

油脂工厂

食用油脂品质检验

何东平主编

等《有机化学实验》高教出版社



油 脂 工 厂

食用油脂品质检验

主编 何东平

编写 何东平

前　　言

本书着力于油料和油脂的品质检验。其内容包括：油料的含油量测定；油脂理化常数的测定；油脂质量检验及其它诸多相关知识。它以国家和部颁标准为根据，为配合电视片《油脂工厂食用油脂检化验》而编写，可供有关检验人员学习和参考。

本书由武汉粮食工业学院油脂工程系何东平、胡小泓、胡传荣编写，何东平任主编；陈良设计封面；李晓锐绘制插图。

本书编写由陈文麟指导并审查定稿。

本书成印得到本院电教室的资助，特表示感谢。

1988年5月

目 录

前 言

第一章 实验室的基本知识	(1)
第一节 实验室的安全知识	(1)
一、实验室安全守则	(1)
二、实验室事故的预防	(2)
三、事故的处理和急救	(4)
四、急救用具	(6)
第二节 常用仪器和装置	(6)
一、普通玻璃仪器	(6)
二、标准接口玻璃仪器	(7)
三、仪器的装配	(17)
第三节 常用玻璃器皿的洗涤和保养	(19)
一、玻璃器皿的洗涤	(19)
二、玻璃仪器的干燥	(20)
三、常用仪器的保养	(21)
第二章 油脂质量检验	(22)
第一节 油料、油脂的扦样和分样法	(22)
一、油料的扦样和分样法	(22)
二、油脂的扦样和分样法	(25)
第二节 油脂透明度、色泽、气味和滋味的鉴定法	(28)
一、油脂透明度的鉴定	(28)
二、油脂色泽的鉴定	(28)

三、油脂气味、滋味的鉴定	(31)
第三节 油脂比重的测定方法	(31)
一、比重计法	(32)
二、液体比重天平法	(34)
三、比重瓶法	(37)
第四节 油脂折光指数的测定方法	(39)
一、仪器和用具	(40)
二、试剂	(40)
三、仪器的主要结构	(40)
四、操作步骤	(42)
五、结果计算	(42)
六、不同温度下水的折光指数	(42)
第五节 油脂水分及挥发物的测定方法	(43)
一、烘箱105℃恒重法	(43)
二、电热板法	(44)
三、真空烘箱法	(45)
第六节 油脂杂质的测定方法	(46)
一、仪器和用具	(46)
二、试剂	(46)
三、操作步骤	(46)
四、结果计算	(47)
第七节 油脂酸价的测定方法	(47)
一、仪器和用具	(48)
二、试剂	(48)
三、操作步骤	(48)
四、结果计算	(48)
第八节 油脂的加热试验	(49)

一、仪器和用具	(50)
二、操作步骤	(50)
三、结果表示	(50)
第九节 油脂碘价的测定方法	(51)
一、仪器和用具	(51)
二、试剂	(52)
三、油样用量	(53)
四、操作步骤	(53)
五、结果计算	(54)
第十节 油脂含皂量的测定方法	(55)
一、检验原理	(55)
二、仪器和用具	(56)
三、试剂	(56)
四、操作步骤	(56)
五、结果计算	(57)
第十一节 油脂皂化价的测定方法	(57)
一、检验原理	(57)
二、仪器和用具	(57)
三、试剂	(58)
四、操作步骤	(58)
五、结果计算	(58)
第十二节 油脂不皂化物的测定方法	(59)
一、检验原理	(59)
二、仪器和用具	(59)
三、试剂	(59)
四、操作步骤	(60)
五、结果计算	(60)

第十三节 油脂熔点的测定方法	(61)
一、检验原理	(61)
二、仪器和用具	(61)
三、操作步骤	(61)
四、测定结果	(61)
五、实验装置	(62)
第十四节 油脂磷脂含量的测定方法	(62)
一、检验原理	(63)
二、仪器和用具	(63)
三、试剂	(63)
四、操作步骤	(63)
五、结果计算	(64)
第十五节 油脂的酸败试验及过氧化值的测定方法	(64)
一、油脂酸败的定性试验	(64)
二、油脂过氧化值的测定	(65)
第十六节 油脂的定性试验	(67)
一、大豆油的定性试验	(67)
二、棉子油的定性试验	(68)
三、花生油的定性试验	(69)
四、芝麻油的定性试验	(69)
五、菜籽油的定性试验	(70)
六、茶子油的定性试验	(70)
七、桐油的定性试验	(71)
八、蓖麻油的定性试验	(71)
九、矿物油的定性试验	(72)
第十七节 油料含油量的测定方法	(72)

