

## 固体生物质燃料中氯的测定方法 (GB/T 30729-2014)

### 1 范围

本标准规定了高温燃烧水解-电位滴定法测定固体生物质燃料中氯含量的方法提要、实际和材料、仪器设备、测定步骤、结果计算和方法精密度等。

本标准适用于固体生物质燃料。

### 2 规范性引用文件

下列文件对于本文件的应用是必不可少的。凡是注日期的引用文件,仅所注日期的版本适用于本文件。凡是不注日期的引用文件,其最新版本(包括所有的修改单)适用于本文件。

GB/T 21923 固体生物质燃料检验通则

### 3 方法提要

固体生物质燃料试样在氧气和水蒸气混合气流中燃烧和水解,试样中氯全部转化为氯化物并定量地溶于水中。以银为指示电极,银-氯化银为参比电极,用标准硝酸银电位法直接滴定冷凝液中的氯离子,根据标准硝酸银滴定溶液用量计算固体生物质燃料中氯含量。

### 4 试剂和材料

除非另有说明,在分析中仅使用确认为合格的分析纯试剂盒蒸馏水或去离子水货相当纯度的水。

4.1 无水乙醇: $C_2H_5OH$ , $\rho_{20\text{℃}}=0.79\text{ g/mL}$ 。

4.2 硫酸溶液:(1+23)( $V_1+V_2$ ),将1体积优级纯浓硫酸缓慢加入23体积水中,混匀。

4.3 氢氧化钠溶液:10 g/L,将1 g 优级纯氢氧化钠溶于100 mL 水中。

4.4 硝酸钾饱和溶液:将足够量优级纯硝酸钾溶于适量水中,继续加入硝酸钾直至不再溶解,且溶液中有一定量的固体硝酸钾存在。

4.5 氯化钠标准溶液:氯离子浓度0.20 mg/mL。准确称取预先在500℃~600℃灼烧1 h后的优级纯氯化钠0.6596 g,溶于少量水中,再转入2 000 mL 容量瓶中,稀释到刻度,摇匀。

4.6 硝酸银标准溶液: $c(\text{AgNO}_3)=0.01411\text{ mol/L}$ 。准确称取预先在110℃烘烤1 h后的优级纯硝酸银2.3969 g,溶于少量水中,再转入1 000 mL 棕色容量瓶中,稀释到刻度,摇匀。

