Modélisation dipolaire d'un matériau paramagnétique

Nicolas GRY

1^{er} février 2021

1 Objectif

Modéliser un matériau paramagnétique comme un dipole magnétique pour étudier son mouvement dans un champs magnétique.

2 Introduction à la modélisation dipolaire

2.1 Momant dipolaire d'un atome

Un électron qui gravite autour du noyau d'un atome, par son mouvement, provoque un moment magnétique orbital. De plus, un électron comporte un moment magnétique de spin. Le moment magnétique atomique est donc la somme de tous les moments magnétiques orbitaux et tous les moments magnétiques de spin.

Moment magnétique atomique

$$\mathcal{M} = \sum \mathcal{M}_o + \sum \mathcal{M}_s$$

 \mathcal{M}_o : les moments magnétiques orbitaux

 \mathcal{M}_s : les moments magnétiques de spin

Remarque

On constate donc qu'un atome dont les couches sont saturés ne peut comporter un moment magnétique, car les moments magnétiques de spin s'annulent.

2.2 Cas du matériau paramagnétique

Un matériau paramagnétique, hors de tout champ magnétique, n'a pas de moment magnétique. En effet, les moments magnétiques atomiques étant "désorganisés", le moment magnétique total du matériau est globalement nul.

Soumis à un champ magnétique, les moments magnétiques atomiques s'alignent selon le champs magnétique provoquant un momemnt magnétique global. On peut donc assimiler le matériau à ce moment magnétique \mathcal{M} .

2.3 Aimantation

L'aimantation est définie comme étant la densité volumique de moment magnétique, c'est-à-dire :

$$A = \frac{\mathrm{d}m}{\mathrm{d}V}$$

où dm est le moment magnétique contenu dans dV.

Dans le cas de notre modélisation, on a simplement :

$$A = n\langle m \rangle$$

où n est la densité numérique des dipôles atomiques et $\langle m \rangle$ la valeur moyenne des moments magnétiques.