

# 図解入門 よくわかる 最新水処理技術の基本と仕組み[第2版]

## <正誤表>

### ●39 ページ [2] 代表的な物質の酸化還元電位 E(V)

【訂正】 以下の表に差し替えます（赤字部分が修正点）。

| 酸化還元反応   | E(V)  |
|--|-------|
| $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = 2\text{H}_2\text{O}$                           | 1.77  |
| $\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- = 2\text{Cl}^-$   | 1.36  |
| $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ + 6\text{e}^- = 2\text{Cr}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$  | 1.33  |
| $\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$   | 0.77  |
| $\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2\text{O}_2$                                    | 0.68  |
| $\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$        | 0.17  |
| $\text{S} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2\text{S}$  | 0.14  |
| $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2$   | 0.00  |
| $\text{CrO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- = \text{Cr}(\text{OH})_3 + 5\text{OH}^-$    | -0.13 |
| $\text{CO}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{HCOOH}$   | -0.20 |
| $2\text{SO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = \text{S}_2\text{O}_4^{2-} + 4\text{OH}^-$ | -1.12 |

### ●76 ページ 下段 本文最終行

【訂正】 最後の文が切れています。正しくは以下のようになります（切れているのは赤字部分）。

これにより、ほう素含有量の少ない脱塩水が回収できます。

### ●159 ページ 流量調整槽の算出式

【誤】  $V = (Q/T - Q_{24}) \times T$

【正】  $V = (Q/T - Q/24) \times T$

### ●170 ページ 下段 本文 後から1～2行目

【誤】 これにより、原水中のT・Pは3～6 mg/Lから1 mg/L以下まで処理できます。

【正】 これにより、原水中のT・Pは3～6 mg/Lから処理水中の溶解性リン(S・P) 1 mg/L以下まで処理できます。

### ●171 ページ [3] 生物学的脱リン処理のフローシート例

【訂正】 下段の表を以下のように訂正します（赤字部分）

|           | 原水      | 嫌気槽     | 好気槽     | 沈殿槽     | 処理水 |
|-----------|---------|---------|---------|---------|-----|
| 滞留時間(h)   |         | 1.5-3.0 | 3.0-5.0 | 3.0-4.0 |     |
| BOD(mg/L) | 100-120 | 20-30   | <10     | <10     | <10 |
| T-P(mg/L) | 3-6     | 10-20   | 10-20   | -       | -   |
| S-P(mg/L) |         | 10-20   | <1      | <1      | <1  |

<本書サポートサイト>

<http://www.shuwasystem.co.jp/support/7980html/3394.html>

<秀和システム>

<http://www.shuwasystem.co.jp/>