

大気環境の腐食性を評価するための 環境汚染因子の測定

正 誤 票

区分	位 置	誤	正
本体	6.4.3	b) あらかじめ…, 試料溶液中の塩素イオンの…。	b) あらかじめ…, 試料溶液中の塩化物イオンの…。
		c) 20 mg 以上塩素イオンを含まないよう… 2.5 mg 以上の塩素イオンが含まれるときは, …2.5 mg 以下の塩素イオンしか含まれないときは, …0.1 mg 以下の塩素イオンしか含まない…。	c) 20 mg 以上塩化物イオンを含まないよう… 2.5 mg 以上の塩化物イオンが含まれるときは, …2.5 mg 以下の塩化物イオンしか含まれないときは, …0.1 mg 以下の塩化物イオンしか含まない…。
	6.4.4	m : 試料溶液中の塩素イオンの全質量(mg)	m : 試料溶液中の塩化物イオンの全質量(mg)
	7.4.3	分析操作は, …, 試料溶液中の塩素イオンを…。	分析操作は, …, 試料溶液中の塩化物イオンを…。
	7.4.4	誤	
		<p>a) 吸光光度法</p> $R_{(\text{NaCl})} = 41.2(C_1 - C_2) \times \frac{l}{t} \times 100$ <p>ここに, $R_{(\text{NaCl})}$: 塩化物の付着度[NaCl・mg/(m²・d)] C_1 : 試料溶液 I の塩素イオン濃度(mg/l) C_2 : 試料溶液 II の塩素イオン濃度(mg/l) t : 暴露期間(d)</p> $41.2 : \frac{\text{NaClの式量}}{\text{Clの原子量}} \times 50(\text{ml}) \times \frac{100 \text{ cm}^2}{200 \text{ cm}^2}$ $100 : \frac{10\,000 \text{ cm}^2}{100 \text{ cm}^2}$	
		正	
		<p>a) 吸光光度法</p> $R_{(\text{NaCl})} = 0.0412(C_1 - C_2) \times \frac{l}{t} \times 100$ <p>ここに, $R_{(\text{NaCl})}$: 塩化物の付着度[NaCl・mg/(m²・d)] C_1 : 試料溶液 I の塩化物イオン濃度(mg/l) C_2 : 試料溶液 II の塩化物イオン濃度(mg/l) t : 暴露期間(d)</p> $0.0412 : \frac{\text{NaClの式量}}{\text{Clの原子量}} \times \frac{50 \text{ ml}}{1000 \text{ ml}} \times \frac{100 \text{ cm}^2}{200 \text{ cm}^2}$ $100 : \frac{10\,000 \text{ cm}^2}{100 \text{ cm}^2}$	

区分	位置	誤
本体	7.4.4	<p>b) <u>イオンクロマトグラフ法</u></p> $R_{(\text{NaCl})} = 0.824(C_1 - C_2) \times \frac{1}{t}$ <p>ここに、$R_{(\text{NaCl})}$: 塩化物の付着度[NaCl・mg/(m²・d)] C_1 : 試験溶液 I の塩素イオン濃度(mg/l) C_2 : 試験溶液 II の塩素イオン濃度(mg/l) t : 暴露期間(d)</p> $0.824 : \frac{\text{NaClの式量}}{\text{Clの原子量}} \times \frac{100 \text{ ml}}{1000 \text{ ml}} \times \frac{100 \text{ cm}^2}{200 \text{ cm}^2} \times \frac{10000 \text{ cm}^2}{100 \text{ cm}^2}$
		<p style="text-align: center;">正</p> <p>b) <u>イオンクロマトグラフ法</u></p> $R_{(\text{NaCl})} = 4.12(C_1 - C_2) \times \frac{1}{t}$ <p>ここに、$R_{(\text{NaCl})}$: 塩化物の付着度[NaCl・mg/(m²・d)] C_1 : 試験溶液 I の塩化物イオン濃度(mg/l) C_2 : 試験溶液 II の塩化物イオン濃度(mg/l) t : 暴露期間(d)</p> $4.12 : \frac{\text{NaClの式量}}{\text{Clの原子量}} \times \frac{50 \text{ ml}}{1000 \text{ ml}} \times \frac{100 \text{ cm}^2}{200 \text{ cm}^2} \times \frac{10000 \text{ cm}^2}{100 \text{ cm}^2}$

平成 20 年 2 月 1 日作成