

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2006年6月22日 (22.06.2006)

PCT

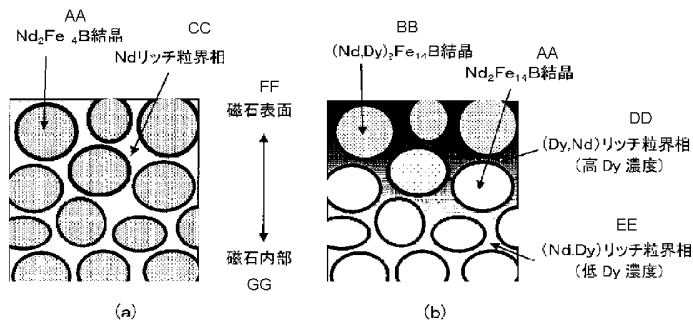
(10) 国際公開番号
WO 2006/064848 A1

- (51) 国際特許分類:
H01F 41/02 (2006.01) *H01F 1/053* (2006.01)
B22F 3/24 (2006.01) *H01F 1/08* (2006.01)
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2005/022963
- (22) 国際出願日: 2005年12月14日 (14.12.2005)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:
 特願2004-365088
 2004年12月16日 (16.12.2004) JP
- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 独立行政法人科学技術振興機構 (JAPAN SCIENCE AND TECHNOLOGY AGENCY) [JP/JP]; 〒3320012 埼玉県
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 町田 憲一 (MACHIDA, Kenichi) [JP/JP]; 〒5650871 大阪府吹田市山田丘1番1号 国立大学法人大阪大学内 Osaka (JP). 鈴木 俊治 (SUZUKI, Shunji) [JP/JP]; 〒4371216 静岡県磐田郡福田町一色94番地 Shizuoka (JP).
- (74) 代理人: 西義之 (NISHI, Yoshiyuki); 〒2350033 神奈川県横浜市磯子区杉田1-17-1 704号 西特許事務所 Kanagawa (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU,

[続葉有]

(54) Title: Nd-Fe-B MAGNET WITH MODIFIED GRAIN BOUNDARY AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME

(54) 発明の名称: 粒界改質したNd-Fe-B系磁石及びその製造方法



- AA... Nd₂Fe₁₄B CRYSTAL
 BB... (Nd,Dy)₂Fe₁₄B CRYSTAL
 CC... Nd RICH GRAIN BOUNDARY PHASE
 DD... (Dy,Nd) RICH GRAIN BOUNDARY PHASE (HIGH Dy CONCN.)
 EE... (Nd,Dy) RICH GRAIN BOUNDARY PHASE (LOW Dy CONCN.)
 FF... MAGNET SURFACE
 GG... INTERIOR OF MAGNET

(57) Abstract: In the conventional process, a coercivity increase is realized by effecting selective presence of, for example, Dy metal in crystal grain boundary zones of sintered magnet. However, as this process employs a physical film forming technique using a vacuum vessel, such as sputtering, there has been a difficulty in mass productivity in the performing of vast quantities of magnet treatment. Further, from the viewpoint, for example, that an expensive high-purity Dy metal or the like must be employed as a film forming material, there has been a drawback in magnet cost. There is provided a method of modifying the grain boundary of Nd-Fe-B magnet, characterized in that a fluoride, oxide or chloride of metal element M (M: Pr, Dy, Tb or Ho) is subjected to reduction treatment so that there is effected diffusion infiltration of the metal element M from the surface of Nd-Fe-B sintered magnet having an Nd rich crystal grain boundary phase surrounding the circumferential part of Nd₂Fe₁₄B main crystal into the grain boundary phase.

(57) 要約: 従来の方法では、Dy金属などを焼結磁石の結晶粒界部に選択的に存在させて保磁力の向上を実現しているが、スパッタリングなどの真空槽を用いた物理的な成膜法によるため大量の磁石処理を行う場合の量産性に難点があった。また、成膜原料として高価で高純度のDy金

[続葉有]



WO 2006/064848 A1



ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, LY, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE,

IS, IT, LT, LU, LV, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

属などを用いる必要性がある等の面で、磁石コストに問題がある。M金属元素(但し、Mは、Pr, Dy, Tb, 又はHo)のフッ化物、酸化物、又は塩化物を還元処理することにより、Nd₂Fe₁₄B主結晶の周囲を取り囲むNdリッチ結晶粒界相を有するNd-Fe-B系焼結磁石体表面から該粒界相に該M金属成分を拡散浸透させることを特徴とするNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。

明 細 書

粒界改質したNd-Fe-B系磁石及びその製造方法

技術分野

[0001] 本発明は、Nd-Fe-B系磁石の結晶粒界相にDy又はTb元素などを磁石表面から拡散浸透させて粒界改質した、量産性に優れた高性能磁石とその製造方法に関する。

背景技術

[0002] 希土類元素-鉄-ホウ素系磁石は、ハードデスクドライブのボイスコイルモータ(VCM)や磁気断層撮影装置(MRI)の磁気回路などに広く使用されており、近年は電気自動車の駆動モータにも応用範囲が拡大している。特に、自動車用途には耐熱性が要求され、150~200°Cの環境温度における高温減磁を避けるために高い保磁力を有する磁石が求められている。

[0003] Nd-Fe-B系の焼結磁石は、Nd₂Fe₁₄B化合物主相をNdリッチな粒界相が取り囲んだ微細構造から成り、これら主相及び粒界相の成分組成やサイズなどが磁石の保磁力の発現に重要な役割を担っている。一般的な焼結磁石においては、Nd₂Fe₁₄B化合物より異方性磁界の大きなDy₂Fe₁₄B又はTb₂Fe₁₄B化合物の磁氣的性質を利用して、磁石合金中にDyやTbを数質量%~十質量%程度含有させることによって高い保磁力を実現しているが、DyやTbの含有量の増加につれて飽和磁化の急激な減少を招いて最大エネルギー積((BH)_{max})と残留磁束密度(Br)を低下させる問題があった。また、DyやTbは希少資源であり、且つNdと比較して数倍の高価な金属であるために、その使用量を節減する必要があった。

[0004] Nd-Fe-B系の焼結磁石の残留磁束密度の低下を抑制しつつ保磁力を向上させるには、逆磁区の発生源となりやすい結晶粒界や磁石表面層を清浄化して磁氣的に強化することが望ましく、DyやTb等をNd₂Fe₁₄B主相内ではなく粒界相に優先的に存在させるのが有効であることが知られている。

