萘、联苯的高效液相色谱分析

一. 实验目的

- 1. 理解反相色谱的优点及应用。
- 2. 掌握归一化定量方法。
- 3. 了解高效液相色谱仪的结构,掌握它的基本操作。

二. 实验原理

在液相色谱中,若采用非极性固定相(如十八烷基键合相)和极性流动相,称为反相色谱法。这种方法特点适合于同系物、苯并系物的分离分析。萘、联苯在 ODS 柱上的作用力大小不等,则 k' 值(k' 为不同组分的分配比)不等,在柱内的移动速率不同,因而先后流出柱子。根据组分峰面积大小及测得的定量校正因子,就可由归一化定量方法求出各组分的含量。采用归一化方法的条件是样品中所有组分都要流出色谱柱,并能给出信号。此法简便、准确,对进样量的要求不十分严格。

三. 仪器及试剂

仪器:高效液相色谱仪;紫外吸收检测器(254nm);色谱柱;微量注射器 试剂:甲醇(A.R.),重蒸馏一次;二次蒸馏水;萘、联苯均为分析纯;流 动相:甲醇/水=88/12;萘标准溶液;联苯标准溶液;萘、联苯混合试样。

四. 实验内容

- 1. 打开仪器,并将实验条件调节如下:柱温为室温;流动相流量为1.0mL/min: 检测器工作波长为254nm。
- 2. 用甲醇把微量注射器洗 3 遍,再用萘和联苯的混合待测液润洗 3 遍,然后吸取 10 μ L 混合液,顺时针打开六通阀,进样,2min 后关闭六通阀,拔出微量注射器。记下各组分的保留时间和峰面积。重复两次。
- 3. 按上述操作分别注入萘、联苯的标准溶液,记下保留时间和峰面积。重复两次。

4. 实验结束后,将流动相流量逐渐降低,最后使得流动相为甲醇,关闭仪器。

五. 结果处理

- 1. 根据标准品及未知试样色谱峰保留时间,确定被测组分在色谱图中的位置。
- 2. 选择萘为内标物和标准物计算各组分的相对校正因子,并用归一化定量分析法计算各组分含量。

六. 注意事项

- 1. 淋洗液必须先进行超声脱气处理。
- 2. 用注射器吸取样品时不要抽入气泡。

七. 思考题

- 1. 观察分离所得的色谱图,解释不同组分之间分离差别的原因。
- 2. 高效液相色谱一般可在室温下进行分离,而气相色谱柱则必须恒温,为什么? 高效液相色谱柱有时也实行恒温,这又为什么?
- 3. 说明紫外吸收检测器的工作原理。