

### Massetetthet og termiske egenskaper for noen stoffer

I faste stoffer

Navn	Masse- tetthet $10^3 \text{ kg/m}^3$	Smelte- punkt $^{\circ}\text{C}$	Spesifikk smelte- varme $\text{kJ/kg}$	Koke- punkt $^{\circ}\text{C}$	Spesifikk fordamp- ningsvarme $\text{MJ/kg}$	Spesifikk varme- kapasitet $\text{kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})$
Bomull	0,1					1,3
Messing	8,4*	915				0,38*
Glass	2,5*					0,84*
Porselen	2,4*					0,75*
Fett	0,9*					2,0*
Is	0,9	0	334	100	2,26	2,1
Konstantan	8,9	1 500				0,41
Stål, rustfritt	8,0*	1 430				0,51*
Granitt	2,7					0,8
Sand	1,5*					0,84
Betong	1,5–2,4					0,92
Polyetylen	0,9					2,1
Polyvinylklorid	1,3*					1,7*
Naftalen $\text{C}_{10}\text{H}_8$		79	150	218		
Koksalt NaCl	2,17	801	520	1 413		
Stearin	0,94	70				

\* Verdien kan variere fordi stoffet ikke er entydig

## II Væsker

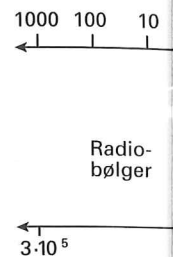
Navn	Masse- tetthet $10^3 \text{ kg/m}^3$	Smelte- punkt $^\circ\text{C}$	Spesifikk smelte- varme $\text{kJ/kg}$	Kokepunkt (ved 1 atm) $^\circ\text{C}$	Spesifikk fordamp- ningsvarme $\text{MJ/kg}$	Spesifikk var- mekapasitet (ved $25^\circ\text{C}$ ) $\text{kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})$
Vann	0,998	0	334	100	2,26	4,18
Sjøvann, 3,5 % salt	1,025	-1,91		100,6		4,00
Tungtvann $\text{D}_2\text{O}$	1,11	3,8	317	101,4	2,07	4,21
Etanol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	0,79	-117,0	109	78,6	0,84	2,45
Glyserol $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$	1,26	20,09	200	290,0		2,43
Benzen $\text{C}_6\text{H}_6$	0,88	5,5	126	80,1	0,39	1,74
Bensin	0,73			50-153	0,21	2,24
Dietyler $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{O}$	0,72	-116,3	97	34,5	0,38	2,32
Propanon (acetone) $\text{CH}_3\text{COCH}_3$	0,79	-95	96	56	0,52	2,22
Karbondetraklorid $\text{CCl}_4$	1,60	-23	20,9	77	0,19	0,84

## III Gasser

Navn	Masse- tetthet (ved $0^\circ\text{C}$ , 1 atm) $\text{kg/m}^3$	Smelte- punkt (ved 1 atm.) $^\circ\text{C}$	Spesifikk smelte- varme $\text{kJ/kg}$	Koke- punkt (ved 1 atm) $^\circ\text{C}$	Spesifikk fordamp- ningsvarme $\text{MJ/kg}$	Spesifikk var- mekapasitet (ved $20^\circ\text{C}$ , konst. trykk) $\text{kJ}/(\text{kg} \cdot \text{K})$
Luft	1,29			-191		1,0
Oksygen $\text{O}_2$	1,43	-219	14	-183	0,21	0,92
Nitrogen $\text{N}_2$	1,25	-210	26	-196	0,20	1,0
Hydrogen $\text{H}_2$	0,089 9	-259	58	-253	0,45	14,2
Helium He	0,178	-272	5,2	-269	0,025	5,2
Neon Ne	0,900	-249	16,7	-246		1,03
Argon Ar	1,78	-189	29,4	-186	0,16	0,52
Klor $\text{Cl}_2$	3,21	-101	90	-34		0,5
Karbondioksid $\text{CO}_2$	1,98			-78,5	0,37	0,84
Propan $\text{C}_3\text{H}_8$	2,01	-190		-42		1,6
Butan $\text{C}_4\text{H}_{10}$	2,73	-138		-0,5		1,7
Ammoniakk $\text{NH}_3$	0,77	-78	450	-33	1,37	2,2
Freon-12 $\text{CCl}_2\text{F}_2$	5,51	-155		-29	0,165	0,59

## Det elektromagnetiske

Internasjonale standarder  
Dette gjelder også grense-  
bølgelengder mellom ca. 1  
Områdene mellom ca. 1  
Optisk stråling omfatter



## Noen spektrallinjer

### Grunnstoff

- Ba, barium
- Ca, kalsium
- Cd, kadmium
- Cu, kopper
- Cs, cesium
- H, hydrogen
- He, helium
- Hg, kvikksølv
- K, kalium
- Li, litium
- Na, natrium
- Ne, neon
- Rb, rubidium
- Tl, thallium
- Zn, sink