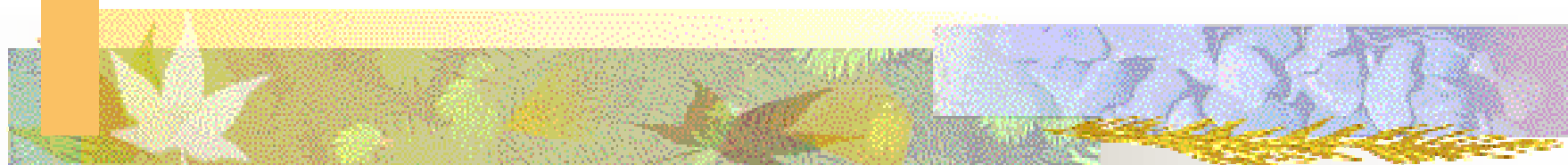


# 界面・電気化学講義

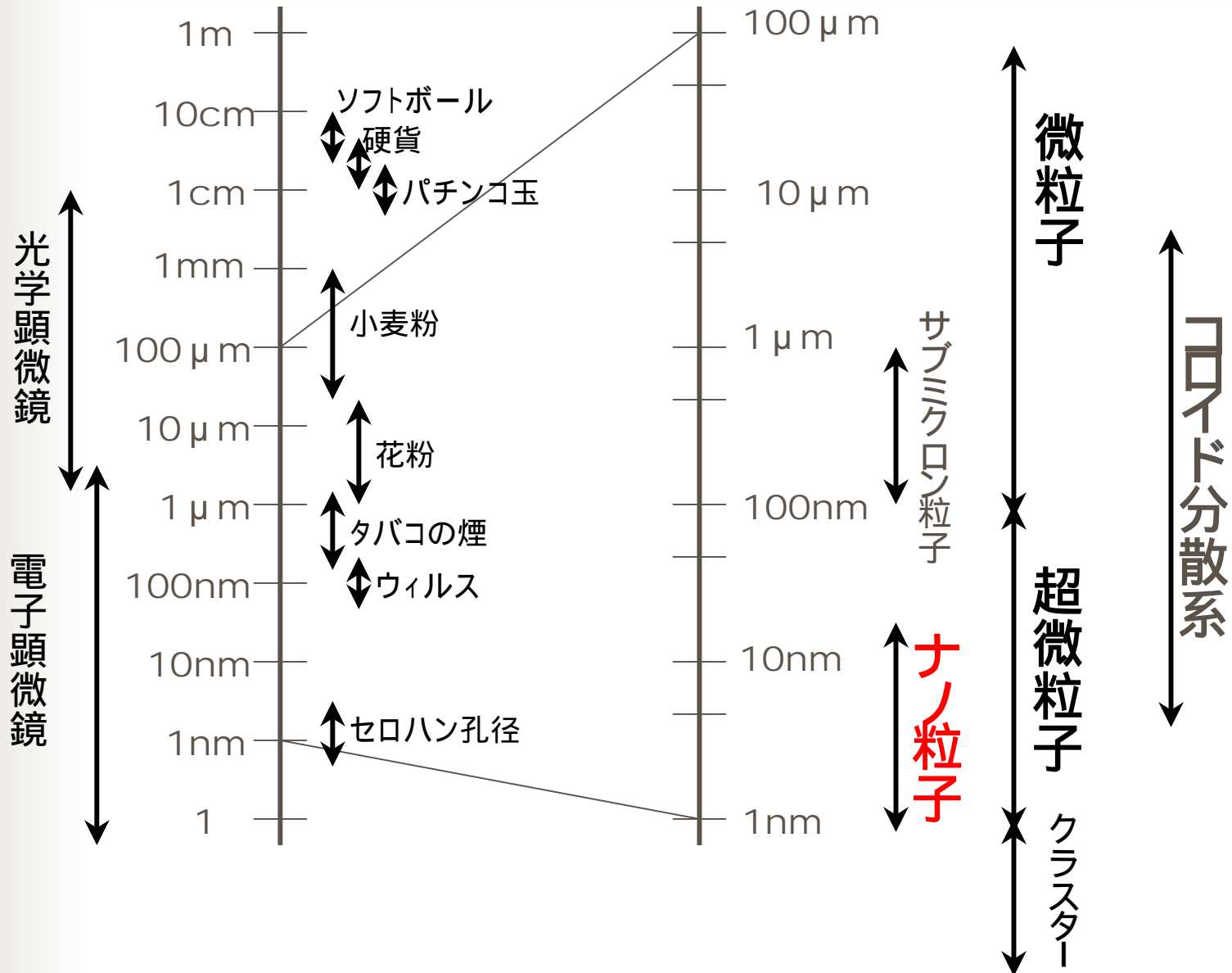


<http://www.iamp.tohoku.ac.jp/~liquid/MURA/kogi/kaimen/>

E-mail: [mura@tagen.tohoku.ac.jp](mailto:mura@tagen.tohoku.ac.jp)

村松淳司

# 粒子径による粒子の分類



# 牛乳

栄養素名	人乳	牛乳
エネルギー	65kcal	67kcal
たんぱく質	1.1g	3.3g
脂質	3.5g	3.8g
炭水化物(糖質)	7.2g	4.8g
灰分(ミネラル等)	0.2g	0.7g
カリウム	48mg	150mg
カルシウム	27mg	110mg
リン	14mg	93mg
マグネシウム	3mg	10mg
ビタミンA(レチノール当量)	47 μg	39 μg
ビタミンK	1 μg	2 μg
ビタミンB <sub>1</sub>	0.01mg	0.04mg
ビタミンB <sub>2</sub>	0.03mg	0.15mg
ビタミンB <sub>12</sub>	Tr	0.3 μg
パントテン酸	0.50mg	0.55mg



