

UDC

JGJ

中华人民共和国行业标准

JGJ/T 322-2013

P

备案号 J 1702-2013

# 混凝土中氯离子含量检测技术规程

Technical specification for test of chloride ion  
content in concrete

2013-12-03 发布

2014-06-01 实施



1 5 1 1 2 2 3 8 6 6



统一书号：15112·23866  
定 价：10.00 元

中华人民共和国住房和城乡建设部 发布

中华人民共和国行业标准

混凝土中氯离子含量检测技术规程

Technical specification for test of chloride ion  
content in concrete

JGJ/T 322 - 2013

批准部门：中华人民共和国住房和城乡建设部  
施行日期：2014年6月1日

中国建筑工业出版社

2013 北京

中华人民共和国住房和城乡建设部  
公 告

第 229 号

住房城乡建设部关于发布行业标准  
《混凝土中氯离子含量检测技术规程》的公告

现批准《混凝土中氯离子含量检测技术规程》为行业标准，  
编号为 JGJ/T 322 - 2013，自 2014 年 6 月 1 日起实施。

本规程由我部标准定额研究所组织中国建筑工业出版社出版  
发行。

中华人民共和国住房和城乡建设部  
2013 年 12 月 3 日

中华人民共和国行业标准  
混凝土中氯离子含量检测技术规程  
Technical specification for test of chloride ion  
content in concrete  
**JGJ/T 322 - 2013**

\*  
中国建筑工业出版社出版、发行（北京西郊百万庄）  
各地新华书店、建筑书店经销  
北京红光制版公司制版  
北京同文印刷有限责任公司印刷

\*  
开本：850×1168 毫米 1/32 印张：1 1/4 字数：46 千字  
2014 年 5 月第一版 2014 年 5 月第一次印刷  
定价：10.00 元  
统一书号：15112 · 23866  
版权所有 翻印必究  
如有印装质量问题，可寄本社退换  
(邮政编码 100037)  
本社网址：<http://www.cabp.com.cn>  
网上书店：<http://www.china-building.com.cn>

## 前　　言

根据住房和城乡建设部《关于印发〈2012年工程建设标准规范制订、修订计划〉的通知》（建标〔2012〕5号）的要求，编制组经广泛调查研究，认真总结实践经验，参考有关国际标准和国外先进标准，并在广泛征求意见的基础上，编制本规程。

本规程的主要技术内容是：1 总则；2 术语和符号；3 基本规定；4 混凝土拌合物中氯离子含量检测；5 硬化混凝土中氯离子含量检测；6 既有结构或构件混凝土中氯离子含量检测。

本规程由住房和城乡建设部负责管理，中国建筑科学研究院负责具体技术内容的解释。执行过程中如有意见或建议，请寄送至中国建筑科学研究院（地址：北京市北三环东路30号；邮政编码：100013）。

本规程主编单位：中国建筑科学研究院

江西昌南建设集团有限公司

本规程参编单位：江苏博特新材料有限公司

舟山市博远科技开发有限公司

广东省建筑科学研究院

河北建设集团有限公司混凝土分公司

新疆西部建设股份有限公司

浙江恒力建设有限公司

贵州中建建筑科研设计院有限公司

丰润建筑安装股份有限公司

上海中技桩业股份有限公司

上海市建筑科学研究院（集团）有限公司

北京市建设工程质量第三检测所有限

### 责任公司

宁波市建工检测有限公司

广东瑞安科技实业有限公司

浙江求是工程检测有限公司

北京中关村开发建设股份有限公司

浙江盛业建设有限公司

哈尔滨佳连混凝土技术开发有限公司

宁波三江检测有限公司

深圳市罗湖区建设工程质量检测中心

本规程主要起草人员：冷发光 丁威 王晶 周永祥

何春凯 诸华丰 王元光 刘建忠

魏立学 吴志旗 董志坚 何更新

钟安鑫 户均永 聂顺金 马永胜

张墙 姜钦德 於林锋 王军民

毛朝晖 仲以林 范晓冬 袁勇军

韦庆东 王永海 张洪基 裴晓文

蒋屹军 王伟

本规程主要审查人员：阎培渝 石云兴 郝挺宇 张显来

陈爱芝 王军 李昕成 蓝九元

崔金华 桂苗苗 周岳年 刘数华

## 目 次

1 总则 .....	1
2 术语和符号 .....	2
2.1 术语 .....	2
2.2 符号 .....	2
3 基本规定 .....	3
4 混凝土拌合物中氯离子含量检测 .....	4
4.1 一般规定 .....	4
4.2 取样 .....	4
4.3 检测方法与结果评定 .....	5
5 硬化混凝土中氯离子含量检测 .....	6
5.1 一般规定 .....	6
5.2 试件的制作和养护 .....	6
5.3 取样 .....	6
5.4 检测方法与结果评定 .....	7
6 既有结构或构件混凝土中氯离子含量检测 .....	8
6.1 一般规定 .....	8
6.2 取样 .....	8
6.3 检测方法与结果评定 .....	9
附录 A 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量快速测试方法 .....	10
附录 B 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量测试方法 .....	13
附录 C 硬化混凝土中水溶性氯离子含量测试方法 .....	16
附录 D 硬化混凝土中酸溶性氯离子含量测试方法 .....	19
本规程用词说明 .....	23
引用标准名录 .....	24
附：条文说明 .....	25

## Contents

1 General Provisions .....	1
2 Terms and Symbols .....	2
2.1 Terms .....	2
2.2 Symbols .....	2
3 Basic Requirements .....	3
4 Test of Chloride Ion Content in Fresh Concrete .....	4
4.1 General Requirements .....	4
4.2 Sampling .....	4
4.3 Test Method and Test Result Assessment .....	5
5 Test of Chloride Ion Content in Hardened Concrete .....	6
5.1 General Requirements .....	6
5.2 Preparation and Curing of Specimen .....	6
5.3 Sampling .....	6
5.4 Test Method and Test Result Assessment .....	7
6 Test of Chloride Ion Content in Concrete Existing Structure or Concrete Component .....	8
6.1 General Requirements .....	8
6.2 Sampling .....	8
6.3 Test Method and Test Result Assessment .....	9
Appendix A Quick Test Method for the Water-soluble Chloride Ion Content in Fresh Concrete .....	10
Appendix B Test Method for the Water-soluble Chloride Ion Content in Fresh Concrete .....	13
Appendix C Test Method for the Water-soluble Chloride Ion Content in Hardened Concrete .....	16

Appendix D Test Method for the Acid-soluble Chloride	
Ion Content in Hardened Concrete .....	19
Explanation of Wording in This Specification .....	23
List of Quoted Standards .....	24
Addition: Explanation of Provisions .....	25

## 1 总 则

- 1.0.1** 为保证混凝土工程的耐久性, 规范混凝土中氯离子含量的检测, 制定本规程。
- 1.0.2** 本规程适用于混凝土拌合物、硬化混凝土中氯离子含量的检测。
- 1.0.3** 混凝土中氯离子含量的检测除应符合本规程外, 尚应符合国家现行有关标准的规定。

## 2 术语和符号

### 2.1 术    语

2.1.1 水溶性氯离子 water-soluble chloride ion

混凝土中可溶于水的氯离子。

2.1.2 酸溶性氯离子 acid-soluble chloride ion

混凝土中用规定浓度的酸溶液溶出的氯离子。

### 2.2 符    号

$C_{\text{AgNO}_3}$  ——硝酸银标准溶液的浓度；

$C_{\text{NaCl}}$  ——氯化钠标准溶液的浓度；

$C_{\text{Cl}^-}$  ——混凝土滤液试样的水溶性氯离子浓度；

$G$  ——砂浆样品质量；

$m_{\text{Cl}^-}$  ——每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量；

$m_B$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的胶凝材料用量；

$m_S$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的砂用量；

$m_W$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的用水量；

$m_C$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的水泥用量；

$W_{\text{ct}}^w$  ——硬化混凝土中水溶性氯离子占砂浆试样质量的百分比；

$W_{\text{ct}}^A$  ——硬化混凝土中酸溶性氯离子占砂浆试样质量的百分比；

$W_{\text{ct}}^C$  ——硬化混凝土中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比；

$W_{\text{ct}}^B$  ——硬化混凝土中酸溶性氯离子含量占胶凝材料质量的百分比；

$w_{\text{ct}}$  ——混凝土拌合物中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比。

## 3 基本规定

3.0.1 预拌混凝土应对其拌合物进行氯离子含量检测。

3.0.2 硬化混凝土可采用混凝土标准养护试件或结构混凝土同条件养护试件进行氯离子含量检测，也可钻取混凝土芯样进行氯离子含量检测。存在争议时，应以结构实体钻取混凝土芯样的氯离子含量的检测结果为准。