4.7 溴甲酚绿指示剂(10 g/L):称取1 g 溴甲酚绿溶于100 mL 乙醇(95%)中。

4.8 氧气:纯度大于99.5%。

4.9 石英砂:粒度0.5 mm~1.0 mm。

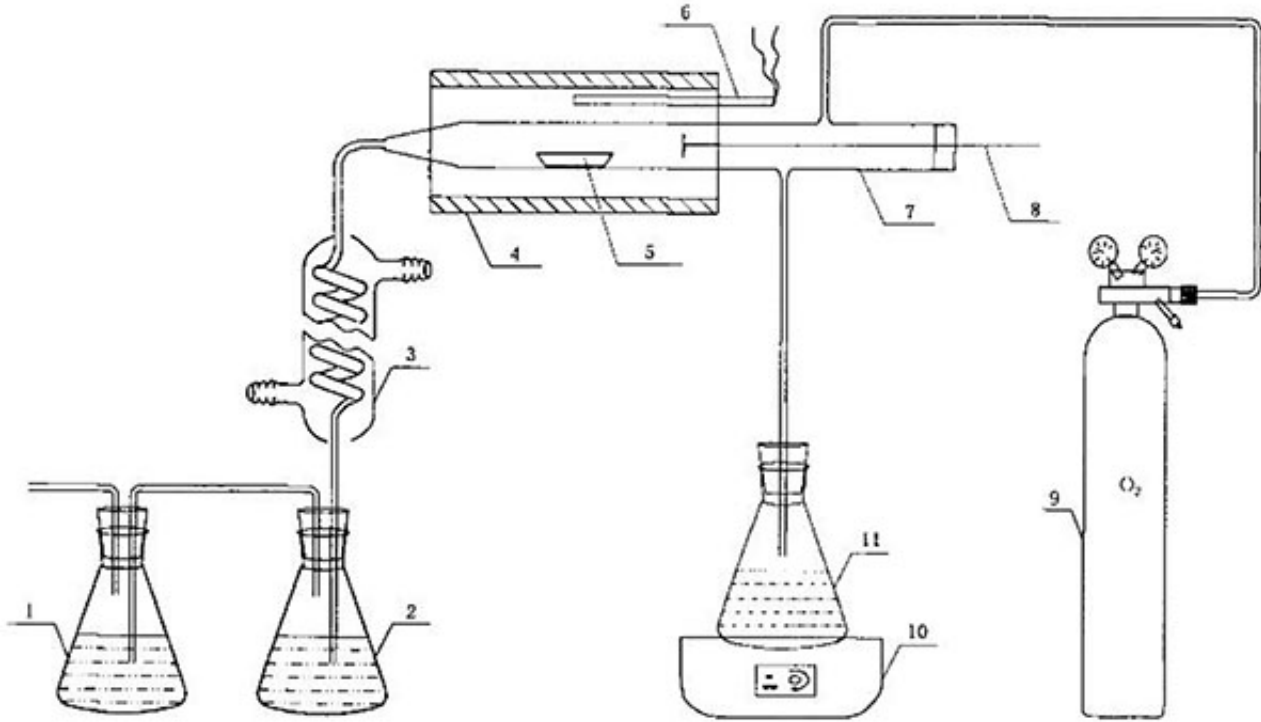
4.10 琼脂粉:化学纯。

4.11 瓷舟:长77 mm,高和宽10 mm,耐温1 100℃以上。

4.12 高温棉:玻璃纤维棉或硅酸铝棉,耐温1 100℃以上。

### 5 仪器设备

#### 5.1 高温燃烧水解装置(图1)



说明:

- 1——二号吸收瓶;
- 2——一号吸收瓶;
- 3——冷凝管;
- 4——高温炉;
- 5——瓷舟;
- 6——铂铑-铂热电偶;
- 7——燃烧管;
- 8——进样推棒;
- 9——氧气瓶;
- 10——可调压圆盘炉;
- 11——平底烧瓶。

