

HG

# 中华人民共和国化工行业标准

HG/T 4196—2011

## 化学试剂 十水合碳酸钠(碳酸钠)

Chemical reagent—  
Sodium carbonate decahydrate  
(neq ISO 6353/2—1983, Reagents for chemical analysis—  
Part 2: Specifications—First series)

2011-12-20 发布

2012-07-01 实施

中华人民共和国工业和信息化部 发布

## **前　　言**

本标准按照 GB/T 1.1—2009《标准化工作导则 第1部分：标准的结构和编写》给出的规则起草。  
本标准由中国石油和化学工业联合会提出。

本标准由全国化学标准化技术委员会化学试剂分会(SAC/TC63/SC3)归口。

本标准起草单位：广州化学试剂厂。

本标准主要起草人：喻小琦、刘昭元、傅琼莲。

# 化学试剂

## 十水合碳酸钠(碳酸钠)

分子式:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

相对分子质量: 286.14(根据 2007 年国际相对原子质量)

### 1 范围

本标准规定了化学试剂中十水合碳酸钠的性状、规格、试验、检验规则和包装及标志。

本标准适用于化学试剂中十水合碳酸钠的检验。

### 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 601 化学试剂 标准滴定溶液的制备
- GB/T 602 化学试剂 杂质测定用标准溶液的制备
- GB/T 603 化学试剂 试验方法中所用制剂及制品的制备
- GB/T 609 化学试剂 总氮量测定通用方法
- GB/T 6682 分析实验室用水规格和试验方法
- GB/T 9723—2007 化学试剂 火焰原子吸收光谱法通则
- GB/T 9727 化学试剂 磷酸盐测定通用方法
- GB/T 9728 化学试剂 硫酸盐测定通用方法
- GB/T 9729 化学试剂 氯化物测定通用方法
- GB/T 9734—2008 化学试剂 铝测定通用方法
- GB/T 9735—2008 化学试剂 重金属测定通用方法
- GB/T 9738 化学试剂 水不溶物测定通用方法
- GB/T 9739 化学试剂 铁测定通用方法
- GB/T 9742 化学试剂 硅酸盐测定通用方法
- GB 15346 化学试剂 包装及标志
- HG/T 3484 化学试剂 标准玻璃乳浊液和澄清度标准
- HG/T 3921 化学试剂 采样及验收规则

### 3 性状

本试剂为无色透明或白色结晶,溶于水。

### 4 规格

十水合碳酸钠的规格见表 1。

表 1 十水合碳酸钠的规格

名 称	分析纯	化学纯
含量( $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ) $w/\%$	$\geqslant 99.0$	$\geqslant 99.0$
澄清度试验/号	$\leqslant 3$	$\leqslant 4$
水不溶物 $w/\%$	$\leqslant 0.005$	$\leqslant 0.01$
氯化物(Cl) $w/\%$	$\leqslant 0.001$	$\leqslant 0.003$
硫化合物(以 $\text{SO}_4$ 计) $w/\%$	$\leqslant 0.003$	$\leqslant 0.005$
总氮量(N) $w/\%$	$\leqslant 0.0005$	$\leqslant 0.001$
磷酸盐( $\text{PO}_4$ ) $w/\%$	$\leqslant 0.0005$	$\leqslant 0.002$
硅酸盐( $\text{SiO}_3$ ) $w/\%$	$\leqslant 0.001$	$\leqslant 0.005$
镁(Mg) $w/\%$	$\leqslant 0.0003$	$\leqslant 0.002$
铝(Al) $w/\%$	$\leqslant 0.0005$	$\leqslant 0.003$
钾(K) $w/\%$	$\leqslant 0.003$	$\leqslant 0.01$
钙(Ca) $w/\%$	$\leqslant 0.003$	$\leqslant 0.008$
铁(Fe) $w/\%$	$\leqslant 0.0002$	$\leqslant 0.0003$
重金属(以 Pb 计) $w/\%$	$\leqslant 0.0003$	$\leqslant 0.0005$