3.0.3 受检方应提供实际采用的混凝土配合比。

3.0.4 在氯离子含量检测和评定时，不得采用将混凝土中各原材料的氯离子含量求和的方法进行替代。

## 4 混凝土拌合物中氯离子含量检测

### 4.1 一般规定

4.1.1 混凝土施工过程中，应进行混凝土拌合物中水溶性氯离子含量检测。

4.1.2 同一工程、同一配合比的混凝土拌合物中水溶性氯离子含量的检测不应少于1次；当混凝土原材料发生变化时，应重新对混凝土拌合物中水溶性氯离子含量进行检测。

### 4.2 取 样

4.2.1 拌合物应随机从同一搅拌车中取样，但不宜在首车混凝土中取样。从搅拌车中取样时应使混凝土充分搅拌均匀，并在卸料量约为1/4~3/4之间取样。取样应自加水搅拌2h内完成。

4.2.2 取样方法应符合现行国家标准《普通混凝土拌合物性能试验方法标准》GB/T 50080的有关规定。

4.2.3 取样数量应至少为检测试验实际用量的2倍，且不应少于3L。

4.2.4 雨天取样应有防雨措施。

4.2.5 取样时应进行编号、记录下列内容并写入检测报告：

- 1 取样时间、取样地点和取样人；
- 2 混凝土的加水搅拌时间；
- 3 采用海砂的情况；
- 4 混凝土标记；
- 5 混凝土配合比；
- 6 环境温度、混凝土温度，现场取样时的天气状况。

4.2.6 检测应采用筛孔公称直径为5.00mm的筛子对混凝土拌合物进行筛分，获得不少于1000g的砂浆，称取500g砂浆试样

两份，并向每份砂浆试样加入500g蒸馏水，充分摇匀后获得两份悬浊液密封备用。

4.2.7 滤液的获取应自混凝土加水搅拌3h内完成，并应按本规程附录A.0.5条的规定分取不少于100mL的滤液密封以备仲裁，用于仲裁的滤液保存时间应为一周。

4.2.8 检测结果应在试验后及时告知受检方。

### 4.3 检测方法与结果评定

4.3.1 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量可采用本规程附录A或附录B的方法进行检测，也可采用精度更高的测试方法进行检测；当作为验收依据或存在争议时，应采用本规程附录B的方法进行检测。

4.3.2 当采用本规程附录A的方法检测混凝土拌合物中水溶性氯离子含量时，每个混凝土试样检测前均应重新标定电位-氯离子浓度关系曲线。

4.3.3 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量，可表示为水泥质量的百分比，也可表示为单方混凝土中水溶性氯离子的质量。

4.3.4 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量应符合国家现行标准《混凝土质量控制标准》GB 50164、《预拌混凝土》GB/T 14902和《海砂混凝土应用技术规范》JGJ 206的有关规定。

## 5 硬化混凝土中氯离子含量检测

### 5.1 一般规定

5.1.1 当检测硬化混凝土中氯离子含量时, 可采用标准养护试件、同条件养护试件; 存在争议时, 应采用标准养护试件。

5.1.2 当检测硬化混凝土中氯离子含量时, 标准养护试件测试龄期宜为 28d, 同条件养护试件的等效养护龄期宜为  $600^{\circ}\text{C} \cdot \text{d}$ 。

### 5.2 试件的制作和养护

5.2.1 用于检测氯离子含量的硬化混凝土试件的制作应符合现行国家标准《普通混凝土力学性能试验方法标准》GB/T 50081 的有关规定; 也可采用抗压强度测试后的混凝土试件进行检测。

5.2.2 用于检测氯离子含量的硬化混凝土试件应以 3 个为一组。

5.2.3 试件养护过程中, 不应接触外界氯离子源。

5.2.4 试件制作时应进行编号、记录下列内容并写入检测报告:

- 1 试件制作时间、制作人;
- 2 养护条件;
- 3 采用海砂的情况;
- 4 混凝土标记;
- 5 混凝土配合比;
- 6 试件对应的工程及其结构部位。

### 5.3 取 样

5.3.1 检测硬化混凝土中氯离子含量时, 应从同一组混凝土试件中取样。

5.3.2 应从每个试件内部各取不少于 200g、等质量的混凝土试样, 去除混凝土试样中的石子后, 应将 3 个试样的砂浆砸碎后混

合均匀, 并应研磨至全部通过筛孔公称直径为 0.16mm 的筛; 研磨后的砂浆粉末应置于  $105^{\circ}\text{C} \pm 5^{\circ}\text{C}$  烘箱中烘 2h, 取出后应放入干燥器冷却至室温备用。

### 5.4 检测方法与结果评定

5.4.1 硬化混凝土中水溶性氯离子含量应按本规程附录 C 的方法进行检测。

5.4.2 硬化混凝土中酸溶性氯离子含量应按本规程附录 D 的方法进行检测。

5.4.3 硬化混凝土中水溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土质量控制标准》GB 50164 的有关规定。硬化混凝土中酸溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土结构设计规范》GB 50010 的有关规定。存在争议时, 应以酸溶性氯离子含量作为最终结果进行评定。

## 6 既有结构或构件混凝土中氯离子含量检测

### 6.1 一般规定

6.1.1 在对既有结构或构件混凝土进行氯离子含量检测时，当缺少同条件养护混凝土试件时，可从既有结构或构件钻取混凝土芯样检测混凝土中氯离子含量。

6.1.2 氯离子含量检测宜选择结构部位中具有代表性的位置，并可利用测试抗压强度后的破损芯样制作试样。

### 6.2 取样

6.2.1 钻取混凝土芯样检测氯离子含量时，相同混凝土配合比的芯样应为一组，每组芯样的取样数量不应少于3个；当结构部位已经出现钢筋锈蚀、顺筋裂缝等明显劣化现象时，每组芯样的取样数量应增加一倍，同一结构部位的芯样应为同一组。

6.2.2 氯离子含量检测的取样深度不应小于钢筋保护层厚度。

6.2.3 取得的样品应密封保存和运输，不得被其他物质污染。

6.2.4 取样时应进行编号、记录下列内容并写入检测报告：

- 1 取样时间、取样地点和取样人；
- 2 工程名称、结构部位和混凝土标记；
- 3 采用海砂的情况；
- 4 取样方案简图和样品数量；
- 5 混凝土配合比。

6.2.5 既有结构或构件混凝土中氯离子含量的检测应从同一组混凝土芯样中取样。应从每个芯样内部各取不少于200g、等质量的混凝土试样，去除混凝土试样中的石子后，应将3个试样的砂浆砸碎后混合均匀，并应研磨至全部通过筛孔公称直径为0.16mm的筛；研磨后的砂浆粉末应置于105℃±5℃烘箱中烘

2h，取出后应放入干燥器冷却至室温备用。•

### 6.3 检测方法与结果评定

6.3.1 既有结构或构件混凝土中水溶性氯离子含量应按本规程附录C的方法进行检测。

6.3.2 既有结构或构件混凝土中酸溶性氯离子含量应按本规程附录D的方法进行检测。

6.3.3 既有结构或构件混凝土中水溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土质量控制标准》GB 50164的有关规定。既有结构或构件混凝土中酸溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土结构设计规范》GB 50010的有关规定。存在争议时，应以酸溶性氯离子含量作为最终结果进行评定。

## 附录 A 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量快速测试方法

A.0.1 本方法适用于现场或试验室的混凝土拌合物中水溶性氯离子含量的快速测定。

A.0.2 试验用仪器设备应符合下列规定：

1 氯离子选择电极：测量范围宜为  $5 \times 10^{-5} \text{ mol/L} \sim 1 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$ ；响应时间不得大于 2min；温度宜为 5℃~45℃；

2 参比电极：应为双盐桥饱和甘汞电极；

3 电位测量仪器：分辨值应为 1mV 的酸度计、恒电位仪、伏特计或电位差计，输入阻抗不得小于  $7 M\Omega$ ；

4 系统测试的最大允许误差应为  $\pm 10\%$ 。

A.0.3 试验用试剂应符合下列规定：

1 活化液：应使用浓度为 0.001mol/L 的 NaCl 溶液；

2 标准液：应使用浓度分别为  $5.5 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$  和  $5.5 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$  的 NaCl 标准溶液。

A.0.4 试验前应按下列步骤建立电位-氯离子浓度关系曲线：

1 氯离子选择电极应放入活化液中活化 2h；

2 应将氯离子选择电极和参比电极插入温度为  $20^\circ\text{C} \pm 2^\circ\text{C}$ 、浓度为  $5.5 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$  的 NaCl 标准液中，经 2min 后，应采用电位测量仪测得两电极之间的电位值（图 A.0.4）；然后应按相同操作步骤测得温度为  $20^\circ\text{C} \pm 2^\circ\text{C}$ 、浓度为  $5.5 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$  的 NaCl 标准液的电位值。应将分别测得的两种浓度 NaCl 标准液的电位值标在  $E-\lg C$  坐标上，其连线即为电位-氯离子浓度关系曲线；

