

行政院環境保護署公告

中華民國 107 年 6 月 13 日

環署授檢字第 1070003675 號

主 旨：預告廢止「水中溶氧檢測方法－碘定量法（NIEA W422.52B）」。

依 據：行政程序法第 151 條第 2 項準用第 154 條第 1 項。

公告事項：

- 一、廢止機關：行政院環境保護署。
- 二、廢止依據：水污染防治法第 68 條。
- 三、廢止理由：旨揭公告已整併納入「水中溶氧檢測方法－碘定量法（NIEA W422.53B）」草案，爰配合辦理廢止預告。
- 四、原公告及廢止總說明如附件。本案另詳載於本署環境檢驗所網站（[http://www.niea.gov.tw/niea/epa\\_www.asp](http://www.niea.gov.tw/niea/epa_www.asp)）「環境檢測方法草案預告」網頁及公共政策網路參與平台之眾開講（<https://join.gov.tw/policies/>）。
- 五、對於本草案內容有任何意見或修正建議者，請於本預告刊登公報之次日起 60 日內陳述意見或洽詢：
  - (一) 承辦單位：行政院環境保護署環境檢驗所
  - (二) 地址：桃園市中壢區民族路 3 段 260 號
  - (三) 電話：(03)4915818 分機 2117
  - (四) 傳真號碼：(03)4910419
  - (五) 電子郵件：tjlin@epa.gov.tw

署 長 李應元

## 水中溶氧檢測方法－碘定量法（NIEA W422.52B）廢止總說明

「水中溶氧檢測方法－碘定量法（NIEA W422.52B）」（以下簡稱本方法）於一〇一年一月二十八日公告，一〇一年五月十五日生效，因備註編號有誤，導致檢測人員操作時可能產生誤解，且本方法已整併納入「水中溶氧檢測方法－碘定量法（NIEA W422.53B）」草案，爰依水污染防治法第六十八條規定廢止本方法。

## 水中溶氧檢測方法—碘定量法

中華民國 100 年 1 月 28 日環署檢字第 1000008812 號公告  
自中華民國 100 年 5 月 15 日起生效  
NIEA W422.52B

### 一、方法概要

水樣採集盛裝於 BOD 瓶中，先後加入硫酸亞錳及鹼性碘化物—疊氮化鈉溶液，立即於現場測定，或加入濃硫酸與疊氮化鈉溶液以水封方式保存，測定時再加入硫酸亞錳及鹼性碘化物溶液。亞錳離子於鹼性下生成氫氧化亞錳。水中溶氧會將氫氧化亞錳的沉澱物氧化成高價錳氧化物，當水樣酸化後，高價錳氧化物氧化碘離子生成與溶氧相同當量之碘分子，再以硫代硫酸鈉溶液滴定，由其消耗量即可求得水樣中之溶氧量（註 1）。

### 二、適用範圍

本方法適用於飲用水水質、飲用水水源水質、地面水體、地下水、放流水及廢污水之溶氧測定。

### 三、干擾

- （一）特定的氧化物質會將碘離子氧化為碘分子（正偏差），而部分還原物質則會將碘分子還原為碘離子（負偏差）。當高價錳氧化物沈澱物被酸化時，大部分的有機物質會同時產生部分氧化，而使測值偏低。
- （二）水樣中若含有機懸浮固體或嚴重污染時，可能會造成較大的誤差；若有顏色或過度混濁而影響滴定終點判定時，則不適用本方法，此時可使用水中溶氧檢測方法—電極法（W455）測試。
- （三）亞硝酸鹽會氧化溶氧測定過程中所加入的碘離子，生成碘與二氧化二氮，而二氧化二氮再與空氣中的氧作用生成亞硝酸鹽，此循環性干擾可在原有試劑中加入疊氮化物與亞硝酸鹽反應去除，特別適用於廢污水、生物處理放流水、河川水及 BOD 培養樣品的檢測。
- （四）水樣中含有高濃度三價鐵離子時，如酸礦水，可在七、步驟加入濃硫酸前加入 1 mL 氟化鉀溶液，並依步驟處理後立即滴定，可適用於三價鐵離子濃度小於 200 mg/L 水樣之溶氧測定。