[0005] 例えば、焼結磁石を製作する際にNd₂Fe₁₄Bを主とする合金と、Dy等を多く含む合金を別々に製作し、各粉末を適正比率で混合して成形焼結することにより保磁力を

向上させる方法が知られている(特許文献1、2、非特許文献1)。

[0006] また、焼結磁石の製造工程中の工夫によらず、得られた焼結体の処理による方法としては、微小微細なNd-Fe-B系焼結磁石成形体の表面及び粒界相に希土類金属を導入して磁気特性を回復する方法(特許文献3、4)や、小型に加工された磁石表面にスパッタによりDy又はTb金属を被着させて高温熱処理によりDy又はTbを磁石内部に拡散する方法(非特許文献2、3)が報告されている。さらに、DyをNd-Fe-B系焼結磁石の粒界に拡散させる方法として、スパッタ膜を加熱する方法(特許文献5)、Dyの酸化物又はフッ化物の微粉末を磁石に塗布してから表面拡散処理と時効処理を施す方法が報告されている(非特許文献4)。

[0007] 特許文献1:特開昭61-207546号公報

特許文献2:特開平05-021218号公報

特許文献3:特開昭62-74048号公報

特許文献4:特開2004-296973号公報

特許文献5:特開平01-117303号公報

非特許文献1:M.Kusunoki et al.3rd IUMRS Int.Conf.On Advanced Materials,p.1013 (1993)

非特許文献2:K.T.Park et al.Proc.16th Workshop on RareEarth Magnets and Their Application,Sendai,p.257(2000)

非特許文献3:町田 他 粉体粉末冶金協会平成16年度春季大会講演概要集、p.202(2004)

非特許文献4:中村 元 IEEJ Journal,Vol.124,No.11,pp.699-702(2004)

発明の開示

発明が解決しようとする課題

[0008] 上記の特許文献1、2には、2つの合金を出発原料としてNd₂Fe₁₄B主相よりもそれを取り囲むNdリッチ粒界相により多くのDy元素等を分布させ、その結果として残留磁束密度の低下を抑制しつつ保磁力の向上が得られた焼結磁石の例が示されている。しかし、Dy等を多く含む合金製作に別途工数がかかること、Dy等を多く含む合金はNd₂Fe₁₄B組成合金より格段に酸化しやすいために一層の酸化防止が必要で

あること、及び2つの合金の焼結と熱処理反応を厳密に制御する必要があることなど、製造面で多くの課題がある。さらに、この方法によって得られる磁石においては、なお数～10質量%前後のDyが磁石中に含有され、かつその多くがNd₂Fe₁₄B主相中に含有されるため、残留磁束密度が低いものとなっている。

[0009] 本発明者らは、先に、磁石表面にDy又はTb金属をスパッタリングなどによって所定量成膜後、熱処理によって粒界相を選択的に經由してDy又はTb金属を磁石内部まで拡散浸透させることで保磁力を効果的に向上させ得ることを見出し、この方法に係わる発明について特許出願した(特願2003-174003;特開2005-11973号公報、特願2003-411880;特開2005-175138号公報)。

[0010] これらの方法では、Dy金属などを焼結磁石の結晶粒界部に選択的に存在させて保磁力の向上を実現しているが、スパッタリングなどの真空槽を用いた物理的な成膜法によるため大量の磁石処理を行う場合の量産性に難点があった。また、成膜原料として高価で高純度のDy金属などを用いる必要がある等の面で、磁石コストに問題がある。

課題を解決するための手段

[0011] 本発明者らは、先の各発明の知見に基づき、高価なDyやTb金属を成膜原料として使用せずに、より安価で資源的に入手し易いそれらの酸化物やフッ化物などの化合物を用い、複雑な真空槽を用いることなく一度に大量の磁石製品の粒界改質処理が可能な量産に適した製造方法の開発に成功した。

[0012] Nd-Fe-B系焼結磁石において、Nd₂Fe₁₄B主相を取り囲む結晶粒界相中にDyやTbなどを高濃度に存在させること、すなわち粒界改質により高い保磁力が得られる。本発明者らは、残留磁束密度を低下させずに保磁力を効果的に増加させる原理と手法に関する発明を、特願2003-174003、特願2003-411880の各明細書に開示している。本発明においてもこの原理が応用され、Ndより磁気異方性が大きいDyやTbなどの金属成分をその化合物からNd-Fe-B系磁石表面に還元析出させると同時に磁石表面から内部の結晶粒界に拡散浸透させるものである。

[0013] この方法では、拡散浸透後に磁石表面にDyやTbなどの成分が皮膜として残存することもあるが、磁石の磁気特性を改善又は向上させることを目的とし、NiやAlコー

ティングなどの耐食性皮膜を形成する従来の方法とは異なり、DyやTbなどの成分を磁石表面から内部の結晶粒界に拡散浸透させることが重要である。

- [0014] この拡散浸透処理による磁気特性向上のメカニズムは、以下のように説明される。一般のNd-Fe-B系焼結磁石の内部は、大きさ約3~10ミクロンのNd₂Fe₁₄B主結晶の周囲を粒界相(およそ10~100ナノメートルの厚さで、主にNd, Fe, Oから構成されてNdリッチ相と呼称されている)が取り囲んだ構造をしている。この磁石の保磁力を増加させる最も一般的な方法として、原料合金中に、例えば、5質量%程度のDyを添加して焼結すると、Dyは主結晶にも粒界相にも均等に分散して保磁力は増加するが、反面、DyがNd₂Fe₁₄B主結晶のNdの20質量%程度を置換して残留磁化の著しい低下を伴うために、高いエネルギー積の磁石を得ることができない現状である。
- [0015] 本発明の方法では、金属化合物の化学的還元又は溶融塩電解還元によって磁石表面に還元析出させたDy等のM金属元素が、還元処理中に磁石内部まで拡散浸透する過程で、Nd₂Fe₁₄B主結晶のNdとほとんど置換せずに結晶粒界相に選択的に富化した構造を形成すること、すなわち粒界が改質されることが確認されている。この化学的還元又は溶融塩電解還元を利用する方法では、例えば、Dy₂O₃の酸化物はCa成分と反応するか又は電解によって電子を供与されて還元したDyが生成する原理のために、磁石を構成するNd-Fe-B成分とは還元反応をほとんど生じないために磁石に損傷を与えることがない。
- [0016] 一方、Dy₂O₃粉末のみでNd-Fe-B磁石を覆い800~1000℃位の高温で加熱処理を行うことによっても、Dy成分を磁石内に拡散浸透させることができる。しかし、この場合は還元剤を用いないために、Dy₂O₃が高温でNd-Fe-B磁石表面のNd成分と徐々に反応することによってDyがNdと結合することにより還元されることになり、磁石表面層の一部がNd欠損状態となって保磁力を損なう軟磁性のα-FeやDyFe₂相などが副生する問題があり、製造方法として好ましくない。
- [0017] M金属元素が拡散する深さは、還元処理の加熱温度や時間によって変わり、表面から20ミクロン~1000ミクロン位である。また、拡散浸透後の粒界相の構成はM-Nd-Fe-O系であることがEPMA(Electron Probe Micro-Analyzer)の分析結果より

