

中华人民共和国国家标准

GB 8978—1996

污水综合排放标准

代替 GB 8978—88

Integrated wastewater discharge standard

为贯彻《中华人民共和国环境保护法》、《中华人民共和国水污染防治法》和《中华人民共和国海洋环境保护法》，控制水污染，保护江河、湖泊、运河、渠道、水库和海洋等地面水以及地下水水质的良好状态，保障人体健康，维护生态平衡，促进国民经济和城乡建设的发展，特制定本标准。

1 主题内容与适用范围

1.1 主题内容

本标准按照污水排放去向，分年限规定了69种水污染物最高允许排放浓度及部分行业最高允许排水量。

1.2 适用范围

本标准适用于现有单位水污染物的排放管理，以及建设项目的环评影响评价，建设项目环境保护设施设计、竣工验收及其投产后的排放管理。

按照国家综合排放标准与国家行业排放标准不交叉执行的原则，造纸工业执行GB 3544—92《造纸工业水污染物排放标准》，船舶执行GB 3552—83《船舶污染物排放标准》，船舶工业执行GB 4286—84《船舶工业污染物排放标准》，海洋石油开发工业执行GB 4914—85《海洋石油开发工业含油污水排放标准》，纺织染整工业执行GB 4287—92《纺织染整工业水污染物排放标准》，肉类加工工业执行GB 13457—92《肉类加工工业水污染物排放标准》，合成氨工业执行GB 13458—92《合成氨工业水污染物排放标准》，钢铁工业执行GB 13456—92《钢铁工业水污染物排放标准》，航天推进剂使用执行GB 14374—93《航天推进剂水污染物排放标准》，兵器工业执行GB 14470.1—14470.3—93和GB 4274—4279—84《兵器工业水污染物排放标准》，磷肥工业执行GB 15580—95《磷肥工业水污染物排放标准》，烧碱、聚氯乙烯工业执行GB 15581—95《烧碱、聚氯乙烯工业水污染物排放标准》，其他水污染物排放均执行本标准。

1.3 本标准颁布后，新增加国家行业水污染物排放标准的行业，按其适用范围执行相应的国家水污染物行业标准，不再执行本标准。

2 引用标准

下列标准所包含的条文，通过在本标准中引用而构成本标准的条文。本标准出版时，所示版本均为有效。所有标准都会被修订，使用本标准的各方应探讨使用下列标准最新版本的可能性。

GB 3097—82 海水水质标准

GB 3838—88 地面水环境质量标准

GB 8703—88 辐射防护规定

3 定义

3.1 污水

指在生产与生活活动中排放的水的总称。

国家环境保护局1996-10-04批准

1998-01-01实施

3.2 排水量

指在生产过程中直接用于工艺生产的水的排放量。不包括间接冷却水、厂区锅炉、电站排水。

3.3 一切排污单位

指本标准适用范围所包括的一切排污单位。

3.4 其他排污单位

指在某一控制项目中,除所列行业外的一切排污单位。

4 技术内容

4.1 标准分级

4.1.1 排入 GB 3838 Ⅲ类水域(划定的保护区和游泳区除外)和排入 GB 3097 中二类海域的污水,执行一级标准。

4.1.2 排入 GB 3838 中Ⅳ、Ⅴ类水域和排入 GB 3097 中三类海域的污水,执行二级标准。

4.1.3 排入设置二级污水处理厂的城镇排水系统的污水,执行三级标准。

4.1.4 排入未设置二级污水处理厂的城镇排水系统的污水,必须根据排水系统出水受纳水域的功能要求,分别执行 4.1.1 和 4.1.2 的规定。

4.1.5 GB 3838 中Ⅰ、Ⅱ类水域和Ⅲ类水域中划定的保护区,GB 3097 中一类海域,禁止新建排污口,现有排污口应按水体功能要求,实行污染物总量控制,以保证受纳水体水质符合规定用途的水质标准。

4.2 标准值

4.2.1 本标准将排放的污染物按其性质及控制方式分为二类。

4.2.1.1 第一类污染物,不分行业和污水排放方式,也不分受纳水体的功能类别,一律在车间或车间处理设施排放口采样,其最高允许排放浓度必须达到本标准的要求(采矿行业的尾矿坝出水口不得视为车间排放口)。

4.2.1.2 第二类污染物,在排污单位排放口采样,其最高允许排放浓度必须达到本标准的要求。

4.2.2 本标准按年限规定了第一类污染物和第二类污染物最高允许排放浓度及部分行业最高允许排水量,分别为:

4.2.2.1 1997 年 12 月 31 日之前建设(包括改、扩建)的单位,水污染物的排放必须同时执行表 1、表 2、表 3 的规定。

4.2.2.2 1998 年 1 月 1 日起建设(包括改、扩建)的单位,水污染物的排放必须同时执行表 1、表 4、表 5 的规定。

4.2.2.3 建设(包括改、扩建)单位的建设时间,以环境影响评价报告书(表)批准日期为准划分。

4.3 其他规定

4.3.1 同一排放口排放两种或两种以上不同类别的污水,且每种污水的排放标准又不同时,其混合污水的排放标准按附录 A 计算。

4.3.2 工业污水污染物的最高允许排放负荷量按附录 B 计算。

4.3.3 污染物最高允许年排放总量按附录 C 计算。

4.3.4 对于排放含有放射性物质的污水,除执行本标准外,还须符合 GB 8703—88《辐射防护规定》。

表 1 第一类污染物最高允许排放浓度 mg/L

序 号	污 染 物	最高允许排放浓度
1	总 汞	0.05
2	烷基汞	不得检出
3	总 镉	0.1
4	总 铬	1.5

表 1(完)

mg/L

序 号	污 染 物	最高允许排放浓度
5	六价铬	0.5
6	总砷	0.5
7	总铅	1.0
8	总镉	1.0
9	苯并(a)芘	0.000 05
10	总铍	0.005
11	总钡	0.5
12	总 α 放射性	1 Bq/L
13	总 β 放射性	10 Bq/L