3 在测试每个 NaCl 标准液电位值前，均应采用蒸馏水对氯离子选择电极和参比电极进行充分清洗，并用滤纸擦干；

4 当标准液温度超出  $20^\circ\text{C} \pm 2^\circ\text{C}$  时，应对电位-氯离子浓度关系曲线进行温度校正。

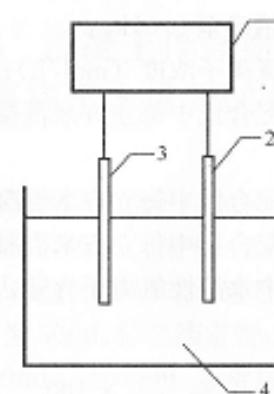


图 A.0.4 电位值测量示意图

1—电位测量仪；2—氯离子选择电极；

3—参比电极；4—标准液或滤液

A.0.5 试验应按下列步骤进行：

1 试验前应先将氯离子选择电极浸入活化液中活化 1h；

2 应将按本规程 4.2.6 条的规定获得的两份悬浊液分别摇匀后，以快速定量滤纸过滤，获取两份滤液，每份滤液均不少于 100mL；

3 应分别测量两份滤液的电位值：将氯离子选择电极和参比电极插入滤液中，经 2min 后测定滤液的电位值；测量每份滤液前应采用蒸馏水对氯离子选择电极和参比电极进行充分清洗，并用滤纸擦干；应分别测量两份滤液的温度，并对建立的电位-氯离子浓度关系曲线进行温度校正；

4 应根据测定的电位值，分别从  $E-\lg C$  关系曲线上推算两份滤液的氯离子浓度，并应将两份滤液的氯离子浓度的平均值作为滤液的氯离子浓度的测定结果。

A.0.6 每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子的质量应按下式计算：

$$m_{\text{Cl}} = C_{\text{Cl}} \times 0.03545 \times (m_B + m_S + 2m_W) \quad (\text{A.0.6})$$

式中:  $m_{\text{Cl}}$  ——每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量 (kg), 精确至 0.01kg;

$C_{\text{Cl}}$  ——滤液的氯离子浓度 (mol/L);

$m_B$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的胶凝材料用量 (kg);

$m_S$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的砂用量 (kg);

$m_W$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的用水量 (kg)。

**A.0.7 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比应按下式计算:**

$$w_{\text{Cl}} = \frac{m_{\text{Cl}}}{m_C} \times 100 \quad (\text{A.0.7})$$

式中:  $w_{\text{Cl}}$  ——混凝土拌合物中水溶性氯离子占水泥质量的百分比 (%), 精确至 0.001%;

$m_C$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的水泥用量 (kg)。

## 附录 B 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量测试方法

**B.0.1 试验用仪器设备应符合下列规定:**

1 天平: 配备天平两台, 其中一台称量宜为 2000g、感量应为 0.01g; 另一台称量宜为 200g、感量应为 0.0001g;

2 滴定管: 宜为 50mL 棕色滴定管;

3 容量瓶: 100mL、1000mL 容量瓶应各一个;

4 试验筛: 筛孔公称直径为 5.00mm 金属方孔筛, 应符合现行国家标准《试验筛 金属丝编织网、穿孔板和电成型薄板筛孔的基本尺寸》GB/T 6005 的有关规定;

5 移液管: 应为 20mL 移液管;

6 三角烧瓶: 应为 250mL 三角烧瓶;

7 烧杯: 应为 250mL 烧杯;

8 带石棉网的试验电炉、快速定量滤纸、量筒、表面皿等。

**B.0.2 试验用试剂应符合下列内容:**

1 分析纯-硝酸;

2 乙醇: 体积分数为 95% 的乙醇;

3 化学纯-硝酸银;

4 化学纯-铬酸钾;

5 酚酞;

6 分析纯-氯化钠。

**B.0.3 铬酸钾指示剂溶液的配制步骤应为: 称取 5.00g 化学纯铬酸钾溶于少量蒸馏水中, 加入硝酸银溶液直至出现红色沉淀, 静置 12h, 过滤并移入 100mL 容量瓶中, 稀释至刻度。**

**B.0.4 物质的量浓度为 0.0141 mol/L 的硝酸银标准溶液的配制步骤应为: 称取 2.40g 化学纯硝酸银, 精确至 0.01g, 用蒸馏**

水溶解后移入1000mL容量瓶中，稀释至刻度，混合均匀后，储存于棕色玻璃瓶中。

**B.0.5** 物质的量浓度为0.0141 mol/L的氯化钠标准溶液的配制步骤应为：称取在550℃±50℃灼烧至恒重的分析纯氯化钠0.8240g，精确至0.0001g，用蒸馏水溶解后移入1000mL容量瓶中，并稀释至刻度。

**B.0.6** 酚酞指示剂的配制步骤应为：称取0.50g酚酞，溶于50mL乙醇，再加入50mL蒸馏水。

**B.0.7** 硝酸溶液的配制步骤应为：量取63mL分析纯硝酸缓慢加入约800mL蒸馏水中，移入1000mL容量瓶中，稀释至刻度。

**B.0.8** 试验应按下列步骤进行：

1 应将按本规程4.2.6条的规定获得的两份悬浊液分别摇匀后，分别移取不少于100mL的悬浊液于烧杯中，盖好表面皿后放到带石棉网的试验电炉或其他加热装置上沸煮5min，停止加热，静置冷却至室温，以快速定量滤纸过滤，获取滤液；

2 应分别移取两份滤液各20mL( $V_1$ )，置于两个三角烧瓶中，各加两滴酚酞指示剂，再用硝酸溶液中和至刚好无色；

3 滴定前应分别向两份滤液中各加入10滴铬酸钾指示剂，然后用硝酸银标准溶液滴至略带桃红色的黄色不消失，终点的颜色判定必须保持一致。应分别记录两份滤液各自消耗的硝酸银标准溶液体积 $V_{21}$ 和 $V_{22}$ ，取两者的平均值 $V_2$ 作为测定结果。

**B.0.9** 硝酸银标准溶液浓度的标定步骤应为：用移液管移取氯化钠标准溶液20mL( $V_3$ )于三角瓶中，加入10滴铬酸钾指示剂，立即用硝酸银标准溶液滴至略带桃红色的黄色不消失，记录所消耗的硝酸银体积( $V_4$ )。硝酸银标准溶液的浓度应按下式计算：

$$C_{AgNO_3} = C_{NaCl} \times \frac{V_3}{V_4} \quad (B.0.9)$$

式中： $C_{AgNO_3}$ ——硝酸银标准溶液的浓度(mol/L)，精确至0.0001mol/L；

$C_{NaCl}$ ——氯化钠标准溶液的浓度(mol/L)；

$V_3$ ——氯化钠标准溶液的用量(mL)；

$V_4$ ——硝酸银标准溶液的用量(mL)。

**B.0.10** 每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子的质量应按下式计算：

$$m_{Cl} = \frac{C_{AgNO_3} \times V_2 \times 0.03545}{V_1} \times (m_B + m_S + 2m_W) \quad (B.0.10)$$

式中： $m_{Cl}$ ——每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量(kg)，精确至0.01kg；

$V_2$ ——硝酸银标准溶液的用量的平均值(mL)；

$V_1$ ——滴定时量取的滤液量(mL)；

$m_B$ ——混凝土配合比中每立方米混凝土的胶凝材料用量(kg)；

$m_S$ ——混凝土配合比中每立方米混凝土的砂用量(kg)；

$m_W$ ——混凝土配合比中每立方米混凝土的用水量(kg)。

**B.0.11** 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比应按本规程附录A.0.7计算。

## 附录 C 硬化混凝土中水溶性氯离子含量测试方法

### C. 0.1 试验用仪器设备应符合下列规定：

- 1 天平：配备天平两台，其中一台称量宜为 2000g、感量应为 0.01g；另一台称量宜为 200g、感量应为 0.0001g；
- 2 滴定管：应为 50mL 棕色滴定管；
- 3 容量瓶：100mL、1000mL 容量瓶应各一个；
- 4 移液管：应为 20mL 移液管；
- 5 三角烧瓶：应为 250mL 三角烧瓶；
- 6 带石棉网的试验电炉、快速定量滤纸、量筒、小锤等。

### C. 0.2 试验用试剂应符合下列内容：

- 1 分析纯-硝酸；
- 2 乙醇：体积分数为 95% 的乙醇；
- 3 化学纯-硝酸银；
- 4 化学纯-铬酸钾；
- 5 酚酞；
- 6 分析纯-氯化钠。

**C. 0.3** 铬酸钾指示剂溶液的配制步骤应为：称取 5.00g 化学纯铬酸钾溶于少量蒸馏水中，加入硝酸银溶液直至出现红色沉淀，静置 12h，过滤并移入 100mL 容量瓶中，稀释至刻度。

**C. 0.4** 物质的量浓度为 0.0141mol/L 的硝酸银标准溶液的配制步骤应为：称取 2.40g 化学纯硝酸银，精确至 0.01g，用蒸馏水溶解后移入 1000mL 容量瓶中，稀释至刻度，混合均匀后，储存于棕色玻璃瓶中。

**C. 0.5** 物质的量浓度为 0.0141 mol/L 的氯化钠标准溶液的配制步骤应为：称取在 550℃ ± 50℃ 灼烧至恒重的分析纯氯化钠

0.8240g，精确至 0.0001g，用蒸馏水溶解后移入 1000mL 容量瓶中，并稀释至刻度。

**C. 0.6** 酚酞指示剂的配制步骤应为：先称取 0.50g 酚酞，溶于 50mL 乙醇，再加入 50mL 蒸馏水。

**C. 0.7** 硝酸溶液的配制步骤应为：量取 63mL 分析纯硝酸缓慢加入约 800mL 蒸馏水中，移入 1000mL 容量瓶中，稀释至刻度。

### C. 0.8 试验应按下列步骤进行：

1 应称取 20.00g 磨细的砂浆粉末，精确至 0.01g，置于三角烧瓶中，并加入 100mL ( $V_1$ ) 蒸馏水，摇匀后，盖好表面皿后放到带石棉网的试验电炉或其他加热装置上沸煮 5min，停止加热，盖好瓶塞，静置 24h 后，以快速定量滤纸过滤，获取滤液；

