

2024年第6号中国国家标准公告

# 中华人民共和国国家标准

## 公告

2024年第6号

附件文件下载: 2024年第6号 ([http://zxd.sacinfo.org.cn/gb\\_notice/1714375591563.docx](http://zxd.sacinfo.org.cn/gb_notice/1714375591563.docx))

### 关于批准发布《钢铁及合金 硅含量的测定 重量法》等353项国家标准和4项国家标准修改单的公告

国家市场监督管理总局（国家标准化管理委员会）批准《钢铁及合金 硅含量的测定 重量法》等353项国家标准和4项国家标准修改单，现予以公告。

国家市场监督管理总局 国家标准化管理委员会

2024-04-25

# GB/T 609—2018《化学试剂 总氮量测定通用方法》 国家标准第 1 号修改单

1 将正文中的 4.2.3 次氯酸钠原液由：

本试剂避光存放于塑料瓶中。每次使用前应测定有效氯质量浓度和游离碱质量浓度(测定方法见附录 A)。

修改为：

本试剂避光存放于塑料瓶中。每次使用前应测定有效氯的质量浓度和游离碱的物质的量浓度(测定方法见附录 A)。

2 将正文中的 4.2.4 次氯酸钠溶液由：

取已知质量浓度的次氯酸钠原液(4.2.3),用水和氢氧化钠溶液(1 mol/L)稀释,使该溶液有效氯质量浓度为 3.5 g/L、游离碱质量浓度为 0.75 mol/L。

修改为：

取已知质量浓度的次氯酸钠原液(4.2.3),用水和氢氧化钠溶液(1 mol/L)稀释,使该溶液有效氯的质量浓度为 3.5 g/L、游离碱的物质的量浓度为 0.75 mol/L。

3 将附录 A 的标题由：

次氯酸钠原液的制备方法及其有效氯质量浓度和游离碱质量浓度的测定

修改为：

次氯酸钠原液的制备方法及其有效氯的质量浓度和游离碱的物质的量浓度的测定

4 将附录 A 中的 A.3 由：

### A.3 游离碱质量浓度的测定

.....

游离碱(以 NaOH 计)质量浓度,按式(A.2)计算：

$$c = \frac{V_1 \times c_1}{V_2} \dots\dots\dots(A.2)$$

式中：

$c$  ——游离碱(以 NaOH 计)质量浓度,单位为摩尔每升(mol/L)；

$V_1$  ——盐酸标准滴定溶液体积,单位为毫升(mL)；

$c_1$  ——盐酸标准滴定溶液浓度,单位为摩尔每升(mol/L)；

$V_2$  ——次氯酸钠原液体积,单位为毫升(mL)。

修改为：

### A.3 游离碱的物质的量浓度的测定

.....

游离碱(以 NaOH 计)的物质的量浓度,按式(A.2)计算：

$$c = \frac{V_1 \times c_1}{V_2} \dots\dots\dots(A.2)$$

式中：

$c$  ——游离碱(以 NaOH 计)的物质的量浓度,单位为摩尔每升(mol/L)；

$V_1$  ——盐酸标准滴定溶液体积,单位为毫升(mL)；

$c_1$  ——盐酸标准滴定溶液浓度,单位为摩尔每升(mol/L)；

$V_2$  ——次氯酸钠原液体积,单位为毫升(mL)。

---