

『図解入門 よくわかる最新さびの基本と仕組み』
第1刷に関する訂正 (※2刷では修正済み)

◆P8 下から12行目

アノード反応速度と

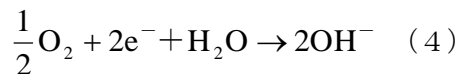
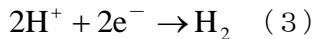
【訂正】→ (2)の式のアノード反応速度と

◆P8 下から4行目～最終行

金属面上にアノードとカソードの ～ 銀/塩化銀電極などがあります。

↓【訂正】次の文に差替え

環境中の水素イオンが水素ガスへ還元される反応(3)と、溶存酸素が水酸化物イオンへ還元される反応(4)



と連携して鉄が腐食するとき、酸化反応(1)と、上の還元反応の一つあるいは両方が同時に等しい速度で進行します。そのときの電位が腐食電位です。

◆P33 図[3]

最右の網掛け部分内の文

金属Bの腐食電流が ib から ic に増大

【訂正】→ 金属Bの腐食電流が ib から ib' に増大

一方、金属Bの腐食電流は

【訂正】→ 一方、金属Aの腐食電流は

◆P51 図[2]

鉄鋼 { SRB繁殖

【訂正】→ 鉄鋼 { SRB繁殖 ※SRB繁殖 は1行下になります。

◆P57 図[2]の図中右側

軟鋼 【訂正】→ 軟鋼

Cu 網 【訂正】→ Cu 鋼

Cr あるいは8を含有する Cu 網 【訂正】→ Cr あるいは8を含有する Cu 鋼

◆P57 図[3]

右図：コーテン鋼に対する腐食比（コーテン鋼=100）

【訂正】→ コーテン鋼に対する腐食比（コーテン鋼=100）

◆P71 図[1]

左側グラフ中

鋼 【訂正】→ 鋼

超強力鋼 【訂正】→ 超強力鋼

PH ステンレス鋼 【訂正】→ PH ステンレス鋼

右側グラフ中

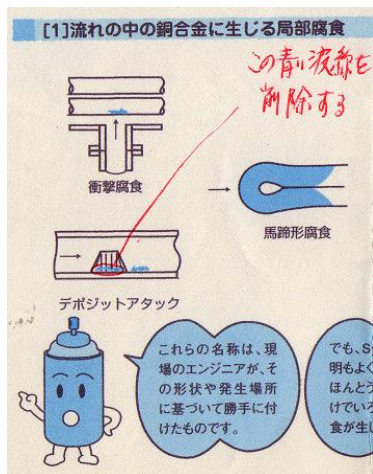
26Cr-1Mo 鋼 【訂正】→ 26Cr-1Mo 鋼

316 ステンレス鋼 【訂正】→ 316 ステンレス鋼

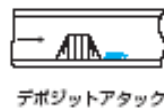
20Cr-24Ni-6Mo 鋼 【訂正】→ 20Cr-24Ni-6Mo 鋼

29Cr-2Ni-4Mo 鋼 【訂正】→ 29Cr-2Ni-4Mo 鋼

◆P111 図[1]



【訂正】→



◆P131 図[1] 3つのグラフの各下側

暴露時間 【訂正】→ 暴露時間(年)

◆P198 下段3行目

安価なマンガンを利用して

【訂正】→ 安価なレアメタルのマンガンを利用して