表 2 第二类污染物最高允许排放浓度
(1997 年 12 月 31 日之前建设的单位)

mg/L

序号	污 染 物	适用范围	一级标准	二级标准	三级标准
1	pH	一切排污单位	6~9	6~9	6~9
2	色度(稀释倍数)	染料工业	50	180	—
		其他排污单位	50	80	—
3	悬浮物(SS)	采矿、选矿、选煤工业	100	300	—
		除金选矿	100	500	—
		边远地区砂金选矿	100	800	—
		城镇二级污水处理厂	20	30	—
		其他排污单位	70	200	400
4	五日生化需氧量 (BOD ₅)	甘蔗制糖、亚麻脱胶、造纸纤维板工业	30	160	600
		甜菜制糖、酒精、冰糖、皮革、化纤浆粕工业	30	150	600
		城镇二级污水处理厂	20	30	—
		其他排污单位	30	60	300
5	化学需氧量(COD)	甜菜制糖、焦化、合成脂肪酸、造纸纤维板、染料、洗毛、有机磷农药工业	100	200	1 000
		味精、酒精、医药原料药、生物制药、亚麻脱胶、皮革、化纤浆粕工业	100	300	1 000
		石油化工工业(包括石油炼制)	100	150	500
		城镇二级污水处理厂	60	120	—
		其他排污单位	100	150	500
6	石油类	一切排污单位	10	10	30
7	动植物油	一切排污单位	20	20	100
8	挥发酚	一切排污单位	0.5	0.5	2.0
9	总氮化合物	电影胶片(铁氰化合物)	0.5	5.0	5.0
		其他排污单位	0.5	0.5	1.0

表 2(完)

mg/L

序号	污染物	适用范围	一级标准	二级标准	三级标准
10	硫化物	一切排污单位	1.0	1.0	2.0
11	氨氮	医药原料药、染料、石油化工工业	15	50	—
		其他排污单位	15	25	—
12	氯化物	黄磷工业	10	20	20
		低氟地区 (水体含氟量 $<0.5\text{mg/L}$)	10	20	30
		其他排污单位	10	10	20
13	磷酸盐(以 P 计)	一切排污单位	0.5	1.0	—
14	甲醛	一切排污单位	1.0	2.0	5.0
15	苯胺类	一切排污单位	1.0	2.0	5.0
16	硝基苯类	一切排污单位	2.0	3.0	5.0
17	阴离子表面活性剂 (LAS)	合成洗涤剂工业	5.0	15	20
		其他排污单位	5.0	10	20
18	总铜	一切排污单位	0.5	1.0	2.0
19	总银	一切排污单位	2.0	5.0	5.0
20	总铬	合成脂肪酸工业	2.0	5.0	5.0
		其他排污单位	2.0	2.0	5.0
21	彩色显影剂	电影洗片	2.0	3.0	5.0
22	显影剂及氧化物总量	电影洗片	3.0	5.0	6.0
23	元素磷	一切排污单位	0.1	0.3	0.3
24	有机磷农药(以 P 计)	一切排污单位	不得检出	0.5	0.5
25	粪大肠菌群数	医院 [*] 、兽医院及医疗机构含病原体污水	500 个/L	1 000 个/L	5 000 个/L
		传染病、结核病医院污水	100 个/L	500 个/L	1 000 个/L
26	总余氯(采用氯化消毒的医院污水)	医院 [*] 、兽医院及医疗机构含病原体污水	$<0.5^{**}$	>3 (接触时间 $\geq 1\text{h}$)	>2 (接触时间 $\geq 1\text{h}$)
		传染病、结核病医院污水	$<0.5^{**}$	>6.5 (接触时间 $\geq 1.5\text{h}$)	>5 (接触时间 $\geq 1.5\text{h}$)
* 指 50 个床位以上的医院。					
** 加氯消毒后须进行脱氯处理,达到本标准。					

表3 部分行业最高允许排水量
(1997年12月31日之前建设的单位)

序号	行业类别		最高允许排水量或 最低允许水重复利用率
1	矿山工业	有色金属系统选矿	水重复利用率75%
		其他矿山工业采矿、选矿、选煤等	水重复利用率90%(选煤)
		露天	18.0m ³ /t(矿石)
		浮选	9.0m ³ /t(矿石)
		氰化	8.0m ³ /t(矿石)
2	焦化企业(煤气厂)	氨水	8.0m ³ /t(矿石)
		焦炭	1.2m ³ /t(焦炭)
3	有色金属冶炼及金属加工		水重复利用率80%
4	石油炼制工业(不包括直接水炼油厂) 加工深度分类: A. 燃料型炼油厂 B. 燃料+润滑油型炼油厂 C. 燃料+润滑油+特种化工型炼油厂 (包括加工高含硫原油页岩油和石油基加剂生产基地的炼油厂)	A	>500万t, 1.0m ³ /t(原油)
			250~500万t, 1.2m ³ /t(原油)
		B	<250万t, 1.5m ³ /t(原油)
			>500万t, 1.5m ³ /t(原油)
		C	250~500万t, 2.0m ³ /t(原油)
			<250万t, 2.5m ³ /t(原油)
5	合成洗涤剂工业	氯化法生产烷基苯	200.0m ³ /t(烷基苯)
		裂解法生产烷基苯	70.0m ³ /t(烷基苯)
		烷基苯生产合成洗涤剂	10.0m ³ /t(产品)
6	合成树脂工业		200.0m ³ /t(产品)
7	造纸生产纤维工业		30.0m ³ /t(纸)
8	制糖工业	甘蔗制糖	10.0m ³ /t(甘蔗)
		甜菜制糖	4.0m ³ /t(甜菜)
9	皮革工业	腌盐牛皮	60.0m ³ /t(原皮)
		牛干皮	100.0m ³ /t(原皮)
		羊干皮	150.0m ³ /t(原皮)
10	发酵、酿造工业	酒精工业	以玉米为原料
			以薯类为原料
			以粮食为原料
		味精工业	600.0m ³ /t(味精)
		啤酒工业(排水量不包括麦芽水部分)	16.0m ³ /t(啤酒)
11	制盐工业		5.0m ³ /t(产品)
12	硫酸工业(水浸法)		15.0m ³ /t(硫酸)
13	亚麻脱胶工业		500m ³ /t(原麻)或750m ³ /t(精干麻)
14	化纤浆粕		本色:150m ³ /t(浆)
			漂白:240m ³ /t(浆)

表 3(完)

序号	行业类别	最高允许排水量或 最低允许水重复利用率
15	粘胶纤维工业(单纯纤维)	300m ³ /t(纤维)
	长纤维	300m ³ /t(纤维)
16	铁路货车洗刷	5.0m ³ /辆
17	电犁洗片	5 m ³ /1 000m(35mm 的胶片)
18	石油制碱工业	冷却池的水循环利用率 95%