### 四、設備及材料

- (一) 凱末爾型(Kemmeret)或同等級採樣器(如圖一)之採樣器。
- (二) BOD 瓶：容量 60~300 mL，具有磨砂口玻璃瓶蓋。
- (三) 量瓶：100 mL，1 L。
- (四) 移液管或刻度吸量管：1.0、2.0、3.0 mL。
- (五) 燒杯、三角瓶。
- (六) 滴定裝置：刻度至 0.05 mL 之滴定管、電子滴定管或自動滴定儀。
- (七) 溫度計，可讀至 0.1℃者。
- (八) 磁石、磁攪拌器。
- (九) 天平：可精秤至 0.1 mg 者。

## 五、試劑

- (一) 試劑水：一般蒸餾水。
- (二) 濃硫酸：分析級。
- (三) 硫酸溶液，3M：取約 70 mL 試劑水於燒杯內，緩慢加入 16.7 mL 濃硫酸並攪拌均勻，待冷卻後倒入 100 mL 定量瓶內，以試劑水緩慢定容至 100 mL。
- (四) 氫氧化鈉溶液，6 M：溶解 24 g 氫氧化鈉於適量試劑水中，再定容至 100 mL。
- (五) 疊氮化鈉溶液：溶解 2 g 疊氮化鈉於 100 mL 試劑水。
- (六) 硫酸亞錳溶液：溶解 480 g  $\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  或 400 g  $\text{MnSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  或 364 g  $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  於試劑水，過濾後定容至 1 L。此溶液若加入已酸化之碘化鉀溶液中，再加入澱粉指示劑時，不應產生藍色。
- (七) 鹼性碘化物溶液：溶解 500 g 氫氧化鈉(或 700 g 氫氧化鉀)與 135 g 碘化鈉(或 150 g 碘化鉀)於試劑水中，並定容至 1 L，鈉鹽與鉀鹽可以互相替換使用。此溶液在稀釋並酸化後若加入澱粉指示劑，不應產生藍色。
- (八) 鹼性碘化物—疊氮化鈉溶液：溶解 500 g 氫氧化鈉(或 700 g 氫氧化鉀)與 135 g 碘化鈉(或 150 g 碘化鉀)於試劑水中，並定容至 1 L；另外溶解 10 g 疊氮化鈉( $\text{NaN}_3$ )於 40 mL 試劑水中，俟溶解後，加入上述的 1 L 溶液中。鈉鹽與鉀鹽可以互相替換使用，此溶液在稀釋並酸化後若加入澱粉指示劑，不應產生藍色。
- (九) 澱粉指示劑：可自行配製或使用市售粉末指示劑。自行配製方式如下，取 2 g 試藥級可溶性澱粉於燒杯，加入少量試劑水攪拌成乳狀液後倒入於 100 mL 沸騰之試劑水中，煮沸數分鐘後靜置一夜；加入 0.2 g 水楊酸(Salicylic acid)保存之，使用時取其上層澄清液。
- (十) 碘酸氫鉀標準溶液，0.002083 M：溶解 0.8124 g 分析級碘酸氫

鉀 ( $\text{KH}(\text{IO}_3)_2$ ) 於試劑水中，並定容至 1 L。

- (十一) 硫代硫酸鈉滴定溶液，約 0.025 M：溶解 6.205 g 硫代硫酸鈉 ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ) 於試劑水中，加入 1.5 mL 6 M 氫氧化鈉溶液 (或 0.4 g 固體氫氧化鈉)，以試劑水定容至 1 L，貯存於棕色瓶。本溶液每星期用碘酸鉀標準溶液標定。

硫代硫酸鈉溶液之標定：在三角瓶內溶解約 2 g 不含碘酸鹽之碘化鉀於 100 至 150 mL 試劑水，加入 1 mL 3 M 硫酸或數滴濃硫酸溶液及 20.00 mL 碘酸鉀標準溶液，以試劑水稀釋至約 200 mL，隨即以硫代硫酸鈉溶液滴定所釋出的碘，在接近滴定終點 (即呈淡黃色) 時，加入澱粉指示劑，繼續滴定至藍色消失 (註 1)，採用兩次平均值且兩次滴定體積差值不得大於 0.1 mL。

