

(694) Ni, Co および Fe 基オーステナイト合金の相安定性の予測

—オーステナイト系合金の電子合金設計法とその応用 第3報—

豊橋技科大 ○湯川夏夫 森永正彦 江崎尚和

兵庫教育大 足立裕彦

目的: 我々は分子軌道計算法を初めて遷移金属の合金の問題に適用し、合金効果を正しく反映する各種パラメータを求め、それを用いた電子合金設計法を開発し各種合金特性の評価を行なってい^{1,2)}る。それらのうち Ni, Co および Fe 基オーステナイト合金の相安定性について検討した結果を報告する。

方法: Dv -X α クラスター法を用い、 Ni_3Al の構造を基本とする $[MNi_{12}Al_6]$ クラスター中の遷移金属元素 M の電子構造を計算した。これによって M の電子軌道のエネルギー準位 (Md), M と Ni 原子間の結合力の強さを表わす結合次数 (B_0)、あるいは M のイオン価などのパラメータを求めた。本報では Md を用い、従来一般的に用いられている純金属の電子空孔濃度 (Nv) を用ひる方法と対比して、 \bar{M}_d (fcc) 相の相安定性を検討した。なお Md および Nv の平均値を $\bar{M}_d = \sum_i x_i \cdot (Md)_i$, $\bar{N}_v = \sum_i x_i \cdot (Nv)_i$ で定義した。ここで x_i は i 元素の原子分率、()_i は i 元素のそれぞれの Md または Nv の値を示す。

結果: Ni, Co および Fe を一成分とする 2 または 3 元系状態図 (約 45 種) の $\gamma/\gamma +$ 金属間化合物 ($\sigma, \mu, \gamma(Ni_3Al), \eta(Ni_3Ti), \beta(NiAl)$) 相境界は \bar{N}_v によるよりも正確に \bar{M}_d で表わすことができる。この場合各相生成の臨界値 ($\bar{M}_d \cdot c$) は、TCP 相の γ 相については $\bar{M}_d \cdot c = 6.25 \times 10^{-5} T$ (絶対温度, K) + 0.834 (eV , 以下省略)(1), GCP 相の γ では $\bar{M}_d \cdot c = 1.41 \times 10^{-5} T + 0.727$ (2) で表わされる。

次に総計 74 種の実用 Ni, Co および Fe 基合金の分析又は計算で求めた γ 相組成について材料脆化の原因となる TCP (σ または μ) 相の生成限界を調べた。Fig. 1 に示すように各 $\bar{M}_d \cdot c$ は Ni 基 (a) で 0.915, Co 基 (b) で約 0.90 で μ や Laves 相の生成する Co 基の方が低い。Fe 基の HK40 合金 54 種について 800 °C で時効後の γ 相生成を示す Fig. 2 では、約 1% Si 以下の A 群合金の $\bar{M}_d \cdot c$ は 0.90 で (1) 式による 800 °C の値と一致する。高 Si の B 群合金では $\bar{M}_d \cdot c$ は 0.925 と高い。そこで抽出残渣について EPMA 分析を行なった結果、微細な $Cr_{23}C_6$ 以外に塊状の $Cr_5Ni_3Si_2$ の存在が認められた (Fig. 2)。そこでこのケイ化物の生成を考え、 γ 相の最大固溶 Si 量を

1.25% と仮定して再計算すると、 $\bar{M}_d \cdot c$ は A 群と同じくほぼ 0.90 となった。この場合 γ 相の存在は NaOH 水溶液による着色腐食で判定しているため、着色しないケイ化物が生成した B 群合金では見掛け上高い相安定性を示したことがわかった。なお、 \bar{N}_v による方法では両群合金とも \bar{M}_d 法によるような明瞭な境界は得られなかった。

* Al および Si の Md はこれらを成分として含む 3 元系状態図の相境界より求めた。

1) 森永ほか: 鉄と鋼, 20(1984)5, S699,

2) 江崎ほか: 同上, S700, 3) 太田(神戸製鋼中研): 私信による。

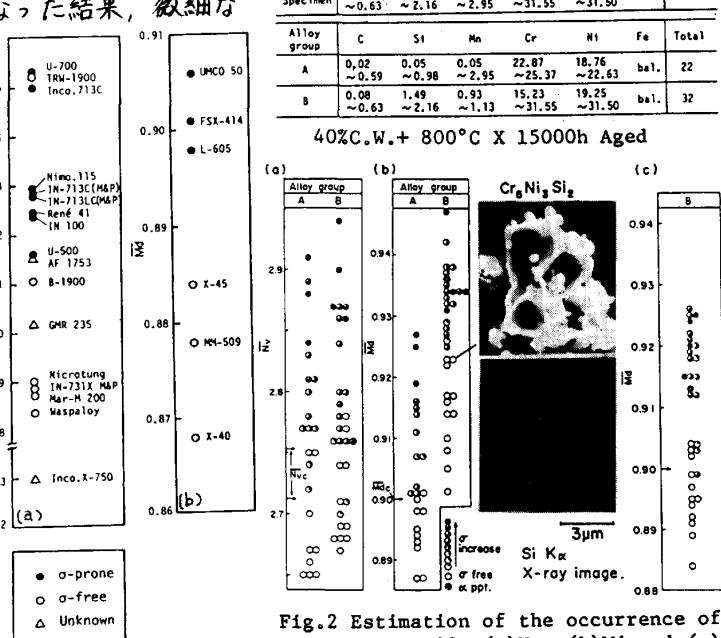


Fig.1 Estimation for the occurrence of TCP phase in Ni base superalloys (a) and Co base superalloys (b).

Composition of γ matrix was calculated by assuming the precipitation of $Cr_{23}C_6$