

Vervollständigen Sie die Reziprozitätsgleichung für ein System mit den Zustandsgrößen p , V , T :

$$\left(\frac{\partial V}{\partial p}\right)_T \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V \left(\frac{\partial T}{\partial V}\right)_p = -1 \quad \checkmark \quad 3P$$

Zeigen Sie, dass die o.g. Reziprozitätsgleichung für die van der Waals-Zustandsgleichung mit konstantem Binnendruck d erfüllt ist.

Aus rechtlichen Gründen geschwärzt