- (十二) 氟化鉀溶液：溶解 40 g 氟化鉀 ( $\text{KF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) 於試劑水中，並定容至 100 mL。

## 六、採樣及保存

溶氧樣品採集時應非常小心，首要原則為避免因樣品與空氣接觸或攪動而造成氣相成分之改變。樣品採集方式與樣品來源及分析方法有密切關係，如採集河川、湖泊或水庫等非表層水樣時，應特別小心以減少因壓力與溫度改變所造成的問題。

### (一) 採樣

1. 採集表層水必須使用窄口玻璃磨砂之 BOD 瓶，並立即封口避免空氣的傳輸。
2. 採集壓力管線中之樣品時，則須連接玻璃或塑膠管於接頭處，並將其延伸至瓶底處，讓水溢流 2 至 3 倍瓶體積，確保無氣泡殘留。
3. 圖一為適合採集溪水、池水或適當深度的蓄池水之採樣器。當採集深度大於 2 公尺的樣品時，建議使用凱末爾 (Kemmerer type) 或同等級型式定深採樣器，採集後由採樣器底部連接管子至 BOD 瓶底部，讓其充滿 BOD 瓶並溢流約 10 秒，整個過程避免攪動或有氣泡產生。
4. 採集溶氧樣品時，應同時記錄水溫至  $0.1^\circ\text{C}$  或更精確。

### (二) 保存

1. 水樣立即依七、步驟 (一) 檢測溶氧，且於採樣後 30 分鐘內完成分析。
2. 若水樣無法立即測定時，應於採樣後添加 0.7 mL 濃硫酸和 1 mL 疊氮化鈉溶液於 BOD 瓶內，此步驟可抑制生物活性及維持水中溶氧，以水封方式於  $4 \pm 2^\circ\text{C}$  下可保存四至八小時，並依七、步驟 (二) 儘速完成分析。

## 七、步驟

### (一) 水樣立即測定

1. 在裝滿水樣之 BOD 瓶中，先加入 1 mL 硫酸亞錳溶液，再加入 1 mL 鹼性碘化物－疊氮化鈉溶液，加試劑時移液管應伸入水中或使尖端剛好在水面上緩緩加入。
2. 小心加蓋，勿遺留氣泡，上下倒置 BOD 瓶數次，使其混合均勻。俟沉澱物下沉至約半瓶的體積後，打開瓶蓋加入 1 mL 濃硫酸，加蓋後再上下倒置 BOD 瓶數次直到沉澱物完全溶解（註 2）。
3. 由 BOD 瓶中取適量水樣置於適當容器內，以標定過之硫代硫酸鈉滴定溶液滴定至淡黃色，加入幾滴澱粉指示劑，繼續滴定至第一次藍色消失時，即為滴定終點（註 3）。若超過滴定終點時，可用碘酸鉀標準溶液反滴定，或再加入一定體積七、步驟（一）2.之水樣繼續滴定。

### (二) 水樣無法立即測定，經保存後之樣品測定

1. 在裝滿水樣 BOD 瓶中加入 2 mL 硫酸亞錳溶液後，再加入 3 mL 鹼性碘化物溶液，加試劑時移液管應伸入水中或使尖端剛好在水面上緩緩加入。
2. 小心加蓋，勿遺留氣泡，上下倒置 BOD 瓶數次，使混合均勻。俟沉澱物下沉至約半瓶的體積後，打開瓶蓋加入 2 mL 濃硫酸，加蓋後再上下倒置 BOD 瓶數次直到沉澱物完全溶解（註 2）。
3. 由 BOD 瓶中取適量水樣置於適當容器內，以標定過之硫代硫酸鈉滴定溶液滴定至淡黃色，加入幾滴澱粉指示劑，繼續滴定至第一次藍色消失時，即為滴定終點（註 3）。若超過滴定終點時，可用碘酸鉀標準溶液反滴定，或再加入一定體積七、步驟（二）2.之水樣繼續滴定。