表 4 第二类污染物最高允许排放浓度
(1998 年 1 月 1 日后建设的单位)

mg/L

序号	污染物	适用范围	一级标准	二级标准	三级标准
1	pH	一切排污单位	6~9	6~9	6~9
2	色度(稀释倍数)	一切排污单位	50	80	—
3	悬浮物(SS)	采矿、选矿、选煤工业	70	300	—
		冶金选矿	70	400	—
		边远地区砂金选矿	70	800	—
		城镇二级污水处理厂	20	30	—
		其他排污单位	70	150	400
4	五日生化需氧量(BOD ₅)	甘蔗制糖、甘蔗脱胶、提法纤维板、染料、洗毛工业	20	80	600
		制浆制糖、酒精、味精、皮革、化纤浆粕工业	20	100	800
		城镇二级污水处理厂	20	30	—
		其他排污单位	20	30	300
5	化学需氧量(COD)	甜菜制糖、合成脂肪酸、提法纤维板、染料、洗毛、有机磷农药工业	100	200	1 000
		味精、酒精、医药原料药、生物制药、甘蔗脱胶、皮革、化纤浆粕工业	100	300	1 000
		石油化工工业(包括石油炼制)	60	120	500
		城镇二级污水处理厂	60	120	—
		其他排污单位	100	150	500
6	石油类	一切排污单位	5	10	20
7	动植物油	一切排污单位	10	15	100
8	挥发酚	一切排污单位	0.5	0.5	2.0
9	总氰化合物	一切排污单位	0.5	0.5	1.0
10	硫化物	一切排污单位	1.0	1.0	1.0
11	氨氮	医药原料药、染料、石油化工工业	15	50	—
		其他排污单位	15	25	—

表 4(续)

mg/L

序号	污染物	适用范围	一级标准	二级标准	三级标准
12	氟化物	黄磷工业	10	15	20
		低氟地区 (水体含氟量 $<0.5\text{mg/L}$)	10	20	30
		其他排污单位	10	10	20
13	磷酸盐(以 P 计)	一切排污单位	0.5	1.0	—
14	甲醛	一切排污单位	1.0	2.0	5.0
15	苯胺类	一切排污单位	1.0	2.0	5.0
16	硝基苯类	一切排污单位	2.0	3.0	5.0
17	阴离子表面活性剂 (LAS)	一切排污单位	5.0	10	20
18	总铜	一切排污单位	0.5	1.0	2.0
19	总锌	一切排污单位	2.0	5.0	5.0
20	总锰	合成脂肪酸工业	2.0	5.0	5.0
		其他排污单位	2.0	2.0	5.0
21	彩色显影剂	电影洗片	1.0	2.0	3.0
22	显影剂及氧化物总量	电影洗片	3.0	3.0	6.0
23	元素磷	一切排污单位	0.1	0.1	0.3
24	有机磷农药(以 P 计)	一切排污单位	不得检出	0.5	0.5
25	乐果	一切排污单位	不得检出	1.0	2.0
26	对硫磷	一切排污单位	不得检出	1.0	2.0
27	甲基对硫磷	一切排污单位	不得检出	1.0	2.0
28	马拉硫磷	一切排污单位	不得检出	5.0	10
29	五氯酚及五氯酚钠 (以五氯酚计)	一切排污单位	5.0	8.0	10
30	可吸附有机卤化物 (AOX)(以 Cl 计)	一切排污单位	1.0	5.0	8.0
31	三氯甲烷	一切排污单位	0.3	0.6	1.0
32	四氯化碳	一切排污单位	0.03	0.06	0.5
33	三氯乙烯	一切排污单位	0.3	0.6	1.0
34	四氯乙烯	一切排污单位	0.1	0.2	0.5
35	苯	一切排污单位	0.1	0.2	0.5
36	甲苯	一切排污单位	0.1	0.2	0.5
37	乙苯	一切排污单位	0.4	0.6	1.0
38	邻-二甲苯	一切排污单位	0.4	0.6	1.0
39	对-二甲苯	一切排污单位	0.4	0.6	1.0
40	间-二甲苯	一切排污单位	0.4	0.6	1.0

表 4(完)

mg/L

序号	污染物	适用范围	一级标准	二级标准	三级标准
41	氯 苯	一切排污单位	0.2	0.4	1.0
42	邻-二氯苯	一切排污单位	0.4	0.6	1.0
43	对-二氯苯	一切排污单位	0.4	0.6	1.0
44	对-硝基氯苯	一切排污单位	0.5	1.0	5.0
45	2,4-二硝基氯苯	一切排污单位	0.5	1.0	5.0
46	苯 酚	一切排污单位	0.3	0.4	1.0
47	间-甲酚	一切排污单位	0.1	0.2	0.5
48	2,4-二氯酚	一切排污单位	0.6	0.8	1.0
49	2,4,6-三氯酚	一切排污单位	0.6	0.8	1.0
50	邻苯二甲酸二丁酯	一切排污单位	0.2	0.4	2.0
51	邻苯二甲酸二辛酯	一切排污单位	0.3	0.6	2.0
52	丙烯腈	一切排污单位	2.0	5.0	5.0
53	总汞	一切排污单位	0.1	0.2	0.5
54	粪大肠菌群数	医院、普医院及医疗机构含病原体污水	500 个/L	1 000 个/L	5 000 个/L
		传染病、结核病医院污水	100 个/L	500 个/L	1 000 个/L
55	总余氯(采用氯化消毒的医院污水)	医院、普医院及医疗机构含病原体污水	<0.5**	>3(接触时间≥1h)	>2(接触时间≥1h)
		传染病、结核病医院污水	<0.5**	>6.5(接触时间≥1.5h)	>5(接触时间≥1.5h)
56	总有机碳(TOC)	合成脂肪酸工业	20	40	—
		亚麻脱胶工业	20	60	—
		其他排污单位	20	30	—

注：其他排污单位：指除在该标准项目中所列行业以外的一切排污单位。

* 指 50 个床位以上的医院。

** 加氯消毒后必须进行脱氯处理，达到本标准。

表 5 部分行业最高允许排水量
(1998 年 1 月 1 日后建设的单位)

