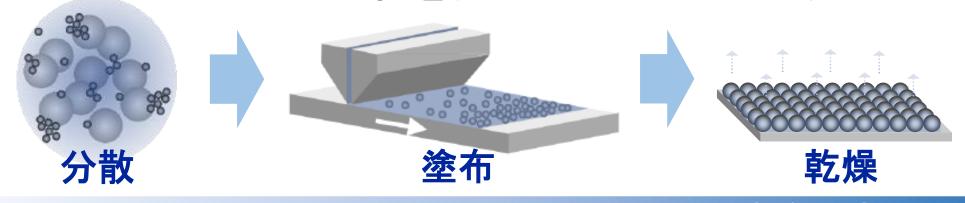
凝集形態を表現する粒子間接触相互作用

〇 辰巳 怜¹、小池 修¹、吉江 建一¹、辻 佳子²

1(一社)プロダクト・イノベーション協会 2東京大学 環境安全研究センター/大学院工学系研究科

コロイド系を用いたものづくり

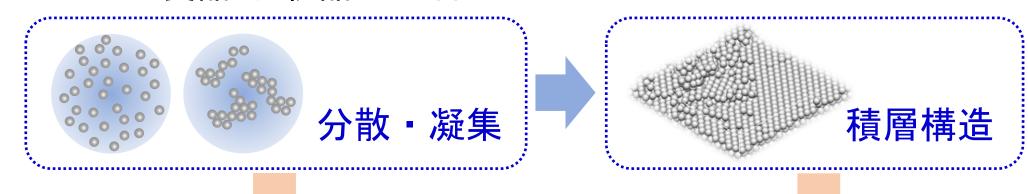


コロイド系

食品 化粧品 塗料

電池電極 セラミックス

機能材料

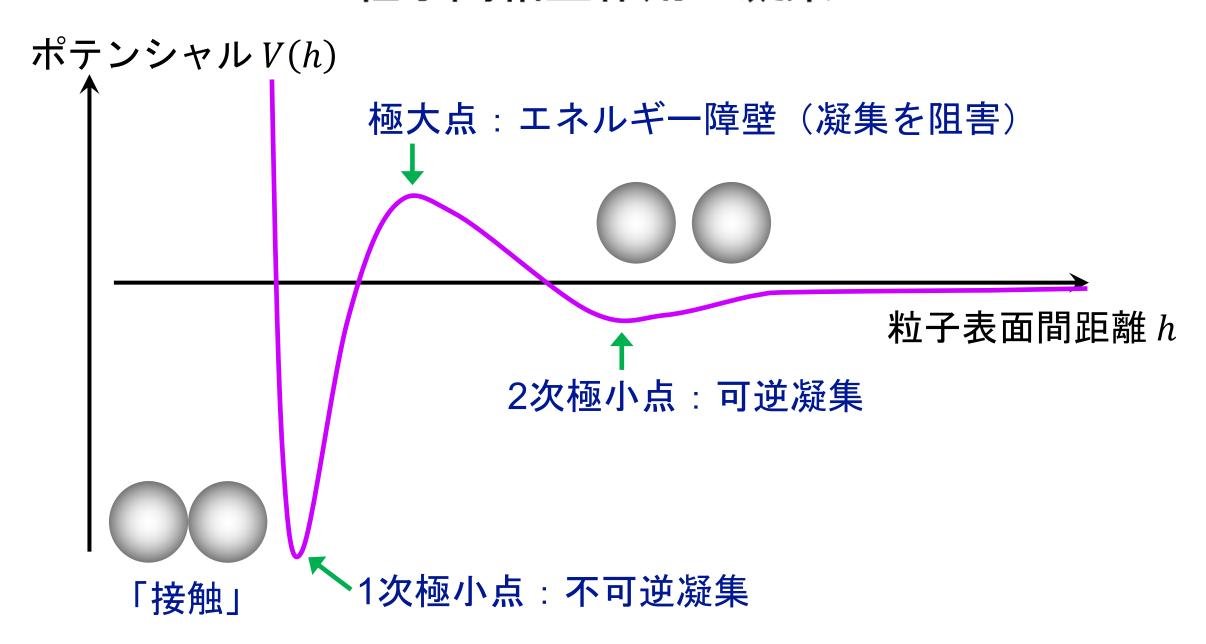


レオロジー特性

製品利用には凝集形態の制御が鍵となる

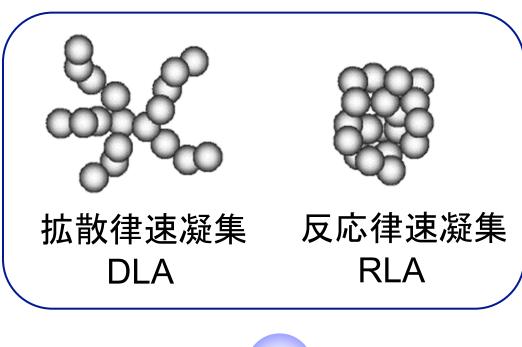
熱/電気伝導性,透水性,光学特性,強度,...

