

(395)

543.272.1.055.  
鋼中微量酸素定量における試料研磨法の検討

日本钢管技術研究所 高橋隆昌

土田正治 井樋田睦

## 1: 緒言

鋼中微量酸素を定量する際に試料研磨法が定量値に影響を与えることは古くから知られていた。しかししながら当時生産されていた鋼はリムド鋼なども多く、キルド鋼においても極低酸素域(10 ppm)程度に達していなかった。そのため実用的には試料研磨の問題はさほど重要でないことが多かった。しかしながら近年製鋼技術の高度化に伴ない清浄性のきわめて高い鋼が大量生産されるに至った。このような背景により再度鋼中酸素の微量分析における試料研磨法の影響を明確にし、最適な方法を見い出すために検討を行なった。

## 2: 実験方法

実験に用いた試料は日本鉄鋼協会酸素標準試料(GS-2 a ( $O = 17.5 \text{ ppm}$ )および $5 \text{ mm} \phi$ 低炭アルミキルド鋼 ( $O = 6 \sim 31.5 \text{ ppm}$ )、同一素材を冷延した $2.0, 1.0, 0.5, 0.2 \text{ mm}$ 厚低炭アルミキルド鋼板 ( $O = 8 \text{ ppm}$ )で、検討した研磨法を表1に示す。なお酸素分析装置はクーロマチックO<sub>2</sub>アルゴン送気電量滴定法によつた。

## 3: 実験結果と考察

GS-2 a約1 gをグラインダ研磨したものは金ヤスリ研磨したものに比較して $3 \sim 4 \text{ ppm}$ 高値を示した。また金ヤスリ研磨したものは電解研磨(10%アセチルアセトン系)に比較して約 $2 \text{ ppm}$ 高値を示した。さらに薄板材を用いて、比表面積が定量値に与える影響を調べ図1の結果を得た。図1よりエメリー紙(320Cw)研磨、電解研磨は試料表面積の増加にともない、それぞれ約 $1.5 \mu\text{g}/\text{cm}^2, 0.4 \mu\text{g}/\text{cm}^2$ の割合で酸素定量値を大きくすることがわかつた。丸棒材について、別に電解抽出により定量した酸化物酸素値とこれを電解研磨(10%アセチルアセトン系)、金ヤスリ研磨を行なった全酸素値を比較した。結果を図2に示したが、電解研磨の場合は両者の値はよく一致したが、金ヤスリ研磨の場合は酸化物酸素値より $1 \sim 4 \text{ ppm}$ 高値を示した。この結果は上記GS-2 aの結果とよく一致した。

## 4: 結言

鋼中微量酸素の定量を行なう場合や試料比表面積の大きい形状の酸素定量を行なう場合は最終研磨を表面汚染の最も少い電解研磨によらなければならぬ。また10%アセチルアセトン系とCH<sub>3</sub>COOH系の差はほとんど見られず、いずれの方法でもさしつかえないことがわかつた。

表1 研磨方法

| 研磨法   | 条件   |
|-------|--|
| グラインダ | と粒: Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , 粒度: 80, 結合剤: ビトリファイド 最高使用周速度 2000 r/min           |
| 金ヤスリ  | 細目   |
| エメリー紙 | CC-180, 320, 500 Cw  |
| 電解(液) | 10%アセチルアセトン-1%テトラメチルアンモニウムクロライド-メタノール<br>(0.0+1)CH <sub>3</sub> COOH+HClO <sub>4</sub> |

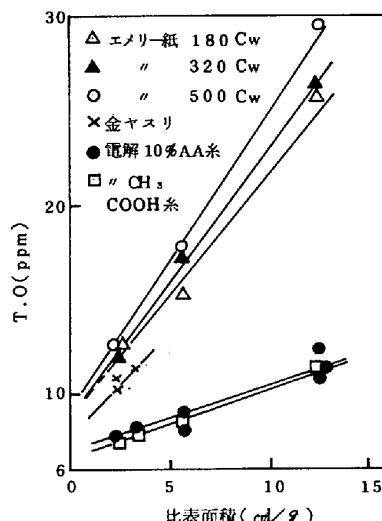


図1 試料比表面積と酸素定量値の関係

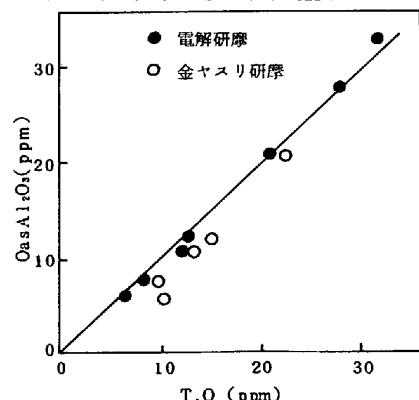


図2 酸化物酸素値と全酸素値の比較