

# 中华人民共和国国家标准

## 水质 亚硝酸盐氮的测定 分光光度法

UDC 614.777  
:543.42

GB 7493-87

Water quality—Determination of nitrogen  
(nitrite)—Spectrophotometric method

本标准等效采用ISO 6777—1984《水质 亚硝酸盐氮测定 分子吸收分光光度法》。  
本标准根据我国标准的格式对ISO 6777—1984标准技术上稍作修改和补充。

### 1 适用范围

本标准规定了用分光光度法测定饮用水、地下水、地面水及废水中亚硝酸盐氮的方法。

#### 1.1 测定上限

当试份取最大体积(50ml)时,用本方法可以测定亚硝酸盐氮浓度高达0.20mg/L。

#### 1.2 最低检出浓度

采用光程长为10mm的比色皿,试份体积为50ml,以吸光度0.01单位所对应的浓度值为最低检出限浓度,此值为0.003mg/L。

采用光程长为30mm的比色皿,试份体积为50ml,最低检出浓度为0.001mg/L。

#### 1.3 灵敏度

采用光程长为10mm的比色皿,试份体积为50ml时,亚硝酸盐氮浓度 $c_N = 0.20\text{mg/L}$ ,给出的吸光度约为0.67单位。

#### 1.4 干扰

当试样 $\text{pH} \geq 11$ 时,可能遇到某些干扰,遇此情况,可向试份中加入酚酞溶液(3.12)1滴,边搅拌边逐滴加入磷酸溶液(3.4),至红色刚消失。经此处理,则在加入显色剂后,体系 $\text{pH}$ 值为 $1.8 \pm 0.3$ ,而不影响测定。

试样如有颜色和悬浮物,可向每100ml试样中加入2ml氢氧化铝悬浮液(3.9),搅拌,静置,过滤,弃去25ml初滤液后,再取试份测定。

水样中常见的可能产生干扰物质的含量范围见附录A。其中氯胺、氯、硫代硫酸盐、聚磷酸钠和三价铁离子有明显干扰。

### 2 原理

在磷酸介质中, $\text{pH}$ 值为1.8时,试份中的亚硝酸根离子与4-氨基苯磺酰胺(4-aminobenzene sulfonamide)反应生成重氮盐,它再与N-(1-萘基)-乙二胺二盐酸盐[N-(1-naphthyl-1,2-diaminoethane dihydrochloride)]偶联生成红色染料,在540nm波长处测定吸光度。如果使用光程长为10mm的比色皿,亚硝酸盐氮的浓度在0.2mg/L以内其呈色符合比尔定律。

### 3 试剂

在测定过程中,除非另有说明,均使用符合国家标准或专业标准的分析纯试剂,实验用水均为无亚硝酸盐的二次蒸馏水。

#### 3.1 实验用水

采用下列方法之一进行制备:

**3.1.1** 加入高锰酸钾结晶少许于1 L 蒸馏水中, 使成红色, 加氢氧化钡 (或氢氧化钙) 结晶至溶液呈碱性, 使用硬质玻璃蒸馏器进行蒸馏, 弃去最初的50ml 馏出液, 收集约700ml 不含锰盐的馏出液, 待用。

**3.1.2** 于1 L 蒸馏水中加入硫酸 (3.3) 1 ml、硫酸锰溶液 [每100ml 水中含有 36.4g 硫酸锰 ( $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )] 0.2ml, 滴加0.04% (V/V) 高锰酸钾溶液至呈红色 (约1~3 ml), 使用硬质玻璃蒸馏器进行蒸馏, 弃去最初的50ml 馏出液, 收集约700ml 不含锰盐的馏出液, 待用。

**3.2** 磷酸: 15mol/L,  $\rho = 1.70\text{g/ml}$ 。

**3.3** 硫酸: 18mol/L,  $\rho = 1.84\text{g/ml}$ 。

**3.4** 磷酸: 1 + 9 溶液 (1.5mol/L)。

溶液至少可稳定6个月。

### 3.5 显色剂

500ml 烧杯内置入250ml 水和50ml 磷酸(3.2), 加入20.0g 4-氨基苯磺酰胺( $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NH}_2$ )。再将1.00g N-(1-萘基)-乙二胺二盐酸盐 ( $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NHC}_2\text{H}_4\text{NH}_2 \cdot 2\text{HCl}$ ) 溶于上述溶液中, 转移至500ml 容量瓶中, 用水稀至标线, 摇匀。

