平成 25 年度『大阪大学工業会賞』受賞研究

アモルファス合金からの多孔質触媒の調製とその触媒作用

大阪大学大学院工学研究科 マテリアル生産科学専攻 山下研究室

野 﨑 安 衣

【緒言】

アモルファス合金は結晶合金とは異なり、原子の配 列が非常に無秩序でありその構造に由来した特異な性 質について、様々な分野の研究者から注目を浴びてい る。アモルファス合金に関する研究は構造、形成機構、 構造安定性、拡散と結晶機構、電気的、磁気的、機械 的、化学的諸性質のような基礎的な研究や製造技術、 応用技術に関する実用研究など多岐にわたる¹⁾。これ らの研究の中で本研究では、アモルファス合金の触媒 への利用に注目した。近年、アモルファス合金を触媒 に利用することで結晶合金では見られないような特異 な性質を示すということが報告されている²⁾。アモル ファス合金は触媒の前駆体として有用であり、アモル ファス合金から調製した多孔質 Ni は結晶合金から調 製した多孔質 Ni に比べ高い触媒活性を示すことが報 告されている³⁾。この報告によるとアモルファス合金 の完全結晶からのずれが触媒活性に大きく寄与してお り、ダングリングボンドを多数有することや結晶では 実現されない組成の合金が得られること、高い構造均 一性が触媒性能に影響していると報告されている。そ のためアモルファス合金を触媒や触媒の前駆体として 使用することは非常に興味深いテーマである。

単ロール法によって調製したアモルファス合金は液 体を強制的に急冷した非平衡状態にあり、加熱処理に よっていずれ結晶化する。アモルファス合金が最終安 定結晶相に達するまでの結晶化過程は極めて複雑であ り、段階的に起こることが知られている¹⁾。アモルフ ァス合金の触媒作用についての研究報告は数多くある が、それらの多くはアモルファス合金と結晶合金の触 媒特性の単なる比較であり、結晶化過程での触媒作用 に注目した報告は少ない⁴⁾。結晶化過程における触媒 作用の特性変化を結晶化に伴う構造変化と結びつけて 考えることは極めて興味深く、結晶化過程の合金を利 用した触媒開発の可能性について調べる基礎的研究は 重要であると考えられる。

近年、ナノ構造材料を用いた触媒に関する研究が多 くなされている。その中でも本研究では高活性な触媒 を得る目的でラネータイプの多孔質触媒を得る方法を 適用した⁵⁾。ラネータイプ触媒とは、多成分系合金か ら化学処理によって特定の成分のみを抽出し残った活 性金属のことである。その界面には細孔が多数生じ大 きな表面積をもつため、触媒へ利用することで高い活 性を示すことが期待される。本研究ではアモルファス 合金を触媒前駆体として用い、化学処理方法として Zr や Ti を選択的に抽出することができる HF 溶液を 使い多孔質触媒を得た。

本研究ではアモルファス合金の結晶化過程における 構造変化と調製した多孔質触媒の特性との関連につい て検討した。リボン状 CuTi アモルファス合金に様々 な温度で熱処理を施すことで、異なる構造状態にある CuTi 合金を調製した。それらを HF 溶液で処理し、 選択的に Ti を抽出することで多孔質 Cu を得た。作 製した 試料 について XRD、XAFS、EDX、SEM、 BET 比表面積測定などを行うことによって表面の構 造や状態について検討した。触媒反応試験としてパラ ニトロフェノール (*p*-NP)の還元反応を行い、触媒 作用と表面状態との関連を検討した。

【実験方法】

液体急冷法として単ロール法を用い CuTi のリボン 状アモルファス合金を作製した。このアモルファス合 金から多孔質 Cu を作製する手順について Scheme 1 に示した。アモルファス合金に 473 K - 873 K の温 度で2時間真空中にて熱処理を行い、状態の異なる Cu-Ti 合金を調製した。さらに、1 mol / Lの HF 溶 液に浸けることで Ti のみを選択的に抽出し、多孔質 Cu を得た。作製した多孔質 Cu の表面状態と触媒作 用との関連を XRD、XAFS、EDX、SEM および Kr



Scheme 1. Preparation procedure of skeletal Cu catalysts.