五訂日本食品標準成分表より：100g 当たり

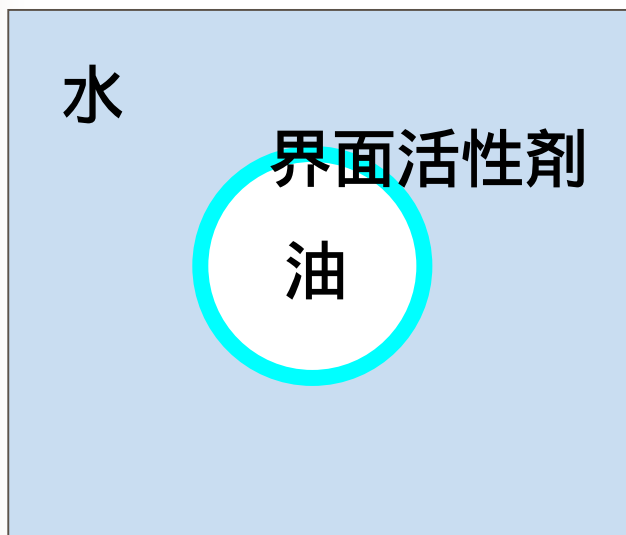
水

乳脂肪

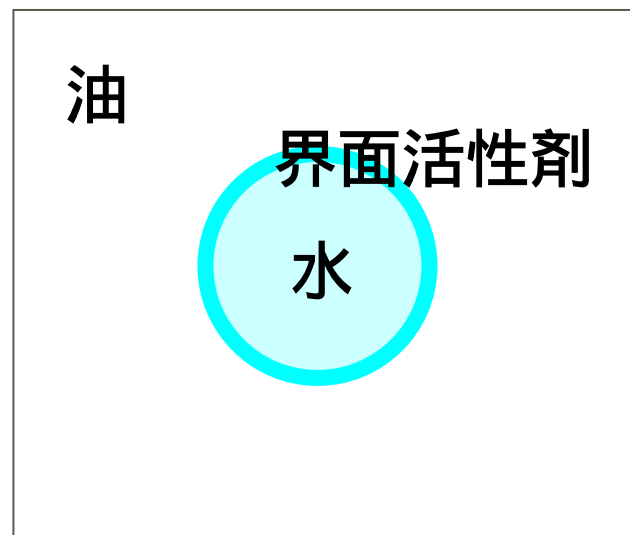
タンパク質



# 牛乳はO/Wエマルション



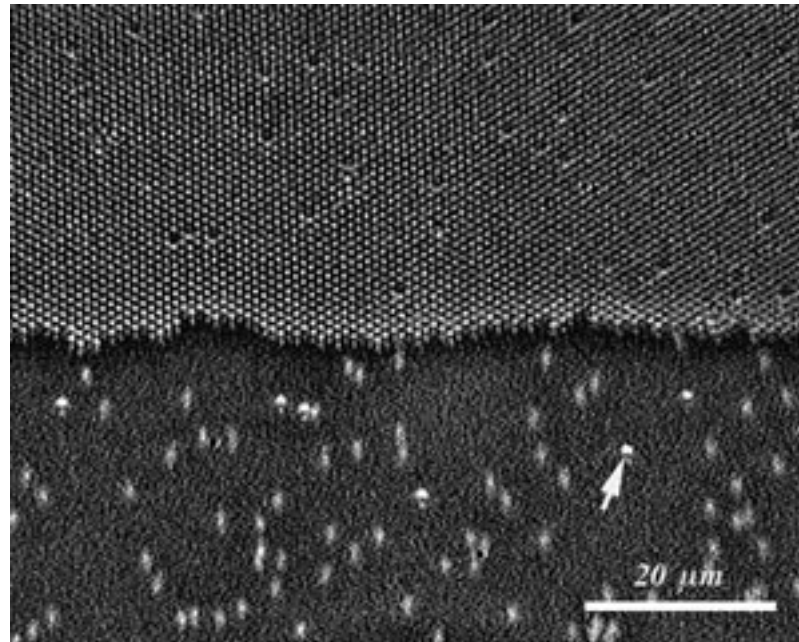
O/Wエマルション



W/Oエマルション

ビデオ

# ビール



ビールの泡

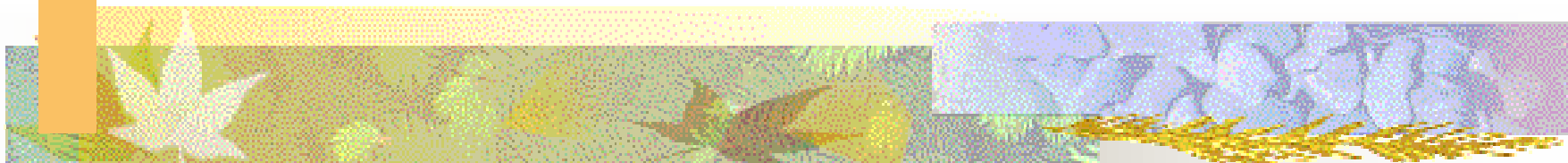
移流集積によって下から上に運ばれ、二次元の結晶構造を形成するコロイド。下の方のコロイドは動いているためブレている。

永山国昭(東京大学教養学部)