此溶液贮存于棕色试剂瓶中, 保存在2~5℃, 至少可稳定一个月。

注: 本试剂有毒性, 避免与皮肤接触或吸入体内。

**3.6 亚硝酸盐氮标准贮备溶液:  $c_N = 250\text{mg/L}$ 。**

#### 3.6.1 贮备溶液的配制

称取1.232g 亚硝酸钠 ( $\text{NaNO}_2$ ), 溶于150ml 水中, 定量转移至1000ml 容量瓶中, 用水稀释至标线, 摇匀。

本溶液贮存在棕色试剂瓶中, 加入1 ml 氯仿, 保存在2~5℃, 至少稳定一个月。

#### 3.6.2 贮备溶液的标定

在300ml 具塞锥形瓶中, 移入高锰酸钾标准溶液 (3.10) 50.00ml、硫酸 (3.3) 5 ml, 用50ml 无分度吸管, 使下端插入高锰酸钾溶液液面下, 加入亚硝酸盐氮标准贮备溶液50.00ml, 轻轻摇匀, 置于水浴上加热至70~80℃, 按每次10.00ml 的量加入足够的草酸钠标准溶液 (3.11), 使高锰酸钾标准溶液褪色并使过量, 记录草酸钠标准溶液用量  $V_2$ , 然后用高锰酸钾标准溶液 (3.10) 滴定过量草酸钠至溶液呈微红色, 记录高锰酸钾标准溶液总用量  $V_1$ 。

再以50ml 实验用水代替亚硝酸盐氮标准贮备溶液, 如上操作, 用草酸钠标准溶液标定高锰酸钾溶液的浓度  $c_1$ 。

按式 (1) 计算高锰酸钾标准溶液浓度  $c_1$  ( $1/5 \text{KMnO}_4$ , mol/L):

$$c_1 = \frac{0.0500 \times V_4}{V_3} \dots\dots\dots (1)$$

式中:  $V_3$ ——滴定实验用水时加入高锰酸钾标准溶液总量, ml;

$V_4$ ——滴定实验用水时加入草酸钠标准溶液总量, ml;

0.0500——草酸钠标准溶液浓度  $c$  ( $1/2 \text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ), mol/L。

按式 (2) 计算亚硝酸盐氮标准贮备溶液的浓度  $c_N$  (mg/L):

$$c_N = \frac{(V_1 c_1 - 0.0500 V_2) \times 7.00 \times 1000}{50.00} \\ = 140 V_1 c_1 - 7.00 V_2 \dots\dots\dots (2)$$

式中:  $V_1$ ——滴定亚硝酸盐氮标准贮备溶液时加入高锰酸钾标准溶液总量, ml;

$V_2$ ——滴定亚硝酸盐氮标准贮备溶液时加入草酸钠标准溶液总量, ml;

$c_1$ ——经标定的高锰酸钾标准溶液的浓度, mol/L;

7.00——亚硝酸盐氮 ( $1/2 \text{N}$ ) 的摩尔质量;

50.00——亚硝酸盐氮标准贮备溶液取样量, ml;

0.0500——草酸钠标准溶液浓度  $c(1/2\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4)$ , mol/L。

### 3.7 亚硝酸盐氮中间标准液: $c_{\text{N}} = 50.0\text{mg/L}$ 。

取亚硝酸盐氮标准贮备溶液(3.6) 50.00ml置250ml容量瓶中, 用水稀释至标线, 摇匀。此溶液贮于棕色瓶内, 保存在  $2 \sim 5^\circ\text{C}$ , 可稳定一星期。

### 3.8 亚硝酸盐氮标准工作液: $c_{\text{N}} = 1.00\text{mg/L}$ 。

取亚硝酸盐氮中间标准液(3.7) 10.00ml于500ml容量瓶内, 水稀释至标线, 摇匀。此溶液使用时, 当天配制。

注: 亚硝酸盐氮中间标准液和标准工作液的浓度值, 应采用贮备溶液标定后的准确浓度的计算值。

### 3.9 氢氧化铝悬浮液

溶解125g硫酸铝钾  $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$  或硫酸铝铵  $[\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$  于1L一次蒸馏水中, 加热至  $60^\circ\text{C}$ , 在不断搅拌下, 徐徐加入55ml浓氢氧化铵, 放置约1h后, 移入1L量筒内, 用一次蒸馏水反复洗涤沉淀, 最后用实验用水洗涤沉淀, 直至洗涤液中不含亚硝酸盐为止。澄清后, 把上清液尽量全部倾出, 只留稠的悬浮物, 最后加入100ml水。使用前应振荡均匀。