確認され、粒界相の厚さは10～200ナノメートル位と見積られる。

[0018] このように、M金属元素が磁石の内部よりも表面部に多く存在し、且つNd₂Fe₁₄B主結晶のNdはM金属元素によりほとんど置換されないので、主結晶内よりも粒界相に選択的にM金属元素が富化した構造により、逆磁区の発生が抑制されて元のNd-Fe-B系磁石の保磁力が向上する証拠となっている。

[0019] 本発明では、DyやTbなどの酸化物やフッ化物などの化合物を、Ca還元剤又は電解を用いて高温で加熱してDyやTbなどの金属を還元させると同時に、該金属成分を磁石内部の粒界相に選択的に拡散浸透させることが単一の処理工程で容易に実現できる。Ndリッチ粒界相の融点はNd₂Fe₁₄B相の融点(1000℃以上)と比較して低いために、選択的に拡散しやすい。

発明の効果

[0020] 本発明によれば、Dy、Tbなどの安価な化合物原料を用いて、希土類磁石表面にDy、Tbなどの金属を還元析出して磁石内部に拡散浸透することによって、保磁力の大幅な向上を果たすことができ、高温での減磁を大幅に改善できる。従って、耐熱性を必要とする車駆動用モータなどに適した希土類磁石の製造に大いに貢献できる。また、Dy、Tbなどのわずかな含有量においても従来の焼結磁石並みの保磁力を得ることができ、希少な資源問題の解決に寄与するものである。

発明を実施するための最良の形態

[0021] 以下、本発明のNd-Fe-B系磁石、及びその製造方法を更に詳しく説明する。本発明で対象とする磁石は、焼結磁石である。Nd-Fe-B系焼結磁石は、Nd₂Fe₁₄B主相結晶をNdリッチな結晶粒界相が取り囲んだ結晶組織を有し、典型的な核発生型の保磁力機構を示すために本発明磁石においては保磁力増加の効果が大きい。

[0022] 焼結磁石は、原料合金を数ミクロンに粉碎して成形、焼結して形成される。Nd-Fe-B系焼結磁石では、Nd量をNd₂Fe₁₄B組成(=27.5質量%Nd)より多くすると粒界相が形成されるが、さらに焼結過程での酸化なども考慮すれば29～30質量%Ndが実用的なNd組成である。一般的な焼結磁石では、PrやYなどが不純物としてあるいはコスト低減のために含まれるので、全希土類元素量は28～35質量%程度においても本願発明の磁気特性向上効果がある。35%を超えると粒界相の割合が過剰とな

り、保磁力は充分大きくなるが、磁束密度を担うNd₂Fe₁₄B主相の割合が相対的に減少して、実用的な残留磁束密度や最大エネルギー積が得られなくなる。

[0023] 本発明の方法は、Nd₂Fe₁₄B主相結晶を粒界相で取り囲む結晶組織をもつ磁石すべてに適用され、Nd-Fe-B形成成分のみならず、その他の付加的成分、例えば、温度特性の改善用のCo、微細で均一な結晶組織を形成するためのAlやCuなどが添加されていても構わない。また、本発明の方法は、元とする磁石の磁気特性や、Nd以外の他の希土類元素添加量には本質的に影響されないので、予めM金属元素を焼結原料に加えて焼結することにより主相及び粒界相にM金属元素を合計で0.2質量%以上10質量%以下程度含有している高性能焼結磁石に対しても保磁力の効果的な向上をもたらすことができる。

[0024] 磁石表面に供給して磁石内部に拡散浸透する元素は、Nd-Fe-B系磁石を構成するNdよりも磁気異方性が大きく、且つ磁石内部の主相を取り囲むNdリッチ相等に容易に拡散浸透することを目的とするため、Pr, Dy, Tb, Hoから選ばれる希土類元素(以下、適宜「M金属」という)を単独又は複合して用いる。特に、Dy₂Fe₁₄BとTb₂Fe₁₄B化合物の異方性磁界は、Nd₂Fe₁₄Bのそれと比較してそれぞれおよそ2倍と3倍であることから、DyとTb元素は保磁力増加の効果が大きい。

[0025] 磁石表面へ上記元素を安定的に供給するには、原鉱石から分離精製した希土類金属酸化物、希土類金属塩化物、又は希土類金属フッ化物を熔融塩電解又は化学的還元剤によって還元するという、希土類金属の精錬法を応用することが原理的に可能である。化学的還元剤としてはCa金属又はMg金属又はそれらの水素化物が適する。この化学的還元又は熔融塩電解還元を用いない場合は、既述の通りNd-Fe-B磁石表面層の一部が変質して磁性を損なう可能性があるために好ましくない。

[0026] 本発明においては、M金属化合物からのM金属の還元及び磁石内部へのM金属の拡散を、基本的に同一工程で行うことが特徴である。なお、この工程に引き続きそのまま500~600℃での時効処理を追加して、あるいは他の加熱炉を用いた時効処理を追加して、さらなる保磁力の向上を図ることもできる。

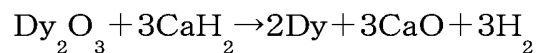
[0027] 本発明では高価なM金属を用いず、各種希土類金属の精製過程で得られるM金

属元素の酸化物、フッ化物、塩化物の一種又は2種以上を用いることができる。このうち、酸化物とフッ化物は安定なために空気中で容易に取り扱いができ、Ca還元後はそれぞれCaOやCaF₂化合物となって磁石体の表面から容易に分離が可能である。一方、塩化物は還元反応の条件が適切に行われな場合磁石と反応して塩素ガスを発生する場合がありますが注意が必要であるが、基本的に本発明において利用できる。

