

编 号

江南大学

# 本科生毕业设计（论文）

题目： 含硒表面活性剂囊泡的构筑

与性质研究

化学与材料工程 学院 应用化学 专业

学 号 1050115220

学生姓名 陈育明

指导教师 刘雷锋 教授

二〇一九年六月



## 摘要

刺激响应型表面活性剂是什么，有那些刺激手段，在此情况下包含一般性刺激响应型表面活性剂如可分解表面活性剂，开关表面活性剂是可逆地进行……的一类表面活性剂，含硒表面活性剂是一类新型的开关表面活性剂，其氧化条件温和，优点……而囊泡是一种聚集体形式，自发囊泡……阴阳离子表面活性剂复配囊泡……利用含硒表面活性剂构筑阴阳离子表面活性剂复配囊泡

本论文中制备了两种含硒硫酸盐型阴离子表面活性剂，利用含硒阴离子表面活性剂与阳离子表面活性剂(DTAB)进行复配，从而构筑囊泡体系，因硒醚可以被温和的氧化和还原，因此囊泡体系具有氧化还原刺激响应性。论文研究了阴阳离子表面活性剂的最佳复配摩尔比，并对囊泡的稳定性、耐盐性进行探究，考察了不同摩尔比下复配体系内聚集体的组装情况，对囊泡的氧化还原刺激响应性进行研究。最后对两种含硒阴离子表面活性剂同阳离子表面活性剂的复配体系各方面性质进行了比较，发现两种复配体系各方面性质具有一致性，但是硒原子靠近亲水基团的阴离子构筑的囊泡体系其易氧化程度明显优于硒原子位于疏水尾链的。

**关键词：**开关表面活性剂；含硒表面活性剂；氧化还原刺激响应性；囊泡

## ABSTRACT

**Keywords:** switchable surfactant, selenium-containing surfactant, redox-responsive, vesicle

# 目 录

|                                |    |
|--------------------------------|----|
| <b>第1章 绪论</b>                  | 1  |
| 1.1 引言                         | 1  |
| 1.2 刺激响应型表面活性剂                 | 1  |
| 1.2.1 可分解型表面活性剂                | 1  |
| 1.2.2 开关型表面活性剂                 | 2  |
| 1.3 含硒表面活性剂                    | 6  |
| 1.4 囊泡                         | 6  |
| 1.4.1 囊泡的制备方法                  | 7  |
| 1.4.2 囊泡的应用                    | 8  |
| 1.5 立题依据和研究内容                  | 8  |
| 1.5.1 立题依据                     | 8  |
| 1.5.2 研究内容                     | 9  |
| <b>第2章 实验部分</b>                | 11 |
| 2.1 实验仪器与试剂                    | 11 |
| 2.2 含硒表面活性剂的制备                 | 11 |
| 2.2.1 合成路线                     | 11 |
| 2.2.2 实验方法                     | 11 |
| 2.2.3 表征方法                     | 12 |
| 2.3 复配囊泡的构筑                    | 12 |
| 2.4 囊泡的性质研究                    | 13 |
| 2.4.1 不同摩尔比                    | 13 |
| 2.4.2 稳定性                      | 13 |
| 2.4.3 不同浓度                     | 13 |
| 2.4.4 氧化还原响应                   | 13 |
| <b>第3章 实验结果与讨论</b>             | 15 |
| 3.1 含硒表面活性剂的表征与分析              | 15 |
| 3.1.1 SDSePS 的结构表征与分析          | 15 |
| 3.1.2 SBSeUS 的结构表征与分析          | 15 |
| 3.2 复配囊泡的构筑                    | 17 |
| 3.3 囊泡体系的耐盐性与稳定性               | 19 |
| 3.4 浓度对囊泡体系的影响                 | 20 |
| 3.5 囊泡体系的氧化还原刺激响应性             | 21 |
| 3.5.1 SDSePS/DTAB 复配体系的氧化还原响应性 | 21 |
| 3.5.2 SBSeUS/DTAB 复配体系的氧化还原响应性 | 24 |
| 3.6 本章小结                       | 25 |
| <b>第4章 结论与展望</b>               | 27 |
| 4.1 结论                         | 27 |

目录

---

|                     |    |
|---------------------|----|
| 4.2 不足之处及未来展望 ..... | 27 |
| 参考文献 .....          | 29 |
| 致 谢 .....           | 33 |

# 第1章 绪论

## 1.1 引言

表面活性剂 (surfactant, surface active agent) 是一种能够溶于水且可使水的表 (界) 面张力显著降低的物质，传统上认为表面活性剂是在很低浓度下仍可显著降低液体表 (界) 面张力的物质，现在一般认为只要在较低浓度下可以显著改变表面性质的物质即可划归表面活性剂的范畴。

表面活性剂分子一般由两部分构成：一部分为疏水（亲油）的非极性基团，通常为八个碳以上的烃链；另一部分为亲水的极性基团，例如羧基、羟基、磺酸基、季铵基等。表面活性剂分子既亲水又亲油，故被称为两亲分子，最典型的例子是肥皂，具有增溶、润湿等作用。表面活性剂因其乳化、润湿、增溶等优良作用而被广泛用于如原油回收、土壤修复、乳液聚合、药物制备等领域<sup>[1]</sup>。

## 1.2 刺激响应型表面活性剂

一般情况下，表面活性剂大多具有性能稳定的特点，但在大多数情况下，它只需在某一阶段起作用，之后反而会产生分离困难；另一方面，表面活性剂一般不参与化学反应，直接排放既是一种浪费，同时给环境带来压力<sup>[1]</sup>。因此先后发展了多样触发机制的可分解型表面活性剂 (cleavable surfactants) 和开关型表面活性剂 (switchable surfactants)。

### 1.2.1 可分解型表面活性剂

为应对传统表面活性剂生物降解速率慢及其引起的环境问题，人们开始关注于可分解表面活性剂，设想通过在分子内嵌入易断裂化学键以提高生物降解速率（尽管研究中的高效催化降解不完全代表实际中微生物也能够高效地降解）<sup>[2]</sup>，此类可分解表面活性剂在酸碱、光照、加热、酶催化等条件下能够促发分解<sup>[3]</sup>。传统表面活性剂一般相对稳定，早在可分解表面活性剂的概念开始发展之前，季铵酯类表面活性剂早已被用作纺织品柔软剂，这便是典型的可分解表面活性剂。此外，十二烷基硫酸钠能够进行自催化降解、脂肪酸聚氧乙烯酯这一表面活性剂应当在中性或弱碱性条件下使用、羧基类表面活性剂在酸性条件会分解这些可分解表面活性剂的分解条件均被人们加以应用<sup>[2]</sup>。

对于可分解表面活性剂，其催化分解的手段主要包括：酶、酸、碱、UV 光照、臭氧以及加热等。可分解表面活性剂主要包含对酸不稳定类（缩醛类、缩酮类、原酸酯类及硅氧烷基表面活性剂）、对碱不稳定类（季铵酯、甜菜碱酯、单烷基（醚）碳酸酯）以及对 UV-光照、热及臭氧不稳定的各类表面活性剂<sup>[2-5]</sup>。

发展可分解表面活性剂最初是面向解决传统表面活性剂难以生物降解带来的环境问题，这一方面已有 PPS、ProteaseMAX、RapiGest SF 等商品化洗涤产品。此外，可分解型表面活性剂亦可用于用于乳液破乳、纳米粒子及聚合物制备的模板剂<sup>[6]</sup>、膜蛋白的质谱分析<sup>[7]</sup> 及胶束电动色谱<sup>[8]</sup>、囊泡药物装载及释放<sup>[9]</sup> 等方面。但与此同时，化学或酶催化降解的可分解表面活性剂或是并不能完全适应于微生物降解<sup>[2]</sup>，或是降解速率有待提高，更重要的是可分解表面活性剂的分解过程具有不可逆性<sup>[6]</sup>。

## 1.2.2 开关型表面活性剂

20世纪80年代以来，开始发展出各种触发机制的开关表面活性剂（switchable surfactants），用于可逆地调控表面活性剂性质。例如，需要聚合物乳胶悬浮液在储存运输过程中保持稳定，但当其被施工涂刷到物体表面之后，就需要对针对悬浮液“稳定”的性质进行“关闭”，这显然是开关表面活性剂的优点<sup>[10]</sup>，同时这种性质上的“关闭”是可以恢复的，这也是相较于可分解型表面活性剂的独到优势。例如，非离子表面活性剂就是一类传统的温度开关表面活性剂，当温度上升，其亲水性降低、表面活性降低，但当温度恢复时其性质亦恢复。根据这些刺激响应的方式，可以将开关表面活性剂分为：光开关、磁开关、温度开关、酸碱开关、CO<sub>2</sub>开关以及氧化还原开关和酶开关表面活性剂<sup>[1]</sup>。

### (1) 光开关表面活性剂

光开关表面活性剂在非极性疏水尾链或极性亲水头基中具有适当的显色基团<sup>[11]</sup>。根据所需光照条件可将光开关表面活性剂分为两类：一类是稳定的，利用不同波长的光可调节表面活性剂的表面活性；另一类是不稳定的，只有用连续光照才能够实现其表面活性的转变。

根据表面活性剂分子在转变中的变化特点，可以将光开关表面活性剂分为顺反异构型、裂解-聚合型以及极性变化型开关表面活性<sup>[11,12]</sup>。顺反异构型开关表面活性剂是研究较早的光开关表面活性剂，其主要结构有偶氮苯类、二苯乙烯类以及烷基苯乙烯衍生物等。异构型光开关表面活性剂的代表型结构见图1-1<sup>[11,13-15]</sup>。

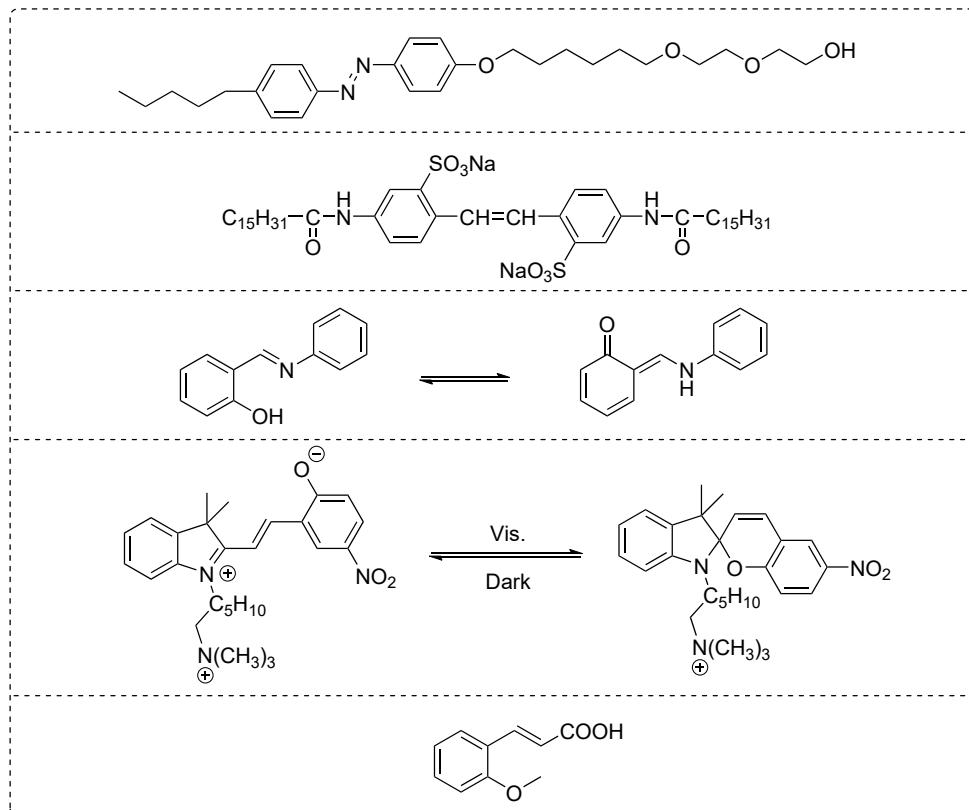


图 1-1 异构型光开关表面活性剂代表结构<sup>[11,13-15]</sup>

其中，偶氮型光开关表面活性剂研究较早，应用较广，但是一些光敏型表面活性剂<sup>[16]</sup>如偶氮类分解型及光照不可逆型的表面活性剂当属于刺激响应型表面活性剂，确切地分类应不属于开关型表面活性剂。刘清斌在其硕士论文中对光敏型表面活性剂做了总结。

光开关表面活性剂在生物医药、环境修复及减阻传热等方面具有应用价值<sup>[16]</sup>，其中关于偶氮类光致异构化的表面活性剂研究较多，Chen 等<sup>[17]</sup>采用偶氮类阳离子表面活性剂 BTAEAzo 实现绿色化的泡沫染整工艺。