2 应分别移取两份滤液 20mL ( $V_2$ )，置于两个三角烧瓶中，各加两滴酚酞指示剂，再用硝酸溶液中和至刚好无色；

3 滴定前应分别向两份滤液中加入 10 滴铬酸钾指示剂，然后用硝酸银标准溶液滴至略带桃红色的黄色不消失，终点的颜色判定必须保持一致。应分别记录各自消耗的硝酸银标准溶液体积  $V_{31}$  和  $V_{32}$ ，取两者的平均值  $V_3$  作为测定结果。

**C. 0.9** 硝酸银标准溶液浓度的标定应按本规程附录 B. 0.9 条的规定进行。

### C. 0.10 硬化混凝土中水溶性氯离子含量应按下式计算：

$$W_{\text{Cl}}^{\text{w}} = \frac{C_{\text{AgNO}_3} \times V_3 \times 0.03545}{G \times \frac{V_2}{V_1}} \times 100 \quad (\text{C. 0.10})$$

式中： $W_{\text{Cl}}^{\text{w}}$  —— 硬化混凝土中水溶性氯离子占砂浆质量的百分比（%），精确至 0.001%；

$C_{\text{AgNO}_3}$  —— 硝酸银标准溶液的浓度 (mol/L)；

$V_3$  —— 滴定时硝酸银标准溶液的用量 (mL)；

$G$  —— 砂浆样品质量 (g)；

$V_1$  —— 浸样品的蒸馏水用量 (mL)；

$V_2$  ——每次滴定时提取的滤液量 (mL)。

**C. 0.11** 在已知混凝土配合比时, 硬化混凝土中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比应按下式计算:

$$W_{\text{Cl}}^{\text{c}} = \frac{W_{\text{Cl}}^{\text{w}} \times (m_{\text{B}} + m_{\text{S}} + m_{\text{W}})}{m_{\text{C}}} \times 100 \quad (\text{C. 0.11})$$

式中:  $W_{\text{Cl}}^{\text{c}}$  ——硬化混凝土中水溶性氯离子占水泥质量的百分比 (%), 精确至 0.001%;

$m_{\text{B}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的胶凝材料用量 (kg);

$m_{\text{S}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的砂用量 (kg);

$m_{\text{W}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的用水量 (kg);

$m_{\text{C}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的水泥用量 (kg)。

## 附录 D 硬化混凝土中酸溶性氯离子含量测试方法

**D. 0.1** 试验用仪器设备应符合下列规定:

1 天平: 配备天平两台, 其中一台称量宜为 2000g、感量应为 0.01g; 另一台称量宜为 200g、感量应为 0.0001g;

2 滴定管: 应为 50mL 棕色滴定管;

3 容量瓶: 应为 1000mL 容量瓶;

4 移液管: 应为 20mL 移液管;

5 三角烧瓶: 应为 250mL 三角烧瓶;

6 烧杯: 应为 300mL 烧杯;

7 电位测量仪器: 应使用分辨率为 1mV 的酸度计或分辨率为 1mV 的电位计;

8 指示电极: 可为 216 型银电极或氯离子选择电极;

9 参比电极: 应为双盐桥饱和甘汞电极;

10 可调式微量移液器、电磁搅拌器、快速定量滤纸、小锤等。

**D. 0.2** 试验用试剂应符合下列内容:

1 硝酸溶液: 分析纯硝酸与蒸馏水按体积比为 1:7 配制;

2 化学纯-硝酸银;

3 淀粉溶液: 浓度为 10g/L 的淀粉溶液;

4 分析纯-氯化钠。

**D. 0.3** 物质的量浓度为 0.01mol/L 的硝酸银标准溶液的配制步骤应为: 称取 1.70g 化学纯硝酸银, 精确至 0.01g, 用蒸馏水溶解后移入 1000mL 容量瓶中, 稀释至刻度, 混合均匀后, 储存于棕色玻璃瓶中。

**D. 0.4** 物质的量浓度为 0.01mol/L 的氯化钠标准溶液的配制步

骤应为：称取在 550℃ ± 50℃ 灼烧至恒重的分析纯氯化钠 0.5844g，精确至 0.0001g，用蒸馏水溶解后移入 1000mL 容量瓶中，并稀释至刻度。

#### D. 0.5 硝酸银标准溶液的浓度应按下列步骤进行标定：

1 应移取 20mL 的氯化钠标准溶液于烧杯中，加蒸馏水稀释至 100mL，再加淀粉溶液 20mL，在电磁搅拌下，应用硝酸银标准溶液以电位滴定法测定终点，用二次微商法计算出硝酸银溶液消耗的体积  $V_{01}$ ；

2 等当量点的判定应按二次微商法计算；

3 应移取蒸馏水 20mL 于烧杯中，按同样方法进行空白试验，空白试验的滴定应使用可调式微量移液器，计算空白试验硝酸银标准溶液的用量  $V_{02}$ ，所用硝酸银标准溶液体积  $V_0$  应按下式计算：

$$V_0 = V_{01} - V_{02} \quad (\text{D. 0.5-1})$$

式中： $V_0$  —— 20mL 氯化钠标准溶液消耗的硝酸银标准溶液体积 (mL)；

$V_{01}$  —— 达到等当量点时所消耗硝酸银标准溶液的体积 (mL)；

$V_{02}$  —— 空白试验达到等当量点所消耗硝酸银标准溶液的体积 (mL)。

4 硝酸银标准溶液的浓度  $C_{\text{AgNO}_3}$  应按下式计算：

$$C_{\text{AgNO}_3} = \frac{C_{\text{NaCl}} \times V}{V_0} \quad (\text{D. 0.5-2})$$

式中： $C_{\text{AgNO}_3}$  —— 硝酸银标准溶液的浓度 (mol/L)；

$C_{\text{NaCl}}$  —— 氯化钠标准溶液的浓度 (mol/L)；

$V$  —— 氯化钠标准溶液的体积 (mL)。

#### D. 0.6 试验应按下列步骤进行：

1 应称取 20.00g ( $G$ ) 磨细的砂浆粉末，精确至 0.01g，置于 250mL 的三角烧瓶中，并加入 100mL ( $V_1$ ) 硝酸溶液，盖上瓶塞，剧烈振摇 1min~2min，浸泡 24h 后，以快速定量滤纸

过滤，获取滤液；期间应摇动三角烧瓶；

2 应移取滤液 20mL ( $V_2$ ) 于 300mL 烧杯中，加 100mL 蒸馏水，再加入 20mL 淀粉溶液，烧杯内放入电磁搅拌器；

3 将烧杯放在电磁搅拌器上后，应开动搅拌器并插入指示电极及参比电极，两电极应与电位测量仪器连接，用硝酸银标准溶液缓慢滴定，同时应记录电势和对应的滴定管读数；

4 由于接近等当量点时，电势增加很快，此时应缓慢滴加硝酸银溶液，每次定量加入 0.1mL，当电势发生突变时，表示等当量点已过，此时应继续滴入硝酸银溶液，直至电势趋向变化平缓；用二次微商法计算出达到等当量点时硝酸银溶液消耗的体积  $V_{12}$ ；

5 同条件下，空白试验的步骤应为：在干净的烧杯中加入 100mL 蒸馏水和 20mL 硝酸溶液，再加入 20mL 淀粉溶液，在电磁搅拌下，应使用微量移液器缓慢滴加硝酸银溶液，同时记录电势和对应的硝酸银溶液的用量，应按二次微商法计算出达到等当量点时硝酸银标准溶液消耗的体积  $V_{12}$ 。

#### D. 0.7 硬化混凝土中酸溶性氯离子含量应按下式计算：

$$W_{\text{cr}}^{\text{A}} = \frac{C_{\text{AgNO}_3} \times (V_{12} - V_{11}) \times 0.03545}{G \times \frac{V_2}{V_1}} \times 100 \quad (\text{D. 0.7})$$

式中： $W_{\text{cr}}^{\text{A}}$  —— 硬化混凝土中酸溶性氯离子占砂浆质量的百分比 (%)，精确至 0.001%；

$V_{11}$  —— 20mL 滤液达到等当量点所消耗硝酸银标准溶液的体积 (mL)；

$V_{12}$  —— 空白试验达到等当量点所消耗硝酸银标准溶液的体积 (mL)；

$G$  —— 砂浆样品质量 (g)；

$V_1$  —— 浸样品的硝酸溶液用量 (mL)；

$V_2$  —— 电位滴定时提取的滤液量 (mL)。

#### D. 0.8 在已知混凝土配合比时，硬化混凝土中酸溶性氯离子含

量占胶凝材料质量的百分比应按下式计算：

$$W_{\text{cl}}^{\text{B}} = \frac{W_{\text{cl}}^{\text{A}} \times (m_{\text{B}} + m_{\text{S}} + m_{\text{W}})}{m_{\text{B}}} \times 100 \quad (\text{D. 0. 8})$$

