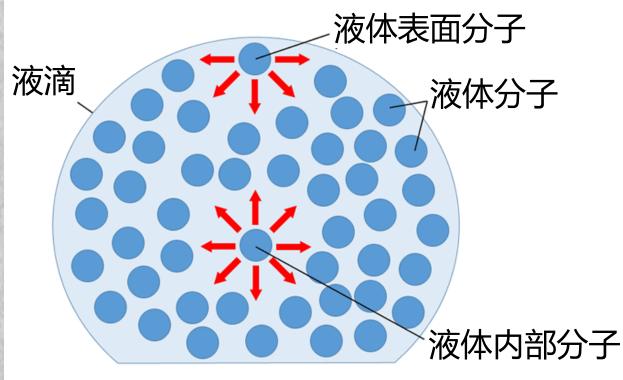
4.5 表面活性剂

天津大学 李珅



表面张力 (surface tension)



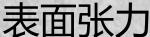


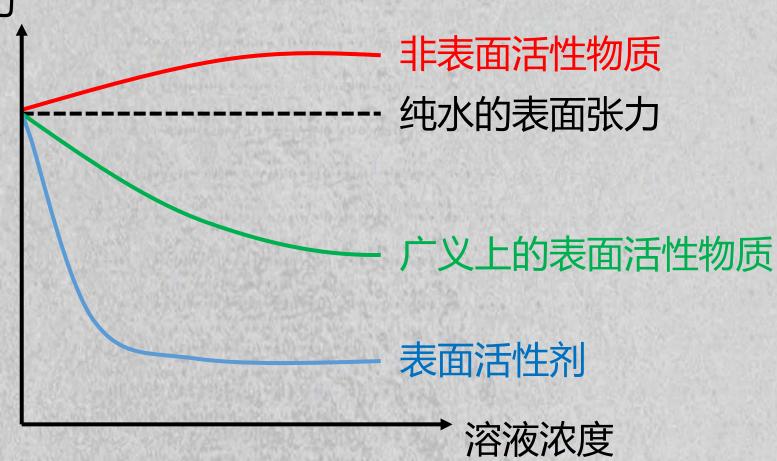


使表面分子具有向内运动的趋势, 并使表面自动收缩至最小表面积的力 称为表面张力。



表面活性剂 (surfactant)





溶入少量就能显著降低溶液表面张力的物质称为表面活性剂。



表面活性剂的结构

亲油(憎水)基

非极性基,一般 由烃基特别是长 链烃基构成,易 溶于非极性有机 溶剂 亲水(疏油)基

极性基,带有电荷或"醚链", 易溶于水或其他极性溶剂



表面活性剂的分类

● 离子型

● 阴离子型

CH₂CH₂(CH₂)_nCH₂CH₂—OSO₃ Na⁺

● 阳离子型

CH₂CH₂(CH₂)_nCH₂CH₂—N⁺—CH₃CI—CH₂CH₂

● 两性型

CH₂CH₂(CH₂)_nCH₂CH₂-N⁺-CH₃COO-LCH₃

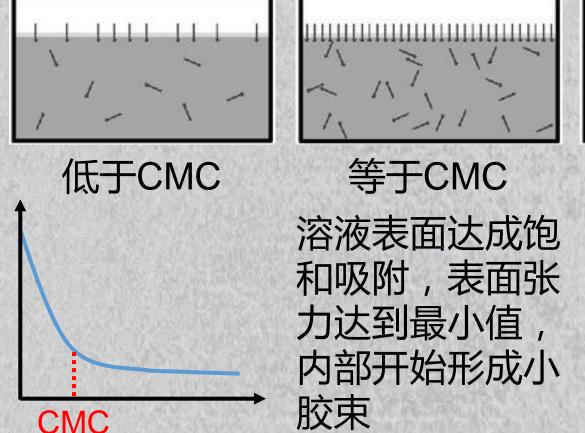
● 非离子型

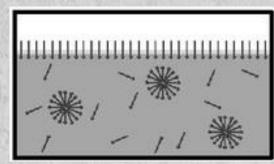
CH₂CH₂(CH₂)_nCH₂CH₂—O(CH₂CH₂O)_nH



临界胶束浓度 (CMC)