除光开关表面活性剂之外，还可以使用具有光刺激响应分子与表面活性剂作用，构成具有光刺激响应的体系。Zhao 等<sup>[18]</sup>将反式邻甲氧基肉桂酸与 N-甲基-N-乙基吡咯烷溴化物 (C16MPB) 在碱性条件下自组装为粘弹性蠕虫状胶束，经 UV 光照后反式邻甲氧基肉桂酸构型转变，从而使体系转变成球形或棒状胶束，见图 1-2。

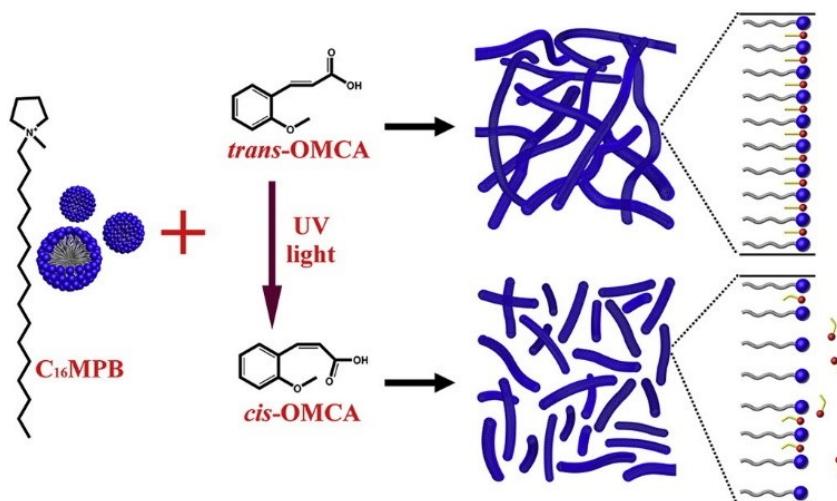


图 1-2 N-甲基-N-乙基吡咯烷溴化物 (C16MPB) 与邻甲氧基肉桂酸构建的光刺激响应性体系<sup>[18]</sup>

## (2) 磁开关表面活性剂

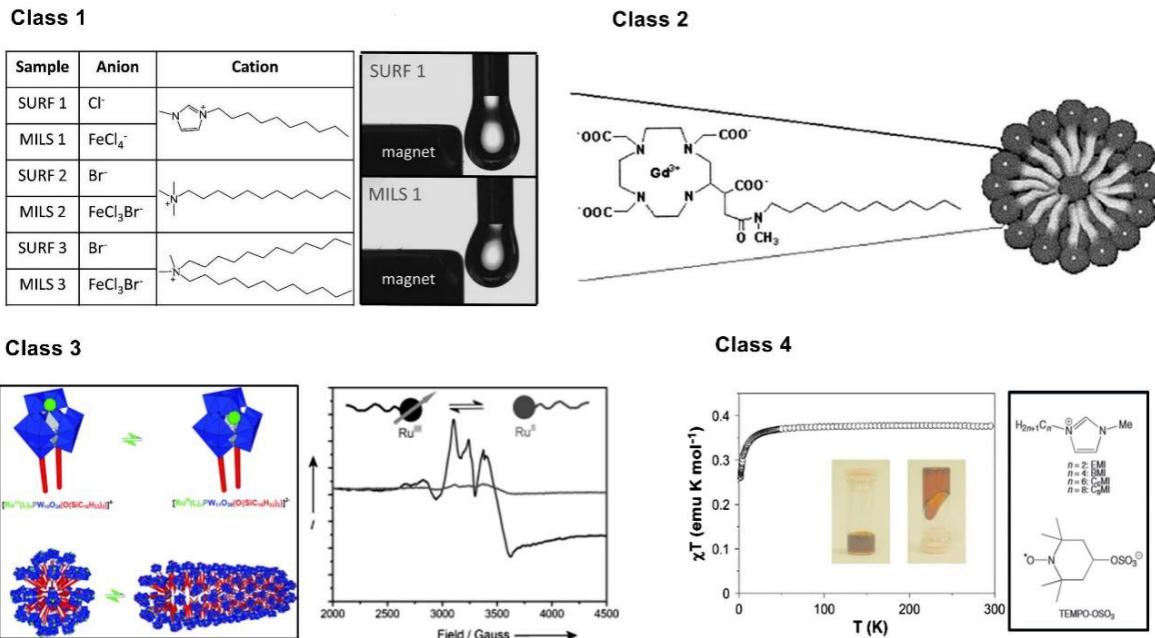
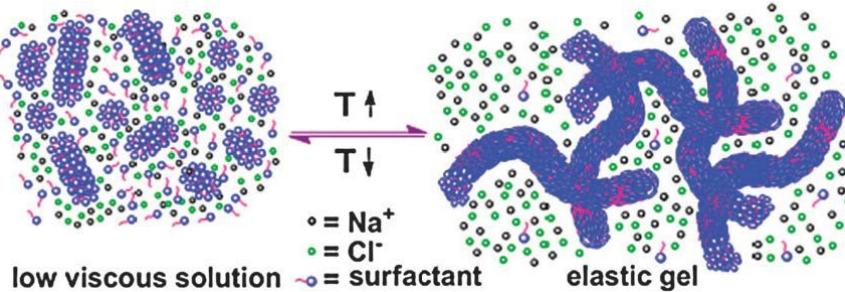
磁开关表面活性剂主要为含有磁响应结构，包含离子液体、螯合型以及多金属氧酸盐表面活性剂，此外，磁性有机分子表面活性剂是有待发展的新一类磁表面活性剂<sup>[19]</sup>，磁响应表面活性剂可用于蛋白质分离、水处理以及环境修复<sup>[19]</sup>等方面。主要类别磁响应表面活性剂见图 1-3。

## (3) 温度开关表面活性剂

非离子型表面活性剂是典型的温度开关表面活性剂，随温度升高其亲水性会逐渐下降，至浊点时其亲水性显著降低，表面活性变差，而当温度降低后其又可恢复表面活性。Chu<sup>[21]</sup>等以棕榈酰氨基磺基甜菜碱 (PDAS) 为表面活性剂制备了一种具有温度响应的凝胶，在 30 °C 时形成球状或短棒状胶束，在 40 °C 时则形成网络蠕虫状胶束<sup>1-4</sup>，这是由于加热时疏水部分溶解度降低，从而形成网状交联凝胶。

## (4) 酸碱开关表面活性剂

酸碱开关表面活性剂，亦即 pH 开关表面活性剂，此类表面活性剂通常含有羧酸、脒基、胍基等酸性或碱性基团，在 pH 发生变化时，这些基团接受或给予质子，导致表

图 1-3 主要类别的磁开关表面活性剂<sup>[19,20]</sup>图 1-4 应用温度开关表面活性剂的可转换温感凝胶<sup>[21]</sup>

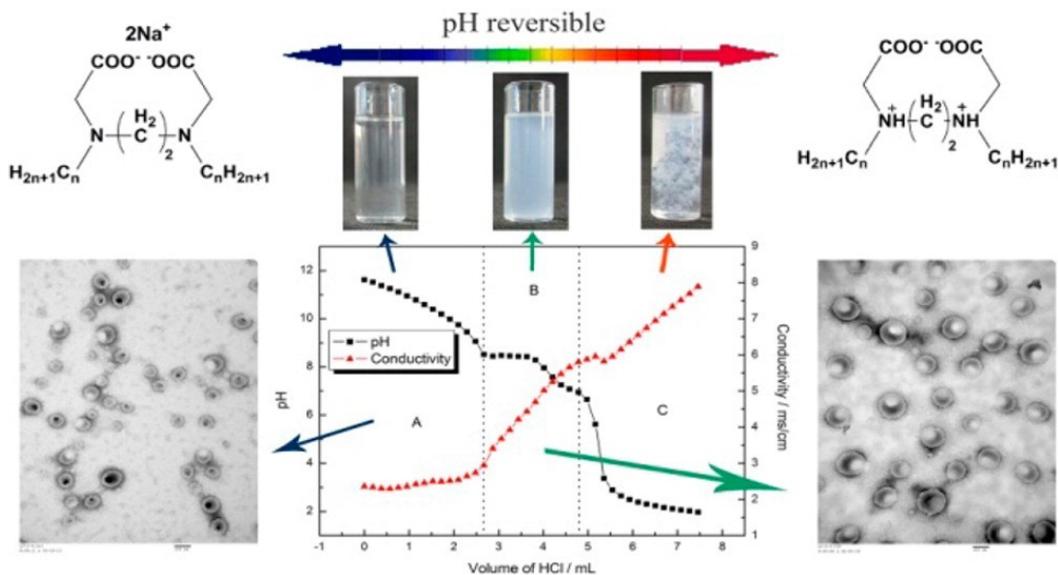
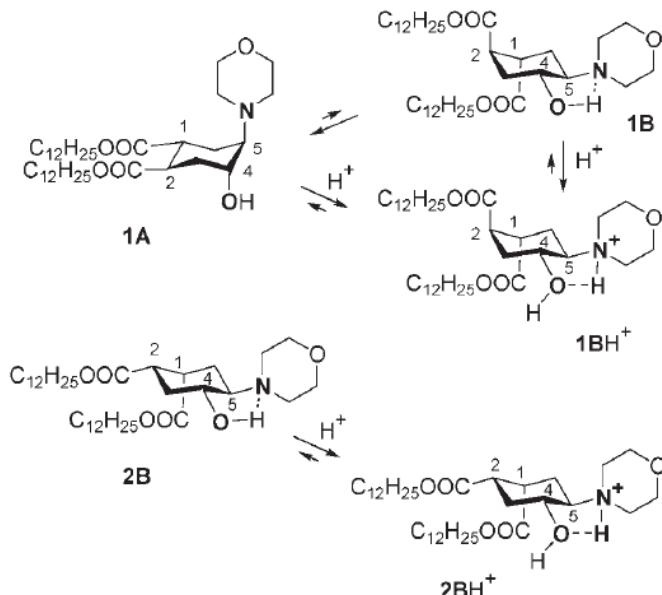
面活性剂的亲疏水性发生变化，从而调控表面活性剂的表面活性<sup>[15]</sup>。Lv 等<sup>[22]</sup>合成了一类酸碱开关 Gemini 表面活性剂，通过调控 pH 可实现制备的乳液在 O/W 乳液和 W/O 乳液之间转变，图 1-5。

除通过 pH 调节表面活性剂的亲疏水性改变体系性质外，Brazdova<sup>[12,23]</sup>等制得脂质体表面活性剂，通过 pH 控制分子构象发生转换作为开关，见图 1-6。

### (5) $\text{CO}_2/\text{N}_2$ 开关表面活性剂

$\text{CO}_2$  型开关表面活性剂其作用原理在本质上和酸碱开关表面活性剂类似，利用  $\text{CO}_2$  气体的弱酸性，随着  $\text{CO}_2$  的通入和排出，体系的 pH 发生变化，从而引起体系内可离子化基团的质子化或去质子化，导致表面活性剂亲疏水性发生变化，进而影响体系的表面活性。迄今为止， $\text{CO}_2$  开关型表面活性剂主要包括脒/ $\text{CO}_2$  体系、胍/ $\text{CO}_2$  体系以及胺/ $\text{CO}_2$  体系<sup>[24]</sup>。

$\text{CO}_2$  型开关表面活性剂采用  $\text{CO}_2$  作为调控手段，相比其他调控手段而言，具有价格便宜、无毒无害且易于脱除等优点<sup>[10]</sup>，可应用于重油输送、土壤清洗、油砂分离及乳化聚合<sup>[10]</sup>。同可分解表面活性剂一样，早在开关表面活性剂概念提出之前， $\text{CO}_2$  型开关表面活性剂已投入使用，Moore 和 Lefevre 采用  $\text{CO}_2$  作为丁二烯/苯乙烯乳液聚合的开关表

图 1-5 pH 开关表面活性剂控制的乳液类型转变<sup>[22]</sup>图 1-6 pH 触发的氨基环己醇衍生物脂质构象变化<sup>[23]</sup>