图 1 高温燃烧水解装置

5.1.1 高温炉: 能加热到1100 以上, 有长80mm ~ 100mm的 (1100 ± 10) 的恒温区。配有温度控制器。

5.1.2 燃烧管: 透明石英管, 耐温1300 以上, 规格尺寸见图2. 出口端填充少许高温棉。

单位为毫米

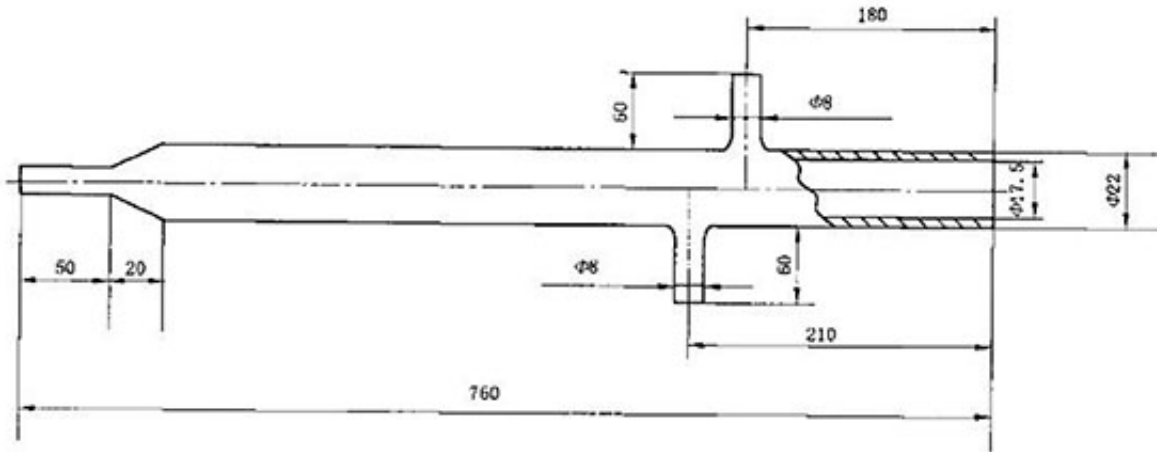


图 2 石英管

5.1.3 冷凝管: 蛇形, 规格尺寸见图 3。

单位为毫米

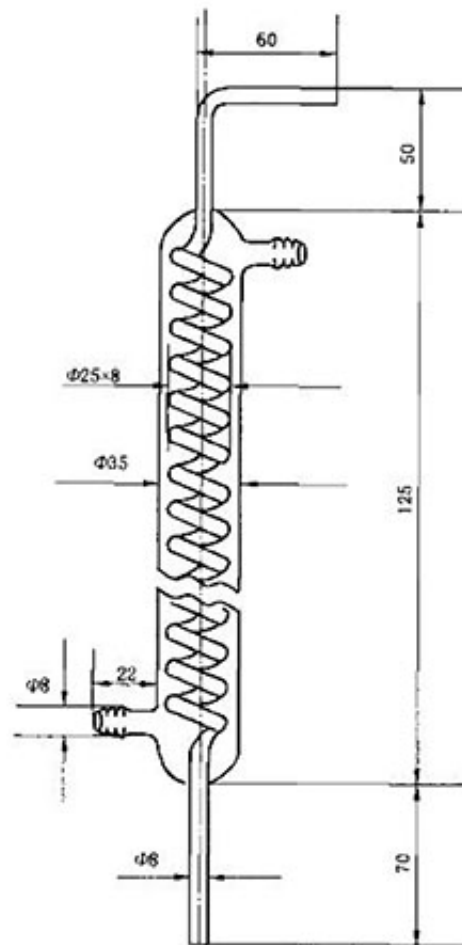


图 3 冷凝管

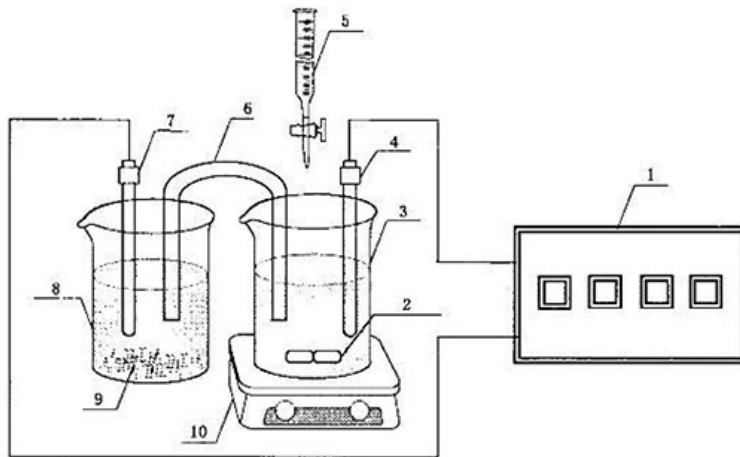
5.1.4 水蒸气发生器: 由500mL平底烧瓶和可调压圆盘电炉 (0.5kW, 电压连续可调) 构成。

