

Verdunstung: Bildung von Dampf, dessen Spannkraft kleiner ist, als der Druck der umgebenden Luft.

Siedepunkte:

Schwefel	448,04 C.	Aether	34,9
Quecksilber	350	Schweflige Säure	—10,8
Schwefelsäure, engl.	325	Ammoniak	—36,8
Weingeist	78,4	Kohlensäure	unter —79

Leidenfrost'sche Erscheinung: Eine Flüssigkeit verdampft langsam und ohne eigentliches Sieden auf der Oberfläche eines Körpers, dessen Temperatur viel höher ist, als ihr Siedepunkt. Sie schwebt dabei auf einer Dampfschicht, welche ihre Berührung mit dem Körper hindert (sphäroidaler Zustand).

Salzlösungen, wässrige, haben höhere Siedepunkte, als reines Wasser, die Temperatur des aus ihnen entwickelten Dampfes aber ist niedriger, als der Siedepunkt.

Gesättigt: Dampf, dessen Spannung und dessen relatives (specifisches) Gewicht so gross sind, als es bei der betreffenden Temperatur möglich ist.

Ungesättigt, überhitzt: Dampf, dessen Spannung und dessen relatives (specifisches) Gewicht kleiner sind, als sie bei der betreffenden Temperatur sein könnten.

Spannung des gesättigten Wasserdampfes.

— 20°C.	0,09 ^{mm}	4°C.	6,1 ^{mm}	20°C.	17,4 ^{mm}
— 15	0,4	5	6,5	21	18,5
— 10	2,1	6	7,0	22	19,7
— 9	2,3	7	7,5	23	20,9
— 8	2,5	8	8,0	24	22,2
— 7	2,7	9	8,6	25	23,6
— 6	2,9	10	9,2	26	25,0
— 5	3,1	11	9,8	27	26,5
— 4	3,4	12	10,5	28	28,1
— 3	3,6	13	11,2	29	29,8
— 2	3,9	14	11,9	30	31,5
— 1	4,3	15	12,7	31	33,4
0	4,6	16	13,5	32	35,4
1	4,9	17	14,4	33	37,4
2	5,3	18	15,4	34	39,6
3	5,7	19	16,3	35	41,8