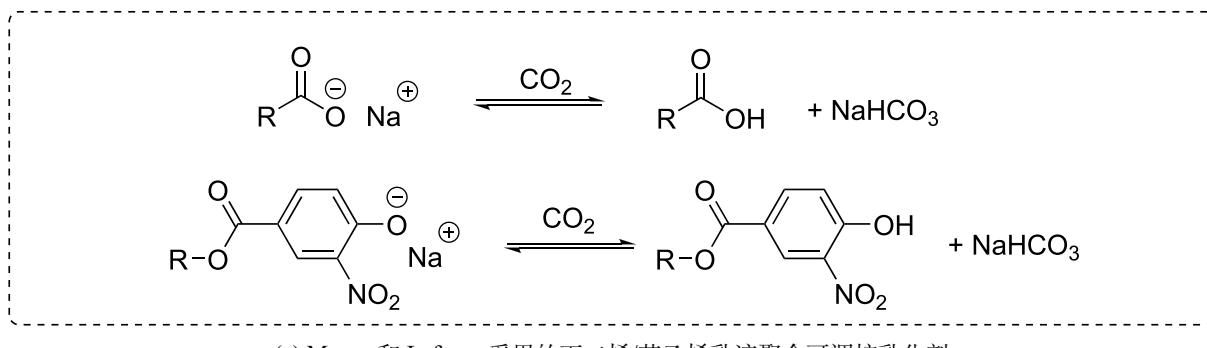
面活性剂，见图 1-7(a)，其中式左化合物具有乳化作用而式右化合物不具有乳化作用。

2006 年，Jessop 课题组<sup>[25]</sup>提出一类脒类化合物可用于CO<sub>2</sub>开关表面活性剂，见图 1-7(b)。此外，三级胺也可用于CO<sub>2</sub>开关表面活性剂，但一级、二级胺则因为形成氨基甲酸酯在开关表面活性剂应用中有所难度<sup>[10]</sup>。

## (6) 氧化还原开关表面活性剂

氧化还原型开关表面活性剂主要采用电化学方法或化学手段改变表面活性剂分子结构，从而达到调整表面活性的目的。其中，前者研究最早且较为成熟的是二茂铁基表面活性剂，其包含阳离子-两性离子可逆转换和阴离子-两性离子可逆转换两类<sup>[12]</sup>。图 1-8 中前者是一类二茂铁基表面活性剂。但二茂铁基开关表面活性剂所需使用的二茂铁基团价格对该类表面活性剂的广泛使用有所限制。

此外，甲基紫类结构，即联吡啶类结构的表面活性剂也是一类良好的氧化还原型开



(a) Moore 和 Lefevre 采用的丁二烯/苯乙烯乳液聚合可调控乳化剂

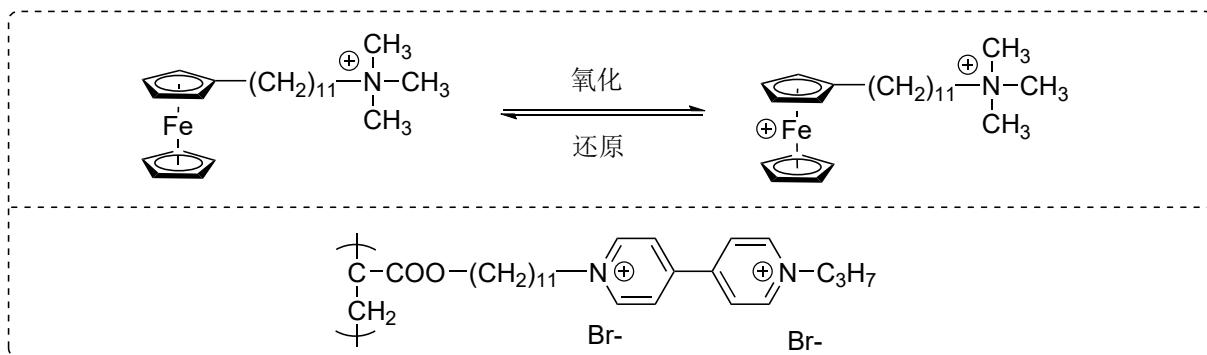
(b) Jessop 课题组提出的 $\text{CO}_2$ 开关表面活性剂图 1-7 早期应用及研究的 $\text{CO}_2$ 型开关表面活性剂

图 1-8 电化学方法实现的氧化还原开关表面活性剂

关表面活性剂，但此类表面活性剂毒性高，如氯化二甲基联吡啶（即百草枯主要成分，一种高毒植物农药）。

除电化学方法实现的氧化还原开关表面活性剂外，含二硫键结构的表面活性剂可在含巯基试剂作用下断裂，从而改变分子结构。

### 1.3 含硒表面活性剂

含硒表面活性剂是一类新型的氧化还原型开关表面活性剂，2010 年 Zhang Xi 等<sup>[26,27]</sup>首次报道了一种含硒阳离子表面活性剂，利用其与具有羧酸根的两亲嵌段共聚物进行自组装，形成具有氧化响应性的胶束，之后其课题组报道了多例利用硒原子实现的具有氧化还原刺激响应性的胶束体系，硒原子分别位于两亲嵌段共聚物内部和侧链。

2015 年 Liu X F 等<sup>[28]</sup>报道了含硒磺基甜菜碱类表面活性剂，

### 1.4 囊泡

囊泡是一种由表面活性剂双分子层闭合而成的聚集体。双分子层内壁和外壁均为亲水头基，内腔充满水相，疏水尾链则被包裹在双分子层内部（反相囊泡在有机相中形成，其双分子层恰好翻转），囊泡一般是由这样的一层或多层双分子层闭合而成，一般

具有球形结构，此外还有椭球形、扁球形等。

囊泡是表面活性剂分子构成的聚集体结构中的一种，按照 Israelachvili 和 Mitchell 等人提出的临界堆积参数理论 (critical packing parameter theory)，可以通过表面活性剂分子的几何形状对其在水溶液中的聚集体进行预测：

$$p = \frac{v}{al} \quad (1-1)$$

式 1-1 中， $p$  为临界堆积参数， $a$  为亲水头基平均占据横截面积， $l$  为疏水链平均链长， $v$  为疏水链的体积。当  $p < 1/3$  时一般形成球状胶束或不连续的立方相；当  $1/3 < p < 1/2$  时易形成椭球形或棒状胶束；当  $1/2 < p < 1$  时可形成囊泡、碟形胶束或层状相等不同曲率的双分子层结构；当  $p > 1$  时会形成反相结构，见图 1-9 所示。

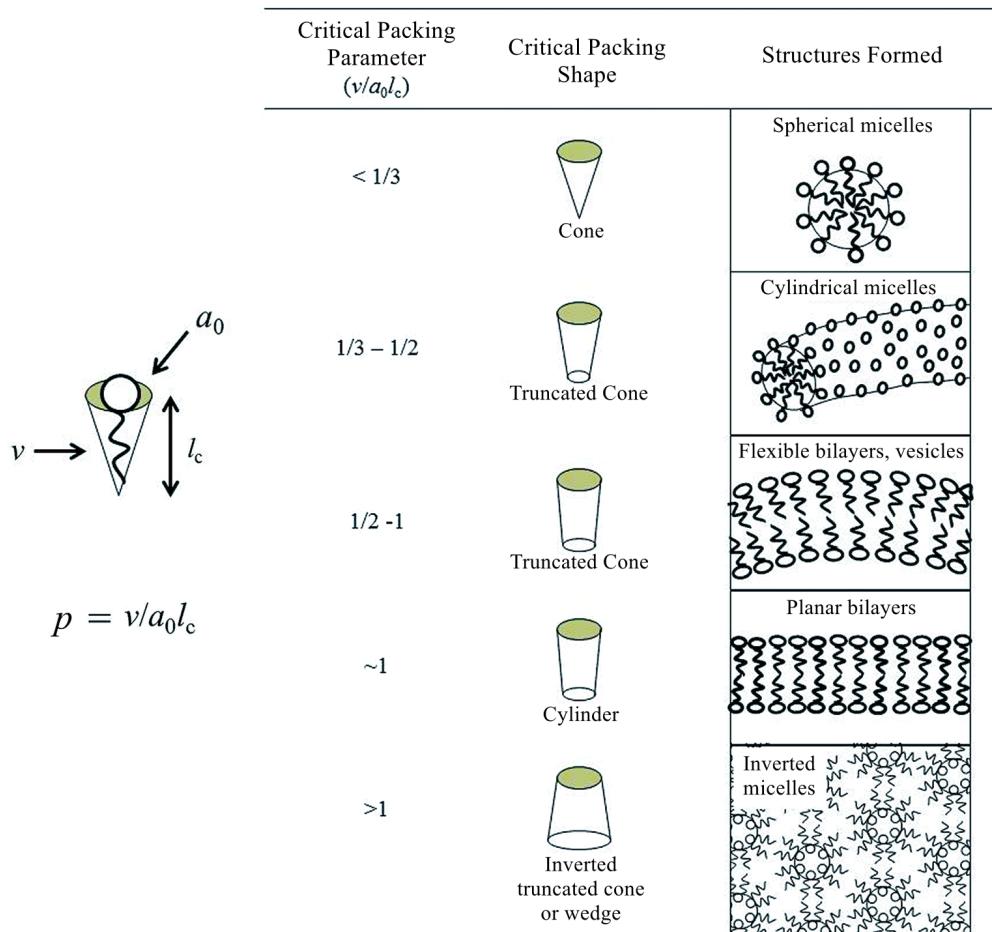


图 1-9 临界堆积参数理论预测的表面活性剂聚集体形态<sup>[29]</sup>

囊泡显著区别于胶束等聚集体结构的一个特征是，具有囊泡结构的溶液在外观上呈现淡蓝色，并且囊泡属于各向异性的相，在偏光片下呈现双折射纹理，在显微镜中通常能够观察到马耳他十字花<sup>[30]</sup>。

#### 1.4.1 囊泡的制备方法

脂质体是发现和研究最早的囊泡体系，所不同的是其双分子层为磷脂双分子层，Stoeckenius 在 1959 年将磷脂在水中溶胀得到多层结构<sup>[30]</sup>，后被证明是闭合的双分子层

结构。目前所说的囊泡一般指由表面活性剂分子构成，早期构筑囊泡常需要借助外力，如采用溶胀法、乙醚注射法、超声分散法、挤压法等，但是这些由外力制备的囊泡通常不稳定，所制备的囊泡容易解体<sup>[30]</sup>。

20世纪80年代出，人们开始关注于囊泡的自发形成，1983年Ninham等人<sup>[31]</sup>发现双十二烷基二甲基氢氧化铵(DDAOH)可以自发形成囊泡并且相当稳定，随后发现双十二烷基二甲基铵盐也可以自发形成囊泡。1989年Kaler等<sup>[32]</sup>发现阴阳离子表面活性剂十二烷基苯磺酸钠(SDBS)和十六烷基三甲基对甲苯磺酸盐(CTAT)的混合体系能够形成自发囊泡，这打破了以往“阴阳离子表面活性剂因混合产生沉淀而不能混合使用”的观念，但是Kaler的研究体系中当阴阳离子表面活性剂浓度较高、链长相近或接近等摩尔量混合时依然产生沉淀，见图1-10。

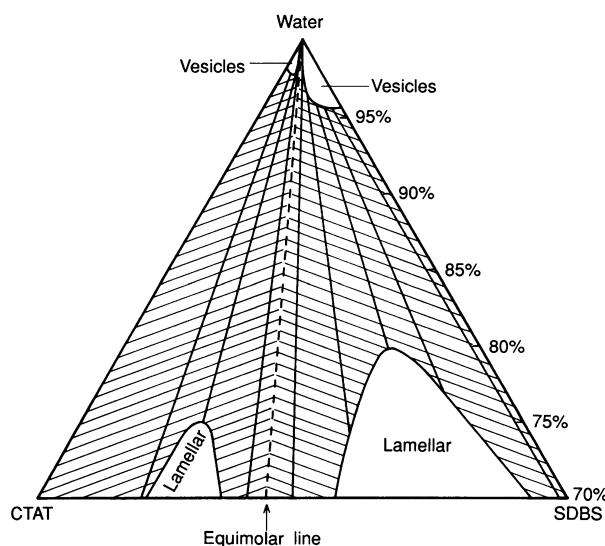


图1-10 阴阳离子表面活性剂SDBS和CTAT混合体系的相图<sup>[32]</sup>  
(阴影区域代表沉淀)

一般认为，阴阳离子复配体系中囊泡相的形成是由于形成的阴/阳离子对降低可表面活性剂亲水头基的有效截面积所导致的<sup>[30]</sup>。但同时也因为阴/阳离子对的形成造成聚集体表面电荷密度下降，从而使得在接近等摩尔量混合时体系不稳定，产生沉淀。

除阴阳离子表面活性剂复配体系外，……

### 1.4.2 囊泡的应用

囊泡可因其结构独特可用于生物膜模拟、软模板或微反应器、药物装载和靶向释放以及毛细管电动色谱等领域<sup>[33]</sup>。

## 1.5 立题依据和研究内容

### 1.5.1 立题依据

开关表面活性剂及其自组装体系的智能响应行为是目前国内学界普遍关注的问题，而含硒表面活性剂的氧化还原响应灵敏、条件温和，在生命领域具有重要的应用前景；表面活性剂囊泡分子量相对较小，合成较为简单，受到外界刺激时反应较为迅速，复配时容易自发聚集生成稳定的囊泡。结合两者优点，考虑通过氧化还原响应来控制

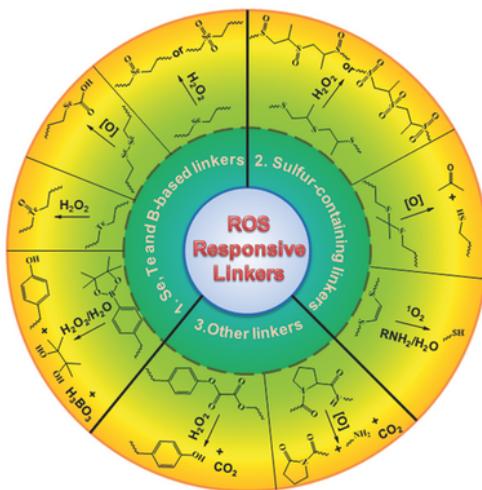


图 1-11 用于活性氧物种刺激响应性药物载体设计的代表性结构<sup>[34]</sup>

含硒表面活性剂胶束和囊泡之间的转换，基于氧化还原刺激响应性囊泡在作为药物控制递送载体、微反应器、合成中空颗粒模板等领域有着很大的期许效用.

