





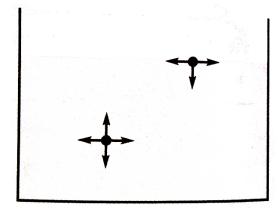
第九章 表面与胶体化学

- 9.1 表面张力
- 9.2 表面现象
- 9.3 表面活性剂
- 9.4 胶体
- 9.5 纳米化学简介

9.1 表面张力

一杯水为例:表面相水分子受到的合力不为零, 方向与表面垂直,指向水相,构成表面不饱和力场, 受到被拉入水相的作用力,表面有自动收缩的趋势

- 任何相界面上都存在不饱和力场, 且指向本体相内部
- 这种力使表面有自动收缩到最小的趋势,并显示出独特性质



水的表面 不饱和力场

表面功

温度、压力和组成恒定,把本相中分子从内部移 到界面使表面积增大,外界需要对系统做功

- ▶ 功的大小与表面积增加多少有关, 称表面功
- ➤ 系统表面积改变,体积未明显改变,属非体积功
- > 表面增大过程,环境对系统所做的最小表面功

$$\delta W'_{\min} = \sigma \cdot dA$$

 $\delta W'_{\min}$: 最小表面功,可逆功

dA:表面积增加值

σ: 比例系数 物理意义?

把分子从本体相移到表面相使表面积增大,是在 等温等压、以可逆方式完成,则:

$$\delta W'_{\min} = dG$$

$$\delta W'_{\min} = \sigma \cdot dA$$

$$\therefore dG = \sigma \cdot dA$$

$$\mathbb{D}: \quad \sigma = dG/dA$$

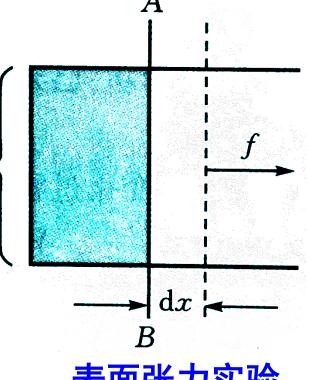
σ:

- 一定温度、压力和组成,系统单位表面积具有的吉布斯函数,称比表面积吉布斯函数(表面自由能)
- ➤ 状态函数,系统的性质
- ▶ 单位 J·m⁻², 也可用 N·m⁻¹

用单位 $N \cdot m^{-1}$, σ 物理意义:系统表面上单位长 度受到的力,也称表面张力

σ作为力,怎样与实验联系?

宽l的金属框架,有一无摩 擦可移动边AB。在框架涂一层 肥皂膜,用力f使AB向右可逆 移动 dx,环境对系统所做最小表 面功



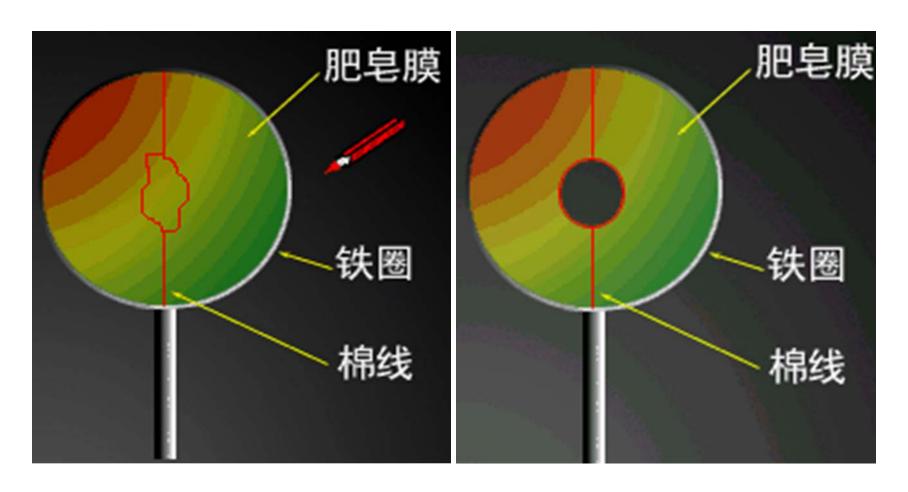
表面张力实验

$$\delta W' = dG = \sigma \cdot dA = \sigma \cdot 2(l \cdot dx)$$

机械功角度考虑 $\delta W' = f \cdot dx$:

$$=\frac{3}{2l}$$

表面张力的存在



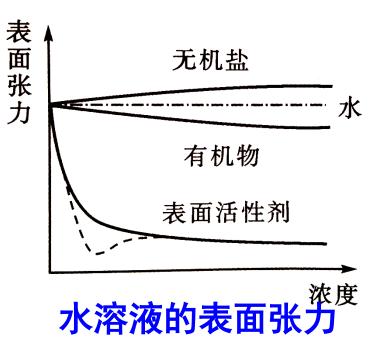
表面张力的影响因素

(1) 分子间相互作用力

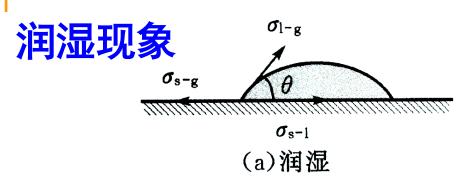
对纯液体或纯固体,表面张力决定于分子间成键键能的大小:化学键越强,表面张力越大

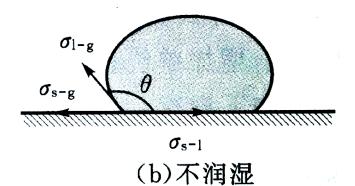
 $\sigma_{\text{金属键}} > \sigma_{\text{离子键}} > \sigma_{\text{极性共价键}} > \sigma_{\text{非极性共价键}}$

- (2) 凝聚态物质的组成
- (3) 两个相邻界面的性质
- (4) 温度、压强 $T\uparrow$, $P\uparrow$, $\sigma\downarrow$



9.2 表面现象

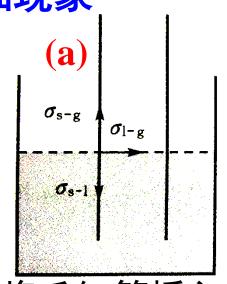


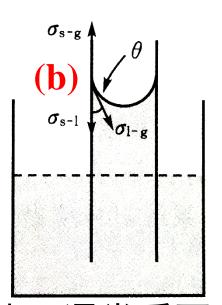


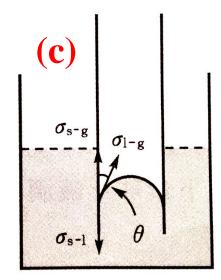
将液体滴在水平固体表面,在固液气三相交点有:

- ightharpoons 固-气 σ_{s-g} 、固-液 σ_{s-l} 、液-气 σ_{l-g}
- ightharpoonup 都与两相邻相间的界面相切,与相界面边缘垂直 把 σ_{s-1} 与 σ_{l-g} 间的夹角 θ 称接触角,或润湿角
- $> \theta > 90^{\circ}$,液体不能润湿固体,该固体憎液
- $> \theta < 90^\circ$,液体能润湿固体,该固体亲液
- $\triangleright \theta = 0^{\circ}$,液体能完全润湿固体,液体在固体表面铺平

毛细现象







将毛细管插入液体,通常看不到(a):

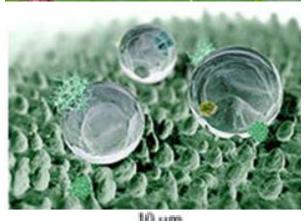
- ightharpoonup 仅当 $\sigma_{s-l} = \sigma_{s-g}$,出现 (a)
- $\succ \sigma_{s-1} < \sigma_{s-g}$,三相交点合力朝上,出现(b)
- $\succ \sigma_{s-l} > \sigma_{s-g}$,三相交点合力朝下,出现 (c)

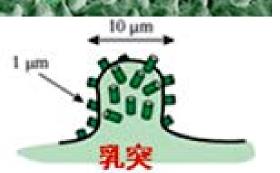
毛细现象就是(b)和(c)所示的毛细管内外液位高度明显不同的情况

荷叶效应



▶ 指荷叶从淤泥中长出表面很干净, 所谓出淤泥而不染,水珠与荷叶产 生不润湿现象





▶ 乳突间凹陷充满空气,叶面形成纳米空气层,灰尘、雨水落在叶面上形成点接触:雨点在表面张力下呈球,滚动中附着灰尘出叶面,具自清洁能力

9.3 表面活性剂

使液体表面张力显著降低的物质, 称**表面活性剂**; 从化学结构看, 都由**亲水基**和**疏水基**组成

- ightharpoonup 亲水基:具有亲水性的强极性基团或带电荷基团,如—OH、—COOH、— NH_2 、— SO_3H
- ➢ 疏水基: 具有憎水性的非极性基团或弱极性基团, 如烃基