## 八、結果處理

### (一) 溶氧量計算公式：

$$\text{溶氧量 (mg O}_2\text{/L)} = \frac{A \times N \times \frac{32}{4}}{\frac{V_1}{1000} \times \frac{V - V_2}{V}} = \frac{A \times N \times 8000}{V_1} \times \frac{V}{V - V_2} \quad (\text{註 1})$$

A = 水樣消耗之硫代硫酸鈉滴定溶液體積 (mL)

N = 硫代硫酸鈉滴定溶液當量濃度(N) = 莫耳濃度 (M)

$V_1$  = 滴定用的水樣體積 (mL)

$V$  = BOD 瓶之體積 (mL)

$V_2$  :

1.  $V_2 = 2$  mL ; 水樣為立即測定時,  $V_2$  = 七、步驟 (一) 1 mL 硫酸亞錳溶液及 1 mL 鹼性碘化物－疊氮化鈉溶液總體積。
2.  $V_2 = 6.7$  mL ; 水樣為無法立即測定時,  $V_2$  = 六、採樣與保存 (二) 0.7 mL 濃硫酸和 1 mL 疊氮化鈉溶液及七、步驟 (二) 2 mL 硫酸亞錳溶液和 3 mL 鹼性碘化物溶液總體積。

(二) 若所得的結果欲以 % 飽和程度表示時, 可參考表一所對應溫度及氣度之飽和溶氧進行換算。若採樣時的大氣壓力並非 1 atm 或水中氯離子濃度不同時, 可依表一所列公式或內插法計算。

#### 九、品質管制

重複樣品分析：每批次或每 10 個樣品至少執行一次重複樣品分析，其兩次測值差異之絕對值應小於 0.3 mg/L。

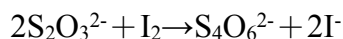
#### 十、精密度及準確度

- (一) 在試劑水中，測得溶氧的精密度以  $\pm 1$  SD (標準偏差) 表示為  $\pm 20$   $\mu\text{g/L}$ ；在廢水及二級處理之放流水中為  $\pm 60$   $\mu\text{g/L}$ ；在有大量干擾物存在的水體中  $\pm 1$  SD 有可能高達  $\pm 100$   $\mu\text{g/L}$ 。(資料來源：參考資料一)。
- (二) 以碘定量法與電極法進行河川水與水庫水過飽和溶氧測定，其相關係數  $R$  分別為 0.997 及 0.986。

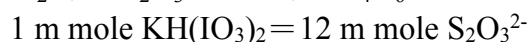
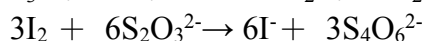
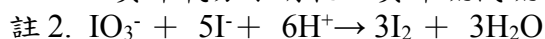
#### 十一、參考資料

- (一) American Public Health Association, American Water Works Association & Water Environment Federation. Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater, 21st ed., Method 4500-O A, B, C, pp. 4-136~4-140, Washington, D.C., USA, 2005.
- (二) USEPA, Methods for Chemical Analysis of Water and Wastes, Method 360.2, Dissolved Oxygen, EPA/600/4-79/020, March 1983.

註 1.  $\text{Mn}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Mn}(\text{OH})_2$   
 $2\text{Mn}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MnO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$   
 $\text{MnO}_2 + 2\text{I}^- + 4\text{H}^+ \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$



一莫耳氧分子消耗四莫耳硫代硫酸鈉



$$\text{硫代硫酸鈉莫耳濃度 (M)} = \frac{12 \times M_4 V_4}{V_3}$$

$M_4$  = 碘酸氫鉀標準液濃度 (M)

$V_4$  = 碘酸氫鉀標準液之體積 (mL)

$V_3$  = 硫代硫酸鈉滴定溶液之消耗體積 (mL)

