

Übungsblatt 7

[AUSGABE: 12.06.2012; ABGABE: 19.06.2012]

Übungszettel im Netz unter <http://www.tp4.rub.de/hat/>

Aufgabe 16: Maxwell-Verteilung (14 Punkte)

In Anwesenheitsaufgabe 12 haben Sie bereits die makroskopischen Kenngrößen innere Energie U und Druck p für die Maxwell-Verteilung berechnet, indem Sie die Geschwindigkeitsmomente gebildet haben. Es sollen nun weitere Kenngrößen für die Maxwell-Verteilung

$$f_M(\mathbf{r}, \mathbf{v}) = n(\mathbf{r}) \left(\frac{m}{2\pi k_B T} \right)^{\frac{3}{2}} \exp \left(-\frac{mv^2}{2k_B T} \right)$$

berechnet werden. Dabei sind \mathbf{r} und v die Phasenraumkoordinaten von Ort und Geschwindigkeit mit $v = |\mathbf{v}|$. Die Größen $n(\mathbf{r})$, m , k_B und T bezeichnen Teilchenzahldichte, Teilchenmasse, Boltzmann-Konstante und Temperatur.

- a) Zeigen Sie, dass für die Teilchenzahldichte

$$n(\mathbf{r}) = \int f_M(\mathbf{r}, \mathbf{v}) d^3v$$

gilt, wobei sich das Integral stets über den gesamten Geschwindigkeitsraum erstreckt.

Hinweis: Verwenden Sie sphärische Polarkoordinaten für \mathbf{v} .

2 P

- b) Berechnen Sie aus den Momenten

$$\mathbf{u} = \frac{1}{n(\mathbf{r})} \int \mathbf{v} f_M(\mathbf{r}, \mathbf{v}) d^3v \text{ und } p = \frac{m}{3} \int |\mathbf{v}|^2 f_M(\mathbf{r}, \mathbf{v}) d^3v$$

die Strömungsgeschwindigkeit \mathbf{u} und den Druck p des Gases.

4 P

- c) Die Verteilungsfunktion der Geschwindigkeitsbeträge v

$$h(v) = \frac{4\pi v^2}{n(\mathbf{r})} f_M(\mathbf{r}, \mathbf{v})$$

kann als die Wahrscheinlichkeit interpretiert werden, eine Geschwindigkeit im Intervall $[v, v + dv]$ zu messen. Welches ist die wahrscheinlichste Geschwindigkeit v_w ?

2 P

- d) Der Mittelwert der Geschwindigkeit $\langle v \rangle$ und der Mittelwert des Geschwindigkeitsquadrates $\langle v^2 \rangle$ sind durch

$$\langle v \rangle = \int_0^\infty v h(v) dv \text{ und } \langle v^2 \rangle = \int_0^\infty v^2 h(v) dv$$

definiert. Berechnen Sie beide Größen.

4 P

- e) Welche der drei Geschwindigkeiten v_w , $\langle v \rangle$ und $\sqrt{\langle v^2 \rangle}$ ist die kleinste, welche die größte?

2 P

Aufgabe 17: Die Kappa-Verteilung (8 Punkte)

Eine weitere Verteilungsfunktion ist die *Kappa-Verteilung*. Dies ist eine nicht thermische Verteilung welche die Geschwindigkeitsverteilung in hochenergetischen Plasmen besser wiedergibt als die Maxwell-Verteilung. Die Kappa-Verteilung ist gegeben durch

$$f_{\kappa}(v) = \frac{n_S}{\kappa} \sqrt{\left(\frac{m}{2\pi k_B T}\right)^3} \left[1 + \frac{mv^2}{2\kappa E_T}\right]^{-\kappa-1}$$

mit $\kappa > 3/2$ und $n_S, E_T = \text{const.} > 0$.

- a) Was geschieht bei großen κ ? Bestimmen Sie $\lim_{\kappa \rightarrow \infty} f_{\kappa}(v)$. 3 P
- b) Bestimmen Sie den Mittelwert der Geschwindigkeit $\langle v \rangle$ als erstes Moment der Verteilung $\langle v \rangle = \int v f_{\kappa}(v) dv$. 3 P
- c) Skizzieren Sie quantitativ $f_M(v)$ aus Aufgabe 16 und obiges $f_{\kappa}(v)$ im Bereich $v \in [-3, 3]$ für $\kappa = 2$ (welche Methode Sie wählen bleibt Ihnen überlassen). Der Einfachheit halber seien die Vorfaktoren beider Verteilungen 1 und des Weiteren sei $\frac{m}{2k_B T} = \frac{1}{v_t^2} = \alpha = 1[\frac{s}{m}]$.
Wie unterscheiden sich beide Verteilungen? 2 P

Aufgabe 18: Eine andere Verteilungsfunktion (8 Punkte)

Für ein Gas mit konstanter Teilchenzahl N und konstantem Volumen V sei die Verteilungsfunktion

$$f(\mathbf{v}) = f(v) = \frac{N}{V} \frac{\alpha}{[(v/v_t)^2 + 1]^3} \text{ mit } \alpha, v_t = \text{const.}$$

gegeben, wobei \mathbf{v} die vektorielle Geschwindigkeit und v deren Betrag bezeichnen.

- a) Bestimmen Sie α als Funktion von v_t aus der Bedingung $N = \iint f(v) d^3r d^3v$. 3 P
- b) Berechnen Sie aus der Verteilungsfunktion der Geschwindigkeitsbeträge
- $$h(v) = \frac{4\pi v^2 V}{N} f(v)$$
- den wahrscheinlichsten Geschwindigkeitsbetrag v_w . 3 P
- c) Warum ergibt sich das 4. Moment
- $$M = \int v^4 f(v) d^3v$$
- der gegebenen Verteilung kein sinnvollen Wert? Was ist der Unterschied zum 4. Moment der Maxwell-Verteilung? 2 P