序号	行业类别		最高允许排水量或 最低允许水重复利用率	
1	矿山工业	有色金属系统选矿	水重复利用率 75%	
		其他矿山工业采矿、选矿、选煤等	水重复利用率 90%(选煤)	
		重选	16.0m ³ /t(矿石)	
		脉金浮选	9.0m ³ /t(矿石)	
		氰化	8.0m ³ /t(矿石)	
	磁选	8.0m ³ /t(矿石)		
2	焦化企业(煤气厂)		1.2m ³ /t(焦炭)	
3	有色金属冶炼及金属加工		水重复利用率 80%	
4	石油炼制工业(不包括直馏水炼油厂) 加工深度分类: A. 燃料型炼油厂 B. 燃料+润滑油型炼油厂 C. 燃料+润滑油型+炼油化工型炼油厂 (包括加工高含硫原油及重油和石油添加剂生产基地的炼油厂)	A	>500 万 t, 1.0m ³ /t(原油) 250~500 万 t, 1.2m ³ /t(原油) <250 万 t, 1.5m ³ /t(原油)	
		B	>500 万 t, 1.5m ³ /t(原油) 250~500 万 t, 2.0m ³ /t(原油) <250 万 t, 2.0m ³ /t(原油)	
		C	>500 万 t, 2.0m ³ /t(原油) 250~500 万 t, 2.5m ³ /t(原油) <250 万 t, 2.5m ³ /t(原油)	
5	合成洗涤剂工业	氯化法生产烷基苯	200.0m ³ /t(烷基苯)	
		磺化法生产烷基苯	70.0m ³ /t(烷基苯)	
		烷基苯生产合成洗涤剂	10.0m ³ /t(产品)	
6	合成橡胶工业		200.0m ³ /t(产品)	
7	造纸生产纤维板工业		30.0m ³ /t(板)	
8	制糖工业	甘蔗制糖	10.0m ³ /t(甘蔗)	
		甜菜制糖	4.0m ³ /t(甜菜)	
9	皮革工业	猪盐渍皮	60.0m ³ /t(原皮)	
		牛干皮	100.0m ³ /t(原皮)	
		羊干皮	150.0m ³ /t(原皮)	
10	淀粉、糖工业	酒精工业	以玉米为原料	100.0m ³ /t(酒精)
			以薯类为原料	80.0m ³ /t(酒精)
			以糖蜜为原料	70.0m ³ /t(酒精)
		陈糟工业		600.0m ³ /t(陈糟)
		啤酒工业(排水量不包括麦芽水部分)		16.0m ³ /t(啤酒)
11	纯盐工业		5.0m ³ /t(产品)	
12	硫酸工业(水洗法)		15.0m ³ /t(硫酸)	
13	亚麻脱胶工业		500m ³ /t(原麻)	
			750m ³ /t(精干麻)	

表 5(续)

序号	行业类别		最高允许排水量或 最低允许水重复利用率
14	粘胶纤维工业 单碱纤维	短纤维(棉型中长纤维、毛型中长纤维)	300.0m ³ /t(纤维)
		长纤维	800.0m ³ /t(纤维)
15	化纤浆粕		本色,150m ³ /t(浆);漂白,240m ³ /t(浆)
16	制药工业 原料药	青霉素	4 700m ³ /t(青霉素)
		链霉素	1 450m ³ /t(链霉素)
		土霉素	1 300m ³ /t(土霉素)
		四环素	1 900m ³ /t(四环素)
		洁霉素	9 200m ³ /t(洁霉素)
		金霉素	3 000m ³ /t(金霉素)
		庆大霉素	20 400m ³ /t(庆大霉素)
		维生素 C	1 200m ³ /t(维生素 C)
		氯霉素	2 700m ³ /t(氯霉素)
		新诺明	2 000m ³ /t(新诺明)
		维生素 B ₁	3 400m ³ /t(维生素 B ₁)
		安乃近	180m ³ /t(安乃近)
		非那西汀	750m ³ /t(非那西汀)
		吡嗪酰胺	2 400m ³ /t(吡嗪酰胺)
		咖啡因	1 200m ³ /t(咖啡因)
17	无机磷 农药工业	乐果**	700m ³ /t(产品)
		甲基对硫磷(水相法)**	300m ³ /t(产品)
		对硫磷(P ₂ S ₅ 法)**	500m ³ /t(产品)
		对硫磷(PSCl ₃ 法)**	550m ³ /t(产品)
		敌敌畏(敌百虫碱解法)	200m ³ /t(产品)
		敌百虫	40m ³ /t(产品)(不包括三氯乙酯生产废水)
		马拉硫磷	700m ³ /t(产品)
18	除草剂 工业	除草醚	5m ³ /t(产品)
		五氯酚钠	2m ³ /t(产品)
		五氯酚	4m ³ /t(产品)
		2,4-二氯	14m ³ /t(产品)
		2,4-D	4m ³ /t(产品)
		丁草胺	4.5m ³ /t(产品)
		绿麦隆(以 Fe 粉还原)	2m ³ /t(产品)
		绿麦隆(以 Na ₂ S 还原)	3m ³ /t(产品)
19	火力发电工业		3.5m ³ /(MW·h)

表5(续)

序号	行业类别	最高允许排水量或 最低允许水重复利用率
20	铁路货车洗刷	5.0m ³ /辆
21	电影洗片	5m ³ /1000m(35mm 胶片)
22	石油沥青工业	冷却池的水循环利用率 95%
■ 产品按100%浓度计。 * 不包括 P ₂ S ₅ 、P ₂ SO ₄ 、PCl ₅ 原料生产废水。		

5 监测

5.1 采样点

采样点应按 4.2.1.1 及 4.2.1.2 第一、二类污染物排放口的规定设置,在排放口必须设置排放口标志、污水流量计装置和污水比例采样装置。

5.2 采样频率

工业污水按生产周期确定监测频率,生产周期在 8h 以内的,每 2h 采样一次,生产周期大于 8h 的,每 4h 采样一次。其他污水采样,24h 不少于 2 次。最高允许排放浓度按日均值计算。