註 3. 有時樣品酸化後仍存在棕色或黑色沉澱物，則多靜置一些時間，沉澱物會自動溶解，如果尚未溶解，可加幾滴濃硫酸幫助溶解。

註 4. 溶液會因亞硝酸鹽之催化效應或未錯合的微量鐵離子將碘離子氧化成碘，而呈現藍色，此時不需再行滴定。

表一 在 101.3 kPa (即 760 mmHg) 大氣壓，暴露在含飽和水分之空氣中，不同溫度 (°C) 及水中氯度 (Chlorinity) 時水中飽和溶氧度 (mg/L)

水中飽和溶氧度 (mg/L)						
氯度 溫度	0.0	5.0	10.0	15.0	20.0	25.0
0.0	14.621	13.728	12.888	12.097	11.355	10.657
1.0	14.216	13.356	12.545	11.783	11.066	10.392
2.0	13.829	13.000	12.218	11.483	10.790	10.139
3.0	13.460	12.660	11.906	11.195	10.526	9.897
4.0	13.107	12.335	11.607	10.920	10.273	9.664
5.0	12.770	12.024	11.320	10.656	10.031	9.441
6.0	12.447	11.727	11.046	10.404	9.799	9.228
7.0	12.139	11.442	10.783	10.162	9.576	9.023
8.0	11.843	11.169	10.531	9.930	9.362	8.826
9.0	11.559	10.907	10.290	9.707	9.156	8.636
10.0	11.288	10.656	10.058	9.493	8.959	8.454
11.0	11.027	10.415	9.835	9.287	8.769	8.279



水中飽和溶氧度 (mg/L)						
氣度 溫度	0.0	5.0	10.0	15.0	20.0	25.0
12.0	10.777	10.183	9.621	9.089	8.586	8.111
13.0	10.537	9.961	9.416	8.899	8.411	7.949
14.0	10.306	9.747	9.218	8.716	8.242	7.792
15.0	10.084	9.541	9.027	8.540	8.079	7.642
16.0	9.870	9.344	8.844	8.370	7.922	7.496
17.0	9.665	9.153	8.667	8.207	7.770	7.356
18.0	9.467	8.969	8.497	8.049	7.624	7.221
19.0	9.276	8.792	8.333	7.896	7.483	7.090
20.0	9.092	8.621	8.174	7.749	7.346	6.964
21.0	8.915	8.456	8.021	7.607	7.214	6.842
22.0	8.743	8.297	7.873	7.470	7.087	6.723
23.0	8.578	8.143	7.730	7.337	6.963	6.609
24.0	8.418	7.994	7.591	7.208	6.844	6.498
25.0	8.263	7.850	7.457	7.083	6.728	6.390
26.0	8.113	7.711	7.327	6.962	6.615	6.285
27.0	7.968	7.575	7.201	6.845	6.506	6.184
28.0	7.827	7.444	7.079	6.731	6.400	6.085
29.0	7.691	7.317	6.961	6.621	6.297	5.990
30.0	7.559	7.194	6.845	6.513	6.197	5.896
31.0	7.430	7.073	6.733	6.409	6.100	5.806
32.0	7.305	6.957	6.624	6.307	6.005	5.717
33.0	7.183	6.843	6.518	6.208	5.912	5.631
34.0	7.065	6.732	6.415	6.111	5.822	5.546
35.0	6.950	6.624	6.314	6.017	5.734	5.464
36.0	6.837	6.519	6.215	5.925	5.648	5.384

水中飽和溶氧度 (mg/L)						
氣度 溫度	0.0	5.0	10.0	15.0	20.0	25.0
37.0	6.727	6.416	6.119	5.835	5.564	5.305
38.0	6.620	6.316	6.025	5.747	5.481	5.228
39.0	6.515	6.217	5.932	5.660	5.400	5.152
40.0	6.412	6.121	5.842	5.576	5.321	5.078
41.0	6.312	6.026	5.753	5.493	5.243	5.005
42.0	6.213	5.934	5.667	5.411	5.167	4.933
43.0	6.116	5.843	5.581	5.331	5.091	4.862
44.0	6.021	5.753	5.497	5.252	5.017	4.793
45.0	5.927	5.665	5.414	5.174	4.944	4.724
46.0	5.835	5.578	5.333	5.097	4.872	4.656
47.0	5.744	5.493	5.252	5.021	4.801	4.589
48.0	5.654	5.408	5.172	4.947	4.730	4.523
49.0	5.565	5.324	5.094	4.872	4.660	4.457
50.0	5.477	5.242	5.016	4.799	4.591	4.392