### 1.5.2 研究内容

本论文着重进行了含硒表面活性剂囊泡的构筑及其性质研究. 主要研究内容如下：

1. 合成两种含硒阴离子表面活性剂，提纯并表征确认其结构；
2. 提纯与阴离子表面活性剂复配的阳离子表面活性剂，将阴阳离子表面活性剂按不同摩尔比进行复配以构筑囊泡，采用动态光散射测试复配体系中的聚集体粒径；
3. 测试复配体系耐盐效果，选定复配囊泡体系，测试囊泡粒径随时间的变化关系，考察囊泡的稳定性；
4. 配置不同浓度的表面活性剂复配体系，测试其中囊泡的粒径变化关系；
5. 对囊泡体系进行氧化还原测试，考察其氧化还原响应性，包含氧化、还原所需时间；对还原后的体系进行粒径测试，探究与初试状态的变化；进行多次氧化还原循环，考察体系的刺激响应耐受性；
6. 对两种含硒表面活性剂的复配囊泡体系的性质进行对比.



## 第 2 章 实验部分

### 2.1 实验仪器与试剂

表 2-1 实验仪器与试剂

| 仪器/试剂          | 规格/型号                | 生产厂家               |
|----------------|----------------------|--------------------|
| 硒              | GR                   | 阿达玛斯试剂             |
| 硼氢化钠           | AR                   | 上海化学试剂有限公司         |
| 1-溴代十二烷 1-溴代丁烷 | CP                   | 国药集团化学试剂有限公司       |
| 3-溴丙醇          | GR                   | 阿达玛斯试剂             |
| 11-溴-1-十一醇     | GR                   | 国药集团化学试剂有限公司       |
| 氯磺酸            | CP                   | 上海化学试剂有限公司         |
| 碳酸钠            | AR                   | 国药集团化学试剂有限公司       |
| 十二烷基三甲基溴化铵     | CP                   | 国药集团化学试剂有限公司       |
| 30% 过氧化氢       | AR                   | 上海化学试剂有限公司         |
| 亚硫酸钠           | AR                   | 国药集团化学试剂有限公司       |
| 硫酸钠            | AR                   | 国药集团化学试剂有限公司       |
| 超纯水            | Simplicity® UV       | 美国 Merck Millipore |
| 电子分析天平         | JY2015               | 梅特勒-托利多有限公司        |
| 旋转蒸发器          | RE-2000B             | 上海亚荣生化仪器厂          |
| 超声波清洗器         | KQ-100B              | 昆山市超声仪器有限公司        |
| 超级恒温水浴         | ??                   | 有限公司               |
| 核磁共振谱仪         | AVANCE III HD 400MHz | 瑞士布鲁克公司            |
| 液相色谱质谱联用仪      | LCZ/2690 XE/996      | 美国沃特世公司            |
| 激光光散射仪         | ALV/DLS/SLS-5022F    | 德国 ALV 公司          |

### 2.2 含硒表面活性剂的制备

#### 2.2.1 合成路线

按图 2-1 所示合成路线制备两种含硒表面活性剂 3-十二烷基硒-1-丙基硫酸钠 (5a, SDSePS) 和 11-丁基硒-1-十一烷基硫酸钠 (5b, SBSeUS).

#### 2.2.2 实验方法

称取 9.28 g (0.12 mol) 硒粉置于 500 mL 三口圆底烧瓶中，加入 75 mL 去离子水后在室温下搅拌 10 min；在冰浴条件下，缓慢滴加 75 mL 去离子水溶解的 9.73 g (0.25 mol) NaBH<sub>4</sub>，过程中 N<sub>2</sub> 保护，反应体系逐渐变白，滴完后得到白色的悬浊液，在室温下反应 20 min；再次称取 9.28 g (0.12 mol) 硒粉加入，室温反应 15 min 后逐步升温至 70 °C，反应 20 min，此时体系为呈现棕红色；冷却至室温后滴加 280 mL 四氢呋喃 (THF) 溶解的 58.62 g (0.26 mol) C<sub>12</sub>H<sub>25</sub>Br，50 °C 下反应 18 h，停止反应，体系为两相，上层

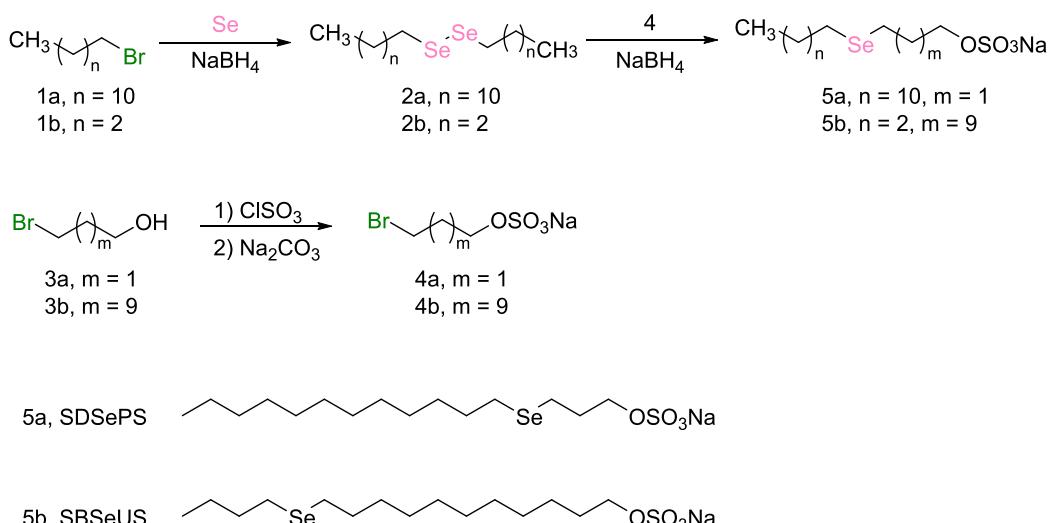


图 2-1 含硒表面活性剂的合成路线

有机相为黄色。

停止反应后处理，二氯甲烷 ( $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ) 萃取分液，无水硫酸钠干燥后减压抽滤，减压旋干溶剂，用乙酸乙酯热溶，低温重结晶三次后，真空干燥 12 h，得 40.82 g 黄色针状产物 DDSe，得率 71.60%.

称取 20 g (0.14 mol)  $\text{Br}(\text{CH}_2)_3\text{OH}$  置于 500 mL 四口圆底烧瓶中，加入 150 mL 干燥后的  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ，冰浴下机械搅拌 10 min，缓慢滴加 19.5 g (0.17 mol) 氯磺酸 ( $\text{ClSO}_3\text{H}$ )，滴完后室温反应 30 min，再用饱和碳酸钠水溶液中和，保持体系 pH 为 8 到 9。停止反应后处理，减压旋干溶剂，热乙醇除盐，乙醇重结晶三次，真空干燥 12 h，得到 24.04 g 白色产物 BAS，得率 71.25%。

称取 15 g (0.03 mol) DDSe 置于 500 mL 三口圆底烧瓶中，加入 150 mL THF 充分搅拌，全程 N<sub>2</sub> 保护，冰浴下缓慢滴加 100 mL 去离子水溶解的 5.67 g (0.15 mol) NaBH<sub>4</sub>，过程中体系逐渐变白，滴完室温反应 20 min，再滴加 100 mL 去离子水溶解的 16 g (0.66 mol) BAS，室温反应 24 h，此时体系仍为白色。

停止反应后处理，减压除去溶剂，热乙醇除盐，以乙酸乙酯:甲醇 = 5:1 为洗脱剂柱色谱分离，后乙醇重结晶，得 18.6 g 产物，得率 75.80%.

SBSeUS

### 2.2.3 表征方法

对所制备的含硒阴离子表面活性剂进行核磁氢谱和质谱测试，确认所得结构。

## 2.3 复配囊泡的构筑

### (1) DTAB 的纯化

以无水乙醇和乙酸乙酯作为溶剂，在50℃下对十二烷基三甲基溴化铵(DTAB)进行重结晶提纯，提纯两次，真空干燥后，密封保存。

## (2) 阴阳离子表面活性剂复配

使用实验室自制超纯水分别配置一定体积的 5 mmol/L 和 10 mmol/L 的阳离子表面活性剂 DTAB 水溶液，同样方法配置两种浓度的含硒阴离子表面活性剂 SDSePS 和 SBSeUS 水溶液，然后使用 0.22  $\mu\text{m}$  的水系滤膜过滤上述溶液作为母液备用。

将阴离子和阳离子以不同摩尔比 (1:9、2:8、3:7、4:6、5:5、6:4、7:3、8:2、9:1) 进行复配，即使用上述母液按体积比快速混合，超声振荡后，置于 30 °C 水浴中恒温 12 h 后进行后续测试。

## 2.4 囊泡的性质研究

### 2.4.1 不同摩尔比

利用母液按摩尔比 1:9 至 9:1 配置不同摩尔比的囊泡体系，观察外观现象变化

### 2.4.2 稳定性

利用 DLS 测试囊泡粒径，其随时间的变化，另一方面加入  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  测试囊泡的耐盐状况，该囊泡体系伪含盐 ( $\text{NaBr}$ ) 囊泡体系，选择  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  的原因是之后氧化还原

### 2.4.3 不同浓度

使用母液稀释得到 0.5 mmol/L、1 mmol/L、2 mmol/L、2.5 mmol/L、5 mmol/L、10 mmol/L 的阴阳离子表面活性剂溶液，分别按上步选定的摩尔比配置不同浓度的囊泡体系，静置 12 h，记录外观，利用 DLS 测试粒径

### 2.4.4 氧化还原响应

采用  $\text{H}_2\text{O}_2$  作为氧化剂， $\text{Na}_2\text{SO}_3$  作为还原剂，初步采用 1.2 被氧化剂进行氧化，氧化后使用薄层色谱监测氧化完全，DLS 测试体系内聚集体状况

加入 1.2 被还原剂进行还原，还原后测试 DLS 随时间的变化，测试还原时间，进行多个氧化还原循环



## 第3章 实验结果与讨论

### 3.1 含硒表面活性剂的表征与分析

#### 3.1.1 SDSePS 的结构表征与分析

以 $\text{CD}_3\text{OD}$ 为溶剂，对纯化后的样品进行 $^1\text{H}$  NMR 表征，表征结果如图 3-1 所示。

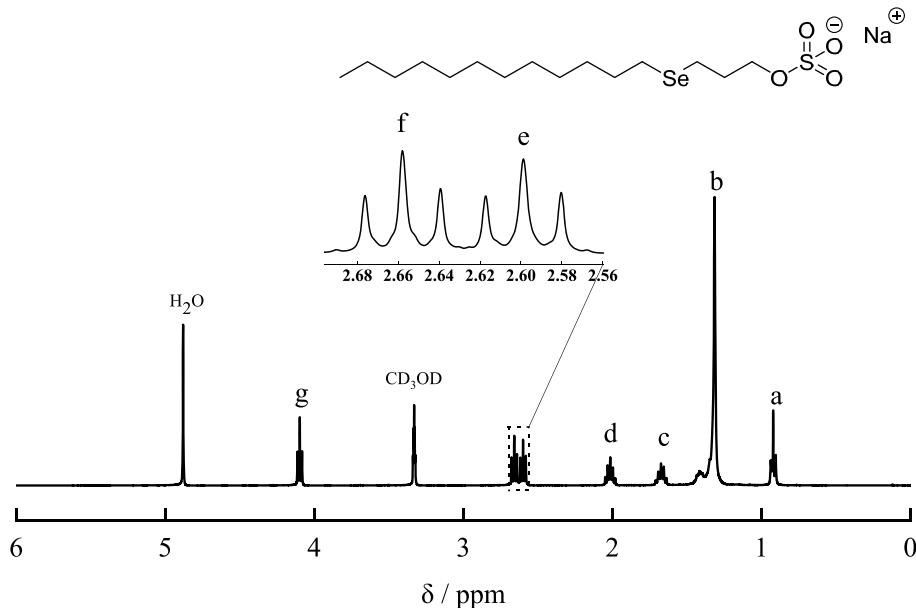


图 3-1 SDSePS 的核磁氢谱

$^1\text{H}$  NMR (400 MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$ , 图 3-1)  $\delta$  0.92 (t,  $J=8.0$  Hz, 3H), 1.31-1.41 (overlap, 18H), 1.67 (m, 2H), 2.01 (m, 2H), 2.60 (t,  $J=8.0$  Hz, 2H), 2.66 (t,  $J=8.0$  Hz, 2H), 4.10 (t,  $J=6.0$  Hz, 2H).

