

(175) 各種溶解法によつて作られた純鉄の破壊について

東京工業大学

中村正久

電気通信大学

作井誠太

東京工業大学大学院

○坂木庸冕

溶解法 硫酸塩再電解鉄を原料として 次の三通りの溶解法によつて・純鉄を作つた。

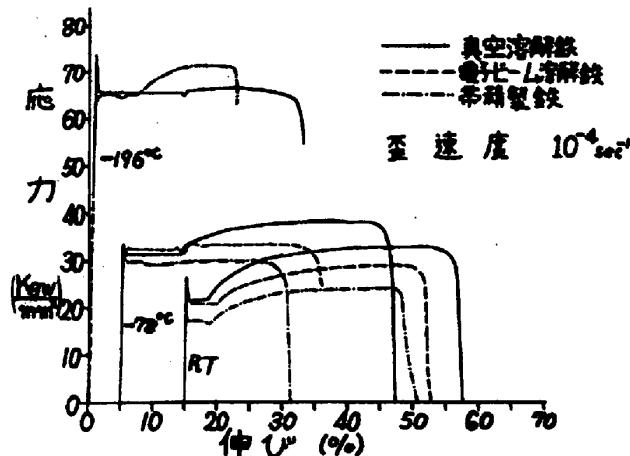
1 真空溶解法：上述の原料を真空溶解し 脱酸せずに金型に鋳込む。熱間および冷間圧延して 1mm厚の板に仕上げた。

2 電子ビーム溶解法：上述の原料を電子ビーム溶解（2度繰返し）し、熱間鍛造か よび熱間および冷間圧延をへて 1mm厚の板に仕上げた。

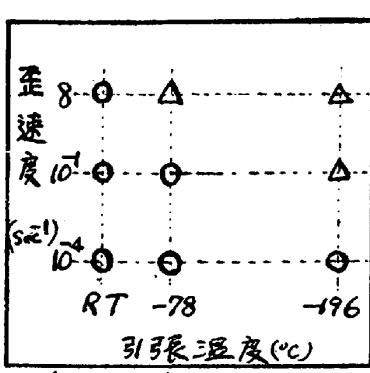
3 浸漬帯溶解精製法：1と同様の真空溶解および熱間圧延によつて 10mm²の丸棒を作り、これを浸漬帯溶解精製した。帶精製時の雰囲気は 水素1気圧（ボンベ詰の水素とのままで）、精製速度は 5mm/min、精製回数は 1ないし2回である。帶精製後 热間および冷間圧延して 0.5mm厚の板に仕上げた。

引張試験 1, 2, 3 の方法で作成した板を 真空焼鉄して結晶粒度を調整した。引張温度は 室温、-78°C または -196°C、歪速度は 10^{-4} /sec, 10^1 /sec または $8/1000$ とした。応力-伸び曲線の一例を 第1図に示す。破壊の様相の温度および歪速度依存性を 第2図に示す。低温かつ/または高歪速度のとき 真空溶解鉄は粒内破壊を起し、電子ビーム溶解または帶精製鉄は粒界破壊を起した。

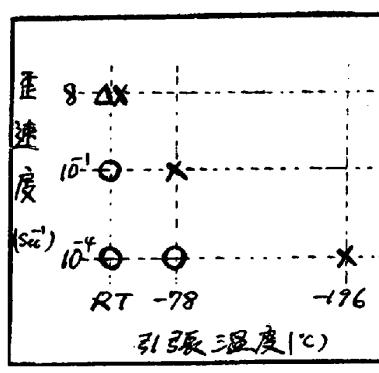
第1図 応力-伸び曲線（結晶粒度 20~23μ）



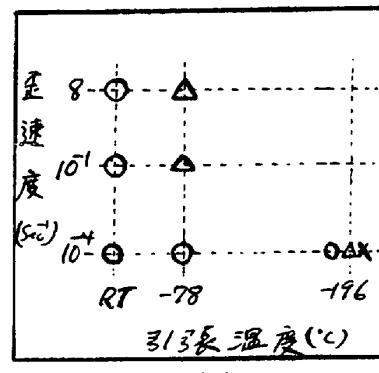
第2図 引張速度および歪速度と破壊の様相の関係（結晶粒径 20~23μ）



真空溶解鉄



電子ビーム溶解鉄



帶溶解精製鉄

記号説明： ○延性破壊 △脆性破壊 □粒内脆性破壊 ×粒界脆性破壊