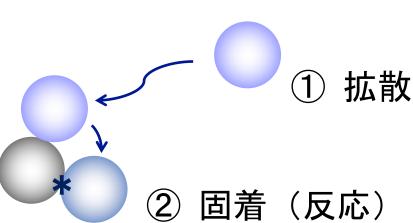
粒子間相互作用と凝集



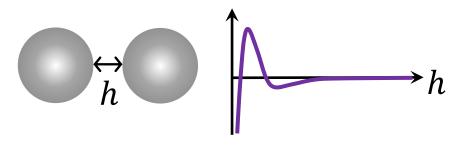
目的

凝集形態を表現する粒子間相互作用の検討



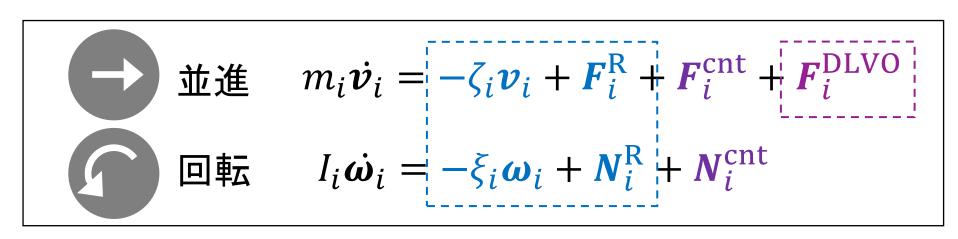


① 拡散:粒子同士の衝突 Brown運動,粒子間ポテンシャル



- ② 固着:接触点の固定化
 - ・数理モデル化
 - 接触相互作用
 - 粒子間相対運動の拘束
 - 凝集形態/速度への影響の評価

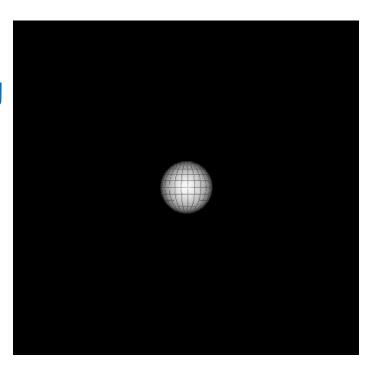
粒子の運動方程式



・流体力/トルク

粘性抵抗 + 熱揺動

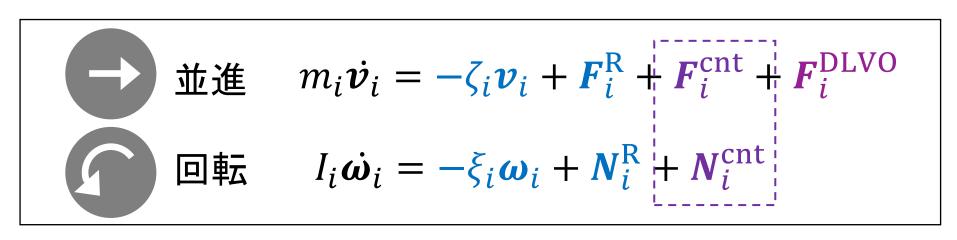
→ Brown運動 (Langevin方程式)