一、索氏抽提法.....	(72)
二、直滴式抽提法.....	(75)
第三章 油厂中的特需试验	(79)
第一节 碱炼小样试验.....	(79)
一、试验意义.....	(79)
二、试验方法.....	(79)
三、有关经济技术指标.....	(82)
第二节 脱色试验.....	(87)
一、试验意义.....	(87)
二、仪器、用具及试剂.....	(87)
三、试验方法.....	(87)
第三节 混合油浓度的检验.....	(87)
一、检验意义.....	(87)
二、检验方法.....	(88)
第四节 废水中残留溶剂的检验.....	(90)
一、检验意义.....	(90)
二、检验原理.....	(90)
三、检验方法.....	(91)
第五节 精中残留溶剂的检验.....	(92)
一、检验意义.....	(92)
二、检验步骤.....	(92)
附 录.....	(93)
一、常用酸溶液的配制.....	(93)
二、几种标准溶液的配制和标定.....	(95)
三、常用指示剂的配制.....	(103)
四、我国化学试剂等级标志.....	(104)
五、食用植物油的卫生标准.....	(104)

六、主要植物油料和油脂现行国家标准和部颁 标准	(105)
七、植物油厂化验室常用试剂	(120)
八、植物油厂化验室常用设备及仪器	(121)
九、实验室实验台、工作台的配置	(125)
主要参考图书资料	(137)

第一章 实验室的基本知识

第一节 实验室的安全知识

由于实验室所用的药品多数具有毒性、可燃性、腐蚀性或爆炸性，使用的仪器大部分是玻璃制品。所以，在实验室工作中，如果粗心大意，就极易发生事故，如割伤、烧伤；乃至酿成火灾、中毒和爆炸等。因此，要意识到：实验室是一个具有潜在危险的场所。然而，只要我们时刻重视安全问题，思想上提高警惕、实验时严格遵守操作规程，加强安全措施，事故是可以避免的。以下介绍实验室安全守则及实验室事故的预防和处理。

一、实验室安全守则

- 1、实验开始前应检查仪器是否完整无损，装置是否正确稳妥。
- 2、实验进行时，不得离开岗位，要经常注意反应进行的情况和装置有无漏气、破裂或其它异常现象。
- 3、当进行有可能发生危险的实验时，要根据实验情况采取必要的安全措施。例如戴上防护眼镜、面罩或橡皮手套等。
- 4、使用易燃、易爆药品时，应远离火源。实验试剂绝对禁止入口。严禁在实验室内吸烟或进食。实验结束后要细心洗手。
- 5、熟悉安全用具。例如灭火器材、砂箱以及急救药箱

的放置地点和使用方法，并妥善保护。安全用具和急救药品不准移作它用。

二、实验室事故的预防

1、火灾的预防

实验室中使用的有机溶剂大多容易燃烧，应尽能避免使用明火。防火的基本原则如下：

- ①在操作易燃的溶剂时要特别小心。
- ②远离火源。
- ③勿将易燃液体放在敞口容器（例如烧杯）中用直接火加热。
- ④加热易燃溶剂必须在水浴中进行，切勿使容器密闭，以免发生爆炸。当附近有露置的易燃溶剂时，切勿点火。
- ⑤在进行易燃物质实验时，要养成先将酒精之类的易燃物质搬开的习惯。
- ⑥蒸馏易燃的有机物时，装置不能漏气。如果发现漏气时，应立即停止加热并查出原因。若因塞子被腐蚀，则待冷却后，方可更换塞子。
- ⑦回流或蒸馏低沸点易燃液体时应放数粒沸石、素烧瓷片或一端封口的毛细管，以防暴沸。
- ⑧当处理大量的可燃性液体时，应在通风橱中或在指定位置进行，室内应无火源。
- ⑨不得把燃着或者带有火星的火柴梗或纸条等乱丢乱掷，也不得丢入废物缸中，以免发生危险。