表面活性剂结构示意图

表面活性剂的分类

(1) 离子型表面活性剂

阴离子表面活性剂

疏水基

亲水基

$$C_{12}H_{25}$$
 $-SO_3$ Na^+

 $C_{12}H_{25}-SO_3^-Na^+$

阳离子表面活性剂

两性离子表面活性剂

$$C_{12}H_{25} - N^{+}CH_{3} CI^{-}CH_{3}$$

$$C_{12}H_{25}-N_{-}^{+}CH_{2}COO^{-}$$
 CH_{3}

(2) 非离子型表面活性剂

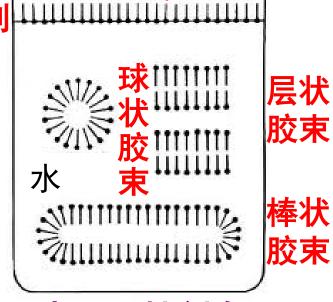
$$C_{12}H_{25}-O-(CH_2-CH_2O)_{10}-H$$

表面活性剂的作用机理

表面活性剂溶于水,将亲水基伸向表面张力较大的水,将疏水基伸向表面张力小的物质,降低系统的表面能量 空气

为达到稳定,一般采取两种 方式:

- ➤ 在液面形成定向排列;
- ▶ 在溶液中形成胶束



表面活性剂在 水中的排列形式

表面活性剂的应用

(1) 润湿作用

表面活性剂可降低液体表面张力,改变接触角大小,达到所需目的

例如:

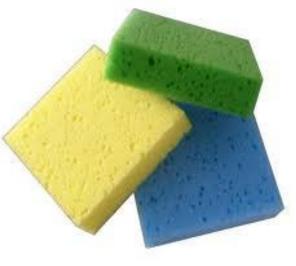
- 使农药润湿带蜡的植物表面,要在农药中加表面活性剂;
- ➤ 制造防水材料,要在表面涂憎水的表面活性剂,使接触角大于 90°