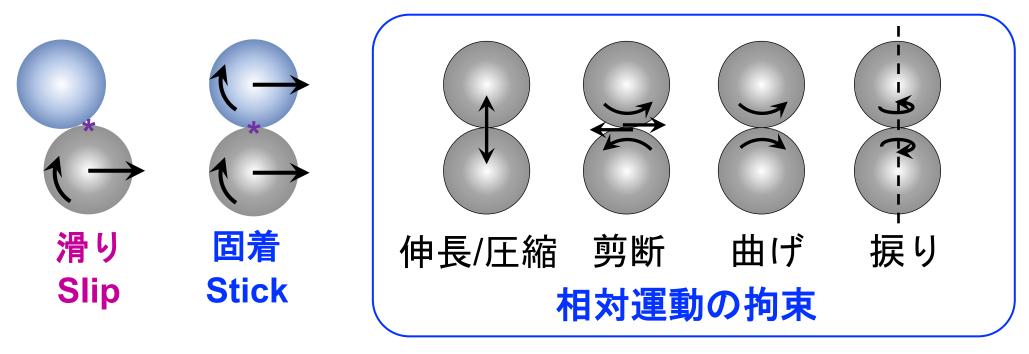
Electric double layer repulsion

Van der Waals attraction

粒子の運動方程式



•接触力/トルク:接触点まわりの変位/変角に対する復元作用



Slip

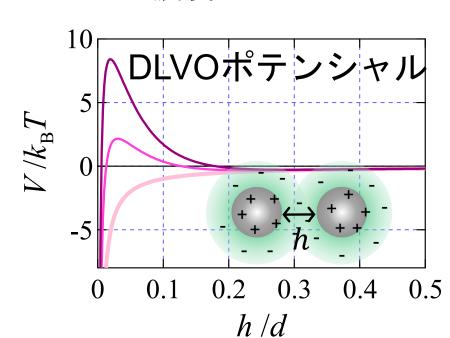
分散・凝集:DLVO力の影響

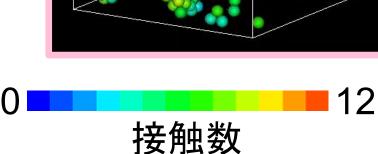
粒子

- 直径 d = 100 nm
- 濃度 10 vol%
- Hamaker定数 1×10⁻²⁰ J
- ゼータ電位 0,-14,-20 mV