[0028] M金属化合物からM金属を還元するには多様な方法があるが、以下3種類の代表的製法のいずれかを採用することが好ましい。

[0029] <第一の方法> 固相還元法

所望の形状に加工したNd-Fe-B系磁石体を、例えば、M金属元素の各種化合物の一例としてのDy₂O₃と化学的還元剤であるCaH₂の混合粉末の中に埋設し、場合により軽く押し固めて、黒鉛、BN、又はステンレス鋼製のルツボなどの耐熱容器内に装填する。下記の反応式に従ってDy₂O₃ 1モルに対してCaH₂還元剤は3モル必要となるが、Dy₂O₃を完全に還元するためには3モル相当量の10～20%を増量することが好ましい。還元反応は以下の基本式によって行われる。



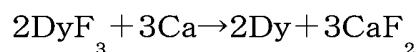
[0030] 次に、この耐熱容器をArガスが流通する雰囲気炉にセットし、800～1100℃の温度で10分～8時間保持して冷却する。雰囲気中の酸素濃度は、Nd-Fe-B焼結磁石を製作するような数～数十ppmの方が磁石体の酸化を抑制できるために好ましいが、反応装置に真空排気系を付加する必要があり、極低酸素濃度に到達するのに長時間を要する。

[0031] このため、種々の酸素濃度条件下で磁石体の表面酸化状態と磁気特性を実験的に調査した結果、酸素濃度が1容積%までは外観上表面状態の差異はなく、また、酸素濃度1%の雰囲気中で処理した場合は、酸素濃度5ppmの雰囲気中で処理した場合と比べて保磁力などの磁気特性の変動はおよそ2%低下する程度であることから、酸素濃度が1容積%以下の雰囲気下で行うことは差し支えない。なお、1容積%を超えると処理中での磁石表面の酸化が大きくなって、保磁力の低下も大きくなる。

- [0032] 上記の雰囲気及び温度条件においては、磁石体及び各化合物粉末ともに熔融することなく固相で反応が行える。800℃未満では上記式の反応を終了するのに数十～百時間を要するために適切でなく、1100℃を超える場合には磁石の結晶粒径が粗大化して保磁力が低下する。従って、反応温度は800～1100℃とするのが必要であり、より好ましくは850～1000℃が良い。
- [0033] この反応により、Dy金属は還元されて磁石表面に析出し、同時にDy金属は磁石内部の結晶粒界相に選択的に拡散浸透する。磁石表面には拡散できずに表面に留まったDy金属層が形成される。
- [0034] 反応後は、磁石体を耐熱容器内から取り出して純水洗浄して乾燥することにより、磁石体表面のCaO粉末が除去されて表面に留まったDy金属層が被覆された清浄な磁石表面を得ることができる。なお、上記反応終了後に400～650℃で30分～2時間程度の時効処理を追加することにより、粒界のNdリッチ相の均一な生成を助長して保磁力のさらなる向上を図ることもできる。Ndリッチ相の生成温度領域は500～600℃であるため、400℃未満では効果がほとんどなく、650℃を超えると該相が過大に成長して却って保磁力の低下を招くために、時効処理を追加する場合の温度範囲は400～650℃とするのが良い。
- [0035] こうして得られた磁石は、上記の粒界改質処理の原理で記述したように、Dy金属成分が磁石表面から内部に拡散浸透して、結晶粒界相にDy元素が富化した構造となっている。この表面層は、Dy金属又は磁石中のNdとFeが一部反応によって取り込まれたDyリッチな層となっているために、 $\text{Nd}_2\text{Fe}_{14}\text{B}$ より空気中でより安定であるため、数十℃で且つ比較的低湿度環境下で使用する場合にはニッケルメッキや樹脂塗装などの防錆皮膜を省略することも可能である。
- [0036] <第二の方法>液相還元法
- 例えば、M金属化合物の一例としての DyF_3 粉末とLiF粉末と化学的還元剤であるCa金属粒を混合したものを黒鉛のルツボなどの耐熱容器内に装填し、その中にNd-Fe-B系磁石体を埋没させる。この耐熱容器を上記第一の方法と同様の雰囲気炉にセットし、850～1100℃の温度で5分～1時間程度保持して冷却する。
- [0037] この条件においては、Ca金属を熔融させ、且つM金属元素のフッ化物、酸化物、

又は塩化物の融点降下剤の役目を果たすLiFを利用して溶融体を形成しながら液相で反応を進ませる。LiF同様に融点を降下させて用いられる塩類としては、K_aやN_aのホウ酸塩、炭酸塩、硝酸塩、水酸化物などが使用できる。これにより、第一の方法における反応と同じくDy金属の還元が起こり、磁石表面へのDy金属の還元析出と磁石内部への拡散が同時に行われる。磁石表面には拡散できずに表面に留まったDy金属層が形成される。

[0038] この場合の基本的な還元反応は以下の式により行われ、LiFは直接的にはDyの還元反応には関与していない。



[0039] 反応後は、磁石体を取り出して超音波を加えながら純水洗浄して乾燥することにより、CaF₂が除去されて表面に留まったDy金属層が被覆された磁石表面を得ることができる。こうして得られた磁石は、第一の方法と同様に、上記の粒界改質処理の原理で記述したように、Dy金属成分が磁石表面から内部に拡散浸透して、結晶粒界相にDy元素が富化した構造となっている。

[0040] <第三の方法> 溶融塩電解還元法

例えば、TbF₃粉末とLiF粉末、及び融点を約1000℃以下に降下させるBaなどの金属塩類などをルツボなどの耐熱容器内に装填する。陰極にはステンレス鋼製の籠を使用し、その中に磁石体を入れ、陽極に黒鉛、不溶性のTi、Moなどの金属又は合金棒などを使用し、陰極及び陽極を耐熱容器内に埋設させ、耐熱容器をArガスが流通する雰囲気炉にセットし、800～1000℃で溶融物を生成させて、1～10V程度、0.03～0.5A/cm²程度の電流密度で、5分～1時間程度電解を行い、電解を停止して冷却する。

[0041] 陽極として、不溶性の金属／合金の代わりに、M金属を可溶性陽極として使用してもよい。その場合には、磁石表面に還元析出するM金属は、酸化物やフッ化物原料から還元されたものと、陽極成分が溶解して電解析出したものとの合成したものになる。