を用いた BET 比表面積などの測定やパラニトロフェ ノール (*p*-NP)の還元反応を行い検討した。作製し たアモルファス合金を amor-CuTi、加熱処理した合 金を CuTi(t):(t=473-873 K)、HF 処理した多孔質 Cu を amor-CuTi_{HF}、CuTi(t)_{HF}(t=473-873 K)と示す。

【結果・考察】

単ロール法によって作製された Cu₅₀Ti₅₀アモルファ ス合金 (amor-CuTi) は幅2 mm、厚さ 10 μ m のリ ボン状であった。その写真を Figure 1 に示す。調製 したアモルファス合金や加熱処理した試料 (CuTi(t): t=473-873 K) の結晶度を調べるために XRD 測定を 行った。単ロール法によって作製された amor-CuTi の XRD パターンは、Figure 2 に示すように、結晶質 の存在を示すピークはなく、35° ~ 45° の間でアモル ファス特有のブロードなハローパターンを観察され た。このことから amor-CuTi は主にアモルファス相 からなる合金であるといえる。Figure 2 には、アモル



Figure 1. Cu-Ti amorphous alloy prepared by rapid quenching method.



Figure 2. XRD pattern of Cu-Ti alloys heated at various temperatures ((a) amor-CuTi, (b) CuTi(473), (c) CuTi(573), (d) CuTi(673), (e) CuTi(773), and (f) CuTi(873)).

ファス状態から 473~873 Kの間の 100 K 毎に真空 中で熱処理した試料 (CuTi(t):t=473-873 K) の XRD パターンも示す。各試料の XRD パターンについては、 amor-CuTi、CuTi(473)、CuTi(573) では処理温度に かかわらず、ピーク強度はほぼ変わらなかったため、 構造にほぼ違いはないということが示唆される。 673K 以上の熱処理温度ではハローパターンは見られ ず、鋭いピークが見られた。このピークは結晶質の CuTiやCuTi2合金由来のものであり、加熱処理温度 上昇とともに CuTi 結晶合金に由来するピークの強度 が高くなった。これらの XRD パターンから、amor-CuTiは、加熱処理によって徐々に構造が変化し、573 Kから673 Kの間の温度で結晶化しているというこ とが明らかになった。Figure 3 には amor-CuTi に HF 処理を施した試料 (amor-CuTi_{HF})の XRD パターン を示した。ブロードな Cu のピークが見られたことか ら、HF 処理によって Ti がおおよそ抽出され、HF 処



Figure 3. XRD pattern of amor-CuTi_{HF} and CuTi(773)_{HF}

理中に多孔質 Cu の Cu 原子が自己組織化したことに よって Cu 結晶が成長していることが示唆される。 773 K で熱処理をした後に HF 処理を施した試料 (CuTi(773)_{HF})の XRD 測定結果を **Figure 3** に示した。 amor-CuTi_{HF}の XRD パターンからはブロードな Cu 結晶由来のピークが見られたが、CuTi(773)_{HF}の XRD パターンからはよりシャープな Cu 結晶由来の ピークが観察された。これらのことから、アモルファ ス合金から調製した多孔質 Cu よりも結晶化した合金 から HF 処理した試料の方が結晶性の高い Cu である ということがわかった。

TG-DTA 測定した結果を Figure 4 に示す。このグ ラフから 650 K付近から吸熱し始め 660 K付近で吸 熱のピークがあり、その後は 670 K付近から発熱し 始め 675K付近で吸熱のピークが観察された。このこ とから使用した amor-CuTi は 650 K付近から相変態 (融解) が始まり、670 K付近から結晶化するという ことがわかった。



試料の局所構造について調べるために XAFS 測定 を行った Figure 5 に amor-CuTi と CuTi(t) (t=473-873
K) の EXAFS スペクトルを示した。CuTi(673)、 CuTi(773)、CuTi(873)の EXAFS スペクトルのピー ク強度は amor-CuTi、CuTi(473)、CuTi(573)のピー ク強度よりも高かった。これは結晶化によって Cu の 原子位置が揃ったことによるものと考えられる。また amor-CuTi の EXAFS スペクトルは2 Å付近にピー クが見られ CuTi(473)、CuTi(573)も同様の原子間 距離にピークが見られた。より高温で加熱した試料で ある CuTi(673)、CuTi(773)、CuTi(873)のメインピー クは 2.2 Å付近に観察された。アモルファス相は結晶





相とは異なり、液体と同様な原子配列をとる。そのた め、CuとTiは結晶合金よりも高密度にパッキングさ れ、原子間距離が近くなる傾向がある⁶⁾。これらの結 果より 673 K以上の熱処理を施すことで amor-CuTi は結晶化し始め、Cuの原子位置が揃っているという ことが分かった。この結果は XRD や DTA 測定の結 果と同様であり 573 ~ 673 K の間の温度で熱処理を 施すことによって amor-CuTi が結晶化しているとい うことが分かった。

