

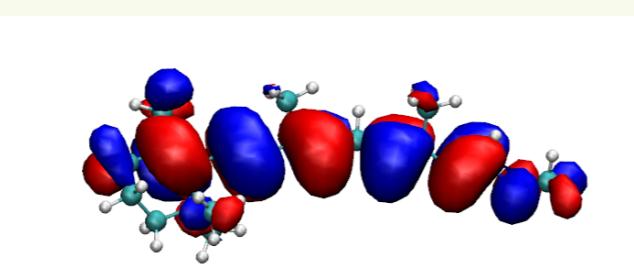


Background

主要な3つの分子モデル

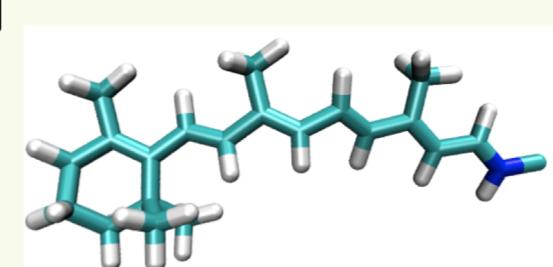
① 量子力学モデル【Quantum mechanics (QM)】

- 電子状態を露に考慮
- 高精度・高汎用性
- 高コスト



② 分子力学モデル【Molecular Mechanics (MM)】

- 経験的なポテンシャルを採用
- 低精度・低汎用性
- 低計算コスト【巨大系が可】



③ QM/MM モデル

- QMとMMの混合モデル QM & MM
- 興味の対称を部分的にQMで精度良くモデル
- 周辺環境を粗くMMでモデル

