

Temperatur ϑ / °C

-10

10

30

50

70

90

110

130

150

170

190

210

30

25

20

15

10

5

1

0,1

3

2,5

2

1,5

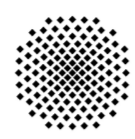
1

0,5

0,1



logp, 1/T - Diagramm für Ammoniak-Wasser-Gemische



Institut für Thermodynamik und Wärmetechnik, Universität Stuttgart
Apl. Prof. Dr.-Ing. K. Spindler, www.itw.uni-stuttgart.de

Basierend auf der Stoffwert-Bibliothek LibAmWa;
Fachgebiet Technische Thermodynamik, Hochschule Zittau/Görlitz,
Prof. Dr.-Ing. habil. H.-J. Kretschmar, www.thermodynamik-zittau.de

Juli/2017

Druck p / bar

Druck p / MPa

logp

1/T

265

285

305

325

345

365

385

405

425

445

465

Temperatur T / K

$\xi' = 1$

$\xi' = 0,8$

$\xi' = 0,6$

$\xi' = 0,4$

$\xi' = 0,2$

$\xi' = 0,15$

$\xi' = 0,05$

$\xi'' = 0,999$

$\xi'' = 0,998$

$\xi'' = 0,996$

$\xi'' = 0,994$

$\xi'' = 0,992$

$\xi'' = 0,99$

$\xi'' = 0,96$

$\xi'' = 0,93$

$\xi'' = 0,9$

- Reinstoff
 - ξ' Siedelinie ($\Delta\xi' = 0,1$)
 - ξ' Siedelinie ($\Delta\xi' = 0,05$)
 - ξ'' Taulinie ($\Delta\xi'' = 0,1$)
 - ξ'' Taulinie ($\Delta\xi'' = 0,01$)
 - ξ'' Taulinie ($\Delta\xi'' = 0,001$)
- $\xi_{\text{NH}_3} / \text{kg}_{\text{NH}_3} \cdot \text{kg}_{\text{ges}}^{-1}$