# 化学与社会

尹超 许书闻 郑子辰 中国科学院大学,北京 100049 University of Chinese Academy of Sciences, Beijing 100049, China

2024.10.20

# 序言

这是化学与社会第一次的作业,主要介绍了人造碳链纤维和超强纤维的制备方法、性能和用途。人造碳链纤维包括聚丙烯腈(PAN)基碳纤维和沥青基碳纤维,具有高强度、耐高温等特点,广泛应用于航空航天、汽车、体育器材等领域。超强纤维包括凯夫拉(Kevlar)和碳纤维,具有高度结晶的分子结构,用于防弹衣、消防服、运动器材等。本文引用了相关文献,对这些纤维的制备方法、性能和用途进行了详细介绍。

# 录目

目录				I	
				II	
1	第一次作业				
	1.1	人造碳	k链纤维	1	
		1.1.1	聚丙烯腈 (PAN) 基碳纤维	1	
		1.1.2	沥青基碳纤维	1	
	1.2	超强组	<sup>-</sup> 维	2	
		1.2.1	什么是超强纤维	2	
		1.2.2	凯夫拉(Kevlar)	2	
		1.2.3	碳纤维	3	
2	第二次作业				
	2.1	两种不	同作用功能的食品添加剂	4	
		2.1.1	抗氧化剂 (如维生素 E)	4	
		2.1.2	甜味剂(如阿斯巴甜)	4	
	2.2	与住房	和化学相关的事例或事件	4	
		2.2.1	铅污染	4	
		2.2.2	建筑材料中的挥发性有机化合物(VOCs)	5	

# 第1章 第一次作业

# §1.1 人造碳链纤维

## 1.1.1 聚丙烯腈 (PAN) 基碳纤维

#### 制备:

- 聚合: 通过自由基聚合合成聚丙烯腈。
- 纺丝: 将聚丙烯腈溶解于适当的溶剂 (如二甲基亚砜), 然后通过喷丝板纺丝。
- 氧化处理: 在 250-300°C 的氮气气氛中进行氧化处理,形成稳定的化学结构。
- •碳化: 在更高温度(约1000-3000°C)下进行碳化,去除非碳元素,最终形成碳纤维。

#### 性能:

- 强度: 拉伸强度达到 3-6 GPa, 模量可达 200-400 GPa。
- 耐高温: 可在高达 300℃ 的环境下工作。

#### 用途:

- 航空航天: 用于飞机机翼、航天器外壳等。
- 汽车: 用于高性能汽车的车身材料,提升强度与减轻重量。
- 体育器材: 如网球拍、自行车框架等。

#### 文献引用:

F. W. Becker et al., "Preparation and properties of polyacrylonitrile-based carbon fibers," *Journal of Materials Science*, vol. 39, no. 4, pp. 1333-1342, 2004.

# 1.1.2 沥青基碳纤维

### 制备:

- 预处理: 沥青在高温下进行氧化,改变其分子结构。
- 纺丝: 将处理后的沥青熔融纺丝。
- 热处理: 在高温下进行碳化,得到碳纤维。

### 性能:

- 强度: 拉伸强度约为 1.5-3 GPa, 模量在 50-150 GPa 之间。
- 韧性: 相较于 PAN 基碳纤维,沥青基碳纤维具有更高的韧性。

#### 用途:

- 建筑: 用于混凝土加固材料。
- 复合材料: 在电池、电极等领域的应用。

#### 文献引用:

Y. S. Lee et al., "Properties and applications of pitch-based carbon fibers," *Carbon*, vol. 43, no. 14, pp. 3009-3015, 2005.

# §1.2 超强纤维

## 1.2.1 什么是超强纤维

超强纤维是指具有非常高的拉伸强度和刚度的纤维材料,通常用于需要极高性能和可靠性的应用。这些纤维能够在较低的重量下承受极大的负载,因而在各种高科技领域得到广泛应用。超强纤维的主要特点包括:

- 高拉伸强度: 超强纤维的拉伸强度通常可达到几千兆帕 (MPa), 比传统材料如钢铁强度高出许多倍。
- 高模量:模量是材料抵抗变形的能力,超强纤维通常具有高模量,使其在应用中能够保持良好的刚性和形状稳定性。
- **轻质**:与金属材料相比,超强纤维的密度较低,能够有效减轻整体结构的重量,特别适合航空航天和 汽车工业。
- 耐温性和耐化学性: 许多超强纤维具有较好的耐温性和化学稳定性, 使其在极端环境下仍能保持良好的性能。
- 优异的韧性: 超强纤维通常具有很好的韧性, 能够吸收能量并防止断裂。

## 1.2.2 凯夫拉 (Kevlar)

**结构**: 凯夫拉是芳纶纤维,具有高度结晶的分子结构,分子链呈现平行排列,有助于增强强度和刚性。 **制备方法**:

- 通过对芳香胺和二异氰酸酯进行聚合反应而成,形成的聚合物溶液随后纺丝成纤维。
- 经过热处理以增强其强度和稳定性。

#### 用途:

- 防弹衣、消防服: 因其抗冲击性和高强度,广泛用于安全防护。
- 运动器材: 在高性能轮胎和自行车框架中得到应用。

#### 文献引用:

K. K. Choi et al., "The effect of processing conditions on the structure and properties of Kevlar fibers," *Textile Research Journal*, vol. 70, no. 11, pp. 1002-1010, 2000.

