## Aufgabe 25

Atomares Thulium (Tm) hat folgende Elektronenkonfiguration in den Schalen 4, 5 und 6:

$$4s^2 4p^6 4d^{10} 4f^{13} 5s^2 5p^6 6s^2$$

Bei der Ionisation von Tm werden zunächst die 6s und dann die 4f Elektronen entfernt.

- a) Geben Sie das spektroskopische Symbol des Grundzustandes von Tm<sup>3+</sup> an (*LS*-Kopplung).
- b) Bestimmen Sie die Frequenz der Larmorpräzession in einem Magnetfeld von 10mT.
- c) In wie viele Subniveaus spaltet der Grundzustand in einem schwachen (starken) Magnetfeld auf. Erklären Sie den Unterschied.

## Aufgabe 26

Berechnen Sie den Landéschen g-Faktor für den Grundzustand der dreiwertigen Ionen von Neodym ([Xe]  $4f^46s^2$ ) und Erbium ([Xe]  $4f^{12}6s^2$ ).

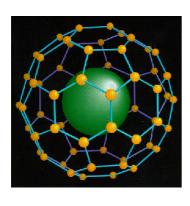
## Aufgabe 27

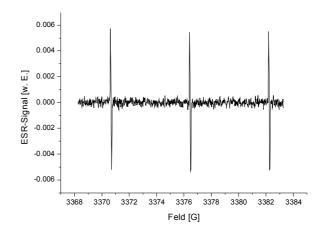
Titan hat im Grundzustand die Elektronenkonfiguration [Ar] 3d<sup>2</sup>4s<sup>2</sup>.

- a) Geben Sie unter Berücksichtigung der Russel-Saunders-Kopplung und des Pauli-Prinzips alle auftretenden Terme an.
- b) Geben Sie den Term des Grundzustands an und erläutern Sie, wie man diesen findet.
- c) Welche Terme hätte man für die Konfiguration 3d¹4s¹4d¹5s¹?

## Aufgabe 28

Um atomaren Stickstoff zu untersuchen, verwendet man das Endofulleren N@ $C_{60}$ . Das Stickstoffatom behält auch in der Fullerenhülle seinen Elektronengesamtdrehimpuls entsprechend der Hundschen Regeln. Das abgebildete ESR-Spektrum für den elektronischen Grundzustand wurde bei einer Frequenz von etwa 9,47 GHz gemessen und zeigt die Übergänge mit  $\Delta m_S = \pm 1$ ,  $\Delta m_I = 0$ .





Unter den experimentellen Bedingungen kann der Kernspin-Zeeman-Effekt vernachlässigt werden, von der Hyperfeinwechselwirkung ist nur der Anteil  $W_{HF}$ =AI $_Z$ J $_Z$  von Bedeutung.

- a) Was ergibt sich nach den Hundschen Regeln für S und L für atomaren Stickstoff? Warum findet man einen g-Faktor, der nicht vom Wert des freien Elektrons abweicht?
- b) Der <sup>14</sup>N-Kern hat einen Kernspin I=1, für <sup>15</sup>N gilt I=1/2. Die Hyperfeinwechselwirkung mit welchem Stickstoffisotop konnte beobachtet werden?
- c) Zeichnen Sie das entsprechende Termschema.