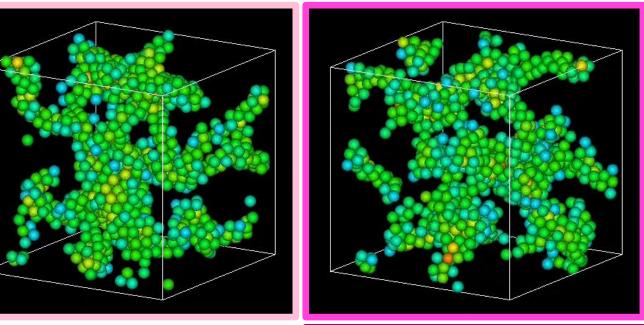
媒質:水

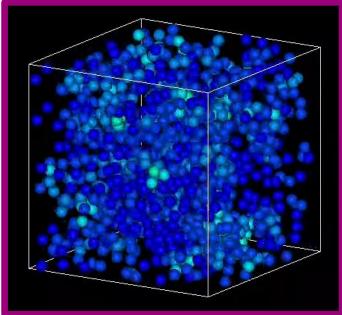
・イオン濃度 3.8 mM





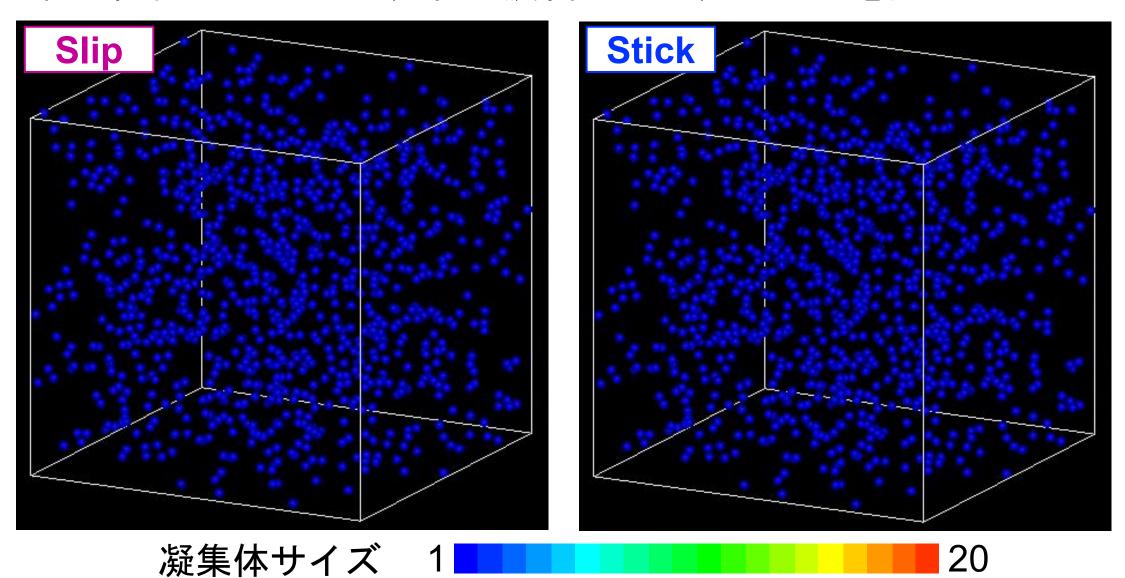




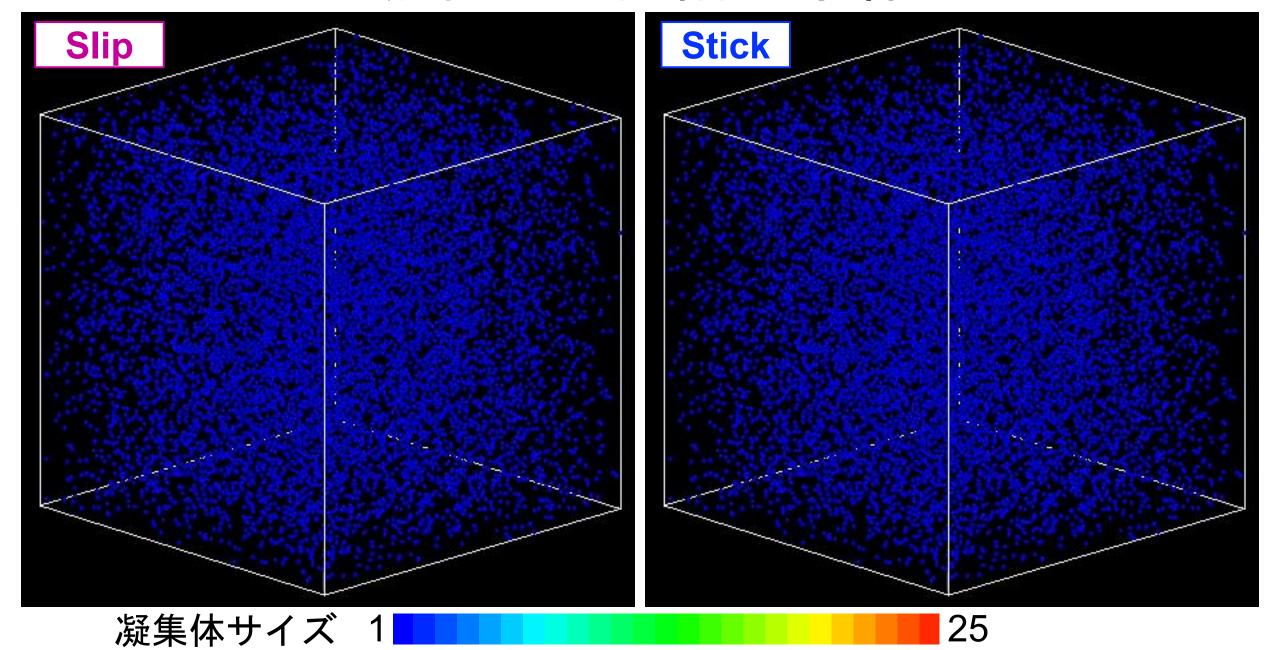


凝集形態: 固着性の影響

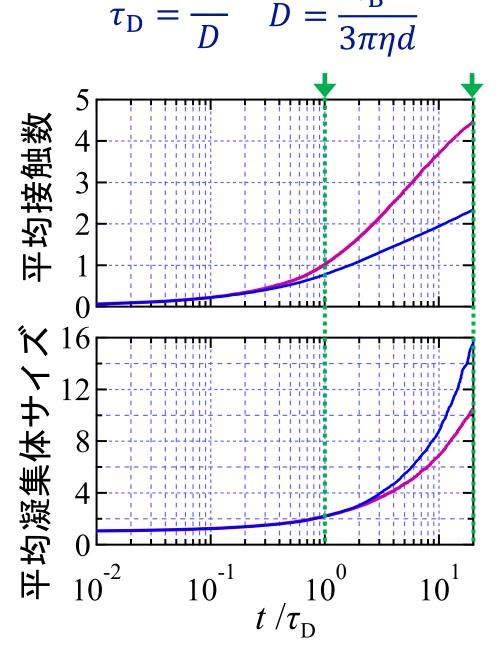
粒子直径 d=100 nm,粒子濃度 1 vol%,ゼータ電位 0 mV

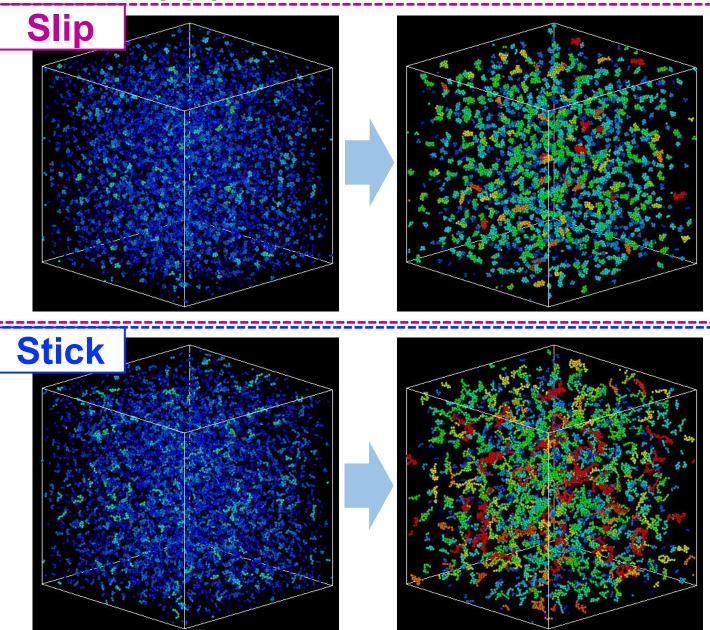


凝集形態: 固着性の影響