5.3 排水量

以最高允许排水量或最低允许水重复利用率来控制,均以月均值计。

5.4 统计

企业的原材料使用量、产品产量等,以法定月报表或年报表为准。

5.5 测定方法

本标准采用的测定方法见表 6。

表 6 测定方法

序号	项目	测定方法	方法来源
1	总汞	冷原子吸收光度法	GB 7468—87
2	烷基汞	气相色谱法	GB/T 14204—83
3	总铜	原子吸收分光光度法	GB 7475—87
4	总铬	高锰酸钾氧化-二苯碳酰二肼分光光度法	GB 7466—87
5	六价铬	二苯碳酰二肼分光光度法	GB 7467—87
6	总砷	二乙基二硫代氨基甲酸铵分光光度法	GB 7485—87
7	总铅	原子吸收分光光度法	GB 7475—87
8	总镉	火焰原子吸收分光光度法	GB 11912—89
9	苯并(a)芘	丁二酮肟分光光度法	GB 11910—89
10	总钡	乙腈化镉还原析荧光分光光度法	GB 11895—89
11	总钼	活性炭吸附-铬天青 S 光度法	1)
12	总银	火焰原子吸收分光光度法	GB 11907—89
13	总 α	物理法	2)
14	总 β	物理法	2)
15	pH 值	玻璃电极法	GB 6920—86
16	色度	铂钴络合物法	GB 11903—89
17	悬浮物	重量法	GB 11901—89
18	生化需氧量(BOD ₅)	稀释与接种法	GB 7488—87
		重铬酸钾紫外光度法	待颁布

表 6(续)

序号	项目	测定方法	方法来源
18	化学需氧量(COD)	重铬酸钾法	GB 11914-89
19	石油类	红外光度法	GB/T 16488-1996
20	动植物油	红外光度法	GB/T 16488-1996
21	挥发酚	蒸馏后用 4-氨基安替比林分光光度法	GB 7490-87
22	总氰化物	硝酸银滴定法	GB 7486-87
23	硫化物	亚甲基蓝分光光度法	GB/T 16489-1996
24	氨氮	纳氏试剂比色法 蒸馏和滴定法	GB 7478-87 GB 7479-87
25	氟化物	离子选择电极法	GB 7484-87
26	磷酸盐	钼蓝比色法	1)
27	甲醛	乙酰丙酮分光光度法	GB 13197-91
28	苯胺类	N-(1-萘基)乙二胺偶氮分光光度法	GB 11889-89
29	硝基苯类	还原-偶氮比色法或分光光度法	1)
30	阴离子表面活性剂	亚甲蓝分光光度法	GB 7494-87
31	总铜	原子吸收分光光度法	GB 7475-87
32	总锌	二乙基二硫代氨基甲酸铵分光光度法 原子吸收分光光度法	GB 7474-87 GB 7475-87
33	总锰	双硫腺分光光度法 火焰原子吸收分光光度法	GB 7472-87 GB 11911-89
34	彩色影剂	高锰酸钾分光光度法	GB 11906-89
35	显影剂及氧化物总量	169 成色剂法	3)
36	元素磷	磷-钼钒比色法	3)
37	有机磷农药(以 P 计)	磷钼蓝比色法	3)
38	乐果	有机磷农药的测定	GB 13192-91
39	对硫磷	气相色谱法	GB 13192-91
40	甲基对硫磷	气相色谱法	GB 13192-91
41	马拉硫磷	气相色谱法	GB 13192-91
42	五氯酚及五氯酚钠 (以五氯酚计)	气相色谱法	GB 8972-88
43	可吸附有机卤化物 (AOX)(以 Cl 计)	赝红 T 分光光度法 微库仑法	GB 9803-88 GB/T 15959-95
44	三氯甲烷	气相色谱法	待颁布
45	四氯化碳	气相色谱法	待颁布
46	三氯乙烯	气相色谱法	待颁布
47	四氯乙烯	气相色谱法	待颁布
48	苯	气相色谱法	GB 11890-89
49	甲苯	气相色谱法	GB 11890-89
50	乙苯	气相色谱法	GB 11890-89
51	邻-二甲苯	气相色谱法	GB 11890-89
52	对-二甲苯	气相色谱法	GB 11890-89
53	间-二甲苯	气相色谱法	GB 11890-89
54	氯苯	气相色谱法	待颁布
55	邻-二氯苯	气相色谱法	待颁布
56	对-二氯苯	气相色谱法	待颁布
57	对-蒽基氯苯	气相色谱法	GB 13194-91

表 6(续)

序号	项目	测定方法	方法来源
58	2,4-二硝基氟苯	气相色谱法	GB 13184—91
59	苯酚	气相色谱法	待颁布
60	间-甲酚	气相色谱法	待颁布
61	2,4-二氯酚	气相色谱法	待颁布
62	2,4,6-三氯酚	气相色谱法	待颁布
63	邻苯二甲酸二丁酯	气相、液相色谱法	待制定
64	邻苯二甲酸二辛酯	气相、液相色谱法	待制定
65	丙烯腈	气相色谱法	待制定
66	总铜	2,3-二巯基萘荧光法	GB 11902—89
67	粪大肠菌群数	多管发酵法	1)
68	余氯量	N,N-二乙基-1,4-苯二胺分光光度法	GB 11898—89
		N,N-二乙基-1,4-苯二胺滴定法	GB 11897—89
69	总有机碳(TOC)	非色散红外吸收法	待制定
		直接紫外荧光法	待制定
注:管采用下列方法,待国家方法标准发布后,执行国家标准。 1)《水和废水监测分析方法(第三版)》,中国环境科学出版社,1989年。 2)《环境监测技术规范(放射性部分)》,国家环境保护局。 3)详见附录D。			

6 标准实施监督

6.1 本标准由县级以上人民政府环境保护行政主管部门负责监督实施。

6.2 省、自治区、直辖市人民政府对执行国家水污染物排放标准不能保证达到水环境功能要求时,可以制定严于国家水污染物排放标准的地方水污染物排放标准,并报国家环境保护行政主管部门备案。

附录 A (标准的附录)

关于排放单位在同一个排污口排放两种或两种以上工业污水,且每种工业污水中同一污染物的排放标准又不同时,可采用如下方法计算混合排放时该污染物的最高允许排放浓度($C_{\text{混合}}$)。

$$C_{\text{混合}} = \frac{\sum_{i=1}^n C_i Q_i Y_i}{\sum_{i=1}^n Q_i Y_i} \quad \text{..... (A1)}$$

式中: $C_{\text{混合}}$ ——混合污水某污染物最高允许排放浓度,mg/L;

C_i ——不同工业污水某污染物最高允许排放浓度,mg/L;

Q_i ——不同工业的最高允许排水量, $\text{m}^3/\text{t}(\text{产品})$

(本标准未作规定的行业,其最高允许排水量由地方环保部门与有关部门协商确定);

