

# 中华人民共和国国家标准

## 木质活性炭试验方法 焦糖脱色率的测定

GB/T 12496.9—1999

代替 GB/T 12496.1—1990

Test methods of wooden activated carbon—  
Determination of decolorization of caramel

### 1 范围

本标准规定了木质活性炭对焦糖色素脱色率的试验方法。  
本标准适用于各类脱色用活性炭焦糖脱色率的测定。

### 2 引用标准

下列标准所包含的条文,通过在本标准中引用而构成本标准的条文。本标准出版时,所示版本均为有效。所有标准都会被修订,使用本标准的各方应探讨使用下列标准最新版本的可能性。

GB/T 6682—1992 分析实验室用水规格和试验方法

GB/T 9721—1988 化学试剂 分子吸收分光光度法通则(紫外和可见光部分)

### 3 方法提要

试样与焦糖混合吸附后过滤,用分光光度计测定其滤液的吸光度。

### 4 主要仪器

- 4.1 1 000 mL 三口烧瓶。
- 4.2 电动搅拌器(可变速)。
- 4.3 玻璃温度计(刻度 0~200℃)。
- 4.4 调温电热炉(或电热套,1 000 mL)。
- 4.5 甘油浴。
- 4.6 分光光度计(GB/T 9721)。
- 4.7 中速定性滤纸。

### 5 主要试剂

本标准中所用水应符合 GB/T 6682 三级水规格;所列试剂,除特殊规定外,均指分析纯试剂。

- 5.1 葡萄糖[C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>·H<sub>2</sub>O](HG 3—1094)。
- 5.2 无水碳酸钠(GB/T 639)。
- 5.3 氯化铵(GB/T 658)。
- 5.4 重铬酸钾(GB 1259),基准试剂。

## 6 焦糖液的制备与鉴定

### 6.1 A 法焦糖

#### 6.1.1 A 法焦糖原液的制备

称取葡萄糖 300 g, 置于 1 000 mL 三口烧瓶中, 加水 200 mL, 装上电动搅拌器和温度计, 另一口敞开。将烧瓶置于甘油浴中(可事先将甘油加热), 使烧瓶内糖液的液面与甘油浴液面相水平, 待糖全部溶解后, 开动搅拌器, 并升高油浴温度使保持在 $(145 \pm 5)^\circ\text{C}$ 。当糖液开始沸腾时, 渐次加入无水碳酸钠 5 g, 不断搅拌, 在 25~30 min 内, 糖液温度应达到 $(110 \pm 1)^\circ\text{C}$ (或直接将烧瓶置于电热套内如上操作)。渐次加入氯化铵 5 g, 并升高油浴温度至  $155^\circ\text{C}$  左右, 在 25~30 min 内糖液温度应达到 $(125 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ [或升高电热套温度使糖液温度达到 $(125 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ ], 并在此温度上保持 35 min。如果糖液超过规定温度, 可滴加少许冷水。保温完毕后, 缓缓加入碳酸钠溶液(5 g 无水碳酸钠溶于 50 mL 水), 并不断搅拌至泡沫消失, 倾出。经鉴定合格后保存在具磨口塞的瓶子中, 置于冷暗处, 使用期一个月, 若置于冰箱中, 使用期为一年。

注: 糖液制备温度 A 糖为 $(125 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ , B 糖为 $(118 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ 系标准状态下温度, 如海拔高度变化应当对保温时间进行调整。

#### 6.1.2 A 法焦糖原液的鉴定

称取焦糖原液 0.833 g, 加水 500 mL 溶解, 搅拌均匀后用分光光度计在波长 426 nm, 光径长度 1 cm 的比色皿中测定其吸光度, 与重铬酸钾色度标准液 I 在同样条件下的吸光度相比较, 相差不能大于 $\pm 0.03$ 。若吸光度超过上述规定, 可以添加水少许或蒸发少许水, 使达到规定吸光度。