2、爆炸的预防

- ①蒸馏装置必须正确无误；不能造成密闭体系，要使装置与大气相通。

②切勿使易燃易爆的气体接近火源。例如乙醚和汽油之类的蒸气与空气混合极为危险，可能会由一个热的表面、或者一个火花、电火花而引起爆炸。

③使用乙醚时，必须检验有无过氧化物存在，如有发现，应立即用硫酸亚铁予以去除后方能使用。(a)检查乙醚中有无过氧化物的操作步骤是：取少量乙醚和等体积的2%碘化钾溶液，加入几滴稀盐酸后振摇。如果混合液能使淀粉溶液呈蓝色或紫色，则为正反应。(b)去除乙醚中过氧化物的操作步骤如下：把乙醚置分液漏斗中，加入相当于乙醚体积1/5的新配的硫酸亚铁溶液，猛力振荡后，分去水层。(c)硫酸亚铁溶液的制备方法：取100毫升(ml)水，慢慢加入6ml浓硫酸，再加入60克(g)硫酸亚铁溶解而成。使用乙醚时要在通风良好的位置或在通风橱内进行。

3、中毒的预防

①剧毒药品应妥善保管，定位放置，不许随意乱放。实验中所用的剧毒物质应有专人负责收发，并向使用毒物者提出必须遵守的操作规程。实验后的有毒残渣必须作妥善而有效的处理，不得乱丢。

②有些剧毒物质会渗入皮肤，因此，接触这些物质时必须戴橡皮手套，操作后立即洗手，一切毒品都不能触及五官或伤口。

③在反应过程中可能生成有毒或有腐蚀性气体的实验，应在通风橱内进行，使用后的器皿应及时清洗。在使用通风橱时，实验开始后不要把头部伸入橱内。

4、触电的预防

使用电器时，应防止人体与电器导电部分直接接触，不能用湿手或用手握湿物体接触插头。为了防止触电，装置和

设备的金属外壳等都应连接地线，实验结束后应切断电源，再把电源插头拔下。

三、事故的处理和急救

1、火灾的处理

实验室一旦发生火灾，实验工作者应积极而有秩序地参加灭火。一般可采用如下措施：

①防止火势扩展。立即关闭煤气；熄灭其他火源；切断室内总电闸并搬开易燃物品。

②立即灭火。实验室灭火，常采用着火物质与空气隔绝的办法，通常不能用水，以免引起更大的火灾。在失火之初不能用嘴吹，必须使用灭火器、砂或毛毡等。如果火势小，可用几层湿布把着火的仪器包裹起来。如果在小器皿内着火（烧杯或烧瓶等）可盖上石棉板或瓷片等，使之与空气隔绝而熄灭，绝不能用嘴吹。

③油类着火时，要用砂或灭火器灭火；撒上干燥的固体碳酸氢钠粉末也能扑灭。

④电器着火时，应切断电源，然后用二氧化碳灭火器或四氯化碳灭火器灭火（注意：四氯化碳蒸气有毒，在空气不流通的地方使用有危险！），因为这些灭火剂不导电，不会使人触电。绝不能用水和泡沫灭火器灭火，因为水能导电，会使人触电甚至死亡。

⑤衣服着火时，切勿奔跑，而应立即在地上打滚，邻近工作人员可用毛毡或棉胎之类的东西盖其身上，使之隔绝空气而灭火。

总之，失火时应根据起火的原因和火场周围的情况，采取不同的方法扑灭火焰。无论使用哪一种灭火器材，都应从

火的四周开始向中心扑灭，把灭火器的喷嘴对准火焰的底部。在抢救过程中切勿犹豫和慌乱。

2、玻璃割伤

玻璃割伤是常见的事故，受伤后要仔细观察伤口有无玻璃碎片，应先把伤口处的玻璃碎片取出。若伤势不重，用双氧水或硼酸水洗净伤口，涂上碘酒或红汞（注意：二者不能同时使用！），或涂上万花油，再用纱布包扎；若伤势严重而流血不止时，可在伤口上部约10厘米（cm）处，用纱布扎紧，减慢流血，压迫止血，并立即去医院就诊。

3、药品灼伤

①酸灼伤

皮肤灼伤——立即用大量水冲洗，然后用5%碳酸氢钠洗剂洗涤，然后涂上油膏并将伤口扎好。

眼睛灼伤——擦尽溅在眼睛外面的酸液，立即用水冲洗，用洗眼杯或将橡皮管套上水龙头用慢水对准眼睛冲洗后，立即去找医生，或者再用稀碳酸氢钠溶液洗涤，最后滴入少许蓖麻油。