(2) 起泡作用

泡是由液体膜包围着气体,有的表面活性剂和水 形成一定强度薄膜,包围着空气形成泡沫,称起泡剂



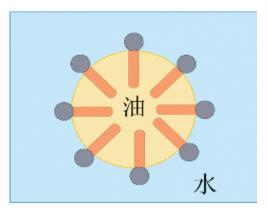


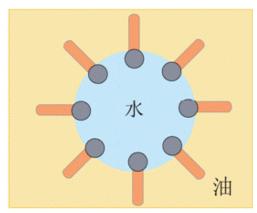


有时要用适当的表面活性剂降低薄膜强度,消除 气泡,防止事故,称<mark>消泡剂</mark>

(3) 乳化作用

将不溶于分散剂的液态分散质以细小粒子分散于 分散剂中形成的体系,要稳定存在必须加<mark>乳化剂</mark>





● 亲水部分

脂部分

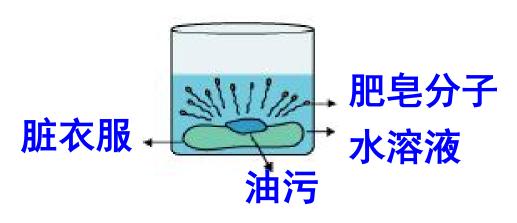




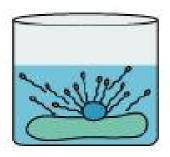


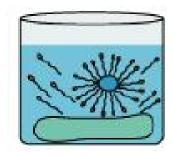
(4) 增溶作用

增加非极性或弱极性的有机物在水中的溶解度









去污作用示意图

(5) 抗静电作用

高分子材料大多是绝缘体,表面因摩擦产生静电 荷不易扩散,形成高的静电压

在其表面涂一层表面活性剂

▶ 表面活性剂在材料表面定向 排列: 亲水基朝外, 憎水基 朝内

高分子材料

材料表面容易吸附空气中的水分,增加导电性能

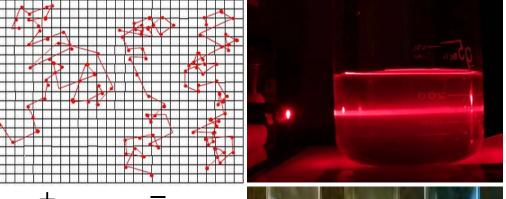
抗静电作用示意图

9.4 胶体

物质以细小微粒分散在另一物质中形成不均匀混合物,分散相粒子粒径在 1~100 nm 间,多相系统,相界面面积大,表面自由能高,常称界面与胶体化学

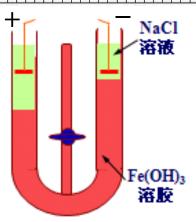
胶体特性

布朗运动



丁铎尔 效应

电泳现象

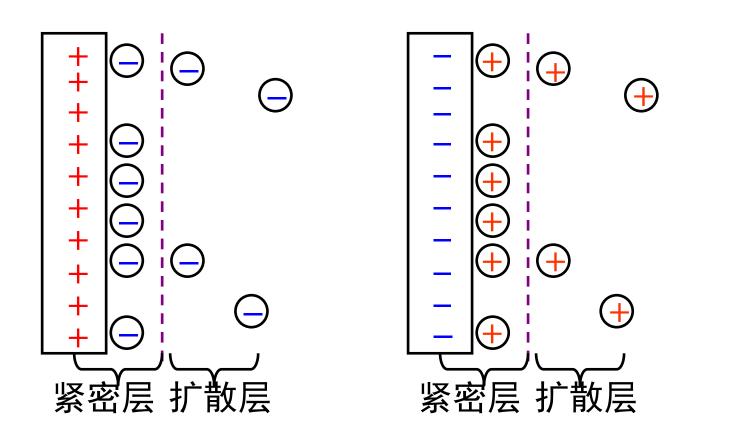




团聚沉降

胶体的扩散双电层理论

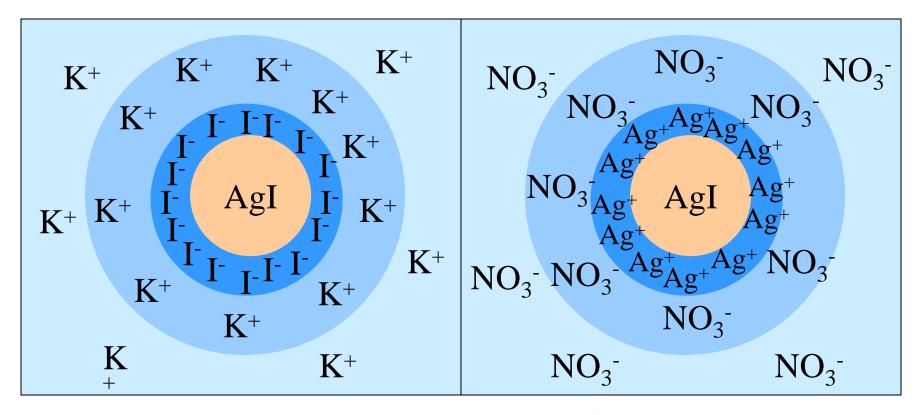
胶核选择性紧密吸附溶液中某种离子带电,相 反电荷离子疏松分散在周围: 异电荷吸引和热运动 平衡,构成扩散双电层



21

胶体粒子的结构

$$AgNO_3 + KI \rightarrow KNO_3 + AgI \downarrow$$



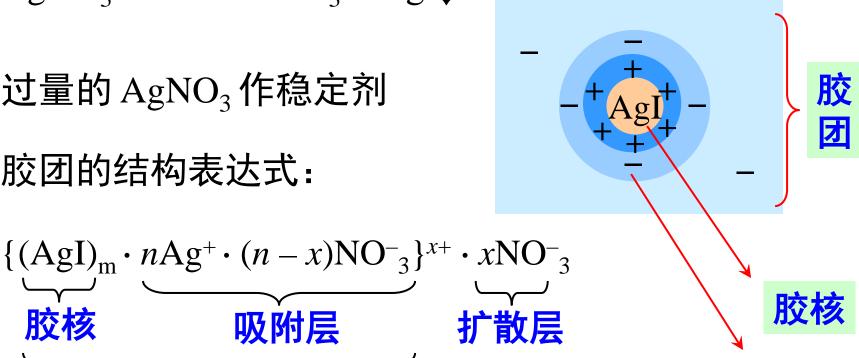
胶粒的双电层结构

$$AgNO_3 + KI \rightarrow KNO_3 + AgI \downarrow$$

胶团的示意图

过量的 AgNO。作稳定剂

胶团的结构表达式:



胶核

吸附层

胶粒(带正电)

胶团 (电中性)

优先吸附结构相近离子

胶粉

胶体的聚沉

胶体是一种**亚稳态**多分散系统,**双电层**结构 使胶粒间相互排斥,相对稳定存在

破坏双电层结构,就会使胶核团聚长大,最 后沉降,称<mark>聚沉</mark>

聚沉的方法

> 电解质聚沉;

▶ 相互聚沉;

> 加热聚沉

9.5 纳米化学简介

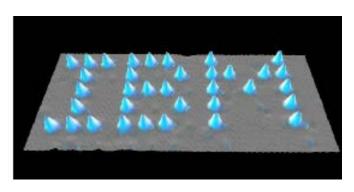
纳米 (10⁻⁹ m) 是长度单位,将尺寸在1~100 nm 间的粒子称纳米粒子,形成的材料称纳米材料

性质独特:

> 小尺寸效应

> 表面与界面效应

> 量子尺寸效应



1990年,由 IBM 公司用扫描隧道显微镜将 35 个 Ar 拼成

期末考试注意事项

■ 考试内容

参照现有教材每一章前的学习要求

■ 考试题型

一、判断; 二、不定项选择; 三、填空;

四、简答; 五、计算

期末考试注意事项

考试时间 考试时长2.5 小时

■ 答疑时间和地点

考试前两天, 化学楼, 统一答疑

■考试提醒

全面、踏实、认真复习

带计算器