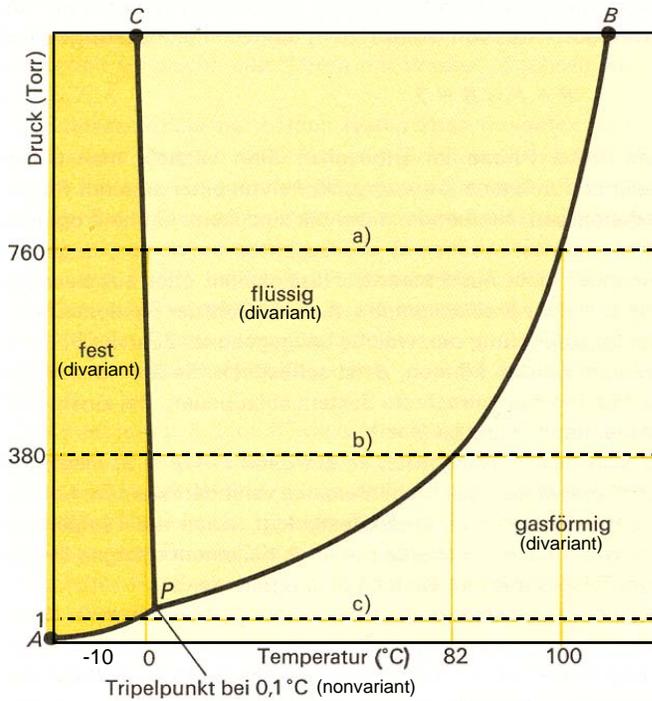


p, T - Phasendiagramm von Wasser

PC-I, Hb



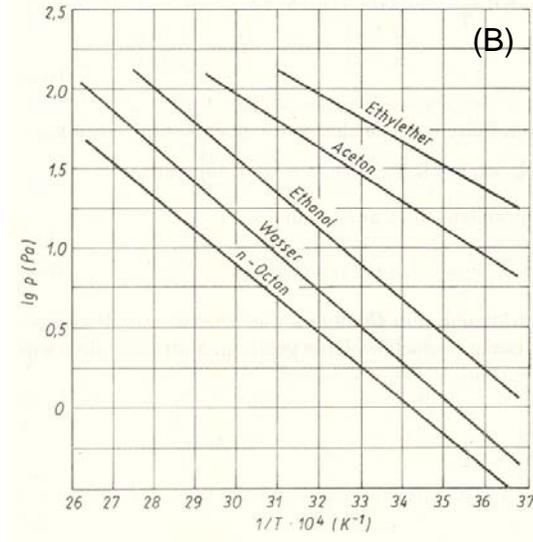
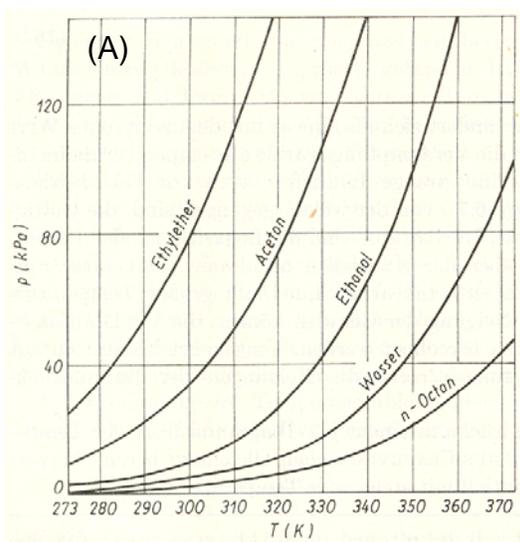
Sublimationsdruckkurve A-P :
Gleichgewicht fest-gasförmig
(univariant)

Dampfdruck(Siede)kurve P-B:
Gleichgewicht flüssig-gasförmig
(univariant)

Schmelzdruckkurve P-C:
Gleichgewicht fest-flüssig
(univariant)

- **(a)** bei Normaldruck; **(b)** bei 506,4 mbar (380 Torr):
H₂O bei -10° C fest, schmilzt bei ca. +0,005° C und siedet bei +82° C
- **(c)** bei 1,33 mbar (1 Torr):
H₂O bei -10° C ebenfalls fest, bei höherer Temperatur nur Sublimation, lässt sich also bei 1,33 mbar nicht mehr verflüssigen (vgl. CO₂)

Gleichgewicht zwischen Flüssigkeit und Gasphase



Abhängigkeit des Dampfdruckes verschiedener Flüssigkeiten von der Temperatur
(A) Dampfdruck $p = f(T)$; **(B)** $\lg(p/p_0)$ gegen T^{-1} (linearisiert)