

(305) ボロン処理鋼中の微量ボロンの態別定量

トピー工業(株)技術部 若松茂雄

1 緒 言

B処理鋼中のBは地鉄に固溶した固溶体としてのほか、 Fe_3C に固溶したボロセメンタイト、BNの組成を持つ窒化物および $Fe(BO_2)_2$ の形態を持つ複酸化物として存在すると考えられるので、これらを試料から系統的に分離し、形態別に定量する態別定量法について検討を行なった。この結果を報告し参考に供する。

2 抽出分離ならびに定量操作

図1に示した方法により、固溶B、炭化物B、酸化物B、および窒化物Bに分離したのち、これら①～④の溶液から、それを水25mlずつをポリエチレン分液ろうとに分取し、以下前報のメチレン青-ジクロルイタン抽出吸光光度法に準じて各形態としてのBを定量する。

3 検 計

$NaCl$ -EDTA溶液($pH 6\sim 7$)を電解液として用いる電解抽出法によれば Fe_3C その他の析出物、介在物を定量的に抽出分離でき、固溶体としての部分から完全に分離できることをすでに報告した。今回もそれを利用した。

Fe_3C ($Fe_3(CB)$)と同一挙動をとると考えられる) $Fe(BO_2)_2$ 、BNの相互分離については合成化合物を用いて検討した結果、 $HNO_3(1+2)$ には Fe_3C のみ可溶、 $HCl(1+1)$ には Fe_3C と $Fe(BO_2)_2$ が可溶で、BNは不溶であることがわかった。図1の分離操作法を確立した。

4 定量結果

数種のB処理鋼について本法により態別定量を行なった結果、従来鋼中においてBは酸化物、窒化物以外はすべて固溶体として存在すると考えられていたが、かなりな部分が $Fe_3(CB)$ として存在することが認められた。特にC量が多くセメンタイトの析出量の多い鋼では、ほとんどすべてのBは $Fe_3(CB)$ として存在する。

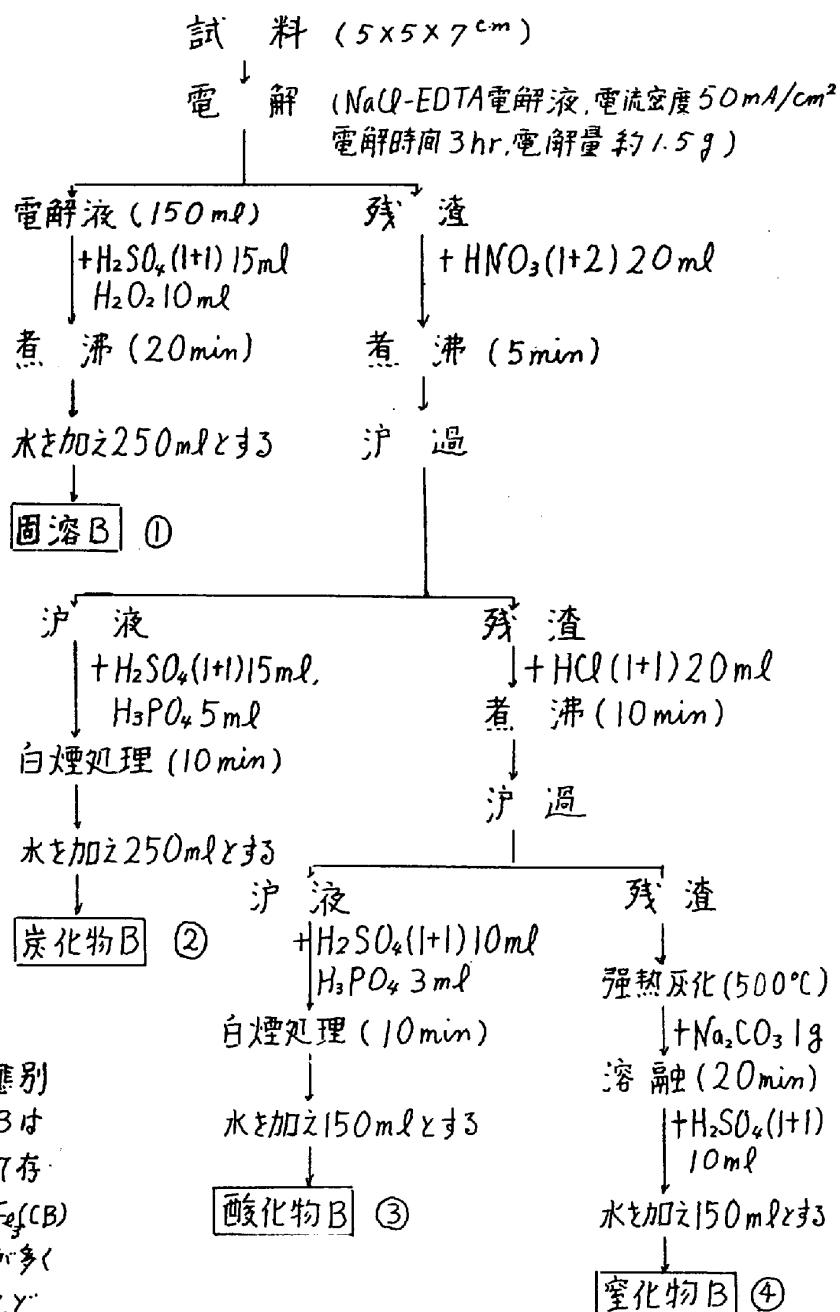


図1. 鋼中Bの形態別分離