

UDC 664.4 : 543.06  
X 35



# 中华人民共和国国家标准

GB/T 13025.5—91

## 制盐工业通用试验方法 氯离子的测定

General test method in salt industry—  
Determination of chloride ion

1991-07-03 发布

1992-04-01 实施

国家技术监督局发布

## 中华人民共和国国家标准

# 制盐工业通用试验方法

## 氯离子的测定

GB/T 13025.5—91

## **General test method in salt industry**

### **Determination of chloride ion**

## 1 主题内容与适用范围

本标准规定了制盐工业中工业盐、食用盐、氯化钾、工业氯化镁试样中氯离子的测定方法。

本标准适用于制盐工业中工业盐、食用盐(海盐、湖盐、矿盐、精制盐)、氯化钾、工业氯化镁试样中氯离子含量的测定。

## 2 银量法

## 2.1 原理

样品溶液调至中性，以铬酸钾作指示剂，用硝酸银标准溶液滴定测定氯离子。

## 2.2 仪器、设备

测定氯离子用的容量瓶、滴定管和移液管必须预先经过校正。

### 2.3 试剂和溶液

本方法所用试剂和水未注明要求时,均使用分析纯试剂和蒸馏水(或相应纯度的水)。

标准溶液的配制与使用必须进行温度校正。

### 2.3.1 氯化钠(GB 1253); 0.1 mol/L 标准溶液。

称取 2.922 2 g 磨细并在 500~600℃ 灼烧至恒重的氯化钠，称准至 0.000 1 g，溶于不含氯离子的水中，移入 500 mL 容量瓶中，加水稀释至刻度，摇匀。

### 2.3.2 硝酸银(GB 670); 0.1 mol/L 标准溶液。

配制：称取 85 g 硝酸银，溶于 5 L 水中，混合均匀后贮于棕色瓶内备用（如有混浊，过滤）。

标定：吸取 25.00 mL 氯化钠标准溶液，置于 150 mL 烧杯中，按 2.4 试验程序进行滴定，同时做空白试验校正。

计算：硝酸银标准溶液对氯离子的滴定度按式(1)计算。

$$T_{\text{AgNO}_3/\text{Cl}^-} = \frac{W \times 25/500 \times 0.6066}{V - V_0} \times \frac{p}{100.00} \quad \dots \dots \dots \quad (1)$$

式中： $T_{\text{AgNO}_3/\text{Cl}^-}$  — 硝酸银标准溶液对氯离子的滴定度，mg/mL；

$W$  ——称取氯化钠的质量, mg;

*V* —— 硝酸银标准溶液用量, mL;

$V_0$  — 空白试验硝酸银标准溶液用量, mL;

$p$  — 氯化钠纯度, %。

### 2.3.3 铬酸钾(HG 3—918); 10%溶液。

称取 10 g 铬酸钾溶于 100 mL 水中，搅拌下滴加硝酸银溶液至呈现红棕色沉淀，过滤后使用。