对 SDSePS 的核磁共振氢谱进行解析，图 3-1 中， $\delta = 3.31$  的峰为 $\text{CD}_3\text{OD}$  溶剂残留峰， $\delta = 4.87$  为水峰<sup>[35]</sup>，峰 a 为 SDSePS 疏水链端甲基的氢信号，以其积分个数为 3 计算，实际总氢个数为 31.68，理论氢个数为 31，氢个数基本吻合；峰 b 为长碳链出峰，氢个数为 18；峰 c、d 分别为 Se 的两端  $\beta$  位亚甲基氢出峰，其中峰 d 更靠近极性头基 ( $-\text{SO}_4^-$ ) 向低场移动；峰 e、f 分别为 Se 的两端  $\alpha$  位亚甲基氢出峰； $\delta = 4.10$  处峰 g 为靠近极性头基 ( $-\text{SO}_4^-$ ) 的亚甲基氢出峰。各峰化学位移与氢个数均可与目标产物对应，由此推断所测样品即为目标产物。

以 $\text{CH}_3\text{OH}$ 为溶剂，对 SDSePS 采用负离子模式进行 ESI-MS 测试，测试结果如图 3-2 所示。

负离子模式下，相对强度最高的  $m/z = 387$  的峰应为  $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SeC}_3\text{H}_6\text{SO}_4^-$  的分子离子峰，与  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{SO}_4\text{Se}$  的计算结果 386.42 基本相符，同时硒有多种稳定的同位素，也与测试结果相符合。

#### 3.1.2 SBSeUS 的结构表征与分析

以 $\text{CD}_3\text{OD}$ 为溶剂，对纯化后的样品进行 $^1\text{H}$  NMR 表征，表征结果如图 ?? 所示。

$^1\text{H}$  NMR (400 MHz,  $\text{CD}_3\text{OD}$ , 图 3-3)  $\delta$  0.92 (t,  $J=8.0$  Hz, 3H), 1.31-1.41 (overlap, 18H), 1.67 (m, 2H), 2.01 (m, 2H), 2.60 (t,  $J=8.0$  Hz, 2H), 2.66 (t,  $J=8.0$  Hz, 2H), 4.10 (t,  $J=6.0$  Hz, 2H).

对 SDSePS 的核磁共振氢谱进行解析，图 3-3 中， $\delta = 3.31$  的峰为 $\text{CD}_3\text{OD}$  溶剂残留

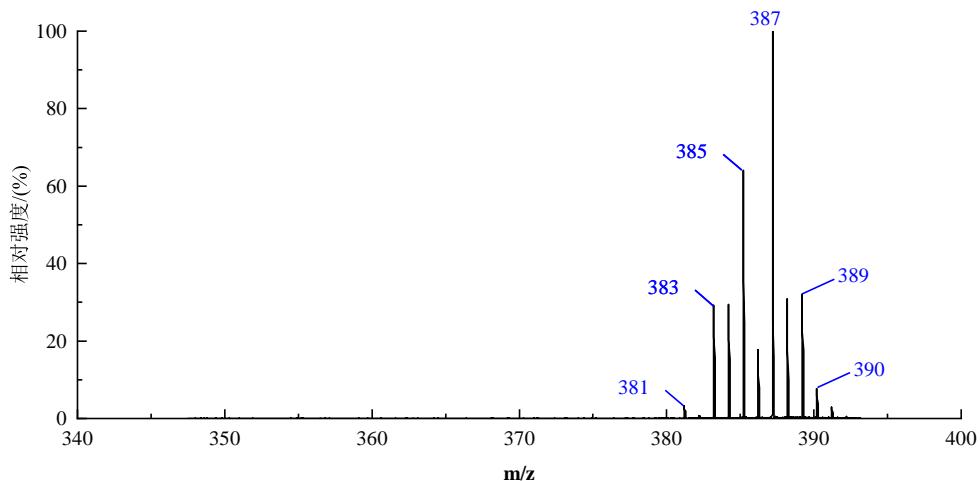


图 3-2 SDSePS 的质谱

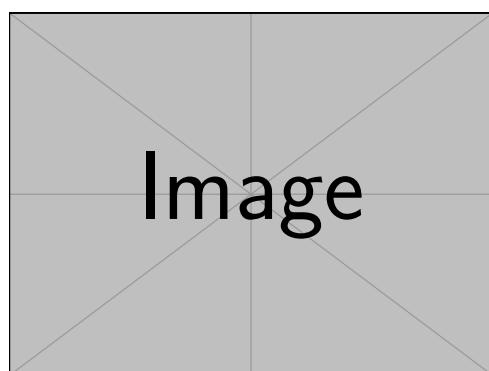


图 3-3 SBSeUS 的核磁氢谱

峰， $\delta = 4.87$  为水峰<sup>[35]</sup>，峰 a 为 SDSePS 疏水链端甲基的氢信号，以其积分个数为 3 计算，实际总氢个数为 31.68，理论氢个数为 31，氢个数基本吻合；峰 b 为长碳链出峰，氢个数为 18；峰 c、d 分别为 Se 的两端  $\beta$ H 出峰，其中峰 d 更靠近极性头基 ( $-SO_4^-$ ) 向低场移动；峰 e、f 分别为 Se 的两端  $\alpha$  位亚甲基氢出峰； $\delta = 4.10$  处峰 g 为靠近极性头基 ( $-SO_4^-$ ) 的亚甲基氢出峰。各峰化学位移与氢个数均可与目标产物对应，由此推断所测样品即为目标产物。

以  $CH_3OH$  为溶剂，对 SDSePS 采用负离子模式进行 ESI-MS 测试，测试结果如图 3-4 所示。

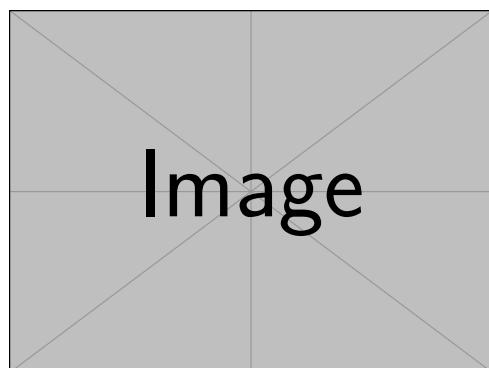


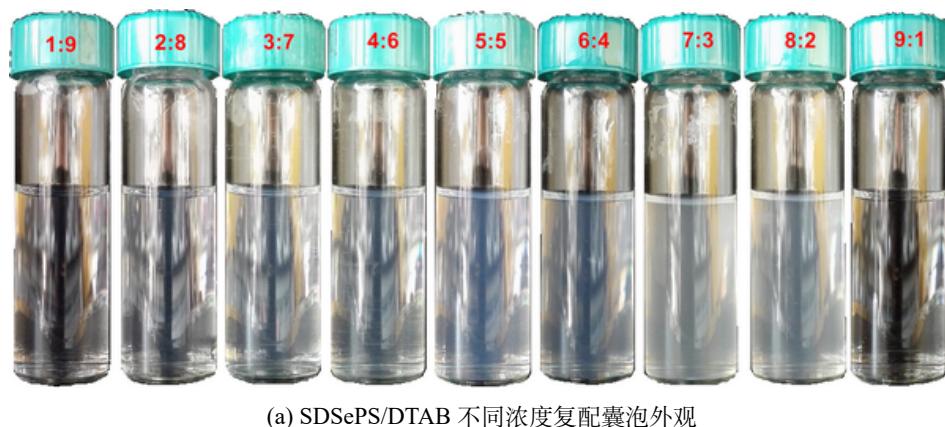
图 3-4 SBSeUS 的质谱

负离子模式下，相对强度最高的  $m/z = 387$  的峰应为  $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SeC}_3\text{H}_6\text{SO}_4^-$  的分子离子峰，与  $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{SO}_4\text{Se}$  的计算结果 386.42 基本相符，同时硒有多种稳定的同位素，也与测试结果相符合。

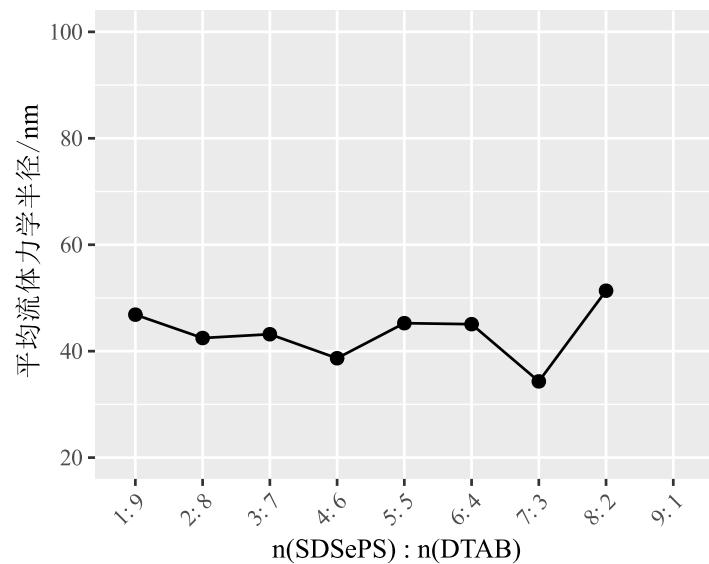
### 3.2 复配囊泡的构筑

#### (1) SDSePS 不同摩尔比

将配制好的 5 mmol/L 的 SDSePS 水溶液与等浓度的 DTAB 水溶液以不同摩尔比 (1:9、2:8、3:7、4:6、5:5、6:4、7:3、8:2、9:1) 复配成总体积 5 mL 的溶液，混合均匀放置于 30 °C 水浴中静置 12 h 后，外观现象如图 3-5(a) 所示，可以观察到两端分别是摩尔比较低和较高时溶液更为澄清透明，其中阴阳离子摩尔比为 9:1 的样品完全澄清，而摩尔比接近 1 的样品呈现不同程度的蓝光（也是囊泡体系的特征之一），摩尔比为 7:3 和 8:2 的样品显现蓝光外溶液略显浑浊。所有样品继续恒温静置 3 天后，摩尔比接近 1 的



(a) SDSePS/DTAB 不同浓度复配囊泡外观



(b) SDSePS/DTAB 不同浓度复配囊泡粒径

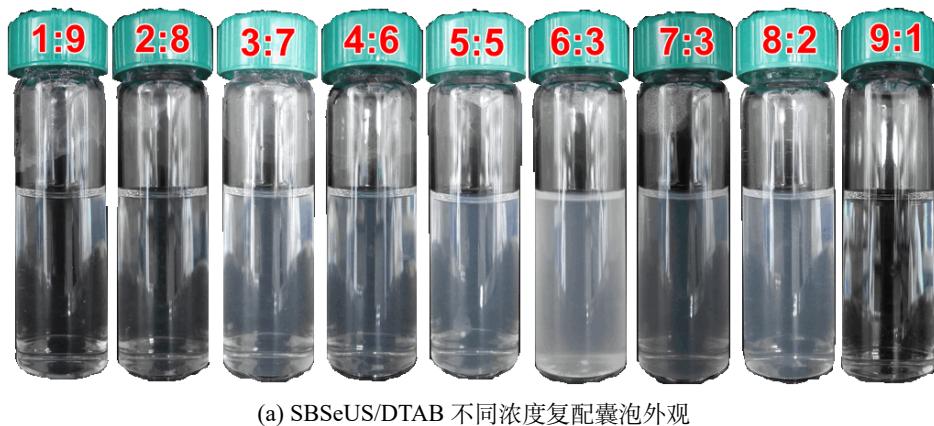
图 3-5 不同摩尔比 SDSePS/DTAB 复配体系外观和动态光散射测试结果

5:5 和 6:4 样品产生团絮状沉淀，这应是由于摩尔比接近 1 时，聚集体表面电荷密度更低，仅由离子对解离产生的微弱电荷被溶液中的反离子屏蔽，而聚集体之间的静电斥力是保持体系稳定的重要因素，所以此时体系静置后产生团絮状沉淀。