# ビールの泡



# 分散と凝集



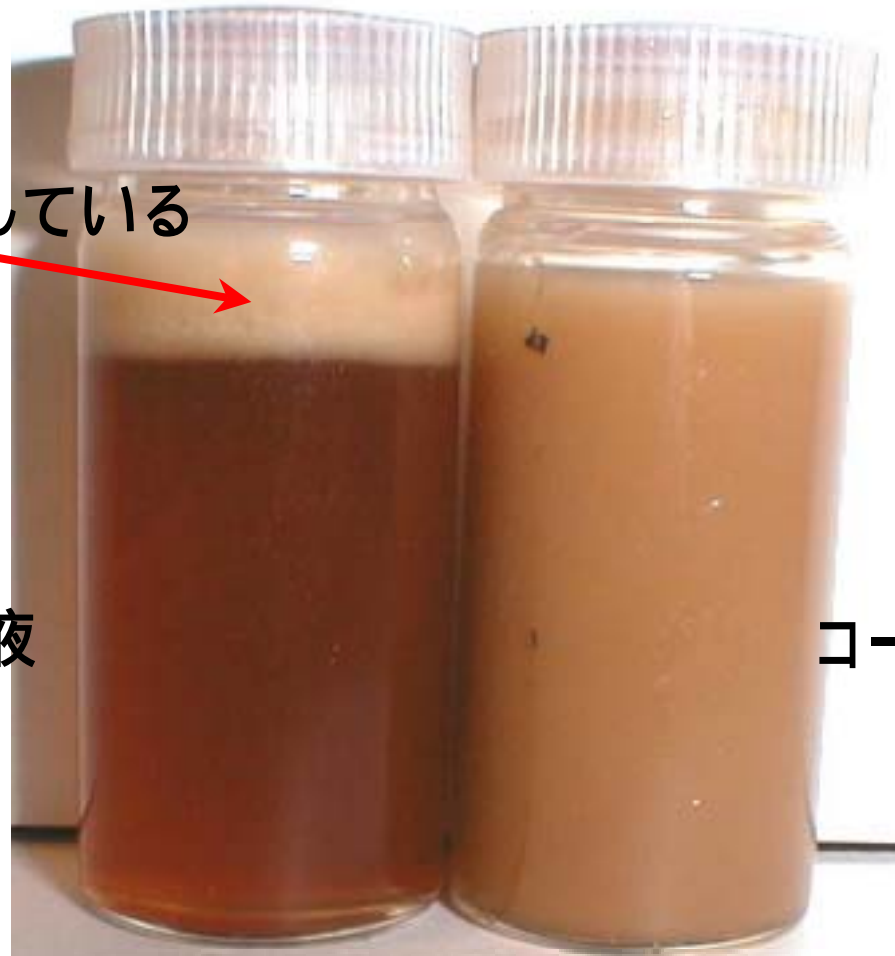


# コーヒー牛乳に塩を入れる

乳脂肪が浮上している

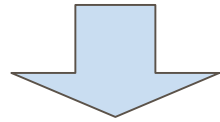
1 mol/L KCl溶液

コーヒー牛乳だけ

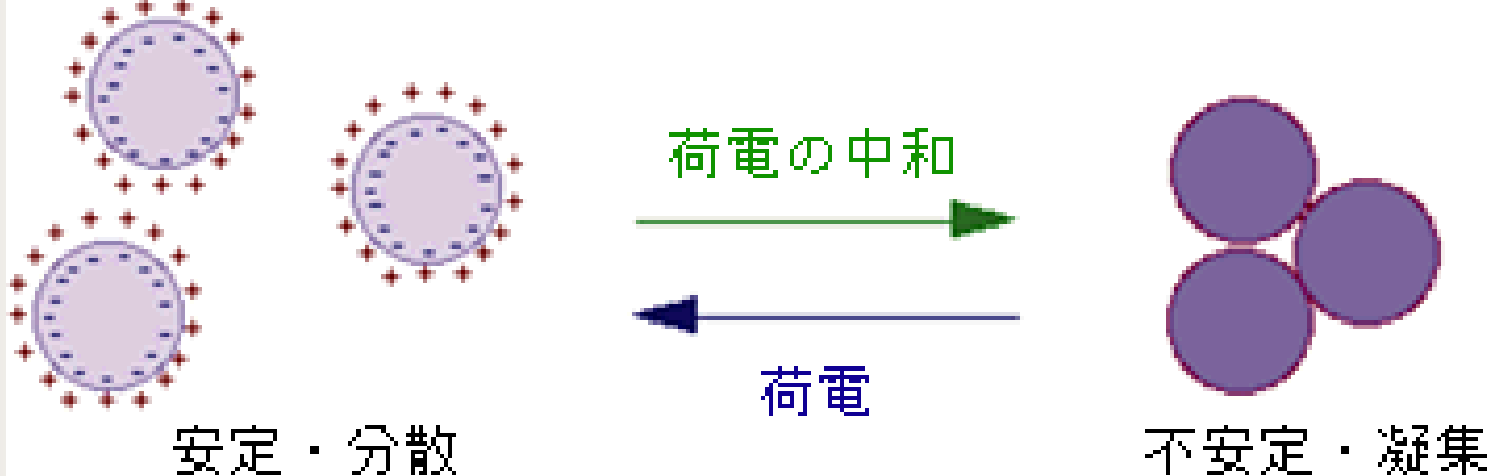


# なぜ、乳脂肪は浮上したか？

- 乳脂肪は水よりも軽い
- 牛乳は乳脂肪が分散したもの



- 塩を入れることで「凝集」して浮上した



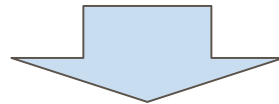
# 分散と凝集

- 分散とは何か

- 溶媒中にコロイドが凝集せずにただよっている

- 凝集とは何か

- コロイドがより集まってくる



- 物質は本来凝集するもの

- 分子間力 van der Waals力

# 分散と凝集 (平衡論的考察)

## ■ 凝集

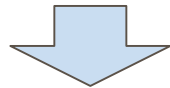
凝集

- van der Waals力による相互作用

## ■ 分散

- 静電的反発力

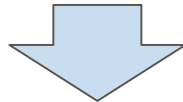
分散



- 粒子表面の電位による反発

# 分散と凝集 (速度論的考察)

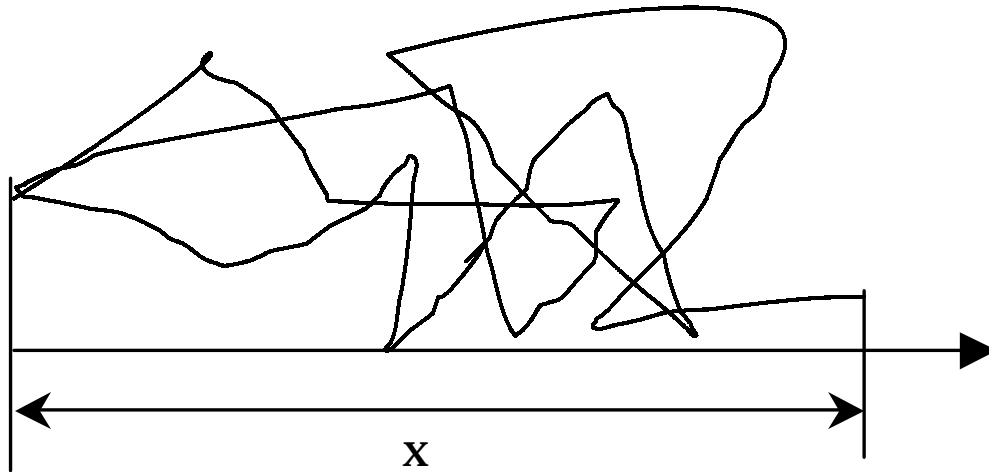
- 分散するためには
  - 平衡的に分散条件にあること
  - 速度論的に分散条件にあること



- ブラウン運動(熱運動)