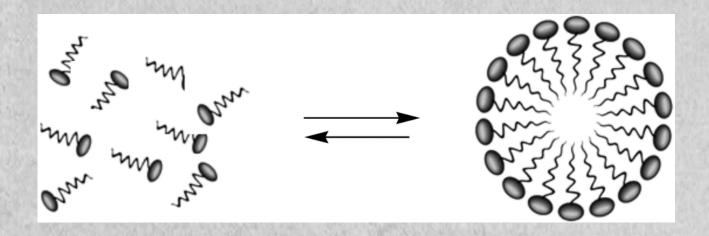
表面活性剂在水溶液中形成胶束所需的最低浓度 称为<mark>临界胶束浓度</mark>(critical micelle concentration) 简称CMC。





高于CMC

胶束 (micelle)

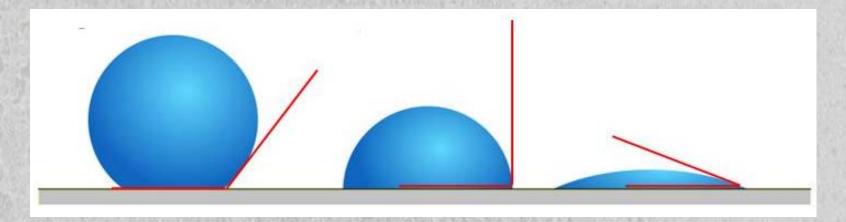


在溶液内部,当表面活性剂的浓度很小时,表面活性剂分子会三三两两地将亲油基靠拢而分散在水中;当浓度增大到一定程度时,众多的表面活性剂分子会结合成很大的集团,形成胶束。