Y_i ——分别为某种工业产品产量(t/d,以月平均计)。

附录 B (标准的附录)

工业污水污染物最高允许排放负荷计算:

$$L_{\text{A}} = C \times Q \times 10^{-3} \quad \text{..... (B1)}$$

式中: L_{A} ——工业污水污染物最高允许排放负荷,kg/t(产品);

C ——某污染物最高允许排放浓度,mg/L;

Q ——某工业的最高允许排水量, $\text{m}^3/\text{t}(\text{产品})$ 。

附录 C (标准的附录)

某污染物最高允许年排放总量的计算:

$$L_{\text{A}} = L_{\text{A}} \times Y \times 10^{-3} \quad \text{..... (C1)}$$

式中: L_{A} ——某污染物最高允许年排放量,t/a;

L_{A} ——某污染物最高允许排放负荷,kg/t(产品);

Y ——核定的产品年产量,t(产品)/a。

附录 D (标准的附录)

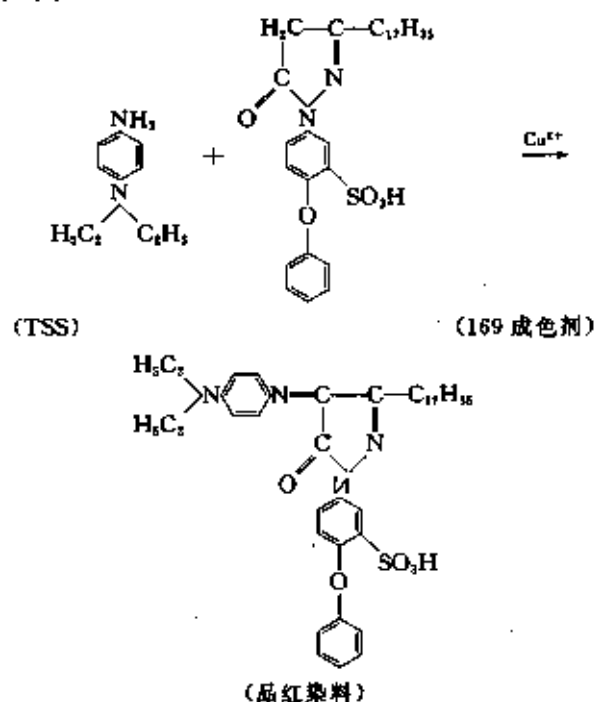
D1 彩色显影剂总量的测定——169 成色剂法

洗片的综合废水中存在的彩色显影剂很难检测出来,国内外介绍的方法一般都仅适用于显影水洗水中的显影剂检测。本方法可以快速地测出综合废水中的彩色显影剂。当废水中同时存在多种彩色显影剂时,用此法测出的量是多种彩色显影剂的总量。

D1.1 原理

电影洗片废水中的彩色显影剂可被氧化剂氧化,其氧化物在碱性溶液中遇到水溶性成色剂时,立即偶合形成染料。不同结构的显影剂(TSS,CD-2,CD-3)与169成色剂偶合成染料时,其最大吸收的光谱波长均在550nm处,并在0~10mg/L范围内符合比耳定律。

以 TSS 为例,反应如下:



D1.2 仪器及设备

721 型或类似型号分光光度计及 1cm 比色槽

50mL、100mL 及 1000mL 的容量瓶

D1.3 试剂

D1.3.1 0.5%成色剂:称取 0.5g169 成色剂置于有 100mL 蒸馏水的烧杯中,在搅拌下,加入 1~2 粒氢氧化钠,使其完全溶解。

D1.3.2 混合氧化剂溶液:将 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 5.0g, Na_2CO_3 5.0g, NaNO_2 5.0g 以及 NH_4Cl 5.0g 依次溶解于 100mL 蒸馏水中。

D1.3.3 标准溶液:精确称取照相级的彩色显影剂(生产中使用最多的一种)100mg,溶解于少量蒸馏水中。其已溶入 100mg Na_2SO_3 作保护剂,移入 1L 容量瓶中,并加蒸馏水至刻度。此标准溶液相当 0.1mg/mL,必须在使用前配制。

D1.4 步骤

D1.4.1 标准曲线的制作

在 6 个 50mL 容量瓶中,分别加入以下不同量的显影剂标准液。

编号	加入标准液的毫升数	相当显影剂含量(mg/L)
0	0	0
1	1	2
2	2	4
3	3	6
4	4	8
5	5	10

以上6个容量瓶中皆加入1mL成色剂溶液,并用蒸馏水加至刻度。分别加入1mL混合氧化剂溶液,摇匀。在5min内在分光光度计550nm处测定其不同试样生成染料的光密度(以编号0为零),绘制不同显影剂含量的相应光密度曲线。横坐标为2,4,6,8,10mg/L。

D1.4.2 水样的测定

取2份水样(一般为20mL)分别置于两个50mL的容量瓶中,一个为测定水样,另一个为空白试验。在前者测定水样中加1mL成色剂溶液,然后分别在两个瓶中加入蒸馏水至刻度,其他步骤同标准曲线的制作。以空白液为零,测出水样的光密度,在标准曲线中查出相应的浓度。

D1.5 计算

从标准曲线中查出的浓度 $\times \frac{50}{a}$ = 废水中彩色显影剂的总量(mg/L) (D1)

式中, a ——为废水取样的mL数。

D1.6 注意事项

D1.6.1 生成的品红染料在8min之内光密度是稳定的,故宜在染料生成后5min之内测定。

D1.6.2 本方法不包括黑白显影剂。

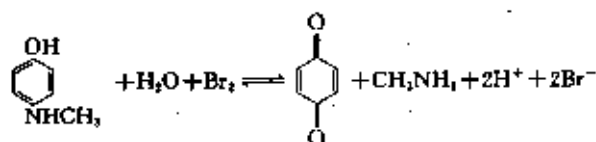
D2 显影剂及其氧化物总量的测定方法

电影洗印废水中存在不同量的赤血盐漂白液,将排放的显影剂部分或全部氧化,因此废水中一种情况是存在显影剂及其氧化物,另一种情况是只存在大量的氧化物而无显影剂。本方法测出的结果在第一种情况下是废水中显影剂及氧化物的总量,在第二种情况下是废水中原有显影剂氧化物的含量。

