







一、油脂的组成和结

构

油脂是油和脂肪的总称,室温下呈液态的称为油,通常来源于植物;室温下呈固态或半固态的称为脂肪,通常来源于动物。

从化学结构和组成来看,油脂是甘油和高级脂肪酸形成的酯类混合物。

其中,每1个油脂分子都是1分子甘油和3分子高级脂肪酸组成的酯,医学

上常称为甘油三酯。其结构通式如下:

油酯





一、油脂的组成和结

构

油脂中常见的脂肪酸

类别	名称	结构式
	月桂酸(十二碳酸)	CH3(CH2)10COOH
饱	豆蔻酸(十四碳酸)	CH3(CH2)12COOH
和	软脂酸 (十六碳酸)	CH3(CH2)14COOH
脂 肪	硬脂酸 (十八碳酸)	CH3(CH2)16COOH
酸	巴西棕榈酸(二十四碳酸)	CH3(CH2)22COOH
不	油酸(9-十八碳烯酸)	CH3(CH2)7CH=CH(CH2)7COOH
饱	亚油酸(9,12-十八碳二烯酸)	CH3(CH2)4(CH=CHCH2)2(CH2)6COOH
和	亚麻酸(9,12,15-十八碳三烯酸)	CH3 (CH2CH=CH)3(CH2)7COOH
脂 肪	桐油酸(9,11,13-十八碳三烯酸)	CH3(CH2)3(CH=CH)3(CH2)7COOH
酸	花生四烯酸 (5 , 8 , 11 , 14-二十碳四烯	CH3(CH2)4(CH=CHCH2)4(CH2)2COOH
	酸)	

必需脂肪酸:指人体必需但体内不能合成的脂肪酸,如亚油酸、亚麻酸及

花生四烯酸等。





二、油脂的性

质

天然油脂由于含有色素和维生素,常常有颜色,油脂比水轻,不溶于水,易溶于有机溶剂。由于天然油脂是混合物,所以无恒定的熔点和沸点。

1. 皂化 油脂在酸、碱或酶的作用下能发生水解反应,在碱性溶液下水解称为皂

化。

皂化值: 1g 油脂完全皂化所需要的氢氧化钾的毫克数称为皂化值。根据皂化值的大小,可以判断油脂的平均分子量。





二、油脂的性

2. 加成

质

(1)加氢:又称油脂的硬化,硬化油便于贮存和运输。

(2)加碘: 100g油脂所能吸收的碘的克数称为碘值。根据碘值,可以判断油脂的不饱和程度。

3.酸败

酸败:油脂在空气中放置过久,就会出现颜色加深,产生难闻的气味。

酸败的实质:油脂分子中的碳碳双键被空气氧化产生有刺激性臭味的低级

醛、酮和游离脂肪酸。空气、光、热、水分和真菌都可以加速油脂的酸败。

酸值:中和 1g 油脂中的游离脂肪酸所需要的氢氧化钾的毫克数称为油脂的酸值。酸值越大,说明油脂的酸败程度越严重。

皂化值、碘值和酸值是油脂品质分析中的 3 个重要理化指标。





三、磷

脂

磷脂与油脂的结构相似,是由甘油与2分子高级脂肪酸、1分子磷酸通过酯

键结合而成的酯类化合物,又称为磷脂酸。其结构通式如下:

$$\begin{array}{c|c} & O \\ & | \\ | A \ CH_2O - C - R \\ & | O \\ & | A \ CH \ O - C - R' \\ & | O \\ & | A \ CH_2O - P - OH \\ & | OH \end{array}$$

磷 脂酸



三、磷

脂

1. 卵磷脂(磷脂酰胆碱)

CH₂O-C-(CH₂)₁₆CH₃

CH₀-C-(CH₂)₇CH=CHCH₂CH=CH(CH₂)₄CH₃

CH₂O-P-OCH₂CH₂N
$$\cdot$$
 (CH₃)₃OH

OH

$$\mu^{-1/4}\hat{I}^{2}\dot{i}\cdot\ddot{O}$$

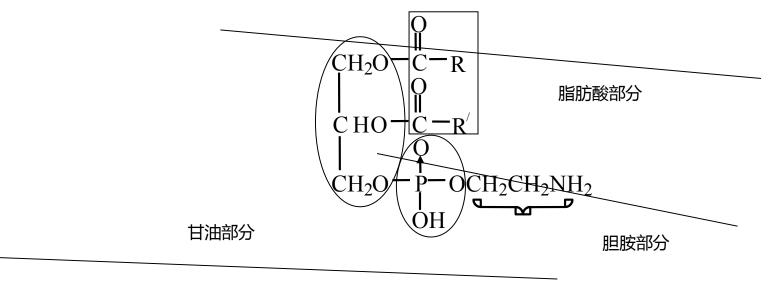




三、磷

脂

2. 脑磷脂(磷脂酰乙醇胺)



磷酸部分