# 速度論：ブラウン運動

- 分散の平衡論的な解釈は、静電的反発力であるが、水の中を漂い、空気の中に分散する、コロイド粒子の動き、つまり速度論的解釈は、ブラウン運動 Brownian motion である。



分散

# 速度論：ブラウン運動

- 粒子がブラウン運動を起こして(不規則な運動)いるとすると、ブラウン運動は粒子の熱運動であるので、粒子1個について、 $kT$ のエネルギーを持っている。これが運動エネルギーに変換されているとすると
- $kT = 1/2 mv^2$
- となる。

# 速度論：ブラウン運動

- Einsteinの統計的計算によると、粒子1個がブラウン運動によって、 $t$ 時間に $x$ 方向へ移動する平均距離 $x$ は、

$$x = \sqrt{sDt}$$

- $D$ は、粒子の拡散定数。Einsteinは、さらに、拡散定数に関する式

$$D = \frac{kT}{f}$$

- を提出した。ここで、 $f$ は摩擦係数と呼ばれるもので、粒子が媒質の分子に比べて非常に大きいとき、Stoksの法則がなりたつ。



# 速度論：ブラウン運動

$$f = 6\pi\eta a$$

- ここで、 $\eta$  は物質の粘度、 $a$  は粒子半径である。

- 結局、

$$x = \sqrt{\frac{RTt}{3\pi\eta a N_A}}$$

- となる。 $R$  は気体定数、 $N_A$  はアボガドロ数。

# 速度論：ブラウン運動

- たとえば、20℃、蒸留水中において、粒子の1秒後の変位 $x$ を計算すると、つぎのようになる。

- 粒子半径 1秒後の変位 ( $\mu\text{m}$ )