拡散時定数 d^2 $D = \frac{k_B T}{k_B T}$ 凝集形態の評価





凝集形態の評価

- 回転半径 (Radius of gyration)

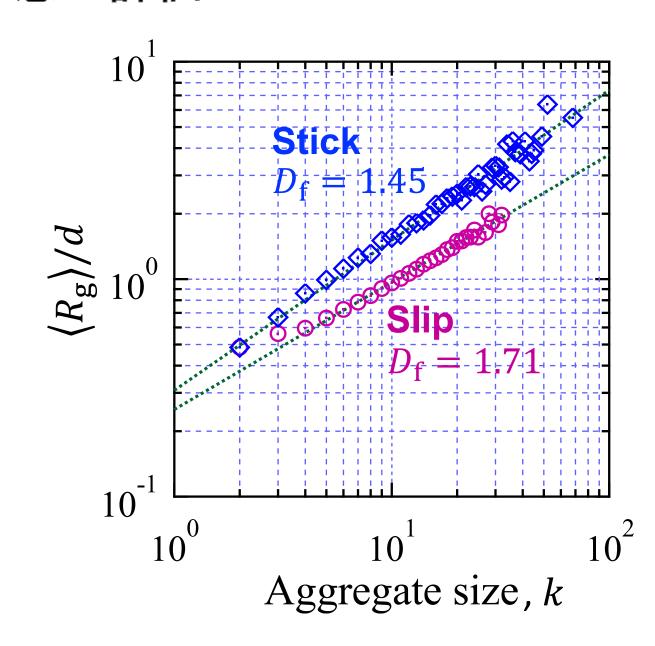
$$R_{\mathrm{g}}^{2} = \frac{1}{k} \sum_{j=1}^{k} \left| \boldsymbol{r}_{j} - \boldsymbol{r}_{\mathrm{CM}} \right|^{2}$$

$$oldsymbol{r}_{\mathsf{CM}} = rac{1}{k} \sum_{j=1}^{\kappa} oldsymbol{r}_{j}$$
 (凝集体の重心位置)

