



材料設計支援システム MedeA

MedeA VASP による金属 表面への分子吸着の評価

MedeAは、第一原理計算や力場計算を基に材料のさまざまな物性を算出することができます。 MedeA VASPには、van der Waals(vdW)相互作用を評価できる手法が搭載されています。本稿で は、MedeA VASPを用いた金属表面への分子吸着を事例として、その効果について解説します。

■ vdW密度汎関数法

一般的な密度汎関数法(Density Functional Theory, DFT)ではvdW力が十分に考慮されませ ん。そこで、非局所相関項を取り入れたvdW密度汎 関数(vdW-DF)が開発されています。vdW-DFが その特長を発揮する対象の一つとして、金属表面と 分子の間の相互作用評価があげられます。特に、ベ ンゼンなどの芳香族分子が金属表面に吸着する系は、 物理的な吸着系でありその典型と言えます。

本稿では、モデルとしてCu(111)面へのベンゼン の吸着を取り扱い、金属表面と分子の間の相互作用 について評価します。

ポテンシャルエネルギー曲線と吸着エネ ルギー

MedeAのフローチャート機能を用い、Cu(111) 表面-ベンゼン間距離に対するエネルギー変化をプ ロットするための計算を実行しました。vdW-DFと 通常のDFT で比較を行うため、通常のDFTには GGA-PBE¹⁾を、vdWDFにはrev-vdW-DF2²⁾を 交換相関汎関数として採用しました。計算に用いた フローチャートを図1 に示します。

図1右側の囲み内のフローで具体的な操作・計算 を行います。囲み部分はForループで繰り返されま す。「Translate Atoms」ステージでベンゼンを 0.2 Åずつ移動します。C原子は計算時には固定しま す。Cu(111)表面モデルは5層とし、最下部2層を 固定しています。

「VASP 6」ステージでMedeA VASPによる構造 最適化計算を実行します。計算条件は以下のとおり です。

・平面波カットオフ値: 500 eV

- ·k-spacing: 0.3 Å⁻¹ shift to Γ
- ・エネルギー収束条件: 1.0E-6 eV
- ・構造最適化収束条件: 1.0E-2 eV/Å



図1. ポテンシャルエネルギー曲線作成のためのフローチ ャート

Forループで指定した回数操作が完了すると、結 果はテーブル形式にまとめて出力されます。テーブ ルへの出力は桁数や出力する値の追加などフレキシ ブルに設定することができます。また、テキスト出力 の他、csv形式等のファイルに出力することも可能で す。

得られたデータから作成したポテンシャルエネル ギー曲線を図2に示します。赤のGGA-PBEと比較 して、青のrev-vdW-DF2は極小点が深く、表面-分子間距離が短いことが分かります。ベンゼンが Cu(111)表面から最も離れた時のエネルギーを基 準とすると、表面モデルへのベンゼンの吸着エネル ギーはGGA-PBEで-0.043 eV、rev-vdW-DF2 で-0.50 eVとなりました。実験値は-0.55 eVと の報告³⁾があり、rev-vdW-DF2の結果とよく一致 します。一方GGA-PBEでは、吸着エネルギーは一 桁過小評価していることになります。



図2. Cu(111)の表面-ベンゼン分子間距離に対するポテンシャルエネルギー曲線。赤:GGA-PBE、青:rev-vdW-DF2。

■ 安定吸着構造の比較

図4にCu(111)面上のベンゼンの吸着安定構造 を示します。ベンゼンはCu 表面に対して、芳香環が 最密充填の六角形にはまり込むように重なります。 交換相関汎関数の違いによって、重なったときの表 面との距離が異なることが図からわかります。やは りrev-vdW-DF2の方がGGA-PBEより距離が 0.7 Åほど短く、相互作用の強さが窺われます。

Cu(111)面へのベンゼンの吸着については数多 くの先行研究があります。例えばToyodaらの報告⁴⁾ では他のvdW-DFの手法⁵⁾を使用しており、吸着エ ネルギーは本稿に近い値を得ている一方、表面-分 子間距離はGGA-PBEとほぼ変わらない結果とな っています。同じvdW-DFであってもさまざまであ り、使用の際には自身のモデルで検証を行う必要が あることを示しています。本稿ではvdW-DFとして rev-vdW-DF2を選択しましたが、MedeA VASP では他に以下のvdW-DFや分散項を追加した DFT+Dを使うことができます。

 vdW-DFT: optB86b-vdW, optPBE-vdW, BEEF-vdW, rev-vdW-DF2, revPBE-vdW,

SCAN+rVV10 など

・DFT+D: Grimme D2, Grimme D3, Tkatchenko-Scheffler, DFT-dDsC など





図4. Cu(111) 面へのベンゼンの吸着安定構造。a) Cu(111) 表面の法線方向からの図 b)Cu(111) 面を 横から見た図。赤:GGA-PBE、青:rev-vdW-DF2。a) ではrev-vdW-DF2のみ表示。

■ まとめ

芳香族分子の金属表面への吸着状態を評価する 例として、Cu(111)面モデルとベンゼンを用い、 MedeA VASPによる計算を行いました。vdW相互 作用の評価に長けたvdW-DFと一般的なDFTによ る結果を比較し、vdW-DFにより吸着構造、吸着工

ネルギーが改善されることを示しました。

vdW密度汎関数法は、分子結晶の構造・安定性評価に対しても有用です。「MedeA VASPによる分子結晶の安定性評価」をあわせてご覧ください。

- 1) Perdew, J.P., Burke, K., Ernzerhof, M., *Phys. Rev. Lett.* **1996**, 77, 3865–3868.
- 2) Hamada, I., *Phys. Rev. B* **2014**, 89, 121103.
- Caputo, R., Prascher, B.P., Staemmler, V., Bagus, P.S., Wöll, C., *J. Phys. Chem. A* 2007, 111, 12778– 12784.
- 4) Toyoda, K., *Panasonic Technical Journal*, **2010**, 55, 27–32.
- 5) Dion, M., Rydberg, H., Schröder, E., Langreth, D.C., Lundqvist, B.I., *Phys. Rev. Lett.* **2004**, 92, 246401.