5.1.5吸收器: 由2个250mL的锥形瓶以及玻璃管和橡胶塞组成。

5.1.6氧气流量计: 满刻度1000mL/min, 最小分度10mL/min。

5.1.7进样推棒: 长约60mm, 耐温1100 的金属丝, 一端弯曲成钩状。

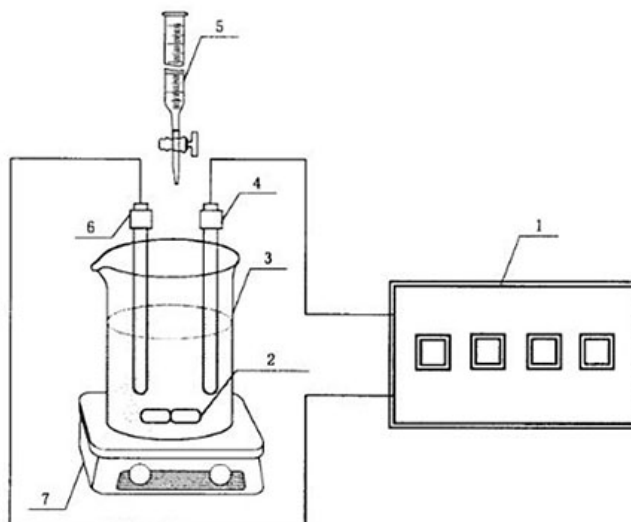
5.2电位滴定装置: 自制银-氯化银参比电极的电位滴定装置见图4.亦可使用市售银-氯化银参比电极, 其电位滴定装置见图5.



说明:

- 1—毫伏计;
- 2—搅拌子;
- 3—烧杯;
- 4—银丝(指示电极);
- 5—滴定管;
- 6—盐桥;
- 7—银丝;
- 8—烧杯;
- 9—氯化银沉淀;
- 10—电磁搅拌器。

图 4 电位滴定装置



说明:

- 1—毫伏计;
- 2—搅拌子;
- 3—烧杯;
- 4—指示电极;
- 5—滴定管;
- 6—市售银-氯化银参比电极;
- 7—电磁搅拌器。

图 5 电位滴定装置(市售银-氯化银参比电极)

5.2.1毫伏计: 数字式, 精度0.1mV.

5.2.2磁力搅拌器: 转速约500r/min且连续可调。

5.2.3滴定管: 10mL, A级。

5.2.4盐桥: 加热溶解10g硝酸钾和1.5g琼脂粉与50mL蒸馏水中, 稍冷后注入U形玻璃管内。

5.2.5指示电极: 直径3mm的纯银丝。

5.2.6参比电极: 由直径3mm的纯银丝插在含有氯离子 ( $\text{Cl}^-$ ) 和氯化银沉淀的水溶液中构成自制银-氯化银参比电极, 容器要求有避光性能或措施。亦可使用市售银-氯化银参比电极。

5.3分析天平: 感量0.1mg。

## 6燃烧水解试样

### 6.1仪器准备

按图1所示装配仪器, 在燃烧管出气口端塞进少许耐高温棉, 链接好电路、气路和冷凝水。往一号吸收瓶加入约30 mL蒸馏水, 二号吸收瓶加入约20mL蒸馏水。将高温炉升温到1100 , 并标记燃烧管内的300 、600 、800 温度区域。塞紧进样推棒橡皮塞, 调节氧气流量5100mL/min, 水蒸气发生器的水蒸发量约2mL/min, 检查是否漏气。

### 6.2高温水解试样

6.2.1在瓷舟中准确称取固体生物质燃料一般分析试样 ( $0.2 \pm 0.01$ ) g (称准至0.0002g), 再用0.5g石英砂覆盖试样。当氯含量 > 1.00%时, 应减少称样量至 ( $0.1 \pm 0.01$ ) g (称准至0.0002g)。

6.2.2将瓷舟置于燃烧管, 插入进样推棒, 塞紧橡皮塞, 通入氧气和水蒸气。把瓷舟前端推到300 温度区, 在15min内分三段 (300 、600 、800 各停留5min) 推进, 最后将瓷舟推到恒温区并停留15min。

6.2.3燃烧水解完成后, 取下吸收器, 停止通氧气和水蒸气, 取下进样棒, 用带钩的镍铬丝取出瓷舟。

6.2.4将吸收瓶内的样品溶液倒入200mL烧杯中, 用蒸馏水冲洗吸收瓶及导气管, 洗液直接冲入烧杯内, 加蒸馏水至 ( $140 \pm 10$ ) mL。再往烧杯中加入3滴溴甲酚绿指示剂, 用氢氧化钠溶液中和到指示剂变为浅蓝色, 再加如1mL硫酸溶液, 3mL硝酸钾饱和溶液, 5mL氯化钠标准溶液。

