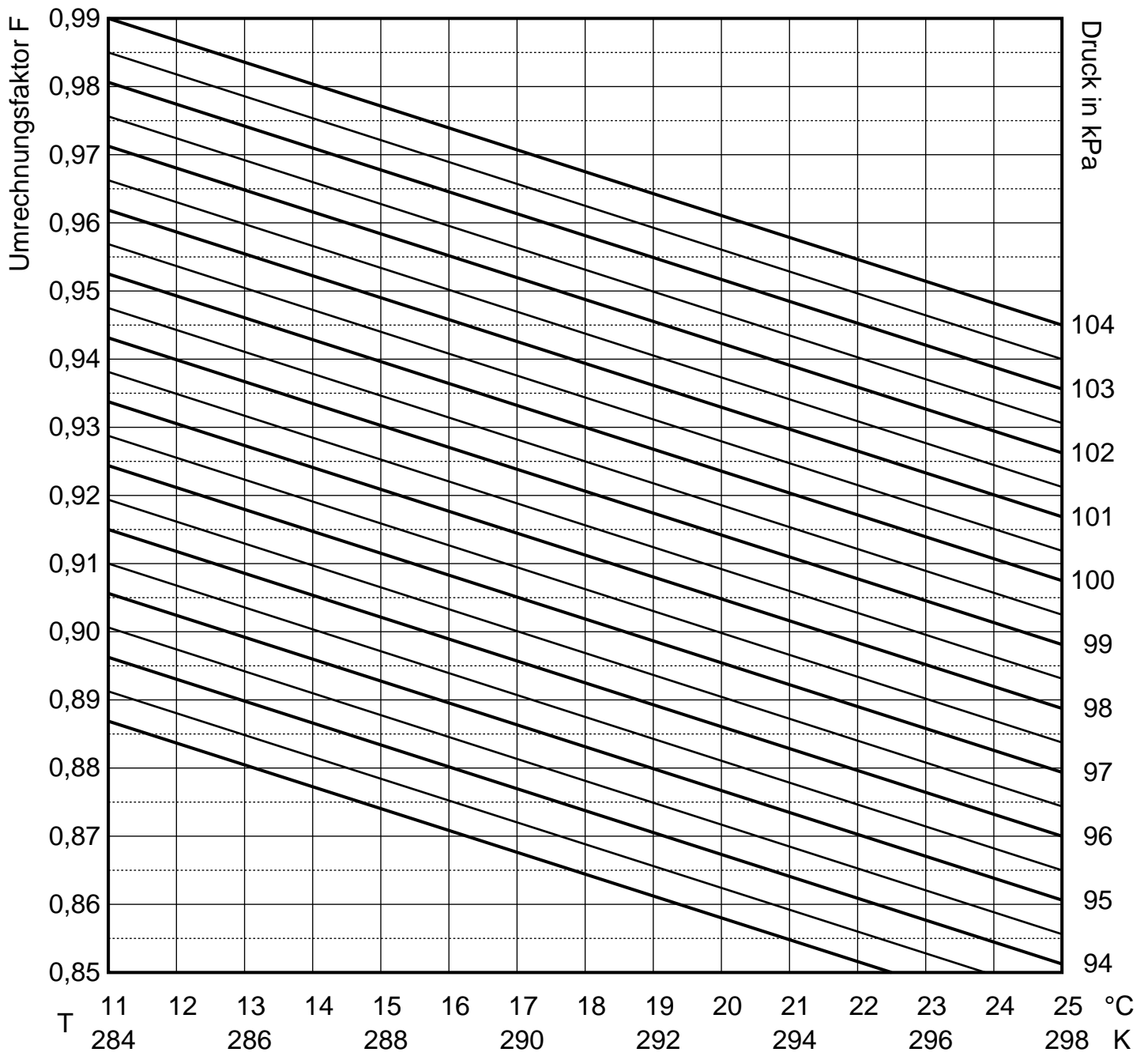


Ermittlung des Volumens eines Gases im Normzustand

Nomogramm (ohne Sperrflüssigkeit)



AbleSEN:

1. Druck und Temperatur messen (z. B.: $p = 100 \text{ kPa}$, $T = 291 \text{ K} = 18 \text{ °C}$)
2. Kreuzungspunkt von senkrechter Temperaturlinie und schräger Drucklinie im Nomogramm suchen
3. Umrechnungsfaktor ermitteln, indem man vom Kreuzungspunkt waagrecht nach links geht (im Beispiel: $F = 0,93$)