

Látka	Hustota [ρ] =g.cm ⁻³	Teplotná rozťažnosť [β] =°C ⁻¹ pri 20°C	Tepelná kapacita [C_p] =J.mol ⁻¹ .°C ⁻¹ .
Ideálny plyn	1,2.10 ⁻³	3,6.10 ⁻³	29,09 [†] (= 7/2 <i>R</i>)
Voda	1,0	0,21.10 ⁻³	75,27
Etanol	0,789	0,75.10 ⁻³	112,0
Ortuť	13,53	0,182.10 ⁻³	27,98
Ľad [‡]	0,919	0,155.10 ⁻³	36,54
Kremík	2,33	0,009.10 ⁻³	19,99
Hlinník	2,7	0,069.10 ⁻³	24,2
Oceľ	7,75-8,05	(0,033-0,039).10 ⁻³	26,02
Zlato	19,3	0,042.10 ⁻³	25,42

Tabuľka 2: Príklady materiálových parametrov. Všetky hodnoty zodpovedajú látkam pri atmosférickom tlaku $p_a = 101325\text{Pa}$, a teplote $t = 20^\circ\text{C}$. [†] hodnota tepelnej kapacity zodpovedá ideálnemu plynu s dvoj-atómovými molekulami, [‡] pri teplote $t = -10^\circ\text{C}$.

Reakcia	Reakčné teplo, [q] =kJ/mol
$\text{C(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2$	-393,5
$\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2} \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O(l)}$	-286
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH(l)} + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O(l)}$	-1368
$\text{NaOH(aq)} + \text{HCl(aq)} \rightarrow \text{H}_2\text{O(l)} + \text{NaCl(aq)}$	-54

Tabuľka 3: Príklady reakčného tepla pre niektoré reakcie. Záporné hodnoty znamenajú že sa teplo uvoľňuje, t.j. ide o exotermické reakcie.

Látka	Teplota topenia [t_m] =°C	Skup. teplo topenia [L_f] =kJ.mol ⁻¹	Teplota varu [t_b] =°C	Skup. teplo vyparovania [L_v] =J.mol ⁻¹
Vodík	-259,34	0,12	-252,87	0,9
Dusík	-210,0	0,71	-195,79	5,57
Etanol	-114,14	4,931	78,29	38,56
Ortuť	-38,83	2,29	356,73	59,11
Voda	0,0	6,01	100,00	40,65
Olovo	327,46	4,782	1749	179,5
Hlinník	660,32	10,789	2519	294
Zlato	1064,18	12,72	2856	324
Kremík	1414	50,21		

Tabuľka 4: Pri $p_a = 101325\text{Pa}$. Zdroj: CRC Handbook of chemistry and physics (2004).