[0042] 用いるLi金属又はBa金属又はそれらの塩類の種類と量によって、溶融物の生成温度が異なるが、溶融した後は速やかにステンレス鋼製の網を前後進や回転させて、

磁石体へのTb金属の還元拡散をむらなく行えるようにする。この場合の還元反応は、電解工程においてTbイオンが陰極となる磁石体に到達し、その場で電子を受け取ることによって金属Tbを生成し、磁石体表面へのTb金属の還元析出と磁石内部への拡散が行われる。磁石表面には拡散できずに表面に留まったTb金属層が形成される。

[0043] 反応後は、網籠から磁石体を取り出して純水洗浄して乾燥し、表面に留まったTb金属層が形成された磁石体を得ることができる。こうして得られた磁石は、第一、第二の方法と同様に、上記の粒界改質処理の原理で記述したように、Tb金属成分が磁石表面から内部に拡散浸透して、結晶粒界相にTb元素が富化した構造となっている。

[0044] 磁石表面に還元析出するM金属の量については、上記第一～第三の方法において温度と処理時間を変更することによって容易に調整できる。本発明の方法においては、高温還元反応を用いるために磁石体表面に還元析出するM金属は、析出すると同時に一部は磁石内部に拡散浸透していき、表面のM金属のみの厚さを明確に判定することが困難である。

[0045] 図1は、従来の焼結磁石の断面(a)と本発明の焼結磁石の断面(b)の、結晶組織のモデル図である。図1(a)より、従来の焼結磁石はNd₂Fe₁₄B結晶粒をNdリッチ粒界相が取り囲んだ組織をもち、Dy元素を少量含有する場合もDy元素はNd₂Fe₁₄B結晶粒とNdリッチ粒界相それぞれに分配されて存在し、また磁石内部と表面による組織構造に差異はない。しかし、本発明の焼結磁石の断面(b)によれば、磁石表面から拡散して侵入するDy元素は、表面層のごく一部のNd₂Fe₁₄B結晶内に侵入するが内部のほとんどのNd₂Fe₁₄B結晶内には侵入せず、一方、Ndリッチ粒界相にその多くが侵入して磁石表面側に濃く、内部に行くに従ってやや薄く存在する濃度勾配をもつ組織構造となる。

[0046] 図2は、代表的な本発明試料(4)のEPMA画像におけるDy元素の分布状況を示している。Nd₂Fe₁₄B結晶粒の中には磁石最表面の1層又は2層においてM金属元素が浸透しているに過ぎず、磁石体の表面から内部に向かって約3～6 μmの深さまで存在するDy金属層と、Dy金属層の直下から約40～50 μmの深さまで存在するD

y金属の拡散層が認められる。このように、本発明の還元拡散法では、磁石最表面の数層のNd₂Fe₁₄B主相結晶内へはM金属元素が侵入するが、大部分の主相結晶には実質的に新たなM金属元素は導入されないために、残留磁束密度の低下が抑制され、M金属元素が結晶粒界に選択的に浸透するために保磁力の向上が果たされる。

- [0047] 磁石の保磁力は、粒界改質処理後の図2に示すような磁石断面の深さ方向にM金属元素の濃度勾配をもつ組織構造によって影響され、拡散層の深さが大きいほど大きな保磁力が得られる。一方、M金属元素を拡散浸透させると、粒界相の厚さ(幅)は数十%程度広がるが、この拡散層部分の粒界相の厚さが厚く且つ拡散層の深さが深くなるほどM金属成分を多量に含むことになって残留磁束密度の低下をもたらす。従って、残留磁束密度の低下を抑制しつつ保磁力の大幅な増加を達成するには、M金属元素が過剰とならないように、使用するM金属元素化合物の量や反応温度と時間を適正に制御することが重要である。
- [0048] 一般に、このような条件を満たすには、磁石体に拡散した分及び拡散できずに表面に金属層として留まっている分を合わせた全M金属成分が磁石の全質量に対して占める割合が0.1~10質量%であることが必要であり、0.2~5質量%が高性能な磁気特性を得るのに好適である。
- [0049] 磁石の全質量に対して占める割合が1質量%位の少量のDyを短時間拡散浸透させた場合は、保磁力が数十%増加しても残留磁束密度の低下が無視できる程度のために、最大エネルギー積(BHmax)は処理前に比べて同等かやや増加し、減磁曲線の角型性(squareness)もやや向上する。また、2~3質量%位のDy含有量においては残留磁束密度がやや低下するものの、粒界相へのDy浸透が充分に行われるために減磁曲線の角型性が向上する結果、上述同様に最大エネルギー積は処理前に比べて同等かやや増加する。
- [0050] さらに、M金属元素を利用して効果的な保磁力向上を実現する別の方法として、比較的少量のM金属元素を磁石表面に供給して還元拡散処理を長時間行うことにより、磁石内の深部までM金属元素を磁石の全質量に対して占める割合が2~4質量%位になるように浸透させた後、M金属元素が過剰で残留磁束密度が低下した磁石表

面層を除去することも可能である。還元拡散後表面を0.05mm程度以下削った場合には、削ったことによる保磁力の目減りはほとんどなく、また、残留磁束密度は削っても変わらない。

- [0051] 磁石表面層の除去法としては、平面又は円筒研削盤による表面研削方法などを用いることができる。また、酸を用いて表面層を溶解除去することも可能であるが、その場合には十分にアルカリ中和や洗浄を行うことが必要となる。
- [0052] また、その後、さらに該磁石を裁断して所定の形状寸法をした磁石を複数個作製する方法を採用することもできる。裁断は、切断刃の外周部にダイヤモンド又はGC(グリーンコランダム)砥粒を固着させた円盤状の切断刃を用いて、磁石片を固定してから一枚一枚磁石を切断するか、又は複数枚の刃を取り付けた切断機(マルチソー)によって、同時に複数個を裁断してもよい。
- [0053] 例えば、厚さが1mm以下の磁石に粒界改質処理を行う場合には、少量のM金属元素を利用した短時間処理で所望の磁気特性を得ることが容易であるが、厚さが5から10mm程度の磁石においてはM金属元素を磁石深くまで十分に浸透させて、磁石全体をほぼ均質な組織状態にすることが必要である。その後に裁断を行うことにより、磁石製造工程におけるプレス成形回数を節減することも好適な方法である。