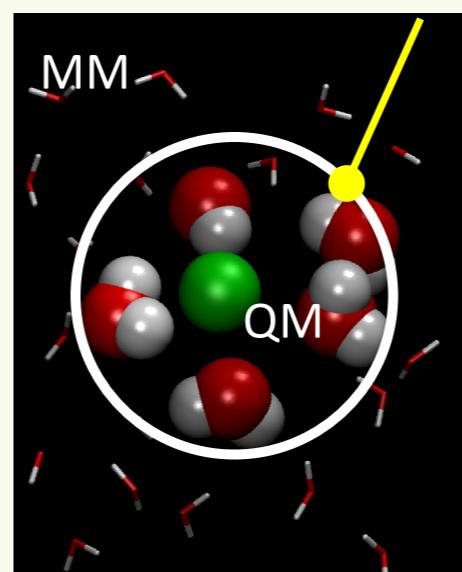
溶液やタンパク質など巨大系での電子状態計算が可能に！

ただし時間発展(分子動力学)の計算においては致命的な欠点

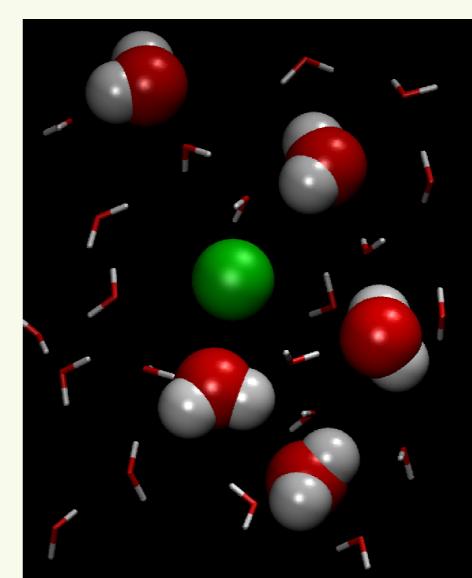
- QMとMMの境界にアーティファクト
- エネルギーや温度が保存しない

QM/MMにおける2つの不連続性

空間的不連続性



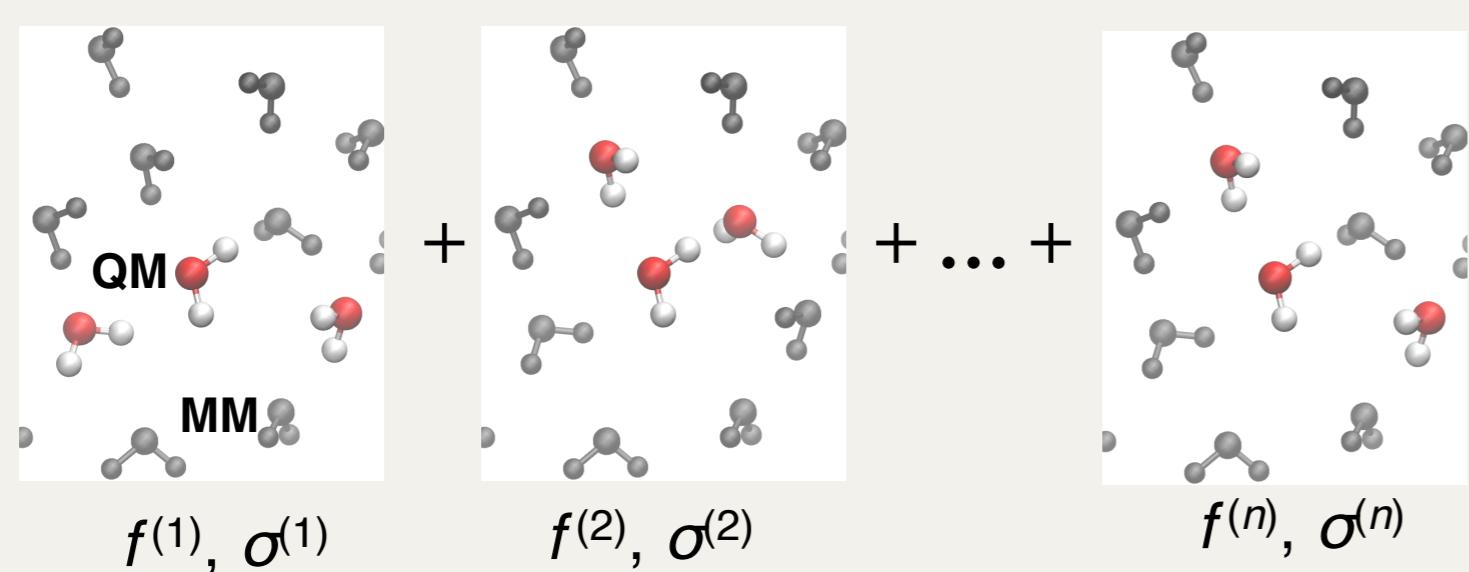
Δt 溶媒の拡散



QM/MM分割の更新
時間的不連続性

Size-Consistent Multipartitioning QM/MM (SCMP) method

