# Übungsblatt 1:

### Aufgabe 1: Zeeman Interaction

Alle für die Lösung der Aufgabe nötigen Gleichungen sind im folgenden gegeben, alle Konstanten stehen unten auf dem Übungsblatt:

$$E_{m_S} = -\hbar \cdot \gamma_e \cdot m_S \cdot B_0 \tag{1}$$

$$E_{Mikrowelle} = h \cdot \nu = \hbar \cdot \omega \tag{2}$$

$$\nu = c/\lambda \tag{3}$$

Hierbei ist  $E_{m_S}$  die Energie für die magnetische Spinquantenzahl  $m_S$ .  $\hbar$  ist das reduzierte Planksche Wirkungsquantum  $(2\pi\hbar=h)$ ,  $B_0$  ist das angelegte Magnetische Feld und  $\nu$  bzw.  $\omega$  sind Frequenz und Kreisfrequenz der Elektromagnetischen Strahlung.

#### i) Frequenzbanden:

In der folgenden Tabelle sind die typischen Frequenzbänder der EPR gezeigt. Bestimmen sie die korrespondierenden Wellenlängen und das Magnetfeld am J-Band. Nehmen sie zur Bestimmung der Magnetfelder

Tabelle 1: Frequenzbanden der EPR.

Frequenzband:	X	Q	W	G	J
Frequenz / GHz	9.5	33	95	180	263
Wellenlänge / mm					
Magnetfeld / T	0.34	1.2	3.4	6.42	

#### ii):

Bestimmen Sie die Frequenz der Elektromagnetischen Strahlung, die Nötig ist um einen Energieübergang zwischen den beiden Spinzuständen für einen Spin von S=1/2 im Erdmagnetfeld (Mitteleuropa ca. 48  $\mu T$ ) zu induzieren.

# Aufgabe 2: Besetzungsunterschiede

Bestimmen Sie das Besetzungsverhältnis der zwei Energiezustände eines Elektrons bei einem Magnetfeld von 9.38 T und im Erdmagnetfeld von 48  $\mu T$ . Bestimmen Sie ebenso das Besetzungsverhältnis für einen  $^1H$  Wasserstoffkern bei 9.38 T.

Bestimmen Sie alle Besetzungsverhältnisse bei 300 K und bei 5 K. Das Besetzungsverhältnis nach Boltzmann ist dabei durch folgende Gleichung gegeben.

$$\frac{p_2}{p_1} = e^{-(E_2 - E_1)/k_B T} \tag{4}$$

## Konstanten:

 $h=6.626\cdot 10^{-34}J\cdot s;~\gamma_e=2.675222\cdot 10^8 rad\cdot s^-1\cdot T^-1;~\gamma_{1H}=1.760860\cdot 10^{11} rad\cdot s^-1\cdot T^-1;~\lambda=299~792~458~m/s;~k_B=1.3806\cdot 10^{-23}$