

東大工 堂山昌男, 山田裕, 福島博

## 1. 結言

金属中の格子欠陥を、陽電子消滅法を用ひることによって研究することにより、最近行なわれてきている。陽電子は、正に荷電した電子の反粒子である。この陽電子が、試料金属中に入ると、最初からでいた MeV 程度の運動エネルギーは、電子と非弾性衝突をくり返すうちに、 $10^{-10}$  秒程度の短い時間で熱エネルギー一定程度まで減速される。この陽電子は、金属中を拡散してゆくうちに、平均的に  $10^{-10}$  秒程度の時間で、電子と対消滅し、双方の質量は下線のエネルギーにかかり、互いにはば反対方向に 2 本の約 0.511 MeV の  $\gamma$  線が出る。消滅時の電子と陽電子の運動量が保存されることにより、2 本の  $\gamma$  線は、微少角だけ  $180^\circ$  方向からずれることがある。陽電子の運動量は、電子に比べて小さいので、日本に対する寄与は、電子の運動量によるものである。この日の分布を図 1 のように測定すると、金属中の電子の運動量分布が測定されることになり、これは太体図 2 の太線のような分布となる。この分布は、陽電子が、自由電子と消滅した場合は、放物線型となり、殲の電子と消滅した場合は、近似的に正規分布型となり、これを加え合わせた分布が表わされる。金属中に空孔、転位、ポイド等のようだ、局所的に原子のうすい場所があると、そこは相対的に負に荷電してゆくことになり、陽電子は、そこへトラップされ、そこで消滅した場合には、自由電子と消滅する割合が大きくなり、図 2 において  $\theta=0$  の比率が小さくなる。この方法を用いて、鉄鋼中に水素が集合してできる微小クラック、ポイド等の検出を行なった。

## 2. 実験方法

陽電子線源として、Cu 薄板を中性子照射し、これによつてできた  $Cu^{64}$  が核崩壊する際に出る陽電子を使つた。試料として、SNCM8 をアルゴン零圧気中で、 $900^\circ C$  1 hr 溶体化処理を行なつた後、油中で焼き入れし、 $200^\circ C$  1 hr、真空中で焼き戻しを行なつた。この試料の角相関曲線を測定し、その後、この試料を、4%  $H_2SO_4$  溶液中において、白金を陽極として  $40mA/cm^2$  - 2 hr 水素チャージを行ない、この角相関曲線を測定した。

## 3. 実験結果

図 3 に示した角相関曲線で、点線で示した水素チャージを行なつた試料の方は、焼き戻し直後のものより、約 3% ピークカウントが増加している。これは、水素チャージによって、過剰な水素が入り、水素が集合してできたクラックは、ポイドが陽電子をトラップしたために起つると考えらる。このことは、前回発表した陽電子消滅寿命測定の結果と対応し、角相間測定も、水素の性に対する非破壊検査の手段となりうることを示してゐる。

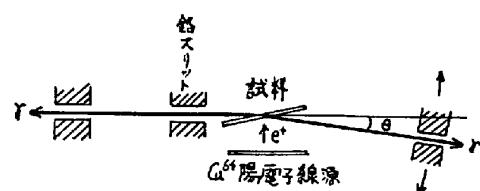


図 1

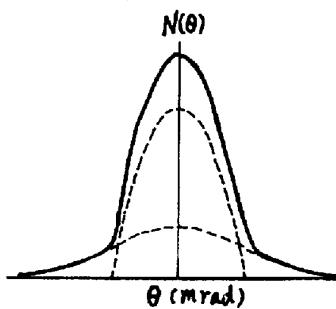


図 2

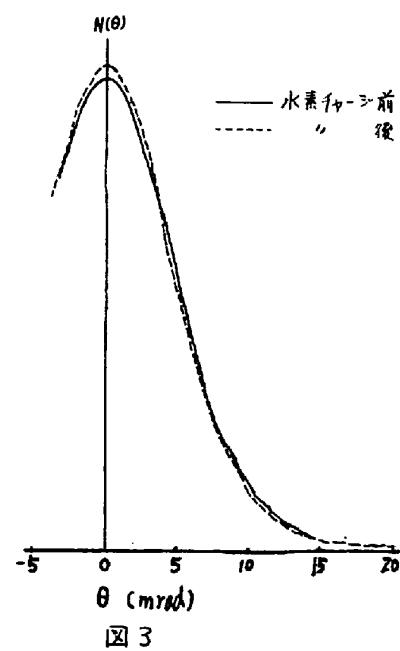


図 3