式中： $W_{\text{cl}}^{\text{B}}$  ——硬化混凝土中酸溶性氯离子占胶凝材料质量的百分比（%），精确至0.001%；

$m_{\text{B}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的胶凝材料用量（kg）；

$m_{\text{S}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的砂用量（kg）；

$m_{\text{W}}$  ——混凝土配合比中每立方米混凝土的用水量（kg）。

## 本规程用词说明

1 为便于在执行本规程条文时区别对待，对要求严格程度不同的用词说明如下：

1) 表示很严格，非这样做不可的：

正面词采用“必须”，反面词采用“严禁”；

2) 表示严格，在正常情况下均应这样做的：

正面词采用“应”，反面词采用“不应”或“不得”；

3) 表示允许稍有选择，在条件许可时，首先应这样做的：正面词采用“宜”，反面词采用“不宜”；

4) 表示有选择，在一定条件下可以这样做的，采用“可”。

2 条文中指明应按其他有关标准执行的写法为：“应符合……的规定”或“应按……执行”。

## 引用标准名录

- 1 《混凝土结构设计规范》GB 50010
- 2 《普通混凝土拌合物性能试验方法标准》GB/T 50080
- 3 《普通混凝土力学性能试验方法标准》GB/T 50081
- 4 《混凝土质量控制标准》GB 50164
- 5 《试验筛 金属丝编织网、穿孔板和电成型薄板 筛孔的基本尺寸》GB/T 6005
- 6 《预拌混凝土》GB/T 14902
- 7 《海砂混凝土应用技术规范》JGJ 206

## 中华人民共和国行业标准

### 混凝土中氯离子含量检测技术规程

JGJ/T 322 - 2013

### 条文说明

## 制订说明

《混凝土中氯离子含量检测技术规程》JGJ/T 322-2013，经住房和城乡建设部2013年12月3日以第229号公告批准、发布。

本规程编制过程中，编制组进行了广泛而深入的调查研究，总结了我国目前工程建设中混凝土氯离子含量检测技术的实践经验，同时参考了国外先进技术法规、技术标准，通过试验取得了混凝土氯离子检测的重要技术参数。

为便于广大设计、施工、科研、学校等单位有关人员在使用本规程时能正确理解和执行条文规定，《混凝土中氯离子含量检测技术规程》编制组按章、节、条顺序编制了本规程的条文说明，对条文规定的目的、依据以及执行中需注意的有关事项进行了说明。但是，本条文说明不具备与规程正文同等的法律效力，仅供使用者作为理解和把握规程规定的参考。

## 目 次

1 总则	28
2 术语和符号	29
2.1 术语	29
2.2 符号	29
3 基本规定	30
4 混凝土拌合物中氯离子含量检测	31
4.1 一般规定	31
4.2 取样	31
4.3 检测方法与结果评定	33
5 硬化混凝土中氯离子含量检测	34
5.1 一般规定	34
5.2 试件的制作和养护	34
5.3 取样	34
5.4 检测方法与结果评定	35
6 既有结构或构件混凝土中氯离子含量检测	37
6.1 一般规定	37
6.2 取样	37
6.3 检测方法与结果评定	38
附录 A 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量快速测试方法	39
附录 B 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量测试方法	41
附录 C 硬化混凝土中水溶性氯离子含量测试方法	43
附录 D 硬化混凝土中酸溶性氯离子含量测试方法	45

## 1 总 则

- 1.0.1 混凝土主要由水泥、矿物掺合料、骨料、水和外加剂等原材料组成，混凝土拌制过程中引入的氯离子和在服役过程中受到氯离子的侵蚀，均会使混凝土含有氯离子，当混凝土中氯离子含量，尤其是水溶性氯离子超过一定浓度时就会引起钢筋的锈蚀，直接危害混凝土结构的耐久性和安全性。本规程以确保混凝土的工程质量为目的，主要根据我国现有的标准规范、科研成果和实践经验，并参考国外先进标准制定而成。本规程规定的试验方法适用于普通混凝土，对于聚合物混凝土、纤维混凝土等特种混凝土来说，具备条件时可参照本规程规定的方法执行。
- 1.0.2 本规程的适用范围包括混凝土拌合物，以及硬化混凝土试件和既有结构或构件混凝土。
- 1.0.3 对于混凝土中氯离子含量检测的有关技术内容，本规程规定的以本规程为准，未作规定的应按其他标准执行。

## 2 术语和符号

### 2.1 术 语

- 2.1.1 一般来讲，混凝土中的氯离子可以分为两大类：混凝土中的氯离子，其中一类氯离子在混凝土孔隙溶液中仍保持游离状态，称为自由氯离子，可溶于水；另一类氯离子是结合氯离子。这里水溶性氯离子指混凝土中可用水溶出的氯离子。
- 2.1.2 混凝土中氯离子包括自由氯离子和结合氯离子，其中结合氯离子又包括与水化产物反应以化学结合方式固化的氯离子和被水泥带正电的水化物所吸附的氯离子。氯离子的这些状态也是可以相互转化的，如以化学结合方式固化的氯离子只有在强碱性环境下才能生成和保持稳定，而当混凝土的碱度降低时，以化学结合方式固化的氯离子转化为游离形式存在的自由氯离子，参与对钢筋的锈蚀反应。因此，酸溶性氯离子含量有时也称为氯离子总含量，包括水溶性氯离子和以物理化学吸附、化学结合等方式存在的固化氯离子。

### 2.2 符 号

为了避免与密度单位“ $\text{kg}/\text{m}^3$ ”相混淆， $m_B$ 、 $m_S$ 、 $m_W$  和  $m_C$  所代表混凝土配合比中每立方米混凝土原材料的用量单位采用“kg”，而且采用单位“kg”在相应的计算公式中的意义也更加明确。由于计算公式中  $m_{\text{Cl}}$  与  $m_B$ 、 $m_S$ 、 $m_W$  和  $m_C$  单位量纲一致，因此每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量  $m_{\text{Cl}}$  的单位也为“kg”。

### 3 基本规定

**3.0.1** 本条规定了预拌混凝土的检测对象，应对混凝土拌合物进行氯离子含量检测。

**3.0.2** 本条规定了硬化混凝土的检测对象，可对混凝土标准养护试件、结构混凝土同条件养护试件和钻取芯样进行氯离子含量检测。由于结构实体的芯样最能够反映混凝土结构的真实情况，因此规定在存在争议时，以结构实体钻取芯样的氯离子含量作为最终检测结果进行评定。

**3.0.3** 本条规定了受检方需要提供实际采用的混凝土配合比，用于检测混凝土中氯离子含量的结果计算与评定。

**3.0.4** 混凝土中各原材料中氯离子含量的检测方法与本规程规定的测试方法存在一定差异，测试结果存在一定出入，故规定在执行本规程进行氯离子含量检测和评定时，不得采用将混凝土中各原材料氯离子含量相加求和的方法进行替代。

### 4 混凝土拌合物中氯离子含量检测

#### 4.1 一般规定

**4.1.1** 由于混凝土中的水溶性氯离子含量的高低会直接影响钢筋混凝土结构的耐久性，造成严重的工程质量事故甚至酿成事故。因此，在配合比设计阶段和生产施工过程中检测混凝土拌合物的水溶性氯离子含量是非常必要的。本条中规定了配合比设计阶段和施工过程中对混凝土拌合物中水溶性氯离子含量由第三方检测机构进行检测。

**4.1.2** 对同一工程、同一配合比的混凝土，至少检测1次混凝土拌合物中水溶性氯离子含量的规定有利于质量控制，确保所用混凝土的安全性。当原材料发生变化时，应重新对混凝土拌合物中水溶性氯离子含量进行检测。对于海砂混凝土来说，当海砂砂源批次改变时，也应重新检测新拌海砂混凝土中水溶性氯离子含量。

#### 4.2 取 样

**4.2.1** 对混凝土中氯离子含量进行检测评定时，保证混凝土取样的随机性，是使所取试样具有代表性的重要条件。现场混凝土的拌制和浇筑是以一盘或一车混凝土为基本单位，一盘指搅拌混凝土的搅拌机一次搅拌的混凝土，因此也可以盘为基本单位进行取样。只有在同一盘或同一车混凝土拌合物中取样，才能代表该基本单位的混凝土，但不宜在首车或首盘混凝土中取样。另外规定了取样前使混凝土充分搅拌均匀，并在卸料量约为 $1/4\sim3/4$ 之间取样，也是为了保证所取试样能够代表该车或该盘混凝土，使所取试样更具代表性。同时考虑到混凝土拌合物经运输到达施工现场，混凝土的质量还可能发生变化，因此宜在施工现场取