形成胶束是表面活性剂的重要性质之一,也是表面活性剂产生增溶、乳化、洗涤等作用的根本原因。



润湿作用



表面活性剂有助于润湿的作用叫做润湿作用。

应用: 矿石的浮选

喷洒农药

化纤纺织品印染着色

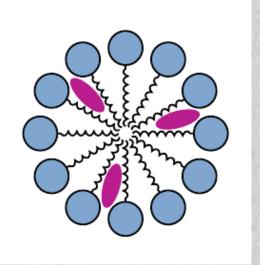
书报印刷



增溶作用





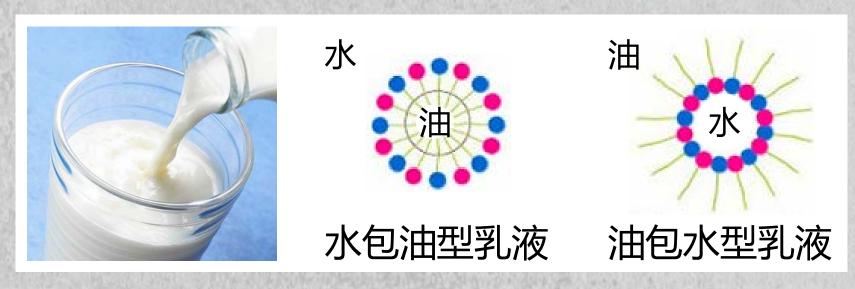


增溶作用:由于表面活性剂胶束的存在,使得在溶剂中难溶乃至不溶的物质溶解度显著增加的现象。

增溶作用与通常的溶解概念不同,增溶的溶质不是均匀地分散在水中,而是溶于表面活性剂分子形成的胶束内部。



乳化作用



两种互补相溶的液体,一种液体成细小粒子分散在另一液体中的分散系统称为乳状液。

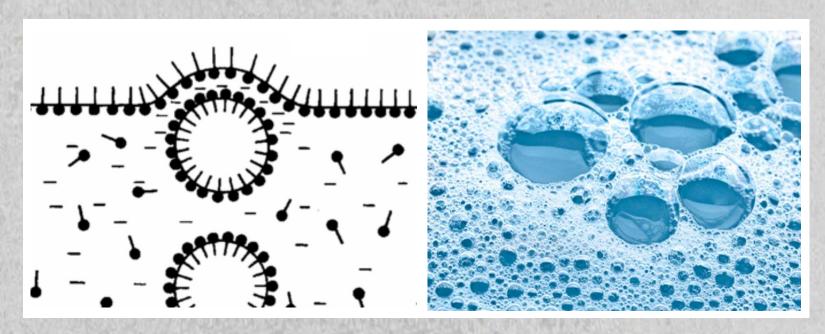
应用: 纤维工业和合成树脂工业

医药

食品



发泡作用

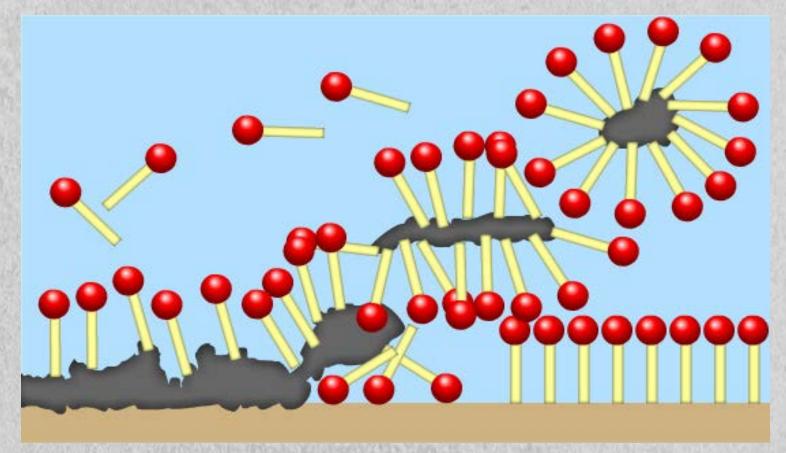


泡沫是气相分散在液相中的分散系统。

表面活性剂吸附于气、液表面上,降低了裹着气泡的液膜面上的表面张力,使整个体系能量降低,趋于稳定。



洗涤作用



将浸在某种介质(一般为水)中的固体表面的污垢去除的过程称为<mark>洗涤</mark>。



表面活性剂引起的公害及其降解方法



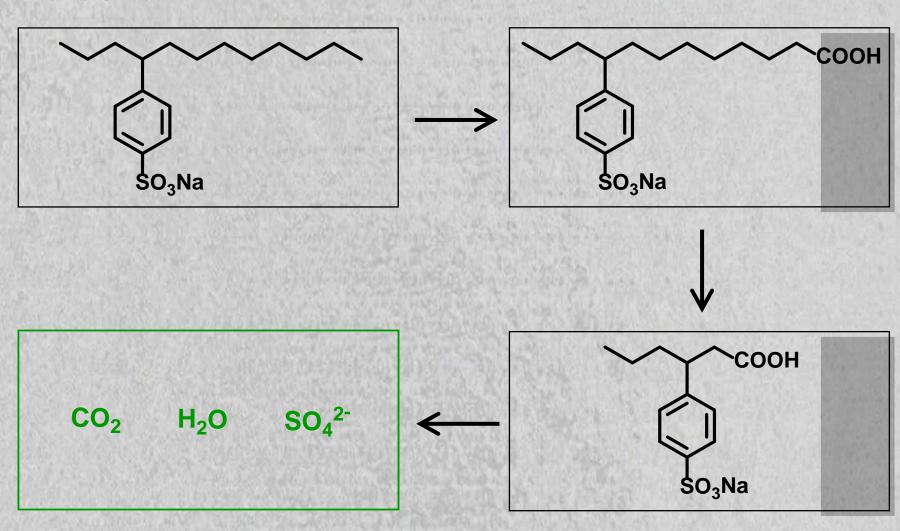






表面活性剂引起的公害及其降解方法

生物降解



本章小结

1、掌握稀溶液的通性

$$\Delta p = x_{\text{B}} \cdot p_{\text{A}}^*$$
 $\Delta T_{\text{bp}} = K_{\text{b}} \cdot b_{\text{B}}$
 $\Delta T_{\text{fp}} = K_{\text{f}} \cdot b_{\text{B}}$ $\Pi = cRT$

2、掌握一元、二元弱电解质与缓冲溶液pH值的计算

$$K_{AB}^{\ominus} = \frac{c(A^+) \cdot c(B^-)}{c(AB)}$$

3、掌握利用溶度积规则判断沉淀的生成与否

$$K_{\text{sp, A}_mB_n}^{\ominus} = c(A^{n+})^m \cdot c(B^{m-})^n$$

4、了解表面张力和表面活性剂的相关内容