### 3.10 高锰酸钾标准溶液: $c(1/5\text{KMnO}_4) = 0.050\text{mol/L}$ 。

溶解1.6g高锰酸钾 ( $\text{KMnO}_4$ ) 于1.2L水中(一次蒸馏水), 煮沸  $0.5 \sim 1\text{h}$ , 使体积减少到1L左右, 放置过夜, 用G-3号玻璃砂芯滤器过滤后, 滤液贮存于棕色试剂瓶中避光保存。高锰酸钾标准溶液浓度按3.6.2第二段所述方法进行标定和计算。

### 3.11 草酸钠标准溶液: $c(1/2\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4) = 0.0500\text{mol/L}$ 。

溶解经  $105^\circ\text{C}$  烘干2h的优级纯无水草酸钠 ( $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ )  $3.3500 \pm 0.0004\text{g}$  于750ml水中, 定量转移至1000ml容量瓶中, 用水稀释至标线, 摇匀。

### 3.12 酚酞指示剂: $c = 10\text{g/L}$ 。

0.5g酚酞溶于95% (V/V) 乙醇50ml中。

## 4 仪器

所有玻璃器皿都应用  $2\text{mol/L}$  盐酸仔细洗净, 然后用水彻底冲洗。常用实验室设备及分光光度计。

## 5 采样和样品

### 5.1 采样和样品保存

实验室样品应用玻璃瓶或聚乙烯瓶采集, 并在采集后尽快分析, 不要超过24h。

若需短期保存(1~2天), 可以在每升实验室样品中加入  $40\text{mg}$  氯化汞, 并保存于  $2 \sim 5^\circ\text{C}$ 。

### 5.2 试样的制备

实验室样品含有悬浮物或带有颜色时, 需按照1.4第二段所述的方法制备试样。

## 6 步骤

### 6.1 试份

试份最大体积为50.0ml, 可测定亚硝酸盐氮浓度高至  $0.20\text{mg/L}$ 。浓度更高时, 可相应用较少量的样品或将样品进行稀释后, 再取样。

### 6.2 测定

用无分度吸管将选定体积的试份移至50ml比色管(或容量瓶)中, 用水稀释至标线, 加入显色剂(3.5) 1.0ml, 密塞, 摇匀, 静置, 此时pH值应为  $1.8 \pm 0.3$ 。

加入显色剂20min后、2h以内, 在540nm的最大吸光度波长处, 用光程长10mm的比色皿, 以实验用水做参比, 测量溶液吸光度。

注：最初使用本方法时，应校正最大吸光度的波长，以后的测定均应用此波长。

### 6.3 空白试验

按6.2所述步骤进行空白试验，用50ml水代替试份。

### 6.4 色度校正

如果实验室样品经5.2的方法制备的试样还具有颜色时，按6.2所述方法，从试样中取相同体积的第二份试份，进行测定吸光度，只是不加显色剂（3.5），改加磷酸（3.4）1.0ml。

### 6.5 校准

在一组六个50ml比色管（或容量瓶）内，分别加入亚硝酸盐氮标准工作液（3.8）0、1.00、3.00、5.00、7.00和10.00ml，用水稀释至标线，然后按6.2第二段开始到末了叙述的步骤操作。

从测得的各溶液吸光度，减去空白试验吸光度，得校正吸光度  $A_c$ ，绘制以氮含量（ $\mu\text{g}$ ）对校正吸光度的校准曲线，亦可按线性回归方程的方法，计算校准曲线方程。