実施例 1

- [0054] 以下、本発明を実施例にしたがって詳細に説明する。

$\text{Nd}_{12.5}\text{Fe}_{79.5}\text{B}_8$ 組成の合金インゴットから、ストリップキャスト法によって厚さ約0.2mmの合金薄片を製作した。次に、この薄片を容器内に充填して300kPaの水素ガスを室温で吸蔵させた後に放出させることにより、大きさ0.1~0.2mmの不定形粉末を得て、引き続きジェットミル粉砕をして約 $3\mu\text{m}$ の微粉末を製作した。この微粉末を金型に充填し、800kA/mの磁界を印加しながら100MPaの圧力を加えて成形し、真空炉に装填して1080°Cで1時間焼結をした。この焼結体を切断加工して、5mm×5mm×3mmの厚さ方向に異方性をもつ板状試料を複数個製作し、その一つをそのまま比較例試料(1)とした。

- [0055] 次に、 Dy_2O_3 粉末2gと CaH_2 粉末0.7gを混合したものをステンレス鋼製のルツボに装填し、上記の板状試料を埋設させ、Arガスを流通する雰囲気炉にセットした。炉

温を制御してルツボ内の最高温度を700、800、900、1000、1100、1150℃とし、保持時間を各1時間としてDy金属の固相還元と拡散浸透処理を行って冷却した。

[0056] モニター計測した雰囲気炉内の酸素濃度は、反応開始から終了までの間0.05～0.2容積%であった。各試料をルツボから取り出して磁石体表面のCaO粉末をブラシで除去した後、超音波を加えながら純水洗浄を行い、アルコールで水分を置換して乾燥し、加熱処理温度700～1150℃の順に従って本発明試料(1)～(6)とした。

[0057] 各試料の磁気特性は、板厚3mmの方向に4.8MA/mのパルス着磁をした後、振動試料型磁力計(VSM;Vibrating Sample Magnetometer)を用いて測定した。また、測定後は各試料を粉砕してICP(Inductively Coupled Plasma)分析をして、各試料中に含まれるDy量を測定した。表1に、各試料の磁気特性値とDy量を示す。なお、Dy金属が膜として析出して拡散していない場合を仮に想定して析出量を膜厚で計算すると、本発明試料(1)は、0.3ミクロン、本発明試料(6)は、3.4ミクロンに相当する。また、図3に、各試料の保磁力と残留磁束密度を、図4に、各試料のDy量をグラフ化して示す。

[0058] [表1]

試料	処理温度 (°C)	H _{cj} (MA/m)	B _r (T)	(BH) max (kJ/m ³)	Dy (質量%)
比較例(1)	—	0.93	1.41	362	0
本発明(1)	700	1.02	1.41	364	0.05
本発明(2)	800	1.23	1.40	373	0.16
本発明(3)	900	1.36	1.39	384	0.31
本発明(4)	1000	1.44	1.40	375	0.37
本発明(5)	1100	1.41	1.39	371	0.46
本発明(6)	1150	1.27	1.34	351	0.57

[0059] 図3から明らかなように、本発明試料(1)～(6)は、いずれも未処理の比較例試料(1)と比較して、残留磁束密度(B_r)の低下がほとんど見られずに、著しい保磁力(H_{cj})の増加が認められた。本発明試料(1)は、処理温度が700℃であるためにDyの還元反応が十分に進まず、磁石中に取り込まれたDy量は0.1質量%未満であったために保磁力の増加はわずかであったが、処理時間を1時間以上とすることによってさ

らに保磁力の増加を見込むことができる。

[0060] また、本発明試料(6)は、図2からわかるように試料中のDy量が増加しているが、高温度の処理のためにNd₂Fe₁₄B結晶粒が粗大に成長して、残留磁束密度と保磁力の値がともにやや低下する傾向がある。また、図4から、処理温度の上昇に従ってCa還元によるDy金属の析出と磁石中への拡散量が増加していることがわかる。

[0061] さらに、1000℃で処理した本発明試料(4)と同等の保磁力を、通常のNd-Dy-Fe-B系焼結磁石で実現した際のDy含有量を、図4中に黒丸印で挿入した。これより、本発明の方法によれば、従来の焼結磁石のほぼ半分のDy含有量で所望の保磁力を達成できることが明らかとなり、従って、希少資源であるDy元素を節減できる効果がある。

実施例 2

[0062] Dy₂O₃粉末1gとCaH₂粉末0.3gを混合したものに少量のメタノールを添加してスラリーとし、実施例1で用いたものと同じ各板状試料に塗布後乾燥させた。他方、比較例として、Dy₂O₃粉末1gのみを同様にスラリーとし、同様に塗布後乾燥させた。これらを、それぞれステンレス鋼製のルツボに装填し、Arガス雰囲気中、920℃と1000℃で各2時間の加熱処理により固相還元と拡散浸透を行なった。

[0063] 処理後の磁石試料は、表面のCaO粉末を除去し、純水とアルコール洗浄をした後に乾燥した。前者の混合粉末を用いたものを本発明試料(7)～(8)とし、後者のDy₂O₃単独粉末を用いたものを比較例試料(2)～(3)とした。

[0064] 表2に、各試料の磁気特性値とDy量を示す。なお、表中に、実施例1で記載した比較例試料(1)を再掲載した。また、図5に、比較例試料(1)～(3)の減磁曲線を、図6に、比較例試料(1)と本発明試料(7)～(8)の減磁曲線を示す。

[0065] [表2]

試料	処理温度 (°C)	H _{cj} (MA/m)	Br (T)	(BH) _{max} (kJ/m ³)	Dy (質量%)
比較例(1)	—	0.93	1.41	362	0
比較例(2)	920	1.05	1.40	334	0.02
比較例(3)	1000	1.48	1.39	298	0.29
本発明(7)	920	1.36	1.39	365	0.27
本発明(8)	1000	1.60	1.40	381	0.38

[0066] 表2から明らかなように、Dy₂O₃粉末のみを用いて920°Cで熱処理を行った比較例試料(2)は、未処理の比較例試料(1)と比較して、Dy元素の含有量がわずかなために保磁力の増加がわずかで、一方、最大エネルギー積((BH)_{max})は低下した。1000°Cで加熱処理を行った比較例試料(3)は、保磁力が大幅に増加した反面、最大エネルギー積が著しく低下した。

[0067] この理由は、図5に見られるとおり、減磁曲線に大きな段差が現れたためであり、磁石試料表面をX線回折した結果、NdFe₂及びα-Fe相が生成していることがわかった。すなわち、これらの相が生成した原因はDy₂O₃が高温加熱される過程でNd-Fe-B磁石本体と反応して還元されたためであり、その結果、磁石本体の特性が大きく低下したためと推察される。