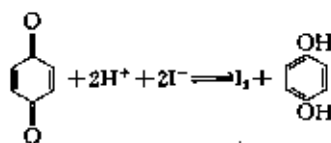
D2.1 原理

通常使用的显影剂,大都具有对苯二酚、对氨基酚、对苯二胺类的结构,经氧化水解后都能得到对苯二醌。利用溴或氯溴将显影剂氧化成显影剂氧化物,再用碘量法进行碘-淀粉比色测定。

以米吐尔为例:



醌是较强的氧化剂。在酸性溶液中,碘离子定量还原对苯二醌为对苯二酚。所释出的当量碘,可用淀粉发生蓝色进行比色测定。



D2.2 仪器和设备

721或类似型号分光光度计及2cm比色槽,恒温水浴锅,50mL容量瓶,2mL、5mL及10mL刻度吸管。

D2.3 试剂

D2.3.1 0.1N溴酸钾-溴化钾溶液:称取2.8g溴酸钾和4.0g溴化钾,用蒸馏水稀释至1L。

D2.3.2 1:1磷酸,磷酸加一倍蒸馏水。

D2.3.3 饱和氯化钠溶液:称取40g氯化钠,溶于100mL蒸馏水中。

D2.3.4 20%溴化钾溶液:称取20g溴化钾,溶于100mL蒸馏水中。

D2.3.5 5%苯酚溶液:取苯酚5mL,溶于100mL蒸馏水中。

D2.3.6 5%碘化钾溶液:称取5g碘化钾,溶于100mL蒸馏水中。(用时配制,放暗处)。

D2.3.7 0.2%淀粉溶液:称1g可溶性淀粉,加少量水搅匀,注入沸腾的500mL水中,继续煮沸5min。夏季可加水杨酸0.2g。

D2.3.8 配制标准液:准确称取对苯二酚(分子量为110.11g)0.276g,如果是照相级米吐尔(分子量为344.40g)可称取0.861g,照相级TSS(分子量为262.33g)可称取0.656g,(或根据所使用药品的分子量及纯度另行计算),溶于25mL的6NHCl中,移入250mL容量瓶中,用蒸馏水加至刻度。此溶液浓度为0.010 0M。

D2.4 步骤

D2.4.1 标准曲线的制作

D2.4.1.1 取标准液25mL,加蒸馏水稀释至1 000mL,此液浓度为0.000 25M,即每毫升含对苯二酚0.25 μ mol(甲液)。

D2.4.1.2 取甲液25mL用蒸馏水稀释至250mL,此溶液浓度为0.000 025M,即每毫升含对苯二酚0.025 μ mol(乙液)。

D2.4.1.3 取6个50mL容量瓶,分别加入标准稀释液(乙液)0;0.1;0.2;0.3;0.4;0.5 μ mol对苯二酚(即4.0;8.0;12.0;16.0;20.0mL乙液),加入适量蒸馏水,使各容量瓶中大约为20mL溶液。

D2.4.1.4 用刻度吸管加入1:1磷酸2mL。

D2.4.1.5 用吸管取饱和氯化钠溶液5mL。

D2.4.1.6 用吸管取0.1N溴酸钾-溴化钾溶液2mL,尽可能不要沾在瓶壁上。用极少量的水冲洗瓶壁并摇匀。溶液应是溴的浅黄色。放入35℃恒温水浴锅内,放置15min。

D2.4.1.7 吸取20%溴化钾溶液2mL,沿瓶壁周围加入容量瓶中。摇匀后放在35℃水浴中5~10min。

D2.4.1.8 用滴管快速加入5%苯酚溶液1mL,立即摇匀,使溴的颜色退去。(如慢慢加入则易生成白色沉淀,无法比色)。

D2.4.1.9 降温,放自来水中降温3min。

D2.4.1.10 用吸管加入新配制的5%溴化钾溶液2mL,冲洗瓶壁;放入暗柜5min。

D2.4.1.11 吸取0.2%淀粉指示剂10mL,加入容量瓶中,用蒸馏水加至刻度,加盖摇匀后,放暗柜中20min。

D2.4.1.12 将发色试液分别放入2cm比色槽中,在分光光度计570nm处,以试剂空白为零,分别测出5个溶液的光密度,并绘出标准曲线。横坐标为0.1,0.2,0.3,0.4,0.5 μ mol/50mL。

D2.4.2 水样的测定

取水样适量(约1~10mL)放入50mL容量瓶中,并加蒸馏水至20mL左右,于另一个50mL容量瓶中加20mL蒸馏水作试剂空白。以下按步骤D2.4.1.4~D2.4.1.12进行,测出水样的光密度,在曲线上查出50mL中所含微克分子数。

D2.4.3 需排除干扰的水样测定

当水样中含有六价铬离子而影响测定时,可用NaNO₂将Cr⁶⁺还原成Cr³⁺,用过量的尿素去除多余的NaNO₂对本实验的干扰,即可达到消除干扰的目的。

准确取适量的水样(约1~10mL),放入50mL容量瓶中,加入蒸馏水至20mL左右,加入1:1磷酸2mL,再加入3滴10%NaNO₂,充分振荡,放入35℃恒温水浴中15min。再加入20%尿素2mL,充分振荡,放入35℃水浴中10min。以下操作按步骤D2.4.1.5~D2.4.1.12进行,测出光密度,在曲线上查出50mL中所含微克分子数。

D2.5 计算

水样中显影剂及氧化物总量C(以对苯二酚计)按式(D2)计算:

$$C(\text{mg/L}) = \frac{50\text{mL 中微摩尔数} \times 110}{\text{取样体积(mL)}} \times 1000 \quad \text{D2}$$

D2.6 注意事项

D2.6.1 本试验步骤多,时间长,因此要求操作仔细认真。

D2.6.2 所用玻璃器皿必须用清洁液洗净。

D2.6.3 水浴温度要准确在 $35^{\circ}\text{C} \pm 1^{\circ}\text{C}$, 每个步骤反应时间要准确控制。

D2.6.4 加入溴酸钾-溴化钾后,必须用蒸馏水冲洗容量瓶壁,否则残留溴酸钾与溴化钾作用生成碘,使光密度增加。

D2.6.5 在无铅离子的废水中,水样可不必处理,直接进行测定。

D2.6.6 水样如太浓,则预先稀释再进行测定。

D3 元素磷的测定——钼钼蓝比色法

D3.1 原理

元素磷经苯萃取后氧化形成的钼磷酸为氯化亚锡还原成蓝色络合物。灵敏度比钒钼磷酸比色法高,并且易于富集,富集后能提高元素磷含量小于 0.1mg/L 时检测的可靠性,并减少干扰。

