delta\varphi_2)$

Magnetfeld und Lorentz-Kraft

		SI-Einheit des Magnetfelds B ist das Tesla $1 \text{ T} = 1 \frac{\text{N}}{\text{A} \cdot \text{m}}$ Magnetfeld 1 T auf Leiter L 1 m, 1 A Strom durchflossen wird, wirkt Kraft von 1 N
Magnetischer Feldfluss		$\Phi_B = \int_A \vec{B} \cdot d\vec{A}$
Gauss'sches Gesetz des Magnetismus (Da magnetischen Feldlinien aber immer geschlossen)		$\oint_A \vec{B} \cdot d\vec{A} = 0$
	«Nordrichtung» Richtung des Magnetfeldes (rechte Hand Regel) $\hat{r} = \frac{\vec{r}}{r}$	Gesetz von Biot-Savart (Stärke des Magnetfelds) $d\vec{B}(\vec{r}) = \frac{\mu_0}{4\pi} \frac{I d\vec{l} \times \hat{r}}{r^2}$
		Magnetische Feldkonstante $\mu_0 = 1.256\,637 \dots \cdot 10^{-6} \frac{\text{N}}{\text{A}^2} \approx 4\pi \cdot 10^{-7} \frac{\text{N}}{\text{A}^2}$
Magnetfeld im Zentrum einer Leiterschleife		$B = \frac{\mu_0 I}{2r}$
Magnetfeld im Innern einer langen Spule (Windungen N und Länge l)		$B = \mu_0 \frac{NI}{l}$
Magnetfeld um einen langen geraden Leiter		$B = \frac{\mu_0 I}{2\pi r}$
Ampèresches Gesetz (∂A den Rand der Fläche A und I ist der Stromfluss durch diese Fläche)		$\oint_{\partial A} B \cdot d\vec{l} = \mu_0 I$
Magnetische Kraft auf geladenes Teilchen		$\vec{F}_B = q \vec{v} \times \vec{B}$
Lorentz-Kraft auf geladenes Teilchen (Magnetfeld \vec{B} & elektrisches Feld \vec{E})		$\vec{F}_{\text{Lorentz}} = q (\vec{E} + \vec{v} \times \vec{B})$
Magnetische Kraft auf stromdurchflossenes gerades Leiterstück		$\vec{F} = I \cdot (\vec{l} \times \vec{B})$
Betrag der magnetischen Kraft das Magnetfeld		$F = I \cdot \sin \angle(\vec{l}, \vec{B})$
		$B = \frac{F}{I \cdot l \cdot \sin \angle(\vec{l}, \vec{B})}$
Magnetisches Moment einer stromdurchflossenen Leiterschleife		$\vec{\mu} = I \cdot \vec{A}$
Drehmoment auf eine stromdurchflossene Leiterschleife in einem Magnetfeld		$\vec{M} = \vec{\mu} \times \vec{B}$

Elektromagnetische Induktion

Gesetz von Faraday (induzierten Spannung U_{ind} an den Ender der Schleife gemessen)	$U_{\text{ind}} = - \frac{d\phi_{\text{mag}}}{dt}$
	+ Durch \vec{E}_{ind} verursachte Ladung an den Klemmen Messrichtung von U_{ind} entlang positiver Drehrichtung der Schleife