## 7 结果表示

### 7.1 计算方法

试份溶液吸光度的校正值  $A_r$  按式（3）计算

$$A_r = A_s - A_b + A_c \quad (3)$$

式中： $A_s$ ——试份溶液测得吸光度

$A_b$ ——空白试验测得吸光度

$A_c$ ——色度校正测得吸光度

由校正吸光度  $A_r$  值，从校准曲线上查得（或由校准曲线方程计算）相应的亚硝酸盐氮的含量  $m_N$ （ $\mu\text{g}$ ）。

试份的亚硝酸盐氮浓度按式（4）计算

$$c_N = \frac{m_N}{V} \quad (4)$$

式中： $c_N$ ——亚硝酸盐氮浓度， $\text{mg/L}$

$m_N$ ——相应于校正吸光度  $A_r$  的亚硝酸盐氮含量， $\mu\text{g}$

$V$ ——取试份体积，ml

试份体积为50ml时，结果以三位小数表示。

### 7.2 精密度和准确度

7.2.1 取平行双样测定结果的算术平均值为测定结果。

7.2.2 23个实验室测定亚硝酸盐氮浓度为  $7.46 \times 10^{-2} \text{mg/L}$  的试样，重复性为  $1.1 \times 10^{-3} \text{mg/L}$ ，再现性为  $3.7 \times 10^{-3} \text{mg/L}$ ，加标百分回收率范围为96%~104%。

15个实验室测定亚硝酸盐氮浓度为  $6.19 \times 10^{-2} \text{mg/L}$  的试样，重复性为  $2.0 \times 10^{-3} \text{mg/L}$ ，再现性为  $3.7 \times 10^{-3} \text{mg/L}$ ，加标百分回收率范围为93%~103%。

附录 A  
其他物质对结果的影响  
(补充件)

物 质	所 用 盐	物质的量* μg	对 测 定 的 影 响 **		
			$m_N = 0$	$m_N = 1.00 \mu\text{g}$	$m_N = 10.0 \mu\text{g}$
镁	乙 酸 盐	1000	0.00	0.00	-0.07
钾	氯 化 物	100	0.00	0.00	-0.07
钾	氯 化 物	1000	0.00	-0.03	-0.13
钠	氯 化 物	100	0.00	0.00	-0.02
钠	氯 化 物	1000	0.00	-0.01	-0.13
重碳酸盐	钠	6100 ( $\text{HCO}_3^-$ )	0.00	+0.03	+0.01
重碳酸盐	钠	12200 ( $\text{HCO}_3^-$ )	0.00	+0.03	+0.06
硝 酸 盐	钾	1000 (N)	0.00	0.00	-0.06
铵	氯 化 物	100 (N)	0.00	-0.01	-0.03
镉	氯 化 物	100	0.00	-0.03	-0.03
锌	乙 酸 盐	100	0.00	-0.04	0.00
锰	氯 化 物	100	0.00	+0.04	-0.03
铁 (Ⅲ)	氯 化 物	10	0.00	+0.04	-0.03
铁 (Ⅲ)	氯 化 物	100	0.00	-0.06	-0.51
铜	乙 酸 盐	100	-0.06	-0.06	-0.07
铝	硫 酸 盐	100	0.00	0.00	-0.03
硅 酸 盐	钠	100 ( $\text{SiO}_2$ )	0.00	0.00	—
尿 素	—	100	0.00	+0.04	-0.09
硫代硫酸盐	钠	100 ( $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ )	0.00	-0.03	-0.82
硫代硫酸盐	钠	1000 ( $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ )	0.00	0.00	-0.77
氯	—	2 ( $\text{Cl}_2$ )	0.00	-0.22	-0.25
氯	—	20 ( $\text{Cl}_2$ )	-0.01	-1.01	-2.81
氯 胺	—	2 ( $\text{Cl}_2$ )	—	-0.06	-0.07
氯 胺	—	20 ( $\text{Cl}_2$ )	-0.01	-0.30	-2.78
盐 酸 羟 胺		100	0.00	0.00	-0.01
聚磷酸钠 (六偏磷酸盐)		50	0.00	-0.03	-0.82
聚磷酸钠 (六偏磷酸盐)		500	0.00	-0.80	-8.10

\* 存于试料中的物质量。除在括号中另加指明外，此量指元素或化合物的量。

\*\* 假定没有干扰，最大影响分别为  $0.00 \pm 0.02 \mu\text{g}$ 、 $1.00 \pm 0.08 \mu\text{g}$ 、 $10.00 \pm 0.14 \mu\text{g}$  (95%置信极限)。

附加说明：

本标准由国家环境保护局规划标准处提出。

本标准由湖北省环境监测中心站负责起草。

本标准主要起草人金关莲、汪志达。

本标准由中国环境监测总站负责解释。