## 5 试验

### 5.1 警告

本试验方法中使用的部分试剂具有毒性或腐蚀性,一些试验过程可能导致危险情况,操作者应采取适当的安全和健康措施。

### 5.2 一般规定

本章中除另有规定外,所用标准滴定溶液、标准溶液、制剂及制品,均按 GB/T 601、GB/T 602、GB/T 603 的规定制备,实验用水应符合 GB/T 6682 中三级水规格,样品均按精确至 0.01 g 称量,所用溶液以“%”表示的均为质量分数。

### 5.3 含量

称取 2 g 样品,精确至 0.0001 g,溶于 50 mL 水中,加 10 滴溴甲酚绿-甲基红指示液,用盐酸标准滴定溶液 [ $c(\text{HCl})=0.5 \text{ mol/L}$ ] 滴定至溶液由绿色变为暗红色,煮沸 2 min,冷却,继续滴定至溶液呈暗红色。

十水合碳酸钠的质量分数  $w$ ,数值以“%”表示,按式(1)计算:

$$w = \frac{V \times c \times M}{m \times 1000} \times 100 \quad \dots \dots \dots \quad (1)$$

式中:

$V$ ——盐酸标准滴定溶液体积的数值,单位为毫升(mL);

$c$ ——盐酸标准滴定溶液浓度的准确数值,单位为摩尔每升(mol/L);

$M$ ——十水合碳酸钠摩尔质量的数值,单位为克每摩尔(g/mol) { $M[1/2(\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O})] = 143.1$ };

$m$ ——样品质量的数值,单位为克(g)。

### 5.4 澄清度试验

称取 10 g 样品,溶于 100 mL 水中,其浊度不得大于 HG/T 3484 中规定的下列澄清度标准:

分析纯	3号；
化学纯	4号。

### 5.5 水不溶物

称取20g样品,溶于200mL沸水中,冷却至室温后,按GB/T 9738的规定测定。

### 5.6 氯化物

称取1g样品,溶于10mL水,用硝酸溶液(25%)中和(必要时过滤),稀释至20mL,按GB/T 9729的规定测定。溶液所呈浊度不得大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取含下列数量的氯化物标准溶液:

分析纯	0.01 mg Cl;
化学纯	0.03 mg Cl。

稀释至20mL,与同体积试液同时同样处理。

### 5.7 硫化合物

称取1g样品,溶于10mL水中,加0.3mL“30%过氧化氢”,煮沸数分钟,冷却,用盐酸溶液(20%)中和(约1.2mL),再煮沸,冷却,稀释至20mL,加0.5mL盐酸溶液(20%)酸化后,按GB/T 9728的规定测定。溶液所呈浊度不得大于标准比浊溶液。

标准比浊溶液的制备是取含下列数量的硫酸盐标准溶液:

分析纯	0.03 mg SO <sub>4</sub> ;
化学纯	0.05 mg SO <sub>4</sub> 。

稀释至20mL,与同体积试液同时同样处理。

### 5.8 总氮量

称取5g样品,按GB/T 609的规定测定。溶液所呈黄色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的氮标准溶液:

分析纯	0.025 mg N;
化学纯	0.050 mg N。

与样品同时同样处理。

### 5.9 磷酸盐

称取1g样品,溶于适量水中,加2滴饱和2,4-二硝基酚指示液,用硝酸溶液(13%)中和至黄色刚刚消失,稀释至10mL后,按GB/T 9727的规定测定。有机相所呈蓝色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的磷酸盐标准溶液:

分析纯	0.005 mg PO <sub>4</sub> ;
化学纯	0.020 mg PO <sub>4</sub> 。

与样品同时同样处理。

### 5.10 硅酸盐

称取1g样品,溶于适量水中,加2滴饱和2,4-二硝基酚指示液,用硫酸溶液(20%)中和至黄色刚刚消失,稀释至10mL后,按GB/T 9742的规定测定。溶液所呈蓝色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的硅酸盐标准溶液:

分析纯	0.01 mg SiO <sub>3</sub> ;
化学纯	0.05 mg SiO <sub>3</sub> 。

与样品同时同样处理。

### 5.11 镁

按GB/T 9723—2007的规定测定。

#### 5.11.1 仪器条件

光源:镁空心阴极灯;

波长:285.2 nm;

火焰:乙炔-空气。

### 5.11.2 测定方法

称取 15 g 样品,溶于水,用盐酸溶液(20 %)中和并过量 1 mL,稀释至 100 mL。取 20 mL,共四份。按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定,结果按 7.2.3 的规定计算。

### 5.12 铝

称取 2 g 样品,溶于水,用盐酸溶液(20 %)中和,稀释至 10 mL,按 GB/T 9734—2008 中 6.1 的规定测定。溶液所呈红色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的铝标准溶液:

分析纯…………… 0.01 mg Al;

化学纯…………… 0.06 mg Al.

稀释至 10 mL,与同体积试液同时同样处理。

### 5.13 钾

按 GB/T 9723—2007 的规定测定。

#### 5.13.1 仪器条件

光源:钾空心阴极灯;

波长:766.5 nm;

火焰:乙炔-空气。

#### 5.13.2 测定方法

称取 2.5 g 样品,溶于水,用盐酸溶液(20 %)中和并过量 1 mL,稀释至 100 mL。取 20 mL,共四份。按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定,结果按 7.2.3 的规定计算。

### 5.14 钙

按 GB/T 9723—2007 的规定测定。

#### 5.14.1 仪器条件

光源:钙空心阴极灯;

波长:422.7 nm;

火焰:乙炔-空气。

#### 5.14.2 测定方法

称取 15 g 样品,溶于水,用盐酸溶液(20 %)中和并过量 1 mL,稀释至 100 mL。取 20 mL,共四份。按 GB/T 9723—2007 中 7.2.2 的规定测定,结果按 7.2.3 的规定计算。

### 5.15 铁

称取 3g 样品,溶于水,用盐酸溶液(20 %)中和并过量 1 mL,煮沸,冷却,稀释至 15 mL,用氨水溶液(10 %)调节溶液的 pH 值至 2 后,按 GB/T 9739 的规定测定。溶液所呈红色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取含下列数量的铁标准溶液:

分析纯…………… 0.006 mg Fe;

化学纯…………… 0.009 mg Fe.

稀释至 15 mL,用盐酸溶液(5 %)调节溶液的 pH 值至 2,与 pH 值调至 2 后的试液同时同样处理。

### 5.16 重金属

称取 8 g 样品,溶于 25 mL 水中,用盐酸溶液(20 %)中和并过量 1 mL,在水浴上蒸干。残渣溶于水,加 2 滴酚酞指示液(10 g/L),用氢氧化钠标准滴定溶液 [ $c(\text{NaOH}) = 0.1 \text{ mol/L}$ ] 中和,稀释至 20 mL。取 15 mL,按 GB/T 9735—2008 中 5.2 的规定测定。溶液所呈暗色不得深于标准比色溶液。

标准比色溶液的制备是取剩余的 5 mL 试液及含下列数量的铅标准溶液:

分析纯…………… 0.012 mg Pb;

化学纯.....0.020 mg Pb。  
稀释至 15 mL, 与同体积试液同时同样处理。

## 6 检验规则

按 HG/T 3921 的规定进行采样及验收。

## 7 包装及标志

按 GB 15346 的规定进行包装、贮存与运输，并给出标志，其中：  
包装单位：第 4 类；  
内包装形式：NB-4、NBY-4、NB-5、NBY-5、NB-7、NB-8、NB-10、NB-11、NB-13、NB-15；  
隔离材料：GC-2、GC-3、GC-4；  
外包装形式：WB-1、WB-2、WB-3。

---