[0068] 一方、CaH₂粉末を還元剤として用いた本発明試料(7)及び(8)は、比較例試料(1)と比較して保磁力の大幅な増加とエネルギー積の向上が認められた。また、図6に示したように減磁曲線はいずれも角型性が良好でなだらかな曲線を描いており、還元剤を用いた場合にはNd-Fe-B磁石本体に損傷を与えることなく、保磁力などの磁気特性の向上を図ることができた。

実施例 3

[0069] DyF₃粉末3gと、金属Ca粒0.9g、及びLiF粉末5gを混合して黒鉛ルツボ内に装填し、実施例1で用いた板状の磁石試料をその粉末の中に埋設した。続いてArガス雰囲気炉にセットし、炉温を制御してルツボ内の最高温度900°Cで5~60分間の熔融液相還元反応及び拡散浸透処理を行って冷却した。

[0070] 各試料をルツボから取り出して磁石体表面の反応残渣をブラシで除去した後、希塩酸でCaF₂粉末を溶解させて除去し、さらに純水とアルコール洗浄をして乾燥した。

得られた試料は、処理時間5～60分の順に従って本発明試料(9)～(14)とし、実施例1と同様に磁気特性を測定した。なお、Dy金属が膜として析出して拡散していない場合を仮に想定して析出量を膜厚で計算すると、本発明試料(9)は、0.2ミクロン、本発明試料(14)は、3.0ミクロンに相当する。

[0071] 図7から明らかなように、本発明試料(9)～(14)は未処理の比較例試料(1)と比較して、残留磁束密度はほとんど低下せず、保磁力の大幅な増加が認められた。なお、900℃で60分間の加熱処理をした本発明試料(14)は、同温度で45分間の加熱処理をした本発明試料(13)とほぼ同等の保磁力を示していることから、本実施例においては、Dyの還元による析出と磁石内部への拡散は、45分の処理時間で充分であることがわかった。

[0072] さらに、保磁力の増加が磁石の耐熱性に及ぼす影響を知るために、本発明試料(13)と比較例試料(1)を着磁してそれらの表面磁束を測定した後、120℃のオーブンに装填した。そして所定時間ごとにオーブンから各試料を取り出して室温に冷却し、減磁率の変化を1000時間まで調べた。減磁率は、120℃で所定時間保持した後の磁束量を、室温での初期磁束量で割り算して求めた。図8に、各試料の減磁率と経過時間の関係を示す。本発明試料(13)の減磁率は、比較例試料(1)の約1/5になり、また1000時間までの減磁率の変化も小さく、従って高温度での減磁を大幅に改善できることが明らかになった。

実施例 4

[0073] Nd-Pr-Fe-B系焼結磁石から、寸法が6mm×6mm×10mmの磁石片を2個切り出して一方をそのまま比較例試料(4)とした。他方を、実施例3と同様にDyF₃粉末3gと、金属Ca粒0.9g、及びLiF粉末5gを混合した粉末中に埋設し、Ar雰囲気中で950℃、6時間の熔融液相還元反応及び拡散浸透処理を行って冷却した。

[0074] この試料表面を洗浄後乾燥して、これを本発明試料(15)とした。次に、振動試料型磁力計を用いて磁気特性を測定した後に、さらにこの試料全面を平面研削盤によって各40ミクロン研削し、表面層を除去したものを本発明試料(16)とし、同様に磁気測定を行った。最後に、この厚さ10mmの試料の中央部分の厚さ2mmを切り出して、寸法が約6mm×6mm×2mmの磁石試料を得て本発明試料(17)とし、磁気測定

を行った。

[0075] [表3]

試料	Hc _j (MA/m)	Br (T)	(BH) _{max} (kJ/m ³)
比較例(4)	1.36	1.38	343
本発明(15)	2.21	1.32	312
本発明(16)	2.19	1.36	361
本発明(17)	2.15	1.37	356

[0076] 表3から明らかなように、熔融液相還元処理を行ったままの本発明試料(15)は、比較例試料(4)と比較して保磁力が大幅に増加した。しかし、残留磁束密度と最大エネルギー積は処理前よりやや低下した。この原因は高温長時間処理によってDy成分が試料の深部まで浸透した反面、表面部ではややDy成分が過剰となったためである。

[0077] 一方、表面層を除去した本発明試料(16)、及び試料の中央部を切り出した本発明試料(17)は、共に保磁力がほとんど低下せず、残留磁束密度は処理前の値とほぼ同等に、最大エネルギー積は処理前よりさらに向上した。従って、磁石試料の大きさによって還元拡散処理を実施したまま、あるいは処理後に切り出し等の加工を加えるなど、適宜選択して所望の磁気特性を有する磁石を得ることが可能である。

実施例 5

[0078] Nd_{10.5}Dy₂Fe_{78.5}Co₁B₈ 組成の合金インゴットから、実施例1と同様に粉碎、成形、焼結、切断工程を経て、6mm×30mm×2mmの厚さ方向に異方性をもつ板状試料を複数個製作し、その一つをそのまま比較例試料(5)とした。次に、TbF₃粉末3gとLiF粉末3g、及びNa₂B₄O₇粉末2gを混合したものをBN製ルツボに装填した。ステンレス鋼製網籠の中に板状試料を入れて陰極とし、Mo金属を陽極としてルツボ内に埋設させ、続いてルツボをArガス雰囲気炉にセットし、炉温を制御してルツボ内の最高温度920℃とし、陰極及び陽極を外部電源に接続して電解電圧5V、電流密度80 mA/cm²で、それぞれ5, 10, 20, 30分間熔融塩電解を行った後、電解を停止して冷却した。

[0079] その後、網籠から磁石体を取り出して純水洗浄して乾燥し、超音波を加えながら純水洗浄を行い、アルコールで水分を置換して乾燥した。処理時間5, 10, 20, 30分間の順に従って、本発明試料(18)～(21)とした。なお、Dy金属が膜として析出して拡散していない場合を仮に想定して析出量を膜厚で計算すると、本発明試料(18)は、1.2ミクロン、本発明試料(20)は、6ミクロンに相当する。

[0080] 表4に、各試料の磁気特性値とTb量を示す。なお、熔融塩電解還元法で得られた各試料中には分析の結果0.3質量%以下のフッ素が取り込まれていることが明らかになった。表4から、処理時間が増加するに従って保磁力が著しく増加し、一方残留磁束密度の低下は比較的小さいことが明らかになった。

