

(討17)

体心立方遷移金属中の不純物と格子欠陥

東北大學 金属材料研究所

木村 宏

1. はじめに。

こゝでは不純物という言葉を工学的な意味でなく、もっと広く微量溶質元素、ときには数at.%までの固溶元素という意味にまで解釈し、それと格子欠陥との相互作用について論ずる。この種の相互作用を論ずるには、従来はどうづかと、不純物の存在によって格子欠陥の性質がどうに影響されるかといふこと、いわば格子欠陥の側に立って論述が多かったように思われる。たとえば、溶質原子の存在による空孔濃度、莫欠陥運動速度の変化、溶質原子の転位運動に対する影響などをによつてのみの固溶体硬化などゝ議論である。本稿においては、視点を若干変えて、格子欠陥の存在によって不純物の挙動がどうに影響されるかといふ、不純物の側に立つて考察を行なうこととした。

不純物の挙動としては、溶解度、拡散(移動)速度、析出挙動(とくに核生成)をとりあげ、格子欠陥としては原子空孔と転位をとりあげ、主として私ども、研究室での成果を中心にお話を進めた。

2. 原子空孔との相互作用。

2. 1. 不純物原子の移動速度。体心立方金属においても、面心立方金属と同じく、自己拡散は空孔を媒介としておこることを知られてゐる。たゞ、置換型溶質原子の移動拡散によよづき空孔の影響は、面心立方金属の場合とはやう同じであらうことが期待される。熱平衡濃度の空孔効果については通常の拡散の問題として論がべきもので、こゝではとりあはない。過剰空孔による効果を考える。また、面心立方金属の場合にはないた問題として、侵入型不純物についても考えよ。

(1). 置換型溶質原子。過剰空孔の存在によって、当然、拡散が促進される。たとえば、アルミニウム合金の低温時効(G.P.ゾーンの形成)に相当するような効果が期待される。しかし、まだこのような速度論的立場で体心立方金属合金中の時効過程を詳しく述べた例はない。われわれは現在、4 at.%のMoを含むFe-Mo合金について研究を進めている。

Feに2 at.%以上Moを加えると、固相線までbccの一相となる温度-濃度範囲を得ることが出来る(たゞ、約25 at.% Mo以下)。たゞ、高温からの急冷によってかなりの量の空孔が凍結する可能性となり、急冷後のMoの析出速度論的研究から、Moの移動に対する過剰空孔の効果と評価できる可能性がある。1150°C附近、およそ950°C附近から急冷し、等温焼なましを行なうと、もしやれ、350°Cおよび200°C附近にいちじるしい脆気抵抗の回復がある。これはMoの集合体が形成されたためと考えられる(950°C附近からの急冷)。焼入温度で30minにいたるまでの状態変化があると思われる(こゝでは論じない)。高温で測定されたFe中のMoの拡散係数と、この温度に外挿してみると、350°C×30minの時効時間中におこるMo原子の移動距離はたゞたゞ数Åとなり、熱平衡の空孔よりこの現象を説明するにはむづかしいようである。しかし、アルミニウム合金などに見られるような、過剰空孔のいちじるしい効果はみられない。現在、より詳細にこの過程の速度論的研究を行なっている。

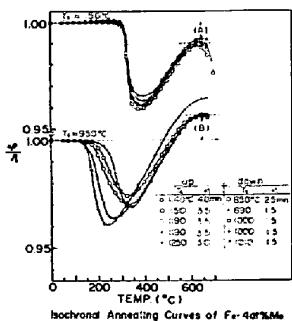


図1. 急冷したFe-4 at.% Mo合金、電気抵抗変化

(2). 侵入型溶質原子の場合。置換型溶質原子の場合とちがへて、過剰空孔の存在によって拡散(移動)が促進されるとはさうない。侵入型溶質原子と空孔Vとの結合したI-V対が単独のIよりも動きやすくなる。