- 1 nm 20.7

- 10 nm 6.56

- 100 nm 2.07

- 1  $\mu\text{m}$  0.656

- である。



# 分散するか凝集するか

## ■ 平衡論

### ■ 静電的反発力

- コロイドの界面電位による

## ■ 速度論

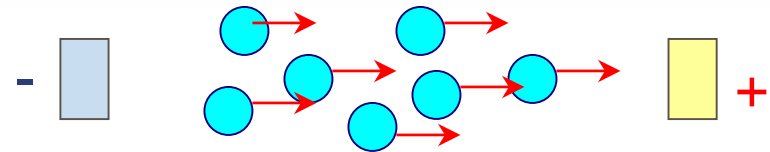
- コロイド同士の衝突 熱運動と衝突確率



# 静電的反発力とは

- 力の源は、粒子の表面電位
- 表面電位が絡んでいる現象
  - 電気泳動
  - 電気浸透
  - 沈降電位

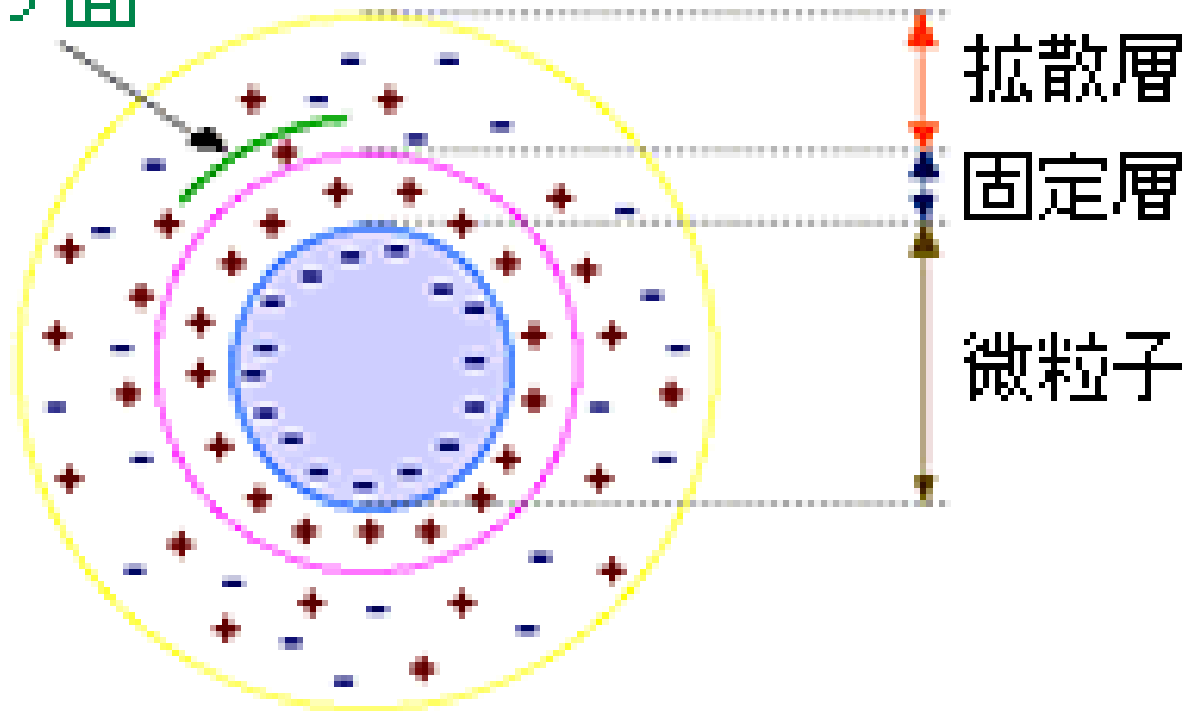
# 電気泳動



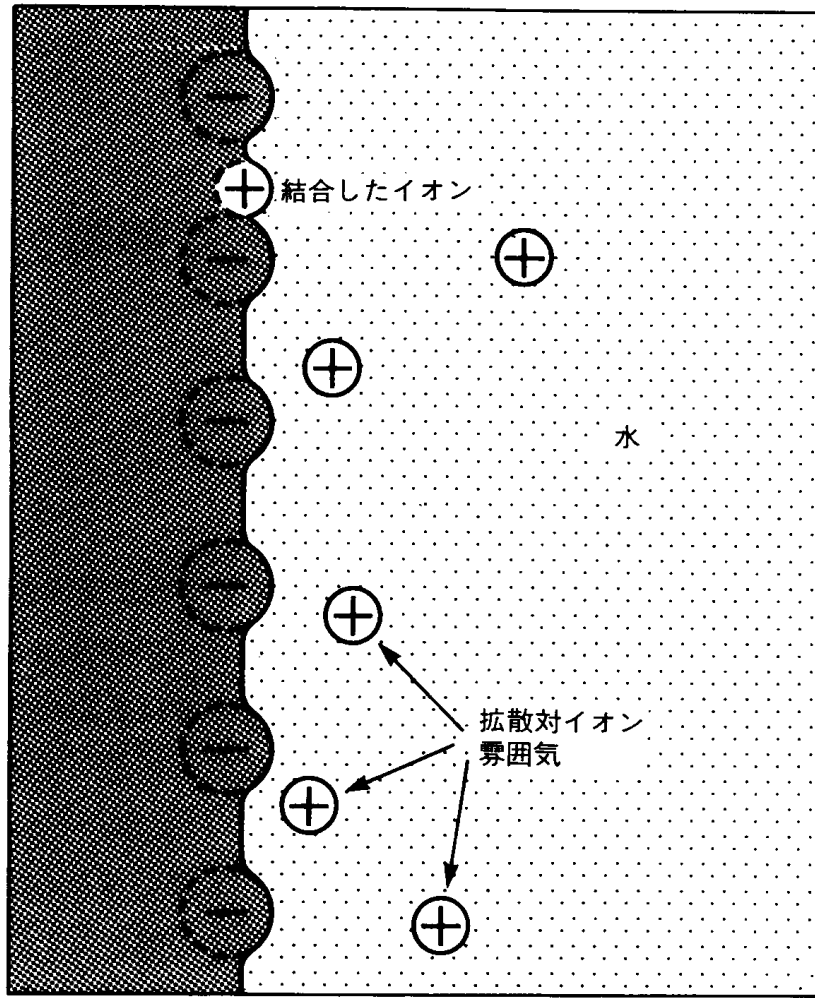
