## Formelblatt Wärmelehre

Spannenergie:

$$E_S = \frac{1}{2}Dl^2$$

Kinetische Energie:

$$E_{Kin} = \frac{1}{2}mv^2$$

Potenzielle Energie:

$$E_{Pot} = mgh$$

Wärmeenergie:

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

Umrechnungsformel von der Celsius-Temperaturskala  $T_{C}\,$  zu Fahrenheit-Temperaturskala  $T_{F}\,$ :

$$T_F = 1.8 \cdot T_C + 32$$

Umrechnungsformel von der Celsius-Temperaturskala  $T_{\cal C}$  zu Kelvin-Temperaturskala  $T_{\cal K}$  :

$$T_K = T_C + 273.15$$

## 25.1 Thermische Eigenschaften einiger Stoffe

- $\alpha$  Längenausdehnungskoeffizient bei 20 °C
- $\gamma$  Volumenausdehnungskoeffizient bei 20 °C
- $c_p$  Spezifische Wärmekapazität bei 20 °C
- C<sub>p</sub> Molare Wärmekapazität bei 20°C
  - $(c_p, C_p: Werte bei konstantem Druck)$
- $\vartheta_f$  Schmelztemperatur
- $L_f$  spezif. Schmelzwärme
- $\vartheta_V$  Siedetemperatur
- $L_v$  spezif. Verdampfungswärme
- $\lambda$  Wärmeleitfähigkeit bei 20 °C (vgl. 103, 25.3)

bei

Normaldruck

			ŕ			, -	
Festkörper	$^{lpha}_{10^{-6}/\mathrm{K}}$	$c_p$ J/(kg·K)	$^{\vartheta_f}_{^{_{_{\rm C}}}}$	$L_f$ $10^5  \mathrm{J/kg}$	$^{\vartheta_V}_{\mathrm{C}}$	$L_v$ $10^5  \mathrm{J/kg}$	$\lambda$ W/(m·K)
Aluminium	23.8	896	660.1	3.97	2467	109	239
Blei	31.3	129	327.4	0.23	1740	86	34.8
Eis $(0^{\circ}C)$	37.0	2100	0	3.338	100	22.56	2.2
Eisen	12.0	450	1535	2.77	2750	63.4	80
Glas	8.5	800					
Invar	0.2 - 1.6	460	1427	5.15			11
Kupfer	16.8	383	1083	2.05	2567	47.9	390
Silber	19.7	235	960.8	1.045	2212	23.5	428
Silizium	7.6	705	1410	1.654	2355	140.5	153
Stahl V2A	16.0	510					14
Wolfram	4.3	134	3380	1.92	5660	43.5	177
Flüssigkeiten	γ	$c_p$	$\vartheta_f$	$L_f$	$\vartheta_V$	$L_v$	$\overline{\lambda}$
J	$10^{-3}/{ m K}$	$J/(kg \cdot K)$	$^{\circ}$ Ć	$10^5  \mathrm{J/kg}$	$^{\circ}\mathrm{C}$	$10^5  \mathrm{J/kg}$	$W/(m\cdot K)$
Aceton	1.49	2160	-94.86	0.98	56.25	5.25	0.162
Benzin		2020	-5030		67100		0.13
Ethanol	1.10	2430	-114.5	1.08	78.33	8.40	0.165
Glycerin	0.5	2390	18.4	2.01	290.5	8.54	0.285
Heizöl EL	0.92		-5		200350		0.14
Quecksilber	0.182	139	-38.87	0.118	356.58	2.85	8.2
Wasser	0.21	4182	0	3.338	100.0	22.56	0.598
Gase	$C_p$	$c_p$	$artheta_f$	$L_f$	$\vartheta_V$	$L_v$	λ
	$J/(\text{mol} \cdot K)$		$^{\circ}\!$	$10^5  \mathrm{J/kg}$	$^{\circ}\mathrm{C}$	$10^5  \mathrm{J/kg}$	$W/(m\cdot K)$
Ammoniak	36.8	2160	-77.7		-33.35	13.70	0.022
Helium	20.9	5230	-272.2	5	-268.93	20	0.143
Kohlendioxid	36.8	837	subl.	1.81	-78.45	1.37	0.015
Luft	29.1	1005			-191.4		0.024
Methan	35.6	2219	-182.52	0.59	-161.5	5.10	0.030
Sauerstoff	29.3	917	-218.79	0.14	-182.97	2.13	0.024
Stickstoff	29.1	1038	-210.00	0.26	-195.82	1.98	0.024
Wasserstoff	28.9	14320	-259.20	60	-252.77	450	0.171

## **25.2 Heizwert** $H_u^*$ (ohne Kondensation des Wasserdampfes) in MJ/kg

Braunkohle	8.9	Benzin	42	Butan	45.7
Holz, trocken	15.5	Ethanol	26.7	Erdgas	38
Steinkohle	29.3	Heizöl	42.7	Wasserstoff	120

<sup>\*</sup>Der Brennwert  $H_0$  (mit Kondensation des Wasserdampfes) ist etwas höher.