中華民國國家標準

CNS

深層海水檢驗法一酸鹼值之測量

總號 15091-5

類號

N7001-5

Method of test for deep sea water – Measurement of pH

- 1. 適用範圍:本標準規定深層海水酸鹼值(pH值)之測量。
- 2. 檢驗方法:酸鹼值基本上是代表水中的氫離子濃度,一般最常用的測量方法是電位 法,利用玻璃電極及參考電極測量出氫離子的活性,然後再透過 Nernst equation 換 算得到。
- 3. 器材及儀器
 - 3.1 天平:可以精稱至 0.0001 g。
 - 3.2 可以量測電位之酸鹼值測量儀:複合電極,可精確至 0.002 pH unit。
 - 3.3 恆溫水槽:可準確至±0.1℃。
 - 3.4 烘箱。
 - 3.5 電子乾燥箱:設定相對濕度 25%。
 - 3.6 試劑水:蒸餾水或去離子水。
- 4. 試藥級試劑與配製
 - 4.1 人工海水的配製(synthetic seawater)
 - 4.1.1 試藥: 氯化鈉(NaCl)及硫酸鈉(Na₂SO₄),事前已在 110 ℃溫度下烘箱中烘 乾;氯化鉀(KCl)及氯化鎂(MgCl2•2H2O)需保存於相對濕度 25%的電子乾燥 箱中、氯化鈣(CaCl₂•6H₂O)及鹽酸(HCl, 37%)。
 - 4.1.2 分別稱取 22.6446 g 氯化鈉、4.1563 g 硫酸鈉、0.7884 g 氯化鉀、11.1286 g 氯化鎂及 1.5806 g 氯化鈣,並量取 3.33 mL 鹽酸後,將前述 6 項試藥溶解 於試劑水中,並以試劑水定容至 1000 mL。
 - 4.2 緩衝溶液的配製(buffer solution)
 - 4.2.1 Tris (2-amino-2-hydroxymethyl-1, 3-propanediol) buffer solution:溶解已烘 乾的 Tris 試藥 9.6837 g 至人工海水中,並以人工海水定容至 1000 mL。pH 值應為 8.089。
 - 4.2.2 AMP (2-aminopyridine) buffer solution:溶解已烘乾的 AMP 試藥 7.5231 g 至人工海水中,並以人工海水定容至 1000 mL。pH 值應為 6.786。
- 分析步驟:將 Tris、AMP 緩衝溶液以及待測樣本放置於 25 ℃的恆溫水槽中恆溫, 以酸鹼度測量儀分別測量 Tris、AMP 緩衝溶液與樣本的電位值(E),再依 pH 計算公 式即可計算出樣本的 pH 值。
- 6. pH 計算公式

(共 3 頁)

布 日 經濟部標準檢驗局印行 96 年 6 月 26 日

修訂公布日 期

pH (sample) = pH (Tris) +
$$\frac{E(Tris) - E(sample)}{RT \ln 10 / F}$$

 $RT \ln 10 / F = 0.05916 \text{ V} / pH \text{ unit}$

$$s = \frac{E(AMP) - E(Tris)}{pH(Tris) - pH(AMP)}$$

$$pH(Tris) = 8.089$$

$$pH(AMP) = 6.786$$

pH (sample) =
$$8.089 + \frac{E(Tris) - E(sample)}{0.05916}$$

$$s = \frac{E(AMP) - E(Tris)}{1.303}$$

- 6.1 方法偵測極限: 0.003 pH unit。
- 7. 品質管制: 測量過程中 pH 電極需維持高度的靈敏度,如果實測之 s 值超出 RTIn10/F 值 0.3%以上,經重新清洗電極仍無法達到此門檻,則需更換新的 pH 電極。
 - 備考:深層海水泛指位於海平面 200 公尺以下之海水,海水基本上為一個二氧化碳 系統,具有強緩衝能力,隨著深度增加海水中所含之二氧化碳濃度就愈高, 因此酸鹼值會逐漸降低,不過變化範圍很小。圖 1 就是在台灣東部深水海域 使用本方法實測之海水酸鹼值隨深度之變化情形。

圖 1 台灣東岸台東知本深層海水酸鹼值(pH)隨深度變化之檢驗實例 (現場採樣日期、位置與海底深度: 2006年 10月 12日、121.0633°E; 22.6437°N、650 m)