水样中含砷化物、硅化物和硫化物的量分别为元素磷含量的 100 倍、200 倍和 300 倍时,对本方法无明显干扰。

D3.2 仪器和试剂

D3.2.1 仪器:分光光度计,3cm 比色皿。

D3.2.2 比色管,50mL。

D3.2.3 分液漏斗,60、125、250mL。

D3.2.4 磨口锥形瓶,250mL。

D3.2.5 试剂:以下试剂均为分析纯:苯、高氯酸、溴酸钾、溴化钾、甘油、氯化亚锡、钼酸铵、磷酸二氢钾、乙酸丁酯、硫酸、硝酸、无水乙醇、酚酞指示剂。

D3.3 溶液的配制

D3.3.1 磷酸二氢钾标准溶液:准确称取 0.4394g 干燥过的磷酸二氢钾,溶于少量水中,移入 $1\,000\text{mL}$ 容量瓶中,定容。此溶液 $\text{PO}_4^{3-}-\text{P}$ 含量为 0.1mg/mL 。取 10mL 上述溶液于 $1\,000\text{mL}$ 容量瓶中,定容,得到 $\text{PO}_4^{3-}-\text{P}$ 含量为 $1\mu\text{g/mL}$ 的磷酸二氢钾标准溶液。

D3.3.2 溴酸钾-溴化钾溶液:溶解 10g 溴酸钾和 8g 溴化钾于 400mL 水中。

D3.3.3 2.5%钼酸铵溶液:称取 2.5g 钼酸铵,加 $1:1$ 硫酸溶液 70mL ,待钼酸铵溶解后再加入 30mL 水。

D3.3.4 2.5%氯化亚锡甘油溶液:溶解 2.5g 氯化亚锡于 100mL 甘油中(可在水浴中加热,促进溶解)。

D3.3.5 5%钼酸铵溶液:溶解 12.5g 钼酸铵于 150mL 水中,溶解后将此液缓慢地倒入 $100\text{mL } 1:5$ 的硝酸溶液中。

D3.3.6 1%氯化亚锡溶液:溶解 1g 氯化亚锡于 15mL 盐酸中,加入 85mL 水及 1.5g 抗坏血酸。(可保存 $4\sim 5$ 天)。

D3.3.7 $1:1$ 硫酸溶液、 $1:5$ 硝酸溶液、20%氢氧化钠溶液。

D3.4 测定步骤

D3.4.1 废水中元素磷含量大于 0.05mg/L 时,采取水相直接比色,按下列规定操作。

D3.4.1.1 水样预处理

a) 萃取:移取 $10\sim 100\text{mL}$ 水样于盛有 25mL 苯的 125mL 或 250mL 的分液漏斗中,振荡 5min 后静置分层。将水相移入另一盛有 15mL 苯的分液漏斗中,振荡 2min 后静置,弃去水相,将苯相并入第一支分液漏斗中。加入 15mL 水,振荡 1min 后静置,弃去水相,苯相重复操作水洗 6 次。

b) 氧化:在苯相中加入 $10\sim 15\text{mL}$ 溴酸钾-溴化钾溶液, $2\text{mL } 1:1$ 硫酸溶液振荡 5min ,静置 2min 后加入 2mL 高氯酸,再振荡 5min ,移入 250mL 锥形瓶内,在电热板上缓缓加热以驱赶过量高氯酸和除

溴(勿使样品蒸发或蒸干),至白烟减少时,取下冷却。加入少量水及1滴酚酞指示剂,用20%氢氧化钠溶液中和至呈粉红色,加1滴1:1硫酸溶液至粉红色消失,移入容量瓶中,用蒸馏水稀释至刻度(根据元素磷的含量确定稀释体积)。

D3.4.1.2 比色

移取适量上述的稀释液于50mL比色管中,加2mL2.5%钼酸铵溶液及6滴2.5%氯化亚锡甘油溶液,加水稀释至刻度,混匀,于20~30℃放置20~30min,倒入3cm比色皿中,在分光光度计690nm波长处,以试剂空白为零,测光密度。

D3.4.1.3 直接比色工作曲线的绘制

a) 移取适量的磷酸二氢钾标准溶液,使 $\text{PO}_4^{3-}\text{-P}$ 的含量分别为0.1、3.5、7、……17 μg 于50mL比色管中,测光密度。

b) 以 $\text{PO}_4^{3-}\text{-P}$ 含量为横坐标,光密度为纵坐标,绘制直接比色工作曲线。

D3.4.2 废水中元素磷含量小于0.05mg/L时,采用有机相萃取比色。按下列规定操作:

D3.4.2.1 水样预处理

萃取比色:移取适量的氧化液于50mL分液漏斗已含有3mL的1:5硝酸溶液中,加入7mL15%钼酸铵溶液和10mL乙酸丁酯,振荡1min,弃去水相,向有机相加2mL1%氯化亚锡溶液,摇匀,再加入1mL无水乙醇,轻轻转动分液漏斗,使水珠下降,放尽水相,将有机相倒入3cm比色皿中,在分光光度计630或720nm波长处,以试剂空白为零测光密度。

D3.4.2.2 有机相萃取比色工作曲线的绘制

a) 移取适量的磷酸二氢钾标准溶液,使 $\text{PO}_4^{3-}\text{-P}$ 含量分别为1.2、3.4、5 μg 于60mL分液漏斗中,加入少量的水,以下按上节萃取比色步骤进行。

b) 以 $\text{PO}_4^{3-}\text{-P}$ 含量为横坐标,光密度为纵坐标,绘制有机相萃取比色工作曲线。

D3.5 计算

用式(D3)计算直接比色和有机相萃取比色测得1L废水中元素磷的毫克数。

$$P = \frac{G}{\frac{V_1}{V_2} \times V_3} \quad \text{..... (D3)}$$

式中: G ——从工作曲线查得元素磷量, μg ;

V_1 ——取废水水样体积,mL;

V_2 ——废水水样氧化后稀释体积,mL;

V_3 ——比色时取稀释液的体积,mL。

D3.6 精密度

平行测定两个结果的差数,不应超过较小结果的10%。

取平行测定两个结果的算术平均值作为样品中元素磷的含量,测定结果取两位有效数字。

D3.7 样品保存

采样后调节水样pH值为6~7,可于塑料瓶或玻璃瓶贮存48h。