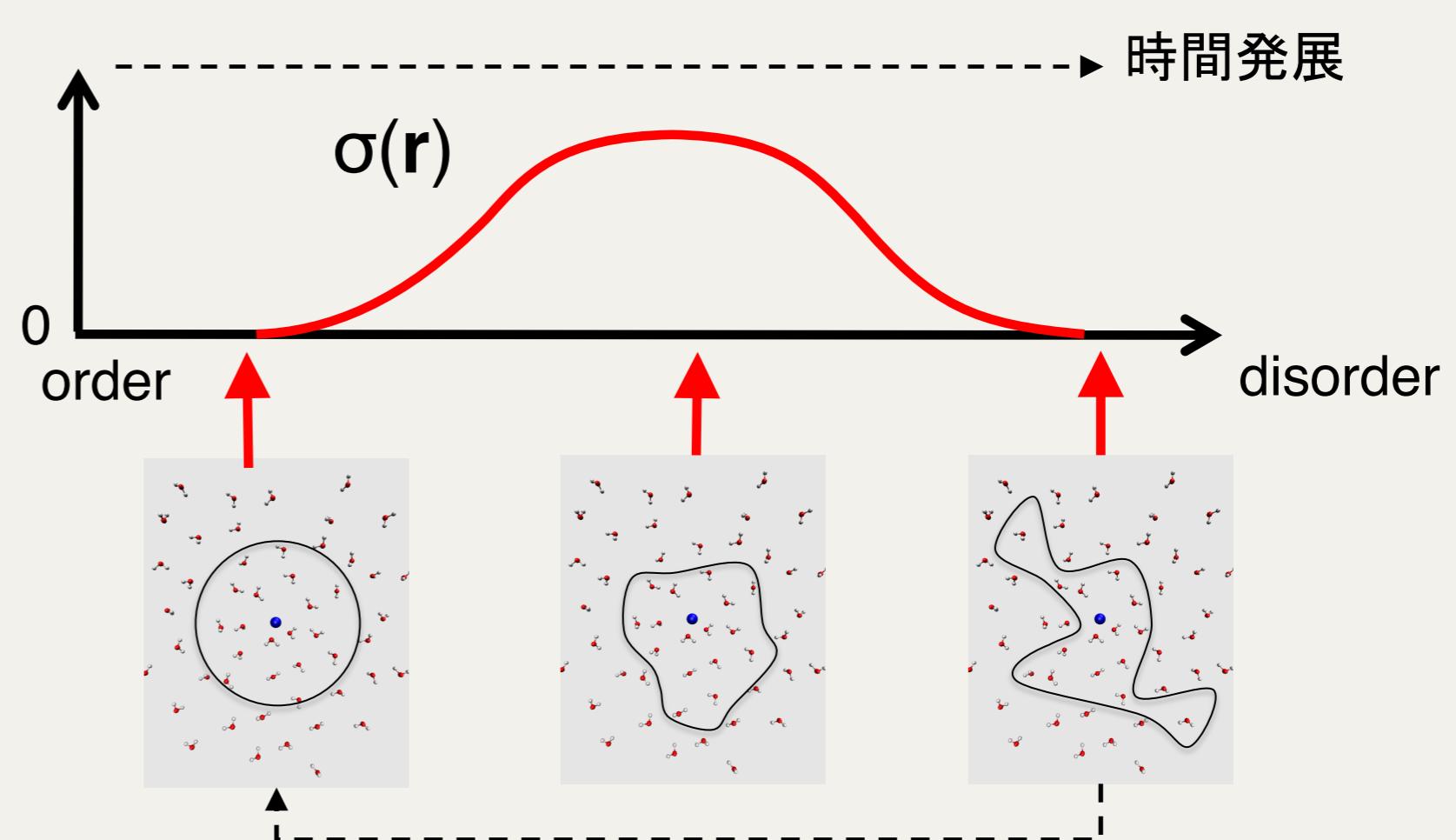
同数のQM溶媒分子をもつ各QM/MM分割に対して独立に力 F とポテンシャルエネルギー V を計算した後、重み $\sigma(r)$ を付けて足し合わせる



$$\text{有効力} \quad F_j^{\text{eff}} = \sum_n \sigma^{(n)} f_j^{(n)}$$

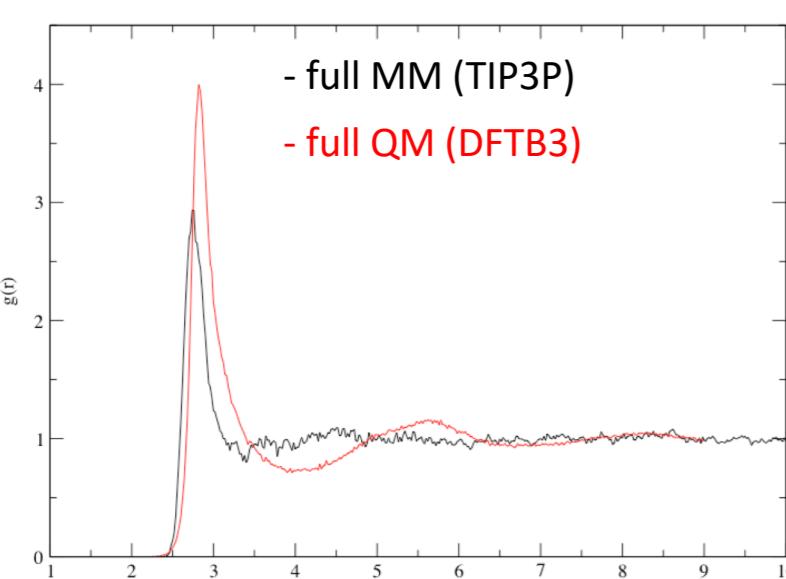
$$H = \sum_j \frac{p_j^2}{2m} + \sum_n \sigma^{(n)} V^{(n)} - \int \frac{\partial \sigma^{(n)}}{\partial q} V^{(n)} dq$$