- 電気泳動というのは、電気を帯びた分子(イオン)が、電圧によって動く現象のこと
- プラスの電気を帯びた分子はマイナス電極へ、マイナスの電気を帯びた分子はプラスの電極へ、引きつけられる
- コロイドも同じ。電圧のかかっている場所(電場)の中で、コロイド全体としての電荷の反対符号の電極の方向へ動く

# 表面電荷

スベリ面



負に帯電  
した表面



## 表面電位(静電的反発力の源)

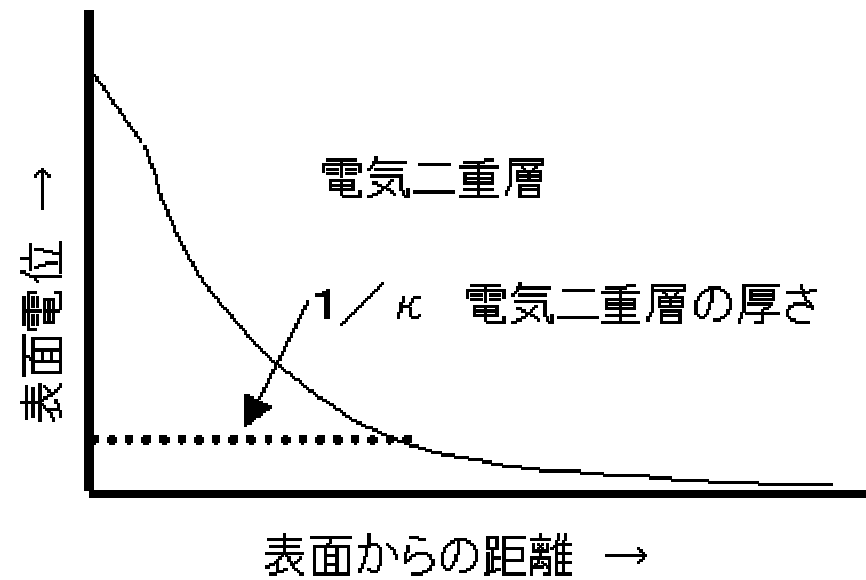


図 表面に結合したイオンは、固く結びついているのではなく、溶液中の別のイオンと入れ替わることができる。表面上に存在する寿命は  $10^{-9}$  s のように短い場合もあれば、何時間もの長さの場合もある。