熱処理やHF処理を施した試料 amor-CuTiとCuTi(t) (t=473-873 K)の表面形態を FE-SEM によって調査 した。HF 処理を施していない試料の SEM 写真を Figure 6 に示した。amor-CuTi について観察すると、 孔やクラックがほぼ観察されず滑らかな表面をしてい るということが分かった。熱処理をした試料 CuTi(t) についても同様に滑らかな表面が観察された。HF 処 理を施した試料 amor-CuTi_{HF} と CuTi(t) HF の SEM 写真を Figure 6 に示した。HF 処理を施した試料 amor-CuTi_{IIF} と CuTi(t)_{IIF} の表面は多くの孔が存在 し、スポンジ状の表面をしている。表面の粗さは HF 処理前の熱処理条件に依存し、特に CuTi(673)_{IF} は 粗い表面を有していることが分かる。これらの SEM 写真から HF 処理によって Ti が抽出され、表面に孔 ができて表面積が大きくなっていることが予想され る。

amor-CuTiとCuTi(t)(t=473-873 K)のHF処理前後の組成分析についてEDX測定によって調査した。 EDX測定の結果を**Table 1**に示す。amor-CuTiの組成比は45 at%Cu、55 at%Tiであることが分かった。



Figure 6. FE-SEM images of (a) amor-CuTi, (b) CuTi(873), (c) amor-CuTi_{HF}, (d) CuTi(573)_{HF}, (e) CuTi(673)_{HF}, and (f) CuTi(873)_{HF}.

amor-CuTiとCuTi(t)について、どの試料もTiの元 素比が54~58 at%でありいずれの熱処理温度でも組 成はほぼ変わらないことが分かった。amor-CuTi_{HF}と CuTi(t)_{HF}についてHF処理後のTiの組成比は2~8 at%まで減少し、Tiが選択的に抽出することができた。 XRDやXAFS測定結果からほぼアモルファス相を有 している amor-CuTi_{HF}、CuTi(473)_{HF}、CuTi(573)_{HF} のTiの組成比は2 at%であったのに対し、結晶相を 有しているCuTi(673)_{HF}、CuTi(773)_{HF}、CuTi(873) _{HF}のTiの組成比は3-8 at%と少しTiが残った。この ことから結晶質からTiは抽出されにくいが、アモル

Table 1. Surface area and atomic ratio of CuTi alloys treated with an HF solution.

Catalyst	Pre-treatment temperature	Surface atomic ratio		Surface area
	/V	Cu	Ti	$/m^2 a^{-1}$
	/K	/ at /0		/m g
amor-CuTi	298	45	55	0.13
amor-CuTi _{HF}	298	98	2	3.7
CuTi(473) _{HF}	473	98	2	5.6
CuTi(573) _{HF}	573	98	2	7.9
CuTi(673) _{HF}	673	96	4	11.1
CuTi(773) _{HF}	773	97	3	9.7
CuTi(873) _{HF}	873	92	8	9.1

ファスからは Ti を容易に抽出でき多孔質 Cu を形成 しやすいと言える。

表面積測定した結果を **Table 1** に示した。amor-CuTi の表面積は 0.13 m['] / g であり、熱処理を施した CuTi (773) の表面積は 0.14 m['] / g であり amor-CuTi に熱処理を施しても表面積は変わらないということが 分かった。amor-CuTi に HF 処理をした amor-CuTi_{HF} の表面積は 3.7 m['] / gにまで増大していた。CuTi (473) _{HF}、CuTi (573)_{HF}、CuTi (673)_{HF} について熱処理温度 上昇とともに表面積はそれぞれ 5.6 m['] / g、7.9 m['] / g、 11.1m['] / g と増大した。しかし、CuTi (773)_{HF}、CuTi (873) _{HF} の表面積は、9.7 m['] / g、 9.1 m['] / g と熱処理温度上 昇とともに表面積が減少した。これらの表面積の増減 は、**Figure 6** の SEM 写真からわかるように HF 処理 前の熱処理温度によって表面の粗さが異なることによ ると考えられる。

HF 処理前の出発合金の構造が HF 処理後の多孔質 Cu の触媒活性にどのような影響を与えるか調べるた めに、種々の温度で熱処理した合金を HF 処理して得 た試料 amor-CuTi_{HF} と CuTi(t)_{HF}(t=473-873 K) につ いてパラニトロフェノール (*p*-NP)の還元反応に対 する触媒活性を調べた。すべての試料について短時間 で*p*-NP が*p*-AP に転化した。HF 処理を行っていな い amor-CuTi では還元反応はほぼ進行せず不活性で あった。amor-CuTi_{HF} と CuTi(t)_{HF}(t=473-873 K) に ついて反応時間 15 min での*p*-NP の転化率を Figure



Figure 7. Conversion of p-NP on amor-CuTi_{HF}, CuTi(473)_{HF}, CuTi(573)_{HF}, CuTi(673)_{HF} and CuTi(873)_{HF}.

