

Theoretische Physik IV – Thermodynamik

7. Finden Sie mit Hilfe der Volumen-Relation der inneren Energie entsprechend dem 2. Hauptsatz und der Zustandsgleichung $p = \frac{1}{3}bT^4$ der Hohlraumstrahlung einen Ausdruck für ihre innere Energie $U(T, V)$. (b konstant)

Lösung zu Aufgabe 7

Aus der Formelsammlung (s.u.) folgt:

$$\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T = T \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V - p = T \left(\frac{\partial \frac{1}{3}bT^4}{\partial T}\right)_V - \frac{1}{3}bT^4 = T \left(\frac{4}{3}bT^3\right) - \frac{1}{3}bT^4 = bT^4$$

und somit gilt

$$U(V, T) = bT^4 V + f(T)$$

Nun ist aber $U(V, T)$ eine extensive Größe, so dass $f(T)$ nur gleich Null sein kann.

Also ist $U(V, T) = bT^4 V$.

Es folgt daraus für die Dichte der inneren Energie der Hohlraumstrahlung

$$\frac{U}{V} = u(V, T) = u(T) = bT^4 = 3p \text{ oder auch } p = \frac{1}{3}u(T)$$

die bekannte Formel für den Lichtdruck der Hohlraumstrahlung.

Formeln

$$pV = nRT \qquad \left(p + a\frac{n^2}{V^2}\right)(V - nb) = nRT$$

$$\left(\frac{\partial U}{\partial V}\right)_T + p = T \left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_V \qquad \frac{dp}{dT} = \frac{q_{12}}{T(v_2 - v_1)}$$

$$U(S, V, N) = NC_V T_0 \left(\frac{N_0 V}{NV_0}\right)^{1-\gamma} \exp\left[\frac{S}{NC_V} - \frac{\sigma}{C_V}\right] \quad (\text{ideales Gas})$$