動きにくくなるという発生問題である。Fujitaらは⁽¹⁾中性子照射したFe-C合金で、Cの析出過程の研究を行った。I-V対は動けないであらうことを示唆している。さうにシタルルーコは、シタルス結合エネルギーが0.4eVであるとしている。これに対し、Fe中のCの拡散の活性化エネルギーの温度依存性を説明するための1つモルタルとして、C-V対が動きやすいためとするもう一つである⁽²⁾。しかし、Fe-C系の場合、Cの拡散の活性化エネルギーの温度依存性は、弾性率の温度に複雑に依存するニバモの原因であるとするのが妥当のようである。また、Glaeserらは⁽⁴⁾急冷した純鉄の電気抵抗回復の研究結果から、C-V対が単独、Cよりも動きやすいと考えている。しかし、Glaeserらの実験結果は、C原子のみの析出と矛盾しても理解できようと思われる。したがって、現在、C-V対が単独のC原子よりも動きやすいことを直接示した研究はないと言つてよい。われわれは、Mo-C合金でのC原子の析出を調べている。この系では、Fe-C合金の場合よりもはるかに多くの過剰空孔を導入できており、この種の研究に適している。しかし、現状まででなくとも、C-V対もまた移動に対する情報を得られていない。この研究については、次節、析出とこうして詳しく述べよう。

2.2. 析出(特に核生成) 析出の問題は、析出核生成と成長とにわけることができる。成長に関する過剰空孔の影響をもつ場合は、低温時効であり、前節の問題である。過剰空孔の溶質原子の移動、速さに影響をもたないような時効条件(時効温度が十分高く、析出時間に比べて過剰空孔の寿命がはるかに短い場合)では、析出核生成に対する過剰空孔の影響を考慮する必要がある。

(1). 置換型溶質原子の場合。過剰空孔の集合体である転位ルーカーが析出核生成場所になると、電子顕微鏡観察の結果が、Fe-Mo合金などについて、Hornbogenによって報告されている⁽⁵⁾。その他にも、核生成における空孔もしくはその集合体の効果を示唆する研究はある。しかし焼入温度(空孔濃度)や時効条件、時効前処理条件などを大目に変えて、核生成時ににおける過剰空孔の効果と役割を明確にした研究(たとえばAl-Si合金についてのようないくつかの研究)⁽⁶⁾はない。われわれは、Fe-Mo合金について、この点について詳しい研究を行っている。

(2). 侵入型溶質原子の場合。たとえばFe-C合金の場合、 Fe_3C 相の析出や比較的高温での相の析出の場合には、既存の転位上への優先析出が主となり、過剰空孔の果す役割はほとんど考えられまい。しかし、100°C以下の相の析出は、転位線以外の場所にも均一におこり、この核生成に空孔が関与する可能性を考えられる。それは、C-V対の結合エネルギーがかなり大きいとされておりからとも期待されるところであり、実際に空孔が主相析出の核生成中心であると主張している研究者もある⁽⁷⁾。(ただし、空孔量とC量とが同程度であれば、Fujitaらの示したように⁽¹⁾、E相よりも安定なC-V対が先に形成されてしまつては相の析出がおこらないということもあり得る。) ここでわれわれは、Fe-C系、Fe-Al系での炭化物、窒化物の析出核生成の問題を解明するための広範な研究の一環として、 α 相域内で焼入温度を変えたときに、焼入後100°Cでの時効による相の析出速度を調べた。

図2がその結果である。 620°C と 830°C との焼入温度、5ペリによって凍結された空孔濃度は10倍以上もちがうといふばかりである(形成エネルギーは1.5eVといた)。析出速度は測定の誤差以内で完全に一致している。このことは、少くも单一空孔(もしくはC-V対)の状態では、空孔は主相の析出核生成には寄与しないことを示すものと考えてよい。もちろん、E相に多量の空孔を導入して(830°C からの急冷で凍結された空孔量はおもろく 10^{-6} atomic fractionの程度である), 空孔

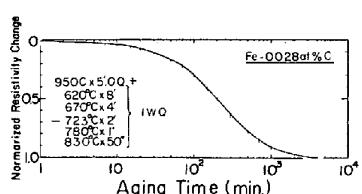


図2. Fe-0.028 at.% C合金中のE相析出速度(焼入温度)

