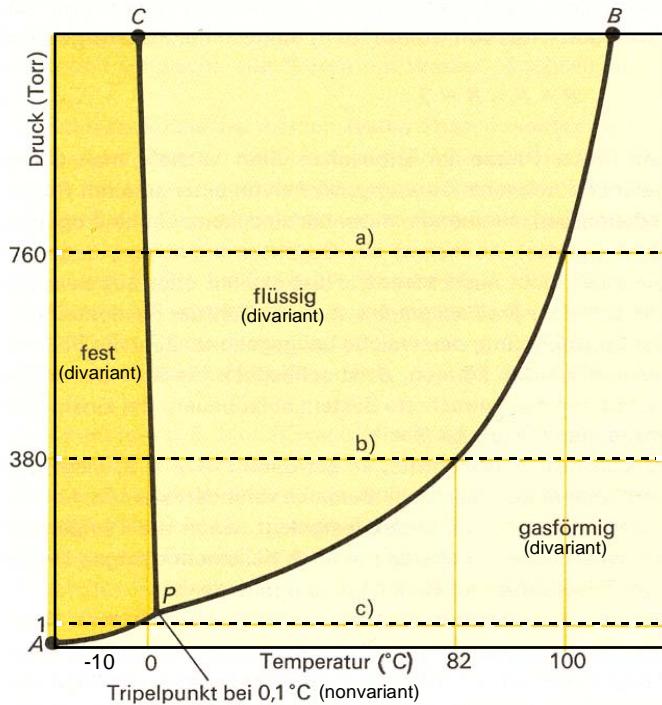


## p, T - Phasendiagramm von Wasser

Hb,PC-BT-(4)



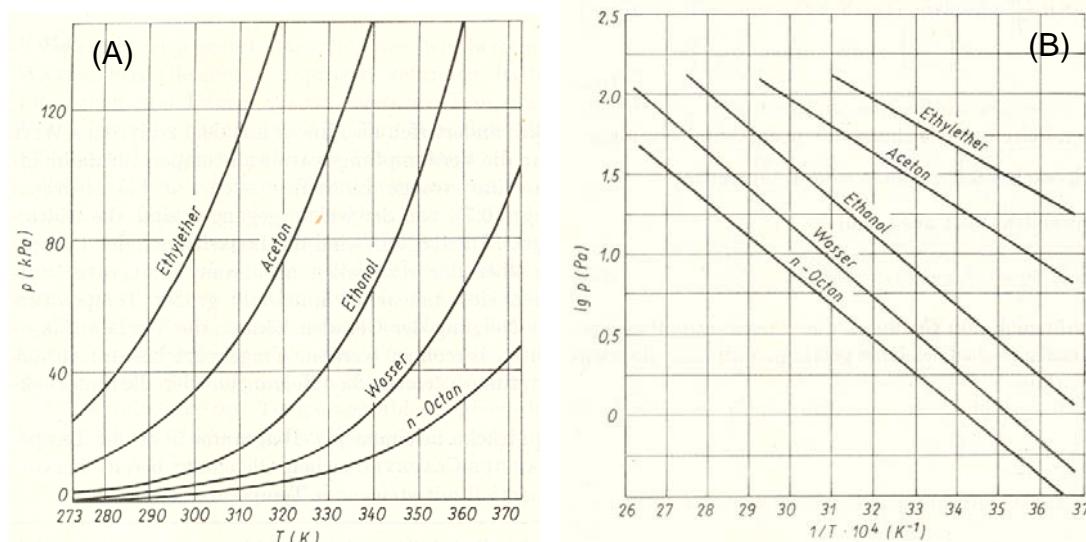
**Sublimationsdruckkurve A-P :**  
Gleichgewicht fest-gasförmig  
(univariant)

**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):  
H<sub>2</sub>O bei -10° C fest, schmilzt bei ca. +0,005° C und siedet bei +82° C
- **(c)** bei 1,33 mbar (1 Torr):  
H<sub>2</sub>O bei -10° C ebenfalls fest, bei höherer Temperatur nur Sublimation, lässt sich also bei 1,33 mbar nicht mehr verflüssigen (vgl. CO<sub>2</sub>)

## 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)