時間発展しQM領域が乱れた分割は整ったものに再定義する

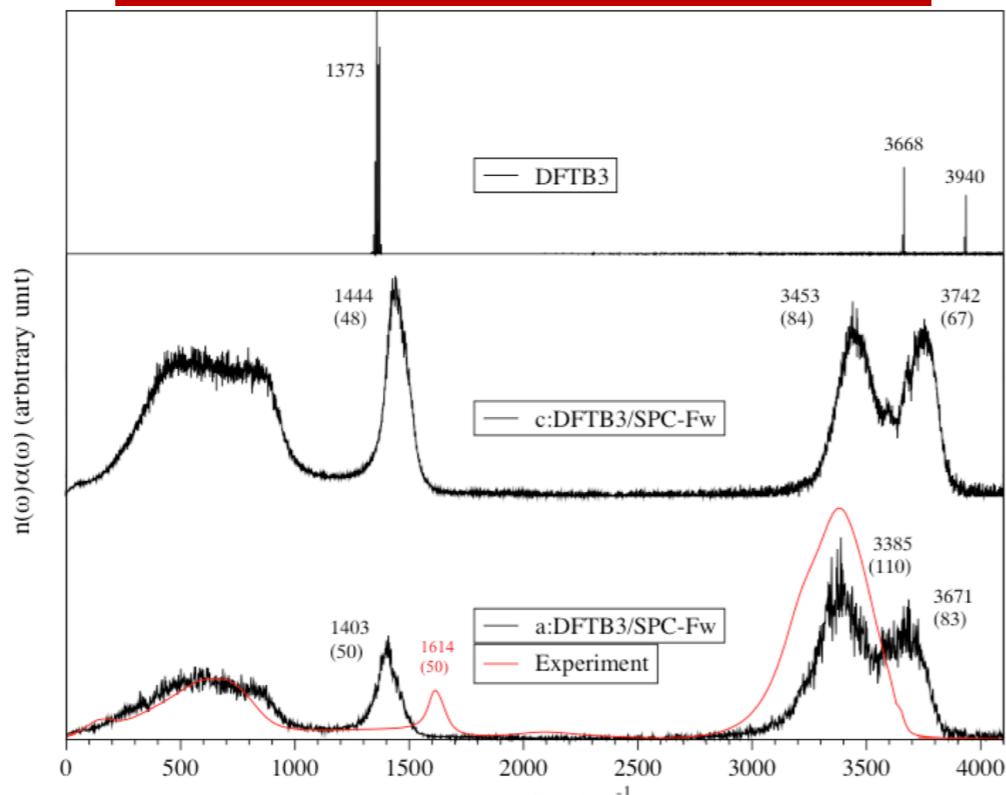


結果と展望

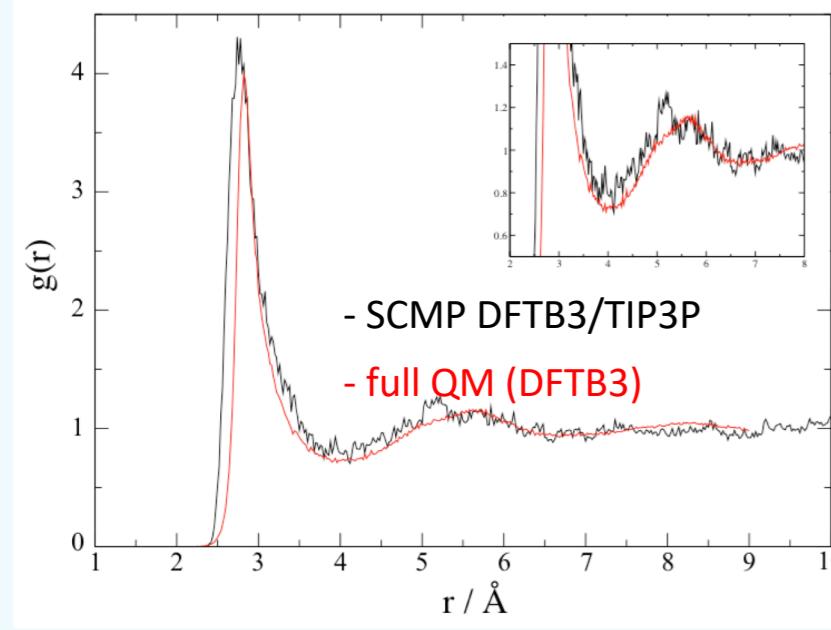
水和構造への応用



振動スペクトルへの応用

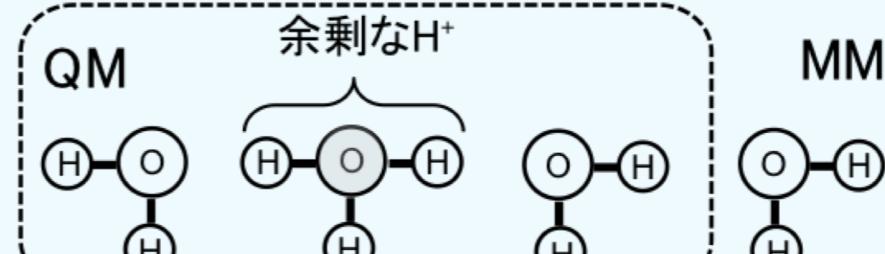


拡散係数への応用



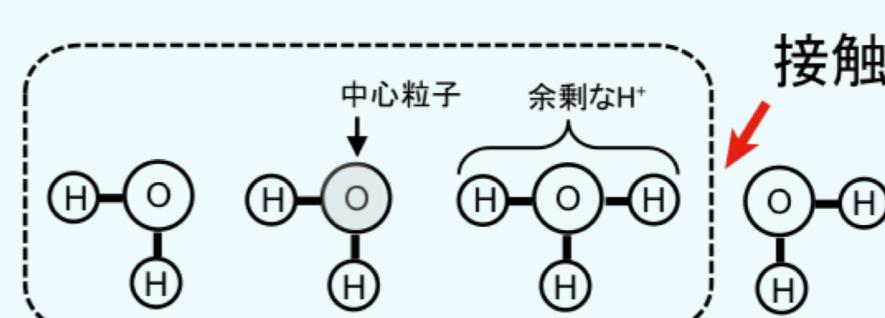
水素イオンへの応用

初期配置



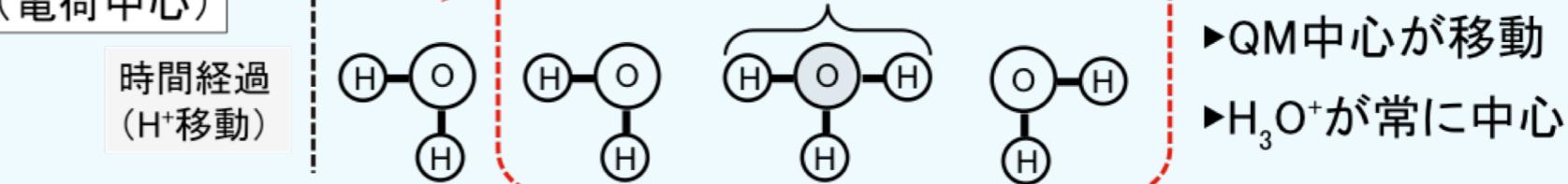
MM

従来法 (粒子中心)



接触!! (計算は破綻)
►QM中心は固定
►H3O+がMMと接触

新手法 (電荷中心)



余剰なH+ = QM中心

►QM中心が移動
►H3O+が常に中心

文献

- Kojima, Watanabe, Doi, Miyoshi, Kato, Ishikita, Sudo *submitting*
- Watanabe, Kubillus, Kubar, Stach, Mizakoff, Ishikita, *Phys. Chem. Chem. Phys.* **19**, 17985-17997 (2017)
- Watanabe, Yamashita, Ishikita, *Proc. Natl. Acad. Sci.* **114**, 2916-2921 (2017)
- Sakashita, Watanabe, Ikeda, Saito, Ishikita, *Biochemistry*, **56**, 3049-3057 (2017)
- Sakashita, Watanabe, Ikeda, Ishikita, *Photosyn. res.*, **133**, 75-85 (2017)
- Watanabe, Yamashita, Ishikita, *Proc. Natl. Acad. Sci.* **201717048** (2017)