

Gibbs(ギブズ)の吸着吸着等温式

$$\Gamma = - \frac{C}{RT} \times \frac{d\gamma}{dC}$$

Γ : 単位面積あたりの溶質の吸着量

C : 濃度

R : 気体定数

T : 絶対温度

γ : 表面張力

$\frac{d\gamma}{dC}$: 溶質の濃度変化に対する表面張力の変化

溶質の種類	表面への吸着	表面張力の変化
表面不活性物質 例：NaCl	$\Gamma < 0$ (負の吸着) 溶液内部が表面付近より濃くなる	$\frac{d\gamma}{dC} > 0$ Cが増えると、 γ は増加
表面活性物質 例：アルコール	$\Gamma > 0$ (正の吸着) 表面付近が溶液内部より濃くなる	$\frac{d\gamma}{dC} < 0$ Cが増えると、 γ は減少
表面活性物質 例：界面活性剤		