## 7电位滴定

### 7.1准备工作

将盛有150mL蒸馏水的烧杯放在滴定台上, 插入指示电极。按图4连接滴定装置 (自制银-氯化银参比电极), 用盐桥与自制银-氯化银参比电极相连, 或按图5连接滴定装置 (市售银-氯化银参比电极)。将指示电极引线和参比电极引线与毫伏计测量端连接, 放入搅拌子, 开动搅拌器。此时毫伏计应显示两电极间的电位差 ( $\pm$  mV), 否则应检查测量电路连接是否正确。



## 7.2 终点电位标定

7.2.1 空白溶液制备:除不加固体生物质燃料试样外,其余同 6.2,至少应制备 2 个空白溶液。

7.2.2 滴定终点电位标定:将盛有空白溶液的烧杯放在滴定台上,以 0.03 mL/s 的速度滴入已确定滴入量的硝酸银标准溶液,记下此时的电位值。如上进行 2 次电位测定,测定值之差不应超出±3 mV,以其平均值作为滴定终点电位。第一次测定或更换化学试剂时,按附录 A 制作滴定微分曲线,以确定标定终点电位时的硝酸银标准溶液用量( $V_0$ )。

## 7.3 试样溶液滴定

将盛有样品溶液的烧杯放在滴定台上。先以 0.05 mL/s 的速度滴入硝酸银标准溶液,观察毫伏计显示的毫伏数,当电位接近标定的终点电位时,以 0.02 mL/s 速度滴定直至达到标定的终点电位。搅拌 1 min 后记下硝酸银标准溶液加入量及实际滴定终点电位。计算结果时,实际终点电位每偏离标定的终点电位±1 mV,应减去或加上 0.01 mL 硝酸银标准溶液的用量,但偏离数不能超出±3 mV,否则应再加入 0.50 mL 氯化钠标准溶液重新滴定。

注:每多加入 0.50 mL 氯化钠标准溶液,可在相应的终点电位的硝酸银溶液用量中扣除 0.20 mL,以此类推。

## 8 结果计算

按式(1)计算固体生物质燃料中氯含量,以两次重复测定结果的平均值,按 GB/T 21923 修约到小数点后第三位报出。

$$Cl_w = \frac{(V - V_0)c \times M_{Cl}}{m} \times 100 \quad \dots\dots\dots(1)$$

式中:

- $Cl_w$  —— 空气干燥试样氯含量,以质量分数(%)计;
- $V_0$  —— 标定终点电位的硝酸银标准溶液用量,单位为毫升(mL);
- $V$  —— 滴定试样溶液的硝酸银标准溶液用量,单位为毫升(mL);
- $c$  —— 硝酸银标准溶液的浓度,单位为毫摩尔每毫升(mmol/mL);
- $M_{Cl}$  —— 氯的毫摩尔质量,以 0.035 45 计,单位为克每毫摩尔(g/mmol);
- $m$  —— 空气干燥试样质量,单位为克(g)。

## 9 方法精密度

固体生物质燃料中氯测定结果的精密度见表 1。

表 1 固体生物质燃料中氯测定结果的精密度

氯含量 $Cl_w/\%$	重复性限 [以 $Cl_w$ (绝对值)表示]/%
$Cl_w < 0.100$	0.010
$0.100 \leq Cl_w < 0.500$	0.020
$Cl_w \geq 0.500$	0.050

## 10 试验报告

试验结果报告至少应包括以下信息:

- 样品编号；
- 依据标准；
- 使用的方法；
- 试验结果；
- 与标准的任何偏离；
- 试验中出现的异常现象；
- 试验日期。

原文地址: <http://www.china-nengyuan.com/tech/83807.html>