FS 2015 Prof. Gianni Blatter

Übung 1. Slaterdeterminante und freie Teilchen im Magnetfeld

Lernziel: Wir schauen uns hier einerseits nochmals das Konzept einer Slaterdeterminante an, und andererseits berechnen wir eine magnetische Eigenschaft freier Elektronen.

- (a) Schreiben wir $\psi_{k\sigma}(x) = \phi_k(x)\chi_{\sigma}$ für den Zustand eines einzelnes Elektrons, mit $\phi_k(x)$ dem Ortsteil (z.B. Ebene Wellen) und χ_{σ} dem Spinteil ($\sigma = \pm 1/2$). Wie sieht der mögliche Zustand für zwei Elektronen aus? Welche Kombinationen für k und σ sind erlaubt?
- (b) Betrachte nun freie Elektronen im Magnetfeld H. Berechne die Magnetisierung $M = \mu_B(n_{\uparrow} n_{\downarrow})$ und (Pauli-)Suszeptibilität des Grundzustandes des Systems, wobei μ_B das Bohrsche Magneton ist, und n_{σ} die Anzahl Teilchen mit Spin σ .

Hinweis: Was ist die Energie $\epsilon_{k,\sigma}$ für Teilchen im Magnetfeld? Benutze die Zustandsdichte um n_{σ} zu berechnen, und finde M. Zeige das M linear abhängig ist von H für kleines H.

Übung 2. Die Hundschen Regeln

Lernziel: Das Ziel dieser Aufgabe ist es, sich vertraut zu machen mit den Hundschen Regeln, mit denen man den Drehimpuls und den Spin des Grundzustandes eines Atoms bestimmen kann.

Als Beispiel für die Hundschen Regeln wollen wir für die offene Schale d^2 das LS-Multiplett des Grundzustandes finden. Beantworte dazu folgende Fragen:

- (a) Wie viele verschiedene Zustände gibt es in der d-Schale, und was ist damit die Entartung der Konfiguration d^2 ?
- (b) Was sind die mögliche antisymmetrischen Gesamtzustände (ohne Spin-Bahn-Kopplung) und ihre Multiplett Darstellungen ^{2S+1}L ? Welcher dieser Zustände ist aufgrund der Hundschen Regeln (siehe Skript 14.4.3) der Grundzustand?
 - Hinweis: Wie zerfällt die Darstellung von SO(3) für den orbitalen Drehimplus, und wie zerfällt die Darstellung von SU(2) für den Spin?
- (c) Berücksichtige zusätzlich noch die Spin-Bahn-Kopplung (für die Feinstruktur). Zerlege den Grundzustand und bestimme die LS-Multipletts $^{2S+1}L_J$. Was ist also aufgrund der Hundschen Regel jetzt der Grundzustand?

Übung 3. Elektronische Zustände*

Lernziel: Die totale Wellenfunktion eines Systems von Fermionen muss antisymmetrisch sein unter Vertauschung der Teilchen. Die Antisymmetrie kann nun im Bahn- (ϕ) oder im Spinanteil (χ) der Wellenfunktion liegen. Komplizierter wird es, wenn weder ϕ noch χ , sondern nur die Gesamtwellenfunktion eine definierte Symmetrie hat. Dies wollen wir uns in dieser Aufgabe in etwas mehr Detail anschauen.

Betrachte für diese Aufgabe das Beispiel der $(2p)^3$ Elektronen von Stickstoff. Klassifiziere alle erlaubten Zustände eines Systems, das aus drei p-Elektronen in einem sphärisch-symmetrischen Potential besteht. Verwende dazu Young-Diagramme.