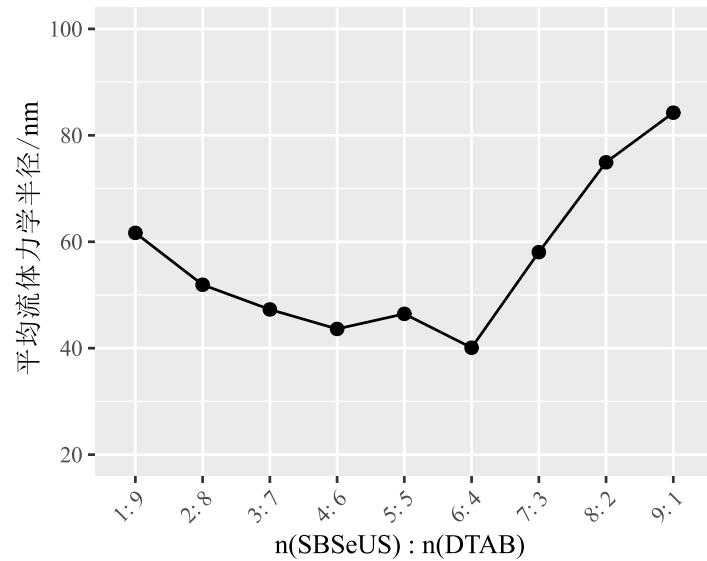
图 3-5(b)为采用动态光散射对上述不同摩尔比的复配体系进行测试的结果,结果表明多数样品中均有平均流体力学半径在 40-50 nm 的聚集体存在,结合复配体系外观呈现蓝色,可说明溶液中存在囊泡相。其中摩尔比为 9:1 的样品的动态光散射结果表明溶液中未检出聚集体的存在,其他摩尔比接近 1 的样品,其平均流体力学半径相对偏低,其中摩尔比 7:3 的样品最低,为 34.32 nm。

## (2) SBSeUS 不同摩尔比

同 SDSePS/DTAB 复配体系一样,将配制好的 5 mmol/L 的 SBSeUS 水溶液与等浓度的 DTAB 水溶液以不同摩尔比 (1:9、2:8、3:7、4:6、5:5、6:4、7:3、8:2、9:1) 复配成总体积 5 mL 的溶液,混合均匀,放置于 30 °C 水浴中静置 12 h 后,外观现象如图 3-6(a)所示,同 SDSePS/DTAB 复配体系相似,图中两端位置分别是摩尔比较低和较高时溶液,其更为澄清透明,而摩尔比接近 1 的样品呈现不同程度的蓝光,这说明了可能有囊泡的存在。同样,继续长时间放置后,摩尔比接近 1 的样品会产生团絮状沉淀。



(a) SBSeUS/DTAB 不同浓度复配囊泡外观



(b) SBSeUS/DTAB 不同浓度复配囊泡粒径

图 3-6 不同摩尔比 SBSeUS/DTAB 复配体系外观和动态光散射测试结果

图 3-6(b)为采用动态光散射对图 3-6(a)中不同摩尔比的复配体系进行测试的结果,结果表明多数样品中均有平均流体力学半径在 40-60 nm 的聚集体存在,结合复配体系外观呈现蓝色的现象,这说明溶液中很有可能存在囊泡相。其中摩尔比为 8:2 和 9:1 的

样品，其平均流体力学半径较大，分别为 74.93 nm 和 84.25 nm.

### 3.3 囊泡体系的耐盐性与稳定性

分别从耐盐性和随时间的变化两个方面考察阴阳离子表面活性剂复配体系的稳定性.

对于耐盐性，选择以少量多次的方式不断加入 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  直至囊泡相消失，选用 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  是由于本论文中设计的含硒阴离子表面活性剂的氧化还原刺激响应性中，采用 $\text{Na}_2\text{SO}_3$  作为还原剂，会产生  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  副产物，与此同时，本论文涉及的阴阳离子表面活性剂复配体系为含盐体系（阴阳离子表面活性剂带入的反离子），其最多含盐（ $\text{NaBr}$ ）不会超过体系浓度的 0.5 倍，这相较于加入的 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  的量非常低.

对于相对时间的稳定性，根据外观现象、动态光散射测试结果及耐盐性选择一个含有囊泡相的最佳摩尔配比，采用动态光散射对这一复配体系连续监测其中的聚集体变化.

#### (1) 耐盐稳定性

以少量多次的方式向阴阳离子表面活性剂复配体系 SDSePS/DTAB 和 SBSeUS/DTAB 中加入 $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ，直至囊泡相消失，将加入的 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  计算相应的浓度作相图，见图 3-7.

图 3-7(a) 为 SDSePS/DTAB 复配体系的耐盐相图，其中红色部分表示在此浓度的 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  存在下，体系尚可保持囊泡相的存在，溶液仍然可见蓝光；绿色和蓝色部分则表示加入 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  过量，囊泡相不复存在. 而当  $n(\text{SDSePS}):n(\text{DTAB}) < 1$  时，当加入 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  过量，即绿色部分，溶液变为澄清透明；当  $n(\text{SDSePS}):n(\text{DTAB}) > 1$  时，当加入 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  过量，即蓝色部分，溶液出现浑浊. 所有样品中，摩尔比为 4:6 的样品耐盐性最好，可耐受 3.10 mol/L  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ .

图 3-7(b) 为 SBSeUS/DTAB 复配体系的耐盐相图，现象基本同 SDSePS/DTAB 复配体系相似，其中红色部分表示在此浓度的 $\text{Na}_2\text{SO}_4$  存在下，体系尚可保持囊泡相的存在；绿色部分表示溶液变为澄清透明；蓝色部分表示溶液出现浑浊. 所有样品中，摩尔比为 4:6 的样品耐盐性最好，可耐受 1.93 mol/L  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ，相对于 SDSePS/DTAB 复配体系，SBSeUS/DTAB 复配体系的耐盐性偏低.

#### (2) 粒径随时间变化

根据外观现象、动态光散射 (DLS) 和耐盐性测试的结果，选定阴阳离子表面活性剂摩尔比为 4:6 的样品进行 SDSePS/DTAB 复配体系的后续研究，该配比下体系澄清且蓝光强烈，聚集体平均流体力学半径为 38.67 nm，存在囊泡相，并且耐盐效果较好. 同样标准选择 SBSeUS/DTAB 复配体系的最佳摩尔比为 4:6.

对选定配比的阴阳离子表面活性剂体系进行动态光散射测试，对其中的聚集体即囊泡的粒径连续测试十天，测试结果见图 3-8.

图 3-8 表明 SDSePS/DTAB 复配体系和 SBSeUS/DTAB 复配体系中的囊泡粒径变化规律基本一致，12 h 内囊泡粒径快速上升，之后数天内保持缓慢增长. 这与 Leng 和 Cates 等人提出的自发形成囊泡的动力学过程模型<sup>[30]</sup> 较为符合：前期囊泡形成过程快

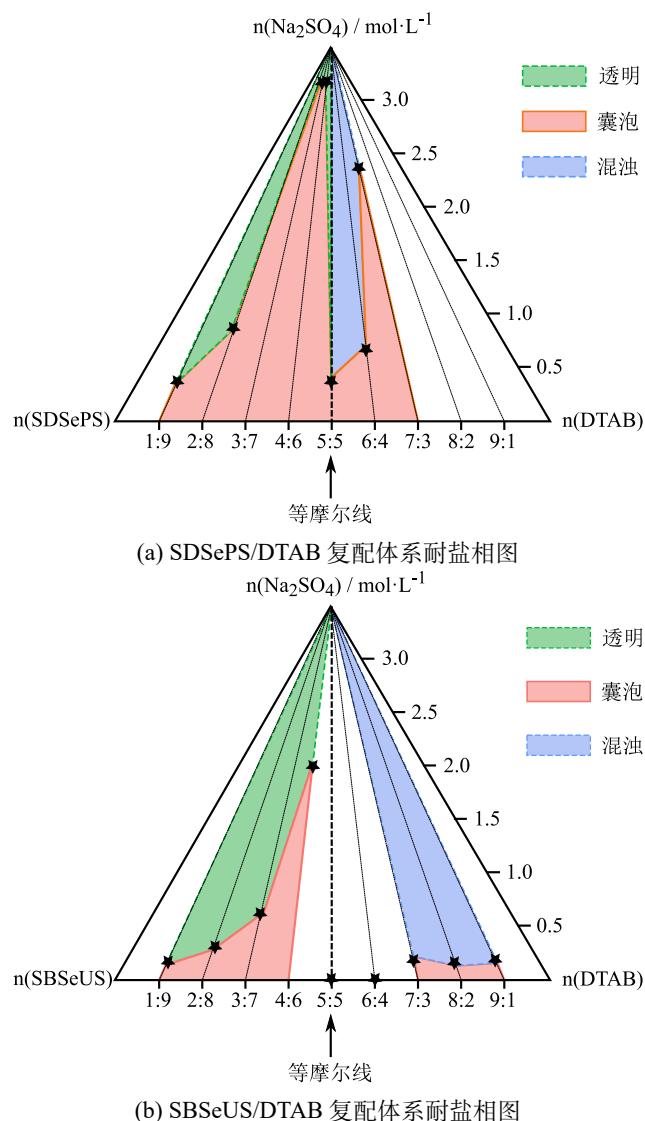


图 3-7 SDSePS/DTAB 复配体系及 SBSeUS/DTAB 复配体系的耐盐相图

速，后期需要较长时间完成单层囊泡的熟化、分裂和相互融合。图 3-9 也表明在囊泡的陈化过程中，不仅囊泡的平均流体力学半径增加，而且其粒径分布也会变宽。

### 3.4 浓度对囊泡体系的影响

将先前配制的 5 mmol/L、10 mmol/L 的 SDSePS、SBSeUS 和 DTAB 母液稀释、定容配制一系列浓度不等的溶液 (0.5 mmol/L、1 mmol/L、2 mmol/L、2.5 mmol/L、5 mmol/L 和 10 mmol/L)，分别按体积比 4:6 移取同等浓度的 SDSePS 和 DTAB 溶液混合得到不同浓度的 SDSePS/DTAB 复配体系，按同样操作制得不同浓度的 SBSeUS/DTAB 复配体系，于 30 °C 恒温静置 12 h 后所得的外观现象如图 3-10，对其进行动态光散射测试，所得的聚集体粒径结果如图 3-11。

图 3-10(a)和图 3-10(b)分别为不同浓度的 SDSePS/DTAB 和 SBSeUS/DTAB 复配体系外观现象，可以看出从浓度为 1 mmol/L 开始复配溶液即开始出现蓝光，而且浓度越高，蓝光愈强。其中 SDSePS/DTAB 的复配体系在较低浓度即 1 mmol/L 和 2 mmol/L 时静置后产生少许细密颗粒状沉淀，经 0.22 μm 水系滤膜过滤后仍可显现蓝光。