样。当运送时间超过 2h 时，混凝土拌合物性能与刚出机混凝土差异较大，而且此时取样试验的可操作性变差，因此宜在搅拌机出口取样。并且还规定了完成混凝土拌合物取样的时限，加水搅拌后 2h 以内砂浆未完全硬化，在等质量蒸馏水中能够分散均匀。

**4.2.2** 按现行国家标准《普通混凝土拌合物性能试验方法标准》GB/T 50080 的规定取样也是保证所取试样具有代表性和试验的可操作性。

**4.2.3** 本条规定了最小取样量：应至少为试验实际用量的 2 倍，且不少于 3L，以免影响取样的代表性和试验的可操作性。

**4.2.4** 本条规定了雨天取样应有防雨措施，避免外界雨水影响样品的代表性和客观性。

**4.2.5** 本条规定了取样记录内容的有关要求。其中取样时间应注明混凝土的加水搅拌时间；取样还应包含是否采用海砂和混凝土配合比等信息，以及环境温度及混凝土样品温度应记录取样时的天气状况。

**4.2.6** 取样后，应立即用筛孔公称直径为 5.00mm 的筛子进行筛分，否则时间越长筛分离的难度越大。本规程附录 A 和附录 B 的试验方法规定的砂浆试样均为 2 份，每份 500g，向砂浆试样中加入 500g 蒸馏水。因此本条规定从筛出的砂浆中称取 2 份、每份 500g 的砂浆试样，加入 500g 蒸馏水摇匀后密封，能够防止污染和水分挥发。同时盛放样品的容器应为玻璃容器或对溶液氯离子浓度无影响的塑料密封容器，避免污染滤液试样。

**4.2.7** 规定了完成滤液获取的时限。自加水搅拌 3h 内完成能够避免试验时差对氯离子溶出结果的影响，减小试验结果的波动并且规定按照本规程附录 A.0.5 的规定要求提取足量滤液密封保存，用于仲裁的滤液保存时间应为一周。

**4.2.8** 混凝土拌合物中氯离子含量的检测结果直接影响着施工进度和混凝土质量控制，因此检测结果应在试验后及时告知受检方。

### 4.3 检测方法与结果评定

**4.3.1** 本条规定了混凝土拌合物中水溶性氯离子含量测试方法及其应用范围：混凝土拌合物中水溶性氯离子含量可采用本规程附录 A 或者附录 B 的方法进行检测，也可采用离子色谱法等精度更高的测试方法进行检测；附录 A 的测试方法主要作为筛查和质检的检测方法；当作为验收依据或存在争议时，按照本规程附录 B 的规定检测混凝土拌合物中水溶性氯离子含量。

**4.3.2** 为了提高检测的精度和稳定性，本条规定采用本规程附录 A 的方法检测混凝土拌合物中水溶性氯离子含量时，每测一个试样前均应重新标定电位-氯离子浓度关系曲线。

**4.3.3** 本条规定了试验结果的表示方式。通过对国外标准的调研，美国混凝土学会（ACI）分别在 ACI 201.2R《耐久混凝土指南》、ACI 222R《混凝土中金属防锈保护》与 ACI 318M《美国混凝土结构设计规范》中作出相关规定，均以氯离子占水泥质量的百分比作为限制指标进行了规定；而日本的标准规定了单方混凝土中氯离子质量的限定值。在混凝土配合比已知的条件下，两者是可以相互换算的。我国现行国家标准《混凝土质量控制标准》GB 50164 和《预拌混凝土》GB/T 14902 中均以混凝土拌合物中水溶性氯离子含量占水泥的质量分数作为限制指标进行了规定，考虑到换算的简便性和与我国相关标准的协调性，规定混凝土拌合物的水溶性氯离子含量可表示为占水泥质量的百分比，也可以表示为单方混凝土所含的水溶性氯离子质量。

**4.3.4** 混凝土拌合物水溶性氯离子含量应符合国家现行标准《混凝土质量控制标准》GB 50164、《预拌混凝土》GB/T 14902 和《海砂混凝土应用技术规范》JGJ 206 的有关规定。

## 5 硬化混凝土中氯离子含量检测

### 5.1 一般规定

5.1.1 本条对硬化混凝土氯离子含量检测试件的要求进行了规定。当检测硬化混凝土中氯离子含量时，可采用标准养护试件、同条件养护试件。存在争议时应采用标准养护试件。

5.1.2 本条规定了硬化混凝土氯离子含量检测时试件龄期的要求。标准养护试件龄期宜为 28d，同条件养护试件的等效养护龄期宜为  $600^{\circ}\text{C} \cdot \text{d}$ 。

### 5.2 试件的制作和养护

5.2.1 本条规定了硬化混凝土氯离子含量检测试件的制作要求。硬化混凝土中氯离子含量的检测试件应符合现行国家标准《普通混凝土力学性能试验方法标准》GB/T 50081 中有关抗压强度试件制作的规定；当检测氯离子含量的试件要求与测试强度的试件一致时，也可采用抗压强度测试后的混凝土试件。

5.2.2 本条规定了每组试件的数量要求。3 个试件为一组。

5.2.3 本条规定了试件的养护要求。养护过程中应避免外界的氯离子污染试件，保证试验的客观准确。

5.2.4 本条规定了试件制作时需要记录并写入检测报告的信息。对于制作的混凝土试件应进行编号，记录试件制作时间、制作人、养护条件、是否采用海砂和试件对应的工程及其结构部位等信息。

### 5.3 取 样

5.3.1、5.3.2 这两条规定了硬化混凝土氯离子含量的取样方法。从一组（3 个）硬化混凝土试件内部分别取样 200g，去除石

子，这里的石子指公称粒径大于 5.00mm 的岩石颗粒及其破碎部分；去除石子后将剩余砂浆混合，研磨全部通过筛孔公称直径为 0.16mm 的筛，105℃±5℃烘箱中烘 2h 后应放入干燥器冷却至室温备用。之所以采用筛孔公称直径为 0.16mm 的筛，是因为编制组对于同一硬化混凝土试样，进行分别通过筛孔公称直径分别为 0.63mm、0.315mm、0.16mm 和 0.08mm 筛的砂浆粉末的水溶性氯离子含量的对比试验，检测结果表明通过筛孔公称直径 0.16mm 筛的砂浆粉末的水溶性氯离子含量最高（图 1），试验结果最安全。而且与日本 JIS A1154 规定加工成 0.15mm 以下的粉末要求基本相当，考虑到试验的可操作性和测试结果的安全性，以及与我国相关标准的协调性，故规定采用筛孔公称直径为 0.16mm 的筛。

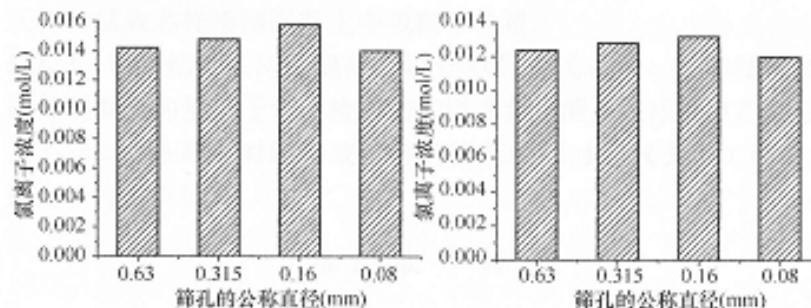


图 1 两组混凝土经过不同公称直径筛孔的砂浆粉磨水溶性氯离子含量检测结果

### 5.4 检测方法与结果评定

5.4.1、5.4.2 这两条规定了硬化混凝土中氯离子含量的检测方法。硬化混凝土中水溶性氯离子含量应按照本规程附录 C 的方法进行检测，硬化混凝土中酸溶性氯离子含量应按照本规程附录 D 的方法进行检测。

5.4.3 本条对硬化混凝土中氯离子含量要求进行了规定：硬化混凝土中水溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土质量控

制标准》GB 50164 的规定。硬化混凝土中酸溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土结构设计规范》GB 50010 的规定。与硬化混凝土中水溶性氯离子含量相比,《混凝土结构设计规范》GB 50010 中对酸溶性氯离子含量的限值规定更加严格,偏于安全。因此,当存在争议时,应以酸溶性氯离子含量为准进行评定。

## 6 既有结构或构件混凝土中氯离子含量检测

### 6.1 一般规定

6.1.1 从既有结构或构件混凝土钻取芯样容易对结构或构件造成损伤,应尽量避免从既有结构或构件中钻取芯样来检测混凝土的氯离子含量,因此,有同条件混凝土试件时,检测同条件混凝土试件氯离子含量。但是,当缺少同条件混凝土试件或已有资料无法确认既有结构或构件混凝土中氯离子含量时,可从既有结构或构件钻取芯样检测混凝土中氯离子含量。

6.1.2 既有结构或构件混凝土取样应具有代表性,既有结构或构件混凝土的氯离子含量检测的试样可利用测试抗压强度后的破损芯样,可在降低对结构或构件的损伤的同时,减少了工作量,提高了可操作性。

### 6.2 取 样

6.2.1 本条规定了既有结构或构件混凝土取样要求。对相同配合比的混凝土进行取样,所取混凝土芯样为一组,每组的混凝土芯样数量不应少于3个;如该结构部位已经出现钢筋锈蚀、顺筋裂缝等明显劣化现象时,取样数量应增加一倍,同一结构部位所取的芯样归为一组。