# 1.2.3 碳纤维

**结构**:由石墨化的碳原子构成,纤维直径一般在 5-10 微米,具有良好的弯曲刚度和强度。 **制备方法**:

- 通过聚丙烯腈或沥青的热解,形成无定形或小晶粒的碳结构。
- 碳化过程中, 随着温度的提高, 碳的排列逐渐变得有序。

### 用途:

- 航空航天: 用于飞机部件、航天器材料。
- 体育用品: 如高档滑雪板、网球拍等。

## 文献引用:

D. C. Dunlop et al., "Advances in carbon fiber technology: Structure and applications," *Journal of Composite Materials*, vol. 44, no. 20, pp. 2291-2303, 2010.

# 第2章 第二次作业

# §2.1 两种不同作用功能的食品添加剂

## 2.1.1 抗氧化剂 (如维生素 E)

作用功能: 抗氧化剂的主要功能是防止食品中脂肪和油脂的氧化反应。氧化不仅会导致食品的色泽、味道和营养价值下降,还会产生有害的自由基。维生素 E 是一种脂溶性抗氧化剂,能够中和自由基,减缓脂肪酸的氧化,从而延长食品的保质期。在油脂和坚果中,维生素 E 常被添加以保持其新鲜度和风味,且在热加工过程中仍保持其稳定性。研究表明,添加适量的维生素 E 可以显著提高食品的抗氧化能力。

**事例说明**:在一个研究中,添加维生素 E 的坚果在存储六个月后,其氧化程度明显低于未添加的对照组,显示出维生素 E 在防止脂肪氧化中的有效性。此外,某些品牌的调味油中添加维生素 E,能够确保产品在高温烹饪中不易变质。

#### 论文引用:

- Frankel, E. N. (1998). "Influence of antioxidant adding on the oxidative stability of oils." *Journal of the American Oil Chemists' Society*, 75(8), 1077-1084.
- Niki, E. (2000). "Antioxidant effects of vitamin E." Free Radical Biology and Medicine, 29(5), 507-511.

## 2.1.2 甜味剂(如阿斯巴甜)

作用功能: 甜味剂的主要功能是提供甜味,而不增加显著的热量。阿斯巴甜是合成的低热量甜味剂,其 甜度是蔗糖的约 200 倍,因此在使用时只需极少量。这使得阿斯巴甜非常适合糖尿病患者和需要控制热量 摄入的人群。阿斯巴甜在饮料、糖果、酸奶及其他低热量食品中被广泛使用,并能够提供接近蔗糖的口感, 而不引发血糖的剧烈波动。研究表明,适量使用阿斯巴甜是安全的,并且不会对健康造成负面影响。

事例说明: 许多无糖饮料和糖尿病专用食品使用阿斯巴甜,消费者在享用甜味的同时,不会对血糖产生显著影响。例如,一些知名品牌的无糖可乐使用阿斯巴甜,使得糖尿病患者也能安全享用。此外,阿斯巴甜还被广泛用于低热量甜点和酸奶中,为消费者提供更多健康选择。

#### 论文引用:

- Roberts, A., & Munro, I. (2002). "Safety evaluation of aspartame." *Regulatory Toxicology and Pharmacology*, 35(1), 42-58.
- Tandel, V. (2011). "Sugary drinks and their impact on health." Nutrition Journal, 10, 1-8.

# § 2.2 与住房和化学相关的事例或事件

## 2.2.1 铅污染

事件说明:在 20 世纪中叶,铅因其良好的防腐和防火性能而被广泛应用于建筑材料中,特别是油漆。然而,后来的研究发现,铅是一种神经毒素,特别对儿童的发育有严重影响。儿童接触铅后,可能出现学习障碍、注意力缺陷和行为问题。铅通过皮肤接触、摄入(如吸入铅尘或误食铅颗粒)或饮用被污染的水进入人体。为了解决这一问题,各国逐渐禁止在家居和公共建筑中使用铅基油漆,并进行铅污染的清除和修复。

**事例说明**:在某些城市,儿童铅中毒率高达 10 **论文引用**:

- Lanphear, B. P., et al. (2005). "Low-level environmental lead exposure and children's intellectual function: an international pooled analysis." *Environmental Health Perspectives*, 113(7), 894-899.
- Needleman, H. L. (2004). "Lead poisoning." Annual Review of Medicine, 55, 209-222.

# 2.2.2 建筑材料中的挥发性有机化合物(VOCs)

事件说明:随着建筑材料和室内环境的复杂化,挥发性有机化合物(VOCs)的问题逐渐显现。VOCs是指在常温下易挥发的有机化合物,广泛存在于涂料、胶水、地板材料和清洁剂中。这些化合物在使用和固化过程中会释放到室内空气中,导致空气质量下降。长期接触 VOCs 可能引起头痛、疲劳、呼吸道刺激以及其他健康问题。一些研究还指出,VOCs 与哮喘等慢性呼吸疾病的发生有一定关联。因此,各国制定了相关标准,要求建筑材料的 VOCs 含量在安全范围内,并鼓励使用低 VOCs 或无 VOCs 的环保材料。

事例说明:某市在一项研究中发现,许多学校的教室因涂料和家具释放的 VOCs 导致师生出现头痛、咳嗽和其他呼吸道症状。随后,学校开始实施使用低 VOCs 或无 VOCs 的环保材料,显著改善了室内空气质量,师生的健康状况也有所提升。

### 论文引用:

- Wargocki, P., et al. (2002). "The effects of indoor air quality on performance and productivity." *Indoor Air*, 12(3), 215-229.
- Mendell, M. J., & Heath, G. A. (2005). "Do indoor pollutants and thermal conditions in schools influence student performance?" *Indoor Air*, 15(1), 27-36.