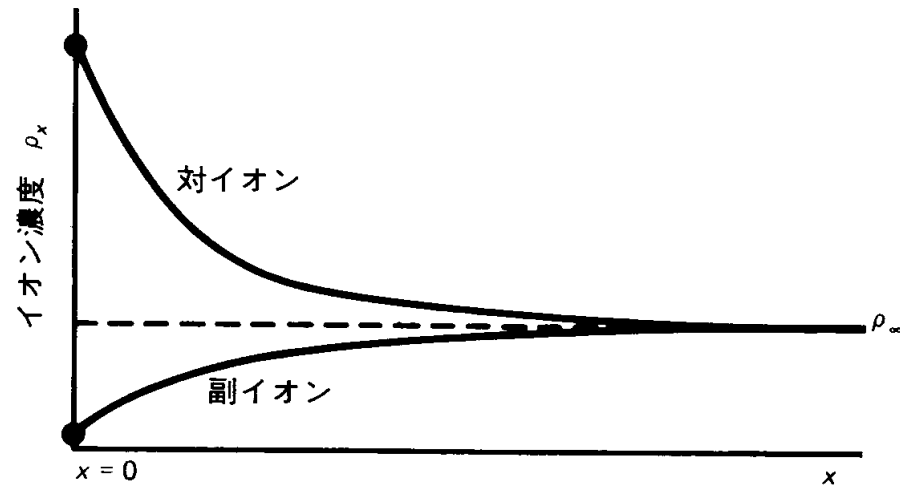
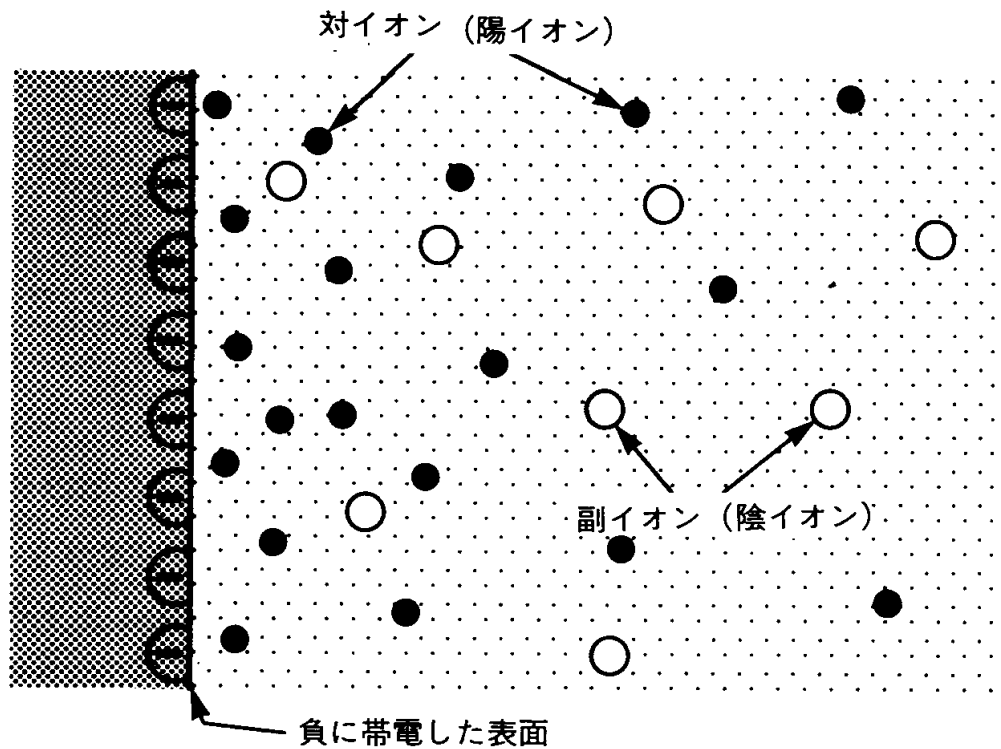


図 帯電表面近くでは、対イオン（表面電荷と逆符号の電荷）が蓄積し、一方副イオンは不足する。下のグラフは1-1電解質の場合である。ここで、 $\rho_\infty$ はバルク濃度である。