衣服上——依次用水，稀氨水和水冲洗。

地板上——撒上石灰粉，再用水冲洗。

②碱灼伤

皮肤灼伤——先用水冲洗，然后用饱和硼酸溶液或1%醋酸溶液洗涤，再涂上油膏并包扎好。

眼睛灼伤——擦尽溅在眼睛外面的碱，用水冲洗，再用饱和硼酸溶液洗涤后，滴入蓖麻油。

衣服上——先用水洗，然后用10%醋酸溶液洗涤，再用氢氧化铵中和多余的醋酸，最后用水冲洗。

③烫伤

轻伤者涂以玉树油或鞣酸油膏；重伤者涂以、烫伤油膏后立即去找医生。

④中毒

溅入口中而尚未咽下的毒物应立即全部吐出，并用大量的水冲洗口腔；如已吞下时，应根据毒物的性质服用解毒剂，并立即送医院救治。

(a) 腐蚀性毒物。对于强酸中毒，先饮大量的水，再服氢氧化铝膏、鸡蛋白；对于强碱，也要先饮大量的水，然后饮醋、酸果汁、鸡蛋白。不论酸或碱中毒都需灌注牛奶，不要吃呕吐剂。

(b) 刺激性及神经性中毒。先喝牛奶或鸡蛋白使之缓解，再服用硫酸铜溶液（约30g溶于一杯水中）催吐，有时也可以用手指伸入喉部催吐后，立即送医院救治。

(c) 吸入气体中毒。将中毒者移至室外，解开衣领及纽扣，因少量氯气和溴气中毒者，可用碳酸氢钠溶液漱口。

四、急救用具

1、消防器材。泡沫灭火器、四氯化碳灭火器、二氧化碳灭火器、砂、石棉布、毛毡、棉胎和淋浴用的水龙头。

2、急救药箱：红汞、紫药水、碘酒、双氧水、饱和硼酸溶液、1%醋酸溶液、5%碳酸氢钠溶液、70%酒精、玉树油、烫伤油膏、万花油、药用蓖麻油、硼酸膏或凡士林、磺胺药粉、洗眼杯、消毒棉花、纱布、胶布、绷带、剪子、镊子和橡皮管等。

第二节 常用仪器和装置

一、普通玻璃仪器

如图 1 所示。



图 1 普通玻璃仪器 (1)

二、标准接口玻璃仪器

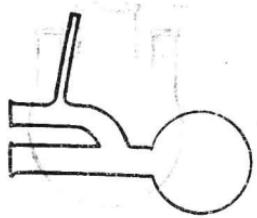
标准接口玻璃仪器是具有标准磨口或磨塞的玻璃仪器。由于口塞尺寸的标准化、系列化，磨砂密合，凡属于同类型规格的接口，均可任意互换，各部件能组装成各种配套仪器。当不同类型规格的部件无法直接组装时，可使用变径接头使之连接起来。使用标准接口玻璃仪器既可免去配塞子的麻烦手续，又能避免反应物或产物被塞子沾污的危险；口塞磨砂性能良好，使密合性可达较高真空气度，对蒸馏，尤其减压蒸馏十分有利，对于有毒物或挥发性液体参予的实验较为安全。

标准接口仪器的每个部件在其口、塞的上或下显著部位均具烤印白色标志，以表明规格。

标准接口玻璃仪器的编号与大端直径如下（表 1—1）。

表 1—1

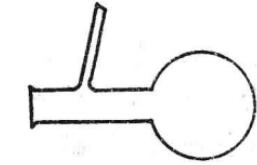
编 号：	10	12	14	16	19	24	29	34	40
大端直径 (mm)	10	12.5	14.5	16	18.8	24	29.2	34.5	40



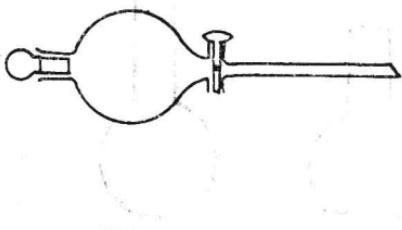
(4) 三角烧瓶



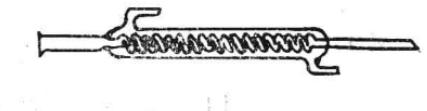
(5) 烧瓶



(6) 圆底蒸馏瓶



(7) 圆形分液漏斗 (11) 球形冷凝管 (10) 球形冷凝管 (9) 圆形冷凝管



(8) 直形冷凝管



(9) 直形冷凝管



图 1 普通玻璃仪器 (2)