サイズ毎に回転半径の平均を評価

・凝集体のフラクタル次元 D_{f}

$$\frac{R_{\rm g}}{d} \propto k^{1/D_{\rm f}}$$



凝集過程

Smoluchowski方程式

$$O + O \xrightarrow{\beta(1,1)} O k = 2$$

$$\frac{dn_k}{dt} = \frac{1}{2} \sum_{i,j=1}^{k-1} \beta(i,j) n_i n_j - \sum_{i=1}^{\infty} \beta(k,i) n_k n_i$$

$$0 + \infty \xrightarrow{\beta(1,2)} 0 \quad k = 3$$

k次クラスターの生成 k次クラスターの消滅

$$0 + \emptyset \qquad \stackrel{\beta(1,3)}{\longrightarrow} \\ \infty + \infty \qquad \stackrel{\beta(2,2)}{\longrightarrow} \qquad \& k = 4$$

衝突頻度因子(拡散流束から評価)

* 凝集体サイズに依存しないと仮定

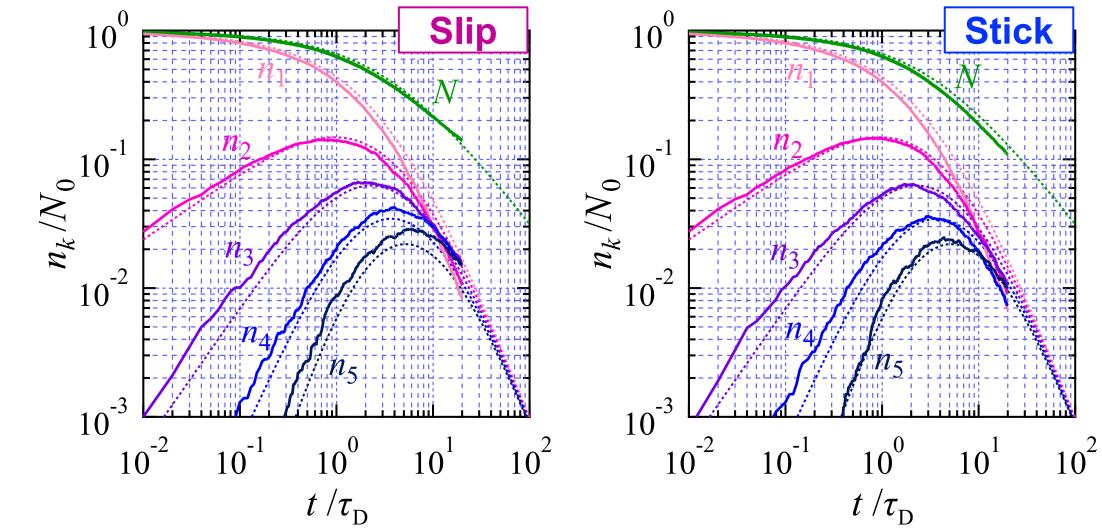
$$\beta(i,j) = \alpha \frac{8k_{\rm B}T}{3\eta} \left[1 + \left(\frac{\tau_{\rm D}}{2\pi t}\right)^{1/2} \right]$$

$$\beta(i,j) = \alpha \frac{8k_{\rm B}T}{3\eta} \left[1 + \left(\frac{\tau_{\rm D}}{2\pi t}\right)^{1/2} \right] \qquad \alpha = \left[\int_0^\infty \frac{d}{(h+d)^2} \exp\left(\frac{V(h)}{k_{\rm B}T}\right) \mathrm{d}h \right]^{-1}$$

(粒子間相互作用の効果)

凝集体の総数濃度 N, k次クラスターの数濃度 n_k 解析解:

凝集過程



基本はSmoluchowski理論とおよそ合致する挙動時間経過とともに凝集速度に差異: Slip < Stick

まとめ

粒子間接触相互作用による固着性の導入:

接触点まわりの復元作用による粒子相対運動の拘束

固着性の効果:

- ・凝集形態の変化:塊状 → 鎖状 (稠密性の低下)
- 凝集速度の増加(凝集形態を反映か)