集合体が形成されるようになると、どうよくな効果があらかじめかは、まだわかっていない。また、Mnなどば添加され、別な形の炭化物などを作られる場合に、空孔がどうよくな役割をはたすかにつきは、上述の実験だけでは何の結論をはくことは出来ない。

Moでは空孔の形成エネルギーがわかっていないので、Fe-C系の場合よりも、Mo-C系(又はMo-N系)の方が、空孔の役割をより定量的に評価できます。約100ppm以上でCを含むMo-C合金を焼入れて等時焼なましを行うと、C原子のいぢりは析出過程に対応して、電気抵抗が4つのステージにわたって回復する。格子欠陥との関連で特に興味があるのは、250°C附近にみられるオーラステージ(ステージAとする)と、350°C附近にみられるオーラステージ(ステージB)である。Mo中のCの拡散係数は1500~2000°Cで測定されており⁽¹⁰⁾、その活性化エネルギーは1.8eVである。この拡散係数を250°Cに外挿すると、数時間の時間ではC原子の移動はほとんど起こらないことになる。もちろん、ステージAはCを含まない試料ではあらわれないから、これがC原子に起因することはうたがわれる。ここでステージAについて詳しい速度論的研究を行った。活性化エネルギーは1.2eVである。これがMo中のC原子の長距離移動の活性化エネルギーに対応するものであるとすると、Cの拡散の活性化エネルギーは温度に依存することになる。Moは常磁性であるから、尼の場合のように磁気的原因による弾性定数、温度依存性は考えられない。したがって、C原子の拡散の活性化エネルギーが温度に依存するときには、それは何か別の原因による。その原因として、C-V対が1.2eVの活性化エネルギーで動きうる可能性を考えることができる(これは、Fe中のC原子拡散の活性化エネルギー、異常焼入れ説明するために提出されたことあるモデルである⁽¹²⁾)。ここでこの可能性をテストする目的で、焼入温度を2300°C~2800°Cの範囲で変えてステージAの大きさや温度を求めていたところ、焼入温度にはほとんど依存しなかった。このことは、ステージAで移動しているものはC-V対ではなくことを示す。しかし、この結果からだけでは、C-V対が動きやすくなる動きにくいかについて結論を出すことは出来ない。C-V対の結合エネルギーが小さくて、焼入直後に存在するC-V対の量が測定にかかる程度であるという可能性も考えられるからである。このステージで動いているものが何であるかについての議論は、本稿の範囲を出て不純物そのものの挙動の議論にならうで、割愛する。

次に、Mo-C合金でのステージBであるが、このステージでは 10^{15} cm^{-3} 程度の密度のC原子クラスターが形成されることが、電子顕微鏡観察によれば明らかにされている。もちろん、活性化エネルギーはeVでC原子が動くと考えても矛盾は生じない。したがって、こゝでは空孔またはその集合体が、C原子クラスター形成の優れた場所となり得るかか問題となる。Fe-C系からの類推では、影響はないといふべき期待されるが、以下検討中である。

以上のような結果を考えると、体心立方遷移金属、合金の場合には、面心立方金属、合金の場合よりも、析出核生成における過剰空孔の役割を研究するより、むずかしいといえよう。それは、体心立方金属の場合には、空孔の形成エネルギーが比較的大きく、高温以下の凍結された空孔量が少く(たとえば 10^{15} 程度と考えられる)、空孔密度原子対の数も少く、また空孔集合体も形成されにくいために事情によるものと思われる。もちろん、粒子線照射などの方法によって、より多量の空孔を導入して析出に対する影響を調べることは可能であり、実際そのような研究はかなり行われている。しかし、この場合は、照射効果そのものが急速効果ほど単純でないために、結果を明快に解釈することができない。とくに、self-interstitialの効果をどうよに評価するかが問題である。