Durch Änderung des magnetischen Feldflusses induziertes elektrisches Feld	$\oint_{\partial A} \vec{E}_{\text{ind}} \cdot d\vec{l} = - \frac{d}{dt} \int_A \vec{B} \cdot d\vec{A}$
Induktivität einer langen Zylinderspule (Konzept der Induktivität, Stromflusses ein Magnetfeld)	$L = \mu_0 \cdot \left(\frac{N}{l}\right)^2 \cdot A$
Selbstinduktionsspannung und Induktivität	$U_L = L \dot{I}$
Einheit der Induktivität ist das Henry	$1 \text{ H} = 1 \frac{\text{V}}{\text{A/s}}$
Induktiv gespeicherte Energie	$E_L = \frac{1}{2} L I^2$
Energiedichte des Magnetfelds	$w_{\text{mag}} = \frac{B^2}{2 \mu_0}$
RL-Schaltkreis , Selbstinduktion → Stromfluss beim «Einschalten» nicht sofort sein Max	$I(t) = \frac{U_0}{R} (1 - e^{-t/\tau})$
beim «Ausschalten» nicht sofort auf null fällt	$I(t) = \frac{U_0}{R} e^{-t/\tau}$
Zeitkonstante RL-Schaltkreis	$\tau = \frac{L}{R}$
Kapazität C mit einer Induktivität L in Serie → Oszillator	RLC-Schwingkreis
Eigenfrequenz LC-Schaltkreis (ohne Dämpfung, R=0)	$\omega_0 = \frac{1}{\sqrt{LC}}$
Spannung am Kondensator	$U_C(t) = U_{C,0} \cos(\omega t)$
Dämpfung und Schwingungsfrequenz (R not 0)	$\gamma = \frac{R}{2L} / \omega_d = \sqrt{\omega_0^2 - \gamma^2}$
Amplitude der Spannung am Kondensator nimmt dann exponentiell ab	$U_C(t) = U_{C,0} \cdot e^{-\gamma t} \cdot \cos(\omega_d t)$
Resonanzüberhöhung bei schwacher Dämpfung	$Q \approx \frac{A(\omega_R)}{A_{\text{stat}}}$

Kreisbewegung und Trägheitskräfte

	Mittlere Winkelgeschwindigkeit: $\bar{\omega}_{t_1 \rightarrow t_2} = \frac{\theta_1 - \theta_2}{t_1 - t_2} = \frac{\Delta\theta}{\Delta t}$	
	Momentanen Winkelgeschwindigkeit [rad/s]: $\omega = \lim_{\Delta t \rightarrow 0} \frac{\Delta\theta}{\Delta t} = \frac{d\theta(t)}{dt} = \dot{\theta}(t)$	
	Bogenlänge auf Kreis mit Radius r (Position): $s(t) = \theta(t) \text{ in Radiant} \cdot r$	
	Zusammenhang Bahngeschwindigkeit und Winkelgeschwindigkeit : $v(t) = \omega(t) \cdot r$	
	Gleichförmige Kreisbewegung:	
	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Winkelgeschwindigkeit konstant $\omega(t) = \omega$ ➤ Bahngeschwindigkeit konstant $v(t) = v$ ➤ Winkel Berechnung $\theta(t) = \omega t$ 	
	Radialbeschleunigung bei gleichförmiger Kreisbewegung: $\vec{a}_r(t) = -\omega^2 \cdot \vec{r}(t)$	Betrag Radialbeschleunigung bei gleichförmiger Kreisbewegung: $\ \vec{a}_r\ = a_r = \omega^2 \cdot r = \frac{v^2}{r}$
	Periode T bei gleichförmiger KB (Wiederholung) [s]	$T = \frac{2\pi}{\omega}$
Beschleunigungsvektor in tangentielle und radiale Komponenten	$\vec{a}(t) = \vec{a}_t(t) + \vec{a}_r(t)$ $\dot{v}(t) = \vec{a}_t(t) \perp \vec{a}_r(t) = \frac{v^2(t)}{r}$ Falls $\vec{v} = \text{const}$, dann $\vec{a}_t(t) = 0$	
Zentripetalkraft IMMER eine resultierende Kraft	$\vec{F}_{\text{res}}(t) = \underbrace{\vec{F}_{\text{res},t}(t)}_{\text{tangential}} + \underbrace{\vec{F}_{\text{res},r}(t)}_{\text{zentripetal}}$ $= m_{\text{konst.}} \cdot \vec{a}(t)$	