6.2.2、6.2.3 这两条规定了钻取芯样的要求。深度应不小于钢筋保护层厚度;在保存和运输过程中进行密封,使其他物质不会污染待检试样,保证试验的客观准确。

6.2.4 本条规定了对既有结构或构件混凝土中氯离子含量进行检测时,需要记录并写入检测报告的取样信息。包括:取样时间、取样地点和取样人、工程名称、结构部位和混凝土标记、是

否采用海沙和混凝土配合比等信息。

**6.2.5** 本条规定了对既有结构或构件混凝土中氯离子含量检测时的制样方法；石子是指公称粒径大于 5.00mm 的岩石颗粒及其破碎部分。

### 6.3 检测方法与结果评定

**6.3.1、6.3.2** 这两条规定了既有结构或构件混凝土中氯离子含量的检测方法。既有结构或构件混凝土中水溶性氯离子含量应按照本规程附录 C 的方法进行检测，既有结构或构件混凝土中酸溶性氯离子含量应按照本规程附录 D 的方法进行检测。

**6.3.3** 本条对既有结构或构件混凝土中氯离子含量要求进行了规定。结构或构件混凝土中水溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土质量控制标准》GB 50164 的有关规定。结构或构件混凝土中酸溶性氯离子含量应符合现行国家标准《混凝土结构设计规范》GB 50010 的有关规定。与硬化混凝土中氯离子含量的规定相同，《混凝土结构设计规范》GB 50010 中对酸溶性氯离子含量的限值规定更加严格，偏于安全。因此，当存在争议时，应以酸溶性氯离子含量为准进行评定。

## 附录 A 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量快速测试方法

本测试方法源于《水运工程混凝土试验规程》JTJ 270—1998 中的“海砂、混凝土拌合物中氯离子含量的快速测定”，原理不变，操作变动有以下几点：

1 增加了对测试系统误差的规定：系统测试的最大允许误差为±10%。原标准发布实施已有 15 年之久，在此期间测试技术和仪器设备的精度不断得到提升，根据对目前测试设备和相关氯离子含量快速测定仪主流产品的调研，测试的最大允许误差可以满足±10%的要求。

2 原测试方法将电极直接插入混凝土拌合物砂浆试样中进行测试，在工程实践中，操作方面的异议很多。本测试方法改变为采用砂浆与蒸馏水质量比 1:1 混合后的滤液进行测试。原因如下：1) 氯离子选择电极和参比电极（的敏感膜）与溶液接触的良好程度直接关系到测量精度，而砂浆由于其非液态特性，有碍于氯离子在其中的自由扩散，使得电极敏感膜表面的氯离子浓度因扩散受限而小于实际值，直接插入砂浆中测量将难以保证其良好接触；2) 砂浆中存在大量杂质颗粒，有损氯离子选择电极和参比电极的敏感膜（敏感膜的厚度非常薄），将严重损害电极的使用寿命；3) 以滤液作为测试对象能较好地避免以上两个问题，而且测试状态与“电位-氯离子浓度”曲线标定的状态一致；4) 验证试验证明可操作性提高，测试误差减小。

3 原标准中只对砂浆试样进行一次测试，作为试验结果进行计算，本规程分别测量两份砂浆样品的氯离子含量，以计算平均值作为检测结果，能够降低主观因素和系统测试造成的误差，保证试验结果的科学性和客观性。

**A.0.3** 试验所用的浓度分别为  $5.5 \times 10^{-4}$  mol/L 和  $5.5 \times 10^{-3}$  mol/L 的 NaCl 标准溶液参照《化学试剂标准滴定溶液的制备》GB/T 601 中氯化钠标准滴定溶液的相关规定配制。

**A.0.6** 本条规定了每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量的计算方法。由于砂浆为混凝土拌合物在加水搅拌初期取样，设水溶性氯离子分散于砂浆中，试验砂浆质量为 500.0g，水溶性氯离子占砂浆质量分数为  $x$ ，则可根据测试数据建立下列公式：

$$\frac{\frac{500x}{35.45}}{500 + 500 \times \frac{m_w}{m_b + m_s + m_w} \rho} = C_{\text{Cl}} \quad (1)$$

式(1)中分子  $\frac{500x}{35.45}$  为砂浆中水溶性氯离子的摩尔数；分母

$\frac{500 + 500 \times \frac{m_w}{m_b + m_s + m_w} \rho}{\rho}$  为滤液的体积，其中  $\rho$  为滤液的密度，滤液密度  $\rho$  近似取 1000g/L。

因此，式(1)推导可得：

$$x = C_{\text{Cl}} \times 0.03545 \times \frac{m_b + m_s + 2m_w}{m_b + m_s + m_w} \quad (2)$$

换算为每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量只需进行下列计算：

$$m_{\text{Cl}} = x \times (m_b + m_s + m_w) \quad (3)$$

将式(2)代入式(3)中，即可得到本规程附录式(A.0.6)，单位为 kg。

**A.0.7** 本条规定了混凝土拌合物中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比的计算方法。每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子含量与每立方米混凝土拌合物的水泥用量的比值，为混凝土拌合物中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比，即本规程附录式(A.0.7)。

## 附录 B 混凝土拌合物中水溶性氯离子含量测试方法

本测试方法源于我国台湾标准《混凝土拌合物中水溶性氯离子含量试验方法》CNS 13465 A3343 中的“以硝酸银滴定法分析氯离子含量”方法，原理不变，操作变动有以下几点：

1 将原标准中试样滤液的取样方式由抽气过滤或离心分离的方式调整为加蒸馏水后、沸煮、再过滤。变动的主要理由是：对于强度等级 C40 以下的混凝土来说，通过抽气过滤或离心分离的方式能够获得足量的滤液，但对较高强度的混凝土或水胶比较小的普通强度的混凝土来说，通过抽气过滤或离心分离的方式获得的滤液体积非常有限，在试验操作过程中由于滤液挥发或人为因素引入的误差对最终试验结果影响较大，而且可操作性较差。本规程规定加入等质量水获取滤液的方法，误差小，测试结果比较准确。

2 原标准对滤液未进行进一步的处理，本规程参照 ASTM C1218 增加了沸煮、过滤的处理。经过沸煮 5min 能够有效促进水溶性氯离子的溶出，沸煮处理后的滤液试样比只经过振摇后的略高（图 2），所得测试结果偏于安全。

3 省去了添加除干扰离子的特殊试剂。变动的主要理由是：本规程针对的是混凝土拌合物水溶性氯离子含量的测定，测定时采用了蒸馏水制备滤液，因此干扰离子含量非常低，故省去了添加除干扰离子的化学试剂，验证试验结果表明，是否添加除干扰离子化学试剂对试验结果没有影响。

**B.0.8** 根据莫尔法试验原理，以  $K_2CrO_4$  作指示剂，用  $AgNO_3$  标准溶液滴定  $Cl^-$  时，由于  $AgCl$  的溶解度比  $Ag_2CrO_4$  小，溶液中先出现  $AgCl$  白色沉淀，当  $AgCl$  定量沉淀完全后，稍过量的

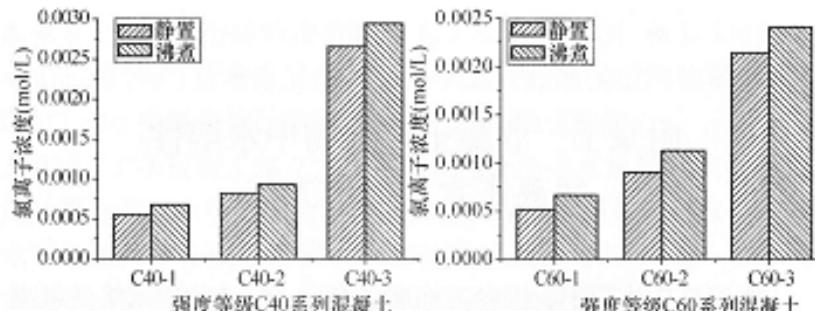


图2 不同氯离子含量的C40和C60系列混凝土的氯离子含量试验结果

$\text{Ag}^+$ 与  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  生成砖红色的  $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$  沉淀，从而指示终点的到达。滴定试验必须在中性或在弱碱性溶液中进行，适宜 pH 值范围为 6.5~10.5，必要时可用稀硝酸、氢氧化钠溶液和酚酞指示剂，调整滤液 pH 值至 7~10。

**B.0.10** 本条规定了每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量的计算方法。由于砂浆为混凝土拌合物的加水搅拌初期取样，设水溶性氯离子分布于砂浆中，试验砂浆质量为 500.0g，水溶性氯离子占砂浆质量分数为  $x$ ，则可根据测试数据建立下列公式：

$$\frac{\frac{500x}{35.45}}{500 + 500 \times \frac{m_w}{m_b + m_s + m_w}} = \frac{C_{\text{AgNO}_3} \times V_2}{V_1} \quad (4)$$