📃 平成 25 年度『大阪大学工業会賞』受賞研究 🚺

7に示した。多孔質Cu触媒の活性は熱処理温度上昇 とともに向上し、573K で熱処理した試料 CuTi(573) HF が最も高い触媒活性を示した。多孔質 Cu 触媒の表 面積は Table 1 に示したように 573K で熱処理を施す ことで amor-CuTi_{HF} に比べ表面積が増大している。 温和な条件でアモルファス合金を加熱すると、安定な 状態に移行しようと原子が短範囲で移動し、構造が 徐々に変化する。XRD 測定から amor-CuTi、CuTi (473)、CuTi(573)の明確な構造の差は観察できなかっ たが、573Kという熱処理がアモルファス合金内での 原子移動を効果的に促し、表面積や触媒活性の向上に つながったと考えられる。573 K よりさらに高い温度 で熱処理した試料について触媒活性は低下した。特に CuTi(673) HF については最も表面積が高いにもかかわ らず触媒活性は CuTi(473)_{HF} や CuTi(573)_{HF} よりも 低かった。この理由として作製された多孔質 Cu の結 晶度が関係していると考えられる。Figure 3に示した ように、CuTi(773)_{HF}の結晶度は amor-CuTi_{HF}の結晶 度よりも高く CuTi(773) m の結晶子径が大きいことが 示唆される。つまり、amor-CuTi_{HF}の方が多くのダン グリングボンドを有するため表面積あたりの触媒活性 が高くなったということが予想される。多孔質 Cuの 触媒活性は HF 処理前の構造状態に非常に強く影響 し、573 Kという結晶化に至らないような熱処理を行 うことで多孔質 Cu の結晶度はアモルファス合金から 調製した試料とほぼ変わらず、表面積の大きな多孔質 Cuを調製することができる。

【結言】

amor-CuTi 様々な温度で熱処理を施すことで異な る構造状態にある CuTi 合金を調製した。それらの合 金を HF 溶液に浸漬させることで Ti のみを選択的に 抽出し、高表面積な多孔質 Cu を得ることができた。 amor-CuTi_{HF} と CuTi(t)_{HF}(t=473-873 K) について パラニトロフェノール (p-NP)の還元反応に対する 触媒活性を調べたところ、多孔質 Cu 触媒の活性は熱 処理温度上昇とともに向上し、573K で熱処理した試 料 CuTi(573)_{HF} が最も高い触媒活性を示し、より高 温では活性の低下が見られた。多孔質 Cu の触媒活性 は HF 処理前の構造状態に非常に強く影響し、573 K という結晶化に至らないような熱処理を行うことで多 孔質 Cu の結晶度は低く、表面積の大きな多孔質 Cu を調製することが可能である。

〈参考文献〉

- 1) 増本健編著、「アモルファス金属の基礎」、オーム社 (1982).
- H. Li, Z. Bian, J. Zhu, D. Zhang, G. Li, Y. Huo, H. Li and Y. Lu, J. Am. Chem. Soc., 129, 8406 (2007).
- H. Yamashita, M. Yoshikawa, T. Funabiki and S. Yoshida, J. Chem. Soc., Faraday Trans. 1, 82, 707 (1986).
- 4) (a) A. Nozaki, T. Kamegawa, T. Ohmichi and H. Yamashita, *ChemPhysChem*, 14, 2534 (2013). (b) A. Nozaki, T. Kamegawa, T. Ohmichi and H. Yamashita, *Bull. Chem. Soc. Jpn.*, 86, 1002 (2013).
- 5) 久保松照夫監修、「ラネー触媒による水素化反応」、川研ファ インケミカル株式会社 (1980).
- S. U. Kim, K. H. Kim and Y. M. Koo, J. Alloys Compd., 368, 357 (2004).



現在、マテリアル生産科学専攻博 士後期課程に在籍。

アモルファス合金を原材料とする 多孔質材料の触媒特性について研 究し、更なる高機能性触媒の開発 に取り組んでいる。

(マテ生産 平成24年卒 26年前期 後期1年在学中)