### 6.2 B 法焦糖

#### 6.2.1 B 法焦糖原液的制备

称取葡萄糖 300 g, 置于 1 000 mL 三口烧瓶中, 加水 200 mL, 装上电动搅拌器和温度计, 另一口敞开。将烧瓶置于甘油浴中(可事先将甘油加热), 使烧瓶中糖液的液面与甘油浴液面相水平, 待糖全部溶解后, 开动搅拌器, 并升高油浴温度使保持在 $(145 \pm 5)^\circ\text{C}$ 。当糖液开始沸腾时, 渐次加入无水碳酸钠 5 g, 不断搅拌, 在 25~30 min 内, 糖液温度应达到 $(110 \pm 1)^\circ\text{C}$ (或直接将烧瓶置于电热套内)。渐次加入氯化铵 5 g, 在 25~30 min 内糖液温度应达到 $(118 \pm 0.5)^\circ\text{C}$ (升温过快可滴加少量冷水), 在此温度上保持 30 min(保温期间应适当降低油浴温度)。如果糖液超过规定温度, 可滴加少许冷水。保温完毕后, 缓缓加入碳酸钠溶液(5 g 无水碳酸钠溶于 50 mL 水), 并不断搅拌至泡沫消失, 倾出, 经鉴定合格后保存在具磨口塞的瓶子中, 放于冷暗处, 使用期一个月, 若置于冰箱中, 使用期为一年。

#### 6.2.2 B 法焦糖原液的鉴定

称取 B 法焦糖原液 1.00 g(称准至 0.01 g), 加水 500 mL 溶解, 搅拌均匀后, 用分光光度计在波长 426 nm, 光径长度 1 cm 的比色皿中测定吸光度, 与重铬酸钾色度标准液 I 在同样条件下的吸光度相比较, 相差不能大于 $\pm 0.03$ 。若吸光度超过上述规定, 可将焦糖原液添加少许水或蒸发少许水, 使之达到规定的吸光度。

### 6.3 重铬酸钾色度标准液

#### 6.3.1 重铬酸钾色度标准液 I

将重铬酸钾在乳钵中研细, 置于调节至 $(115 \pm 5)^\circ\text{C}$ 的电热干燥箱中干燥至恒重, 称取 0.420 g, 加水溶解后移入 1 000 mL 的容量瓶, 稀释至标线, 摇匀。

#### 6.3.2 重铬酸钾色度标准液 II

将重铬酸钾在乳钵中研细, 置于调节至 $(115 \pm 5)^\circ\text{C}$ 的电热干燥箱中干燥至恒重, 称取 0.325 g, 加水溶解后移入 1 000 mL 的容量瓶, 稀释至标线, 摇匀。

### 6.4 焦糖试验液的配制

#### 6.4.1 焦糖试验液的配制

称取经鉴定合格的焦糖原液 A 法或 B 法 17.00 g(称准至 0.01 g),加水溶解后移入 500 mL 容量瓶中,稀释至标线,摇匀。配置后在当日使用完毕,或置于冰箱中,使用期 3 个月。(试验液配置可按比例减少或增加)。

## 7 操作步骤

7.1 A 法焦糖脱色:称取经粉碎至 71  $\mu\text{m}$  的干燥试样 0.400 g(称准至 1 mg),置于 100 mL 锥形烧瓶中,用移液管加入焦糖试验液 25 mL,稍加摇动以使试样润湿。置于沸水浴中加热 30 min(每隔 5 min 将烧瓶振摇一次),取出稍冷后即直径 12.5 cm 的中速定性滤纸过滤,弃去初滤液 5 mL,余液移入 1 cm 光径比色皿,用分光光度计在波长 426 nm 下测定吸光度。

7.2 B 法焦糖脱色:称取经粉碎至 71  $\mu\text{m}$  的干燥试样 0.350 g(称准至 1 mg),以下按 7.1“置于 100 mL 锥形烧瓶中,……测定吸光度”操作。

## 8 焦糖脱色率结果表述

### 8.1 重铬酸钾品位标准液(60 mg/L)

称取 60 mg 重铬酸钾溶于水中,稀释至 1 000 mL,用分光光度计在波长 426 nm 测定其吸光度。

8.2 脱色操作后,滤液吸光度等于 60 mg/L 重铬酸钾标准液吸光度,则视该活性炭脱色率为 100%。

8.3 若滤液吸光度大于或小于重铬酸钾溶液品位标准液(8.1)的吸光度,则需增加炭量或减少炭量,使滤液吸光度相当于(8.1)的吸光度,偏差在  $\pm 0.01$ 。

脱色率表述为:

$$y_A = \left( 1 - \frac{X_A - 0.4}{0.4} \right) \times 100 \quad \dots\dots\dots(1)$$

$$y_B = \left( 1 - \frac{X_B - 0.35}{0.35} \right) \times 100 \quad \dots\dots\dots(2)$$

式中:  $y_A$ ——A 法焦糖脱色率, %;

$y_B$ ——B 法焦糖脱色率, %;

$X_A$ ——A 法焦糖试验所需炭的质量, g;

$X_B$ ——B 法焦糖试验所需炭的质量, g。

注:  $X_A$ (或  $X_B$ )若大于 0.8(或 0.7),其物理意义即为该炭并不适合作糖液脱色炭。