註：

- (一) 此表以三位小數點表示，有助於內插法之使用。  
 (二) 當大氣壓力不是在標準狀態時，可依下式計算飽和溶氧。

$$C_p = C \times P \left[ \frac{(1 - P_{wv}/P)(1 - \theta P)}{(1 - P_{wv})(1 - \theta)} \right]$$

$C_p$  = 當非標準狀態時的溶氧量 (mg/L)

$C$  = 在標準 1 大氣壓 (atm) 時的溶氧量 (mg/L)

$P$  = 採樣時的氣壓(atm)

$P_{wv}$  = 水蒸氣壓(atm)，可由方程式求得

$$\ln P_{wv} = 11.8571 - (3840.70/T) - (216961/T^2)$$

$T$  = 凱氏溫度(K)

$$\theta = 0.000975 - (1.426 \times 10^{-5}t) + (6.436 \times 10^{-8}t^2)$$

$t$  = 攝氏溫度 (°C)

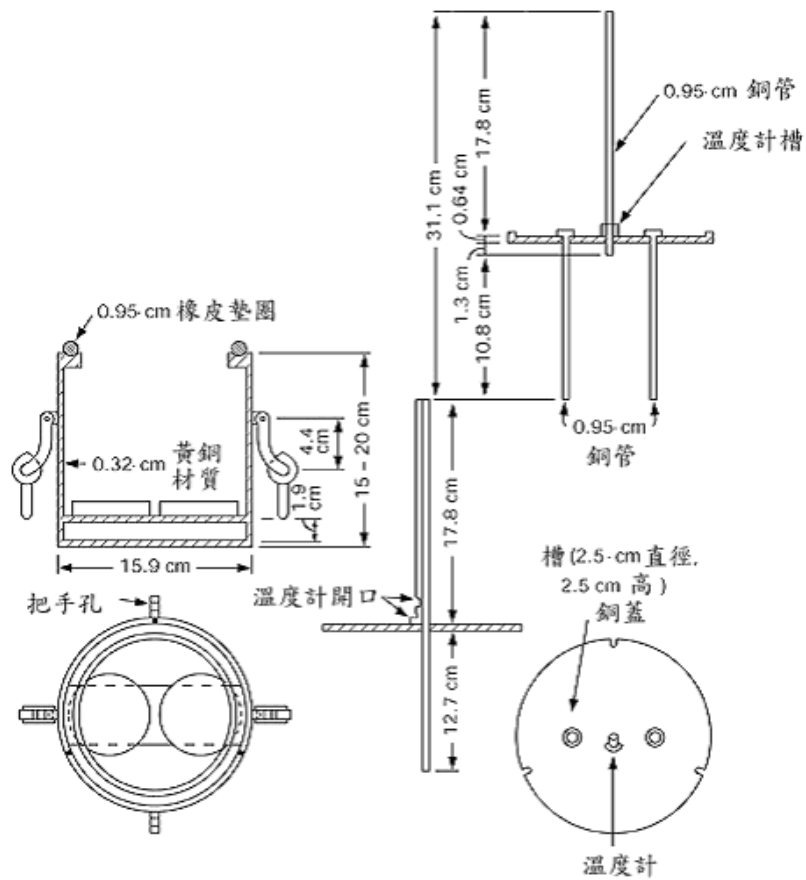
例如：在 20 °C，0.700 atm 且氯度為 0 時之溶氧量

$$C_p = C \times P (0.990092) = 6.30 \text{ mg/L}$$

(三) 氯度 (Chlorinity) 定義

氯度 = 鹽度 / 1.80655

海水中，氯度約等於氯離子濃度 (g/Kg 溶液)。在廢水中，則須先測定導電度以估算離子強度以校正其溶氧效果，才能利用此表。



圖一 DO 及 BOD 採樣器示意圖