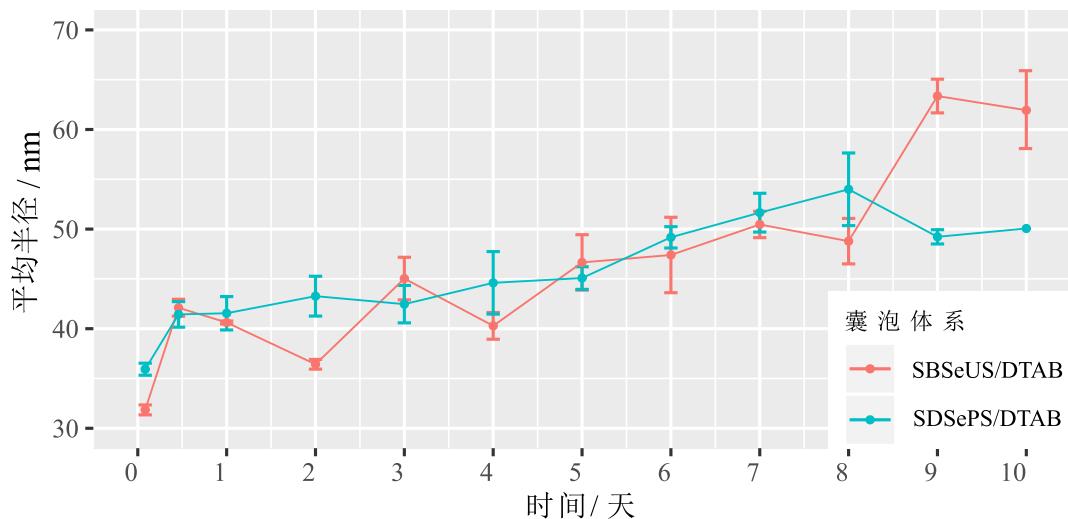


图 3-8 复配囊泡稳定性

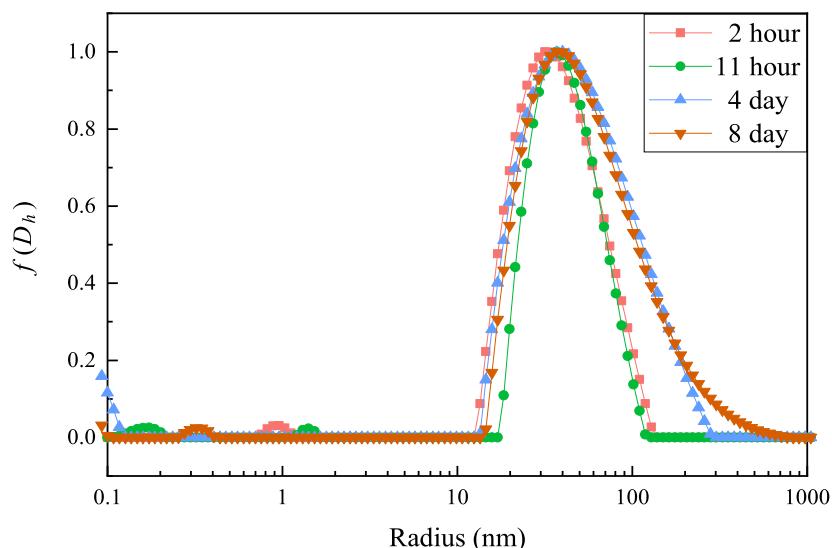


图 3-9 SDSePS/DTAB 粒径分布随时间变化

图 3-11 显示了 SDSePS/DTAB 和 SBSUS/DTAB 两种复配体系中聚集体随着复配溶液浓度的变化情况。其中 SDSePS/DTAB 复配体系在其浓度小于等于 1 mmol/L 时均存在粒径较大的聚集体存在，一般不认为这是囊泡 [? ]，当溶液浓度达 2 mmol/L 时，体系中的聚集体尺寸急剧下降到平均流体动力学半径 100 nm 一下，当浓度达 2.5 mmol/L 以后，粒径变化趋势趋于平缓，基本在 40 nm 左右，但尺寸继续随浓度升高而降低。【原因】 SBSUS/DTAB 复配体系的粒径及其变化趋势基本同 SDSePS/DTAB 复配体系一致，【这说明了……】

### 3.5 囊泡体系的氧化还原刺激响应性

#### 3.5.1 SDSePS/DTAB 复配体系的氧化还原响应性

向摩尔比为 4:6 的 SDSePS/DTAB 复配体系中加入相应于 SDSePS 1.2 倍量的 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>，30 °C 下恒温静置 6 h 后薄层色谱结果如图 3-12 所示。

图 3-12 中左侧点样为提纯的 SDSePS 样品，中间点样为氧化 6 h 后的 SDSePS/DTAB



(a) 12+3 不同浓度复配囊泡



(b) 4+11 不同浓度复配囊泡

图 3-10 不同浓度的复配体系

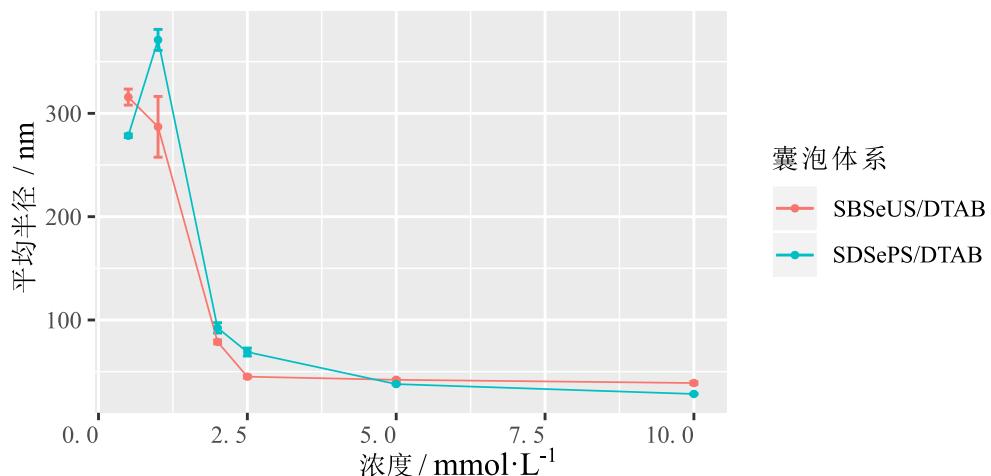


图 3-11 不同浓度复配囊泡粒径变化



图 3-12 12+3 点板氧化确认

复配体系，右侧点样为 SDSePS/DTAB 复配体系，中间样品点已不可见 SDSePS 样品点，说明体系中的 SDSePS 已经氧化完全，图 3-13(a) 为氧化循环过程中复配体系中聚集体的粒径分布情况，从中也可知氧化完全后，原 40 nm 左右的囊泡不复存在，仅存在平均流体力学半径在 3 nm 左右的聚集体和少量 200 nm 的聚集体，可以认为前者是胶束。

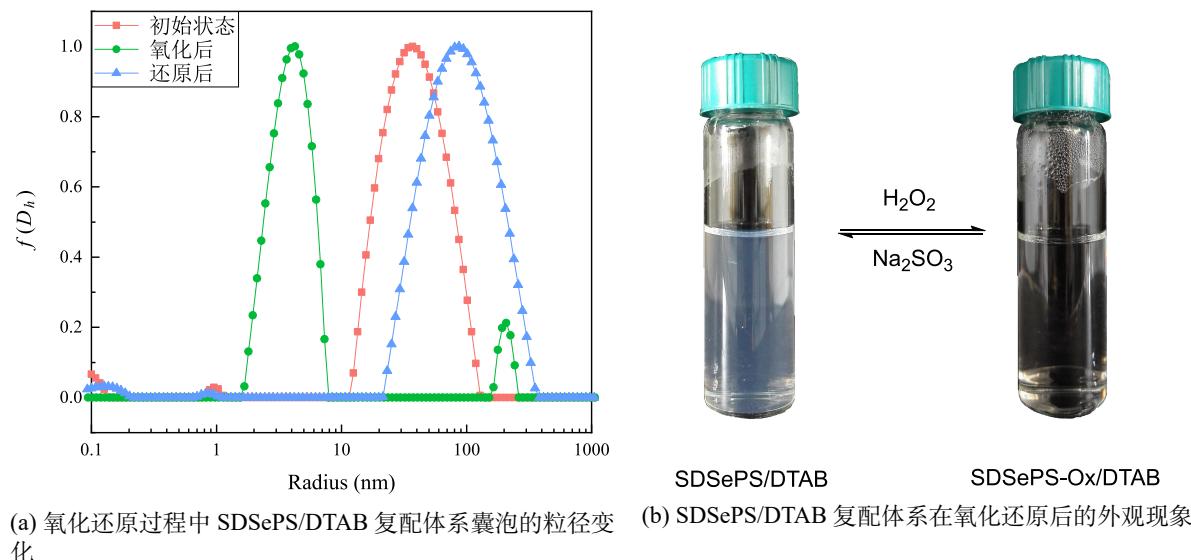


图 3-13 氧化还原刺激响应性

向经  $\text{H}_2\text{O}_2$  氧化过的复配体系中加入 1.2 倍阴离子表面活性剂的量的  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  进行还原，还原后溶液恢复蓝色外观，其中的聚集体粒径分布变化见图 3-13(a)，从中可知聚集体基本恢复到原有尺寸范围，但相较于原来略大。

针对还原后的体系连续监测其中的聚集体变化 10 天，其变化图 3-14，可知还原的过程可能十分迅速，10 min 后监测其中的粒径分布，仅有约 40 nm 左右的范围内存在聚集体分布。在随后的数日内聚集体粒径缓慢增长，基本在 1 天后聚集体即保持相对稳定。

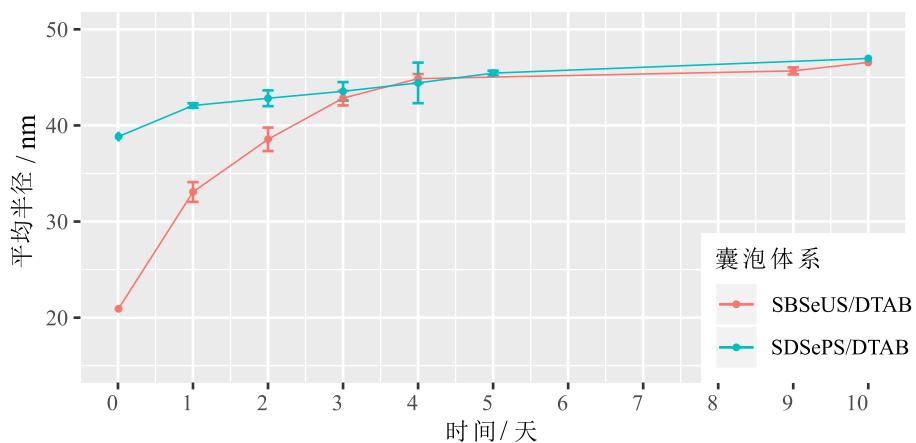


图 3-14 一次还原稳定性

对 SDSePS/DTAB 复配体系连续进行 10 次的氧化还原过程，采用动态光散射测试其中的聚集体结果见图 3-15。从中可知构筑的 SDSePS/DTAB 囊泡具有很好的氧化还

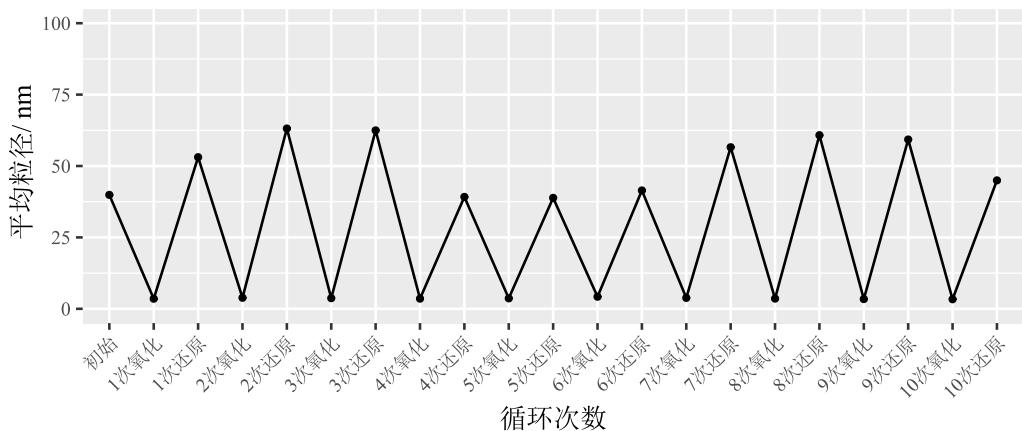


图 3-15 SDSePS 氧化还原循环粒径

原刺激响应性，能够进行多次的氧化还原循环，在囊泡和胶束的聚集体结构之间切换。今从耐盐性的角度看（图 3-7(a)），这一复配体系可以进行近 1300 次氧化还原过程。

### 3.5.2 SBSeUS/DTAB 复配体系的氧化还原响应性

向摩尔比为 4:6 的 SBSeUS/DTAB 中加入 1.2 倍  $\text{H}_2\text{O}_2$ ，恒温 30 °C 静置，发现需经 72 h 后体系方呈澄清透明，相同条件下于 40 °C 恒温静置进行氧化，需要 42 h 体系方呈澄清透明。相比于 SDSePS/DTAB 复配体系，发现氧化过程明显更加困难，这可能是由于 SBSeUS/DTAB 复配体系中形成了囊泡这一聚集体结构（见示意图 3-16），相较于 SDSePS 中 Se 原子更加靠近亲水头基（图 2-1），易于被  $\text{H}_2\text{O}_2$  氧化，SBSePS 中 Se 原子处于疏水尾链中，形成囊泡后 Se 原子位于双分子层内部，不易于氧化。同时相同条件下，同浓度的表面活性剂 SBSeUS 的水溶液在 40 °C 下 5 h 内即可完成氧化，这也印证了以上说法。以上实验中氧化完全与否均采用薄层色谱监测。

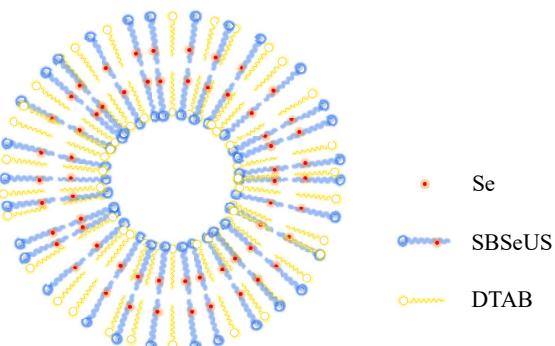


图 3-16 SBSeUS/DTAB 囊泡示意图

继续增加  $\text{H}_2\text{O}_2$  浓度，发现 2.0 倍  $\text{H}_2\text{O}_2$  可在 40 °C 下 24 h 可将 SBSeUS/DTAB 复配体系囊泡瓦解，薄层色谱结果显示表面活性剂 SBSeUS 已被氧化完全，见图 3-17。采用动态光散射测试氧化后的复配体系，测试结果见图 3-18(a)，从中可以看出氧化后体系中主要有两个范围内有聚集体存在，其中 3 nm 左右的应为胶束相，另外在 200 nm 以上也检测出聚集体存在，这一现象与 SDSePS/DTAB 复配体系氧化后类似，但 200 nm 以上区域存在的聚集体更加多。



图 3-17 SBSeUS 点板氧化确认

将上述氧化后的体系采用 2.0 倍  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  进行还原，氧化还原过程中的外观变化及体系内聚集体分布变化见图 3-18，对还原后的复配体系中的聚集体连续使用动态光散射监测 10 天，结果见图 3-14.