$\rho$

式(4)中  $\rho$  近似取 1000g/L，推导可得：

$$x = \frac{C_{\text{AgNO}_3} \times V_2 \times 0.03545}{V_1} \times \frac{m_b + m_s + 2m_w}{m_b + m_s + m_w} \quad (5)$$

换算为每立方米混凝土拌合物中水溶性氯离子质量只需进行下列计算：

$$m_{\text{Cl}} = x \times (m_b + m_s + m_w) \quad (6)$$

将式(5)代入式(6)中，即可得到本规程附录式(B.0.10)，单位为 kg。

## 附录 C 硬化混凝土中水溶性氯离子含量测试方法

本测试方法源于《水运工程混凝土试验规程》JTJ 270-1998 中的“混凝土中砂浆的水溶性氯离子含量测定”，同时借鉴了我国台湾标准《混凝土拌合物中水溶性氯离子含量试验方法》CNS 13465 A3343 中的“以硝酸银滴定法分析氯离子含量”方法中的相关规定，JTJ 270-1998 和 CNS 13465 A3343 的原理一致。主要变动为：

1 将原标准中滴定所配制的硝酸银浓度、标定的氯化钠浓度 0.02mol/L，均参照 CNS 13465 A3343 调整为 0.0141mol/L。调整的理由是：通常硬化混凝土中水溶性氯离子含量较低，低浓度的硝酸银溶液具有很好的灵敏性，在滴定过程中可操作性更强，不容易过量，而且每消耗 1mL 该浓度的硝酸银，表明待测溶液中含有 0.500mg 氯离子，折算更加直接。

2 将原标准中调 pH 值的硫酸调整为硝酸。调整的理由是：硫酸容易引入硫离子和亚硫酸根离子，对滴定来说引入了干扰离子，而硝酸则不会引入干扰离子，对滴定试验没有影响。

3 在原标准静置 24h 的基础上增加了沸煮 5min 的处理。沸煮 5min，停止加热，静置 24h 后，以快速定量滤纸过滤，是考虑与 ASTM C1218 的试样处理方法协调性规定的，试验结果也表明，进行沸煮 5min 后，静置 24h 的水溶性氯离子含量也比先沸煮再静置 24h 略高，说明沸煮有利于硬化混凝土中水溶性氯离子的溶出，所测结果偏于安全。

4 将原标准中判定溶液滴定终点的砖红色改为略带桃红色的黄色。根据试验经验可知，当溶液滴定至显砖红色时硝酸银溶液已过量，计算结果超过真实值较大，而以略带桃红色的黄色不

消失作为滴定终点的判定颜色则与真实值较为接近，误差较小。编制组按照两种不同的终点颜色进行了精确配制的已知浓度的氯化钠标准溶液的验证试验，试验结果如图 3 所示。根据图 3 的验证试验结果可知，与真实浓度相比，两种判定颜色所得结果均表现为正偏差，选定带桃红色的黄色作为滴定终点更接近真实值，能够更准确反映混凝土中真实的氯离子含量。

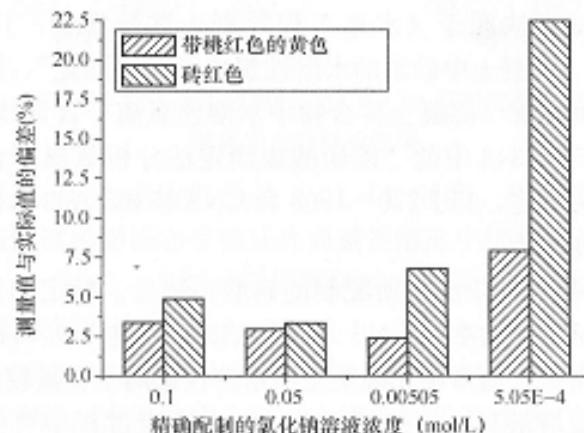


图 3 精确配制不同浓度氯化钠溶液的试验结果

**C.0.11** 本条规定了硬化混凝土中水溶性氯离子占水泥质量的百分比的计算方法。在已知混凝土配合比时，每立方米混凝土中的砂浆质量近似为( $m_B + m_S + m_W$ )，因此，每立方米混凝土中水溶性氯离子质量可按下式计算：

$$m_{Cl} = W_{Cl}^W \times (m_B + m_S + m_W) \quad (7)$$

计算硬化混凝土中水溶性氯离子含量占水泥质量的百分比，只需将式(7)代入下式：

$$W_{Cl}^C = \frac{m_{Cl}}{m_C} \times 100 \quad (8)$$

即可得本规程附录式(C.0.11)。

## 附录 D 硬化混凝土中酸溶性氯离子含量测试方法

本测试方法源于《建筑结构检测技术标准》GB/T 50344-2004 中的“附录 B 混凝土中氯离子含量测定”方法。主要变动为：

1 浸泡试样的溶液由水改为硝酸溶液(1+7)。改动理由是：原标准是对混凝土中氯离子含量测定，根据其使用水浸泡判断，应为混凝土中水溶性氯离子含量的测定，并不包含混凝土酸溶性氯离子含量，本试验的目的是检测硬化混凝土中氯离子的总含量，因此需要在硝酸溶液中浸泡一定时间后，待混凝土中的自由氯离子和物理吸附和化学结合氯离子溶出后进行检测，才能够反映硬化混凝土氯离子总含量的真实值，故本方法将浸泡液调整为硝酸溶液(1+7)，与 ASTM C1152 中砂浆试样浸泡液的实际浓度一致。

2 取消了滴定前向待测液加入硝酸(1+1)的步骤。变动原因是：原标准电位滴定时，待检液 50mL 为蒸馏水浸泡砂浆粉末的滤液，呈碱性，故在滴定前用硝酸(1+1)调为酸性，由于本测试方法采用 100ml 硝酸溶液(1+7)浸泡 20g 砂浆粉磨，量取 20mL 硝酸溶液(1+7)加入 100mL 蒸馏水后也为酸性，从试验原理上来说不会影响试验结果。

3 将原标准中试验用 216 型银电极调整为“216 型银电极或氯离子选择电极”。调整的理由是：银电极和氯离子选择电极均能够反映氯离子和银离子浓度的变化，而且编制组进行了平行对比试验，试验结果如图 4 所示。图 4 的结果表明，氯离子选择电极所测试结果的精度与银电极的基本相当。

4 将 50mL 滤液作为待测液调整为 20mL 滤液 + 100mL 蒸

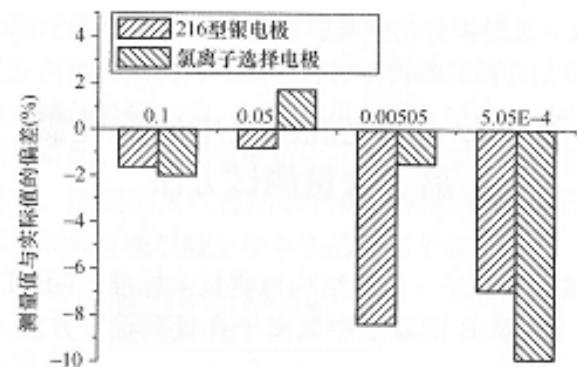


图 4 不同电极所测不同浓度氯化钠溶液的试验结果

馏水作为待测液。改动的理由是：原标准中待测液较少，在100mL烧杯中试验，由于烧杯口径太小，插入电极后，不便于滴定操作，在较大容量的烧杯中试验，液面太低，转子容易碰到电极，原试验方法可操作性较差。通过按照比例放大待测液进行试验，能够在300mL的烧杯中进行试验，避免了以上问题，可操作性强。

**D.0.5** 电位滴定试验应按照下列试验原理进行：用电位滴定法，以216型银电极或氯离子选择电极作为指示电极，其电势分别随 $\text{Ag}^+$ 或 $\text{Cl}^-$ 浓度而变化，以甘汞电极为参比电极，用电位计或酸度计测定两电极在溶液中组成原电池的电势，银离子与氯离子反应生成溶解度很小的氯化银白色沉淀。在等当量点前滴入硝酸银生成氯化银沉淀，两电极间电势变化缓慢，达到等当量点时氯离子全部生成氯化银沉淀，这时滴入少量硝酸银即引起电势急剧变化，可指示出滴定终点。等当量点的判定应按二次微商法计算：即绘制电压-消耗硝酸银溶液体积曲线，通过电压对体积二次导数变成零的办法来求出等当量点。假如在临近等当量点时，每次加入的硝酸银溶液是相等的，此函数( $\Delta^2 E / \Delta V^2$ )将在正负两个符号发生变化的体积之间的某一点变成零，通过电压对消耗硝酸银溶液体积二次导数变为零的点即为等当量点，对应这一点消耗的硝酸银体积即为等当量点，可用内插法计算求得；结合该

曲线函数的一次导数在等当量点达到极值的规律，也可用于等当量点的判定。

**D.0.8** 本条规定了硬化混凝土中酸溶性氯离子含量占胶凝材料质量百分比的计算方法。在已知混凝土配合比时，每立方米混凝土中的砂浆质量近似为 $(m_b + m_s + m_w)$ ，因此，可得到本规程附录式(D.0.8)计算每立方米混凝土中酸溶性氯离子含量占胶凝材料质量的百分比。