3. 転位との相互作用

3. 1. 侵入型不純物の見方と固溶量の変化

体心立方金属中の侵入型不純物と双軸転位またはらせん転位の間に強い相互作用がある。したがって転位周辺にはこれら侵入型不純物原子の偏析がある。析出物もしくは気相と平衡の固溶不純物原子の全体の量は、必ずしも転位密度に依存するはずである。ガスが試料に侵入するには十分な温度で、1軸も転位も回復がおこらないようときには、吸収されるガス量が加工によって増加するといふ報告がされている。ここで述べたのはそのような場合ではなく、試料中の不純物の量が一定で、転位、まわりの不純物原子の零固溶が十分濃いものにならぬような低温でも原子が動いて偏析を実現し得るような場合である。このときには、地の中の固溶量の減少として観測される。

Taを超高真空中で脱ガスすると、数10~100 at.ppmのHが固溶して残留する。この原因は、おそらく超高真空中の水素全圧にあらずと思われる。超高真空中で熱処理で清浄になると、表面を通じて、位置に応じて、このH原子が試料内に入ることである。(Va族金属では、ガスと平衡する固溶量は温度が低下すると増加する。)しかし、この清浄な表面は、空気もしくは酸素に触ると、直ちに薄い酸化膜でおおわれ、以後Hの出入がおこなくなってしまうと思われる。Hは50K附近でも十分な移動度をもつており、上述のような転位、まわりへの偏析を検出することができる。約50 at.ppmのHを含んだ瓦中の固溶水素量(電気抵抗測定で検出)と温度、関係を、焼成した試料、4.2Kで加工して転位を導入した試料について求めたところ、明らかに見かけ上の固溶量が減少し、加工度、温度との関係は、上述のモデルによる期待されたとおりである。転位のまわりに偏析したH原子は電気抵抗に寄与しないと仮定し、転位とH原子との結合エネルギー、転位密度をパラメータとして適当にえらぶと、実験結果といなり定量的に説明することができた。なお、この種の研究はNb-H系についてすでに(13)に行われている。ただし、われわれのような焼入法によれば全く、固溶量を求めよ温度で電気抵抗を測定している。

3. 2. 不純物原子の拡散、析出に対する影響

転位による短回路拡散、転位上への優先析出など多くの重要な問題があるが、すでに多く解説もあり、本講でとりあげるには、余りに広い問題であるので割愛する。

筆者個人における研究室での研究は、下記、添付によるとある。 (記載順)

Fe-Mo合金；池田、安彦、後藤、Mo-C合金；吉岡、末次、Fe-C、Fe-N合金；安彦、
Mo(空孔)；末次、Ta-H合金；花田、岸治。

文献

- (1) F. E. Fujita, A. C. Damask, H. Wagenblast *5*, Acta Met. 12 (1964) 331, 341, 347
- (2) C. G. Homan Acta Met. 12 (1964) 1071
- (3) D. J. Dever J. Appl. Physics 43 (1972) 3293
- (4) W. Glaeser and H. Wever, Internat. Conf. Vac. and Int. in Metals, Lülich (1968) 733
- (5) E. Hornbogen J. Appl. Phys. 32 (1961) 135
- (6) E. Ozawa and H. Kimura, Acta Met. 18 (1970) 995, Mat. Sci. Eng. 5 (1971) 327
- (7) E. K. R. F. Vyhnal and S. V. Radcliffe Acta Met. 20 (1972) 495
- (8) 久山、松村、鶴岡 日本国際学会秋季大会(昭47.10月)1=2 講演発表
- (9) M. Suezawa and H. Kimura, Scripta Met. 5 (1971) 121
- (10) P. S. Rudman Trans. Met. Soc. AIME 239 (1967) 1949
- (11) A. Köthe and P. Bink Defects in Refractory Metals (MoL) (1972) 117
- (12) E. K. R. F. Vyhnal, A. C. Damask, J. G. Y. Chow, J. J. Kelsch and H. Wagenblast Phil. Mag. 22 (1970) 589
- (13) E. K. R. F. Vyhnal, Y. Sasaki and T. Matsumoto Japan. J. Appl. Phys. 11 (1972) 617