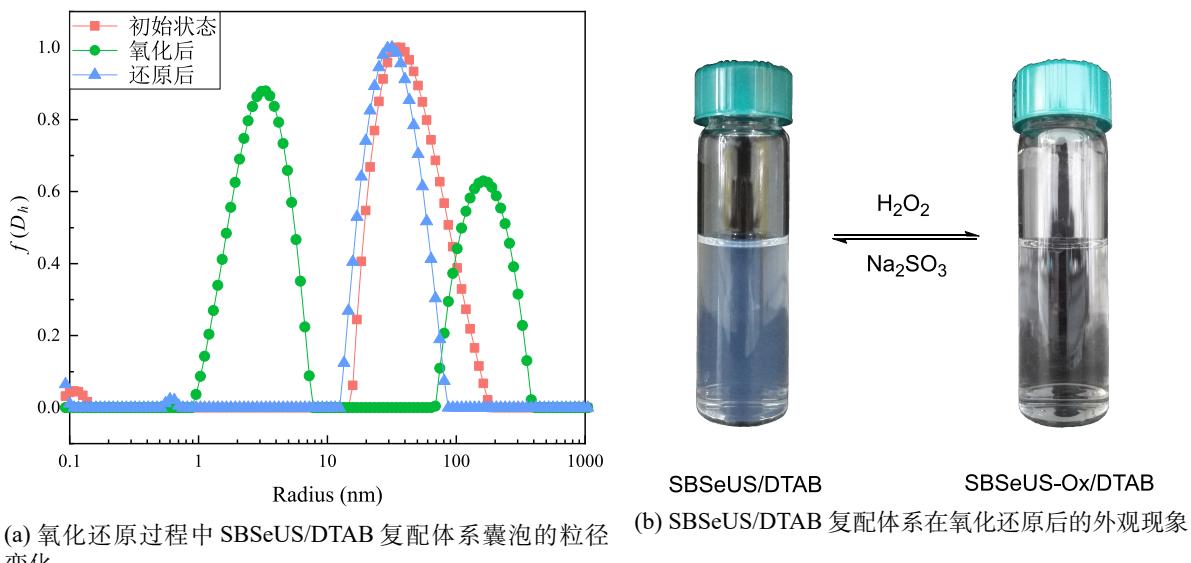


图 3-18 氧化还原刺激响应性

对 SBSeUS/DTAB 进行了 3 次的氧化还原循环，这一体系也具有氧化还原刺激响应性。

### 3.6 本章小结

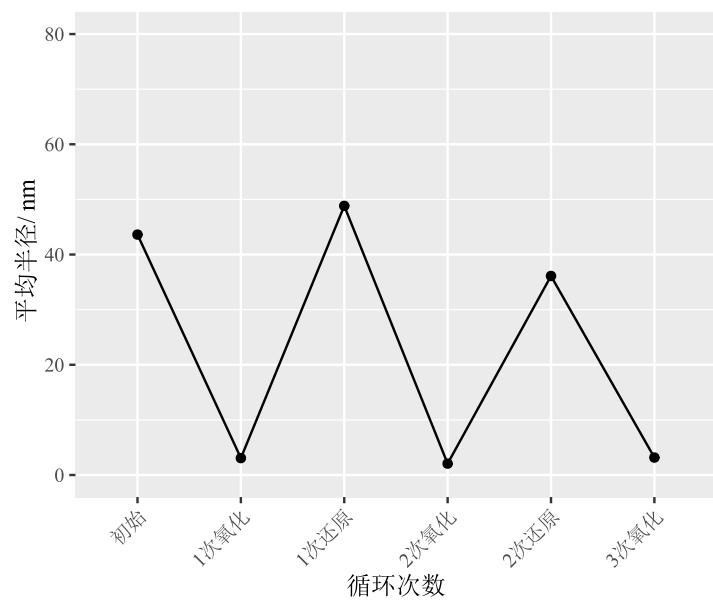


图 3-19 4+11 氧化还原循环粒径

## 第4章 结论与展望

### 4.1 结论

本文在第2章中，通过考虑数据中心网络布局构建中的最大度限制问题，提出了符合数据中心网络基本要求的DS小世界模型，并分析了它的性质。随后提出SIDN，将DS模型映射到具体的网络结构中，并分析了所构成网络的平均直径、网络总带宽、对故障的容错能力等各项网络性能。

### 4.2 不足之处及未来展望

在的形式，实现了基于少量物理节点，对大规模节点的模拟。其模拟运行的过程与真实运行在实现层面完全一致，运行的结果与真实环境线性相关。除为本文所涉若干网络模型提供验证外，可进一步推广到更为广泛的领域，为各种网络模型及路由算法的研究工作，提供分析、指导与验证。



## 参考文献

- [1] 秦勇, 纪俊玲, 么士平, 等. 开关表面活性剂的研究进展[J]. 日用化学工业, 2009, 39(3):191-195.
- [2] Tehrani-Bagha A, Holmberg K. Cleavable surfactants[J]. Current Opinion in Colloid & Interface Science, 2007, 12(2):81-91.
- [3] Per-Erik Hellberg, Karin Bergström, Krister Holmberg. Cleavable surfactants[J]. Journal of Surfactants and Detergents, 2000, 3(1):81-91.
- [4] Shukla D, Tyagi VK. Development of cleavable surfactants[J]. Tenside Surfactants Detergents, 2010, 47(1):7-12.
- [5] Lundberg D, Stjernholm M, Holmberg K. Surfactants containing hydrolyzable bonds [M]//Interfacial Processes and Molecular Aggregation of Surfactants. Heidelberg: Springer, 2008: 57-82.
- [6] Liu Y. Switchable surfactants[D]. Canada: Queen's University, 2007.
- [7] Norris J L, Porter N A, Caprioli R M. Mass spectrometry of intracellular and membrane proteins using cleavable detergents[J]. Analytical chemistry, 2003, 75(23):6642-6647.
- [8] Stanley B, Lucy C A. Micellar electrokinetic chromatography with acid labile surfactant [J]. Journal of Chromatography A, 2012, 1226:55-60.
- [9] Guo DS, Wang K, Wang YX, et al. Cholinesterase-responsive supramolecular vesicle[J]. Journal of the American Chemical Society, 2012, 134(24):10244-10250.
- [10] Philip G. Jessop, Sean M. Mercera, David J. Hellebrant. CO<sub>2</sub>-triggered switchable solvents, surfactants, and other materials[J]. Energy & Environmental Science, 2012, 5(6):7240-7253.
- [11] 张冕帝. 氧化—还原开关型表面活性剂的制备及性质研究[D]. 无锡: 江南大学, 2017.
- [12] 李云霞, 张桂菊, 徐宝财, 等. 特种表面活性剂和功能性表面活性剂(XVI)——开关型表面活性剂的性能及应用进展[J]. 日用化学工业, 2011, 41(05):375-380.
- [13] Karthaus O, Shimomura M, Hioki M, et al. Reversible photomorphism in surface monolayers[J]. Journal of the American Chemical Society, 1996, 118(38):9174-9175.
- [14] Shang T, Smith K A, Hatton T A. Photoresponsive surfactants exhibiting unusually large, reversible surface tension changes under varying illumination conditions[J]. Langmuir, 2003, 19(26):10764-10773.
- [15] 吕湘亮. 含二硒表面活性剂的合成及性能研究[D]. 无锡: 江南大学, 2018.
- [16] 刘清斌. 光敏 Gemini 阳离子表面活性剂体系的光响应流变行为研究[D]. 上海: 华东理工大学, 2018.
- [17] Chen S, Zhang W, Wang C, et al. A recycled foam coloring approach based on the reversible photo-isomerization of an azobenzene cationic surfactant[J]. Green Chemistry, 2016, 18(14):3972-3980.

- [18] Zhao M, Gao M, Dai C, et al. Investigation on a novel photo-responsive system formed by n-methyl-n-cetylpyrrolidinium bromide and ortho-methoxycinnamic[J]. Journal of Molecular Liquids, 2016, 223:329-334.
- [19] Brown P, Hatton T A, Eastoe J. Magnetic surfactants[J]. Current Opinion in Colloid & Interface Science, 2015, 20(3):140-150.
- [20] Brown Paul, Bushmelev A, Butts C P, et al. Magnetic control over liquid surface properties with responsive surfactants[J]. Angewandte Chemie International Edition, 2012, 51(10):2414-2416.
- [21] Chu Z, Feng Y. Thermo-switchable surfactant gel[J]. Chemical Communications, 2011, 47(25):7191-7193.
- [22] Lv J, Qiao W, Xiong C. Synthesis and surface properties of a pH-regulated and pH-reversible anionic gemini surfactant[J]. Langmuir, 2014, 30(28):8258-8267.
- [23] Brazdova B, Zhang N, Samoshin, V V, et al. trans-2-aminocyclohexanol as a ph-sensitive conformational switch in lipid amphiphiles[J]. Chemical Communications, 2008(39):4774-4776.
- [24] 梅平, 闵红博, 赖璐, 等. CO<sub>2</sub> 开关型表面活性剂的合成及应用研究进展[J]. 油田化学, 2016(03):564-570.
- [25] Liu Y, Jessop P G, Cunningham M, et al. Switchable surfactants[J]. Science, 2006, 313 (5789):958-960.
- [26] Han Peng, Ma Ning, Ren Huifeng, et al. Oxidation-responsive micelles based on a selenium-containing polymeric superamphiphile[J]. Langmuir, 2010, 26(18): 14414-14418.
- [27] Ma Ning, Li Ying, Ren Huifeng, et al. Selenium-containing block copolymers and their oxidation-responsive aggregates[J]. Chemical Communications, 2010, 1:1609-1614.
- [28] Zhang Yongmin, Kong Weiwei, Wang Cheng, et al. Switching wormlike micelles of selenium-containing surfactant using redox reaction[J]. Soft Matter, 2015, 11(38): 7469-7473.
- [29] Salim M, Minamikawa H, Sugimura A, et al. Amphiphilic designer nano-carriers for controlled release: from drug delivery to diagnostics[J]. MedChemComm, 2014, 5: 1602-1618.
- [30] 刘洪国, 孙德军, 郝京诚. 新编胶体与界面化学[M]. 北京: 化学工业出版社, 2016.
- [31] Talmon Y, Evans DF, Ninham BW. Spontaneous vesicles formed from hydroxide surfactants: Evidence from electron microscopy[J]. Science, 1983, 221(4615): 1047-1048.
- [32] Kaler E W, Murthy A K, Rodriguez B E, et al. Spontaneous vesicle formation in aqueous mixtures of single-tailed surfactants[J]. Science, 1989, 245(4924):1371-1374.
- [33] 蒋玲玲. 阴阳离子表面活性剂囊泡假固定相影响因素的研究[D]. 无锡: 江南大学,

2018.

- [34] Saravanakumar G, Kim J, Kim W J. Reactive-oxygen-species-responsive drug delivery systems: Promises and challenges[J]. Advanced Science, 2017, 4(1):1600124.
- [35] Babij N R, McCusker E O, Whiteker G T, et al. NMR chemical shifts of trace impurities: Industrially preferred solvents used in process and green chemistry[J]. Organic Process Research & Development, 2016, 20(3):661-667.



## 致 谢

首先感谢我的母亲韦春花对我的支持. 其次感谢我的导师陈近南对我的精心指导和热心帮助. 接下来, 感谢我的师兄茅十八和风际中, 他们阅读了我的论文草稿并提出了很有价值的修改建议.

最后, 感谢我亲爱的老婆们: 双儿、苏荃、阿珂、沐剑屏、曾柔、建宁公主、方怡, 感谢你们在生活上对我无微不至的关怀和照顾. 我爱你们!