[0081] [表4]

試料	処理時間 (min.)	H _{cj} (MA/m)	B _r (T)	T _b (質量%)
比較例(5)	—	1.52	1.36	0
本発明(18)	5	1.81	1.35	0.17
本発明(19)	10	2.02	1.34	0.29
本発明(20)	20	2.24	1.32	0.63
本発明(21)	30	2.41	1.30	0.94

産業上の利用可能性

[0082] 本発明のNd-Fe-B系焼結磁石の粒界改質方法によれば、DyやTb金属成分が主相内にほとんど取り込まれずに粒界相に選択的に存在した組織構造により、著しく保磁力を増加させることが可能となる。さらには、従来は磁石合金中のNd₂Fe₁₄B主相内に取り込まれて残留磁束密度低下の要因となっていたDyやTb成分の量を1/2から1/3程度に大幅に減らすことができ、希少資源の節減と磁石コストの低減効果がある。

図面の簡単な説明

[0083] [図1]従来の焼結磁石の断面(a)と本発明の焼結磁石の断面(b)の、結晶組織のモデル図である。

[図2]本発明試料(4)のEPMA画像におけるDy元素の分布状況である。

[図3]本発明試料(1)～(6)と比較例試料(1)における、還元拡散処理の加熱温度と

残留磁束密度、保磁力の関係を表す図である。

[図4]本発明試料(1)～(6)と比較例試料(1)における、還元拡散処理の加熱温度とDy含有量を表す図である。

[図5]比較例試料(1)～(3)の、減磁曲線を表す図である。

[図6]本発明試料(7)及び(8)と、比較例試料(1)の、減磁曲線を表す図である。

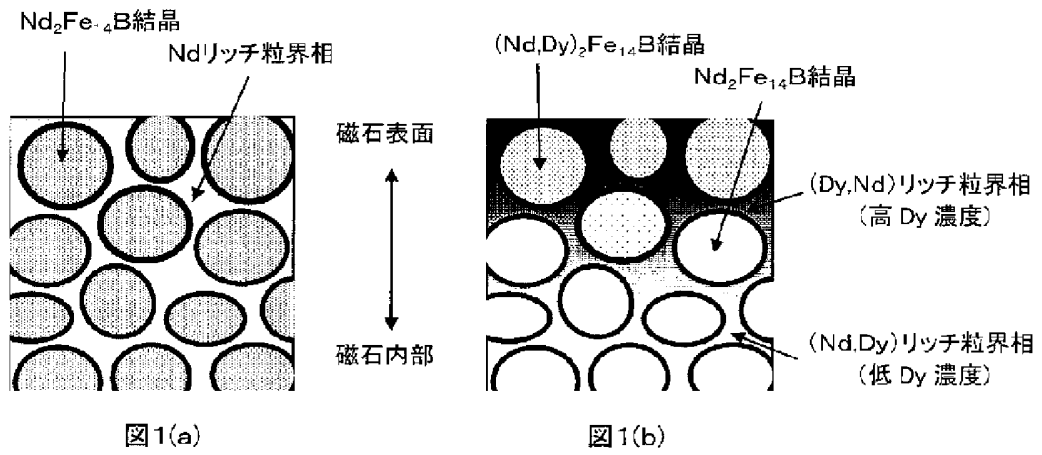
[図7]本発明試料(9)～(14)と比較例試料(2)における、還元拡散処理の加熱時間に対する残留磁束密度と保磁力の関係を表す図である。

[図8]本発明試料(13)と比較例試料(1)の、120℃で所定時間保持した後の磁束量を、室温での初期磁束量で割り算して求めた減磁率と経過時間の関係を表す図である。

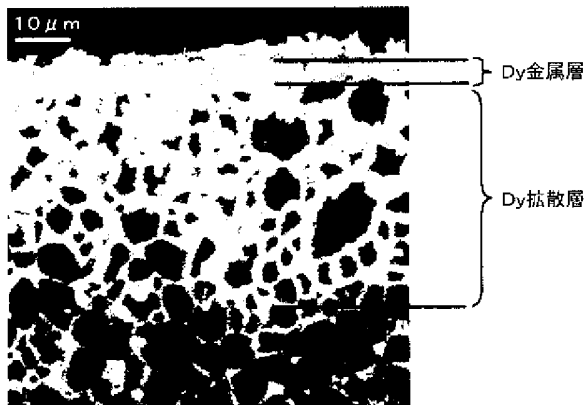
請求の範囲

- [1] M金属元素(但し、Mは、Pr, Dy, Tb, 又はHo)のフッ化物、酸化物、又は塩化物を還元処理することにより、Nd₂Fe₁₄B主結晶の周囲を取り囲むNdリッチ結晶粒界相を有するNd-Fe-B系焼結磁石体表面から該粒界相に該M金属元素を拡散浸透させることを特徴とするNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [2] 化学的還元剤を用いて還元処理することを特徴とする請求項1記載のNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [3] 請求項2記載の方法において、化学的還元剤がCa金属又はMg金属、又はそれらの水素化物であることを特徴とするNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [4] 請求項3記載の方法において、化学的還元剤としてCa金属又はMg金属を用い、M金属元素のフッ化物、酸化物、又は塩化物の融点降下剤を加えて液相で還元処理することを特徴とするNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [5] M金属元素のフッ化物、酸化物、又は塩化物と、Li金属又はBa金属、又はそれらの塩類とを加熱溶解し、磁石体を陰極とし、金属又は合金、又は黒鉛を不溶性陽極として溶解塩電解により還元処理することを特徴とする請求項1記載のNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [6] 請求項5記載の方法において、不溶性陽極に代えて、M金属元素の金属／合金を可溶性陽極とし用いることを特徴とするNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [7] 請求項1記載の改質方法において、還元処理を、酸素濃度が1容積%以下の低酸素雰囲気下で行うことを特徴とするNd-Fe-B系磁石の粒界改質方法。
- [8] 請求項1記載の方法において、還元処理後引き続き時効処理することを特徴とするNd-Fe-B系磁石の製造方法。
- [9] 請求項1記載の方法により得られた磁石の表面層を除去することを特徴とするNd-Fe-B系磁石の製造方法。
- [10] 請求項1記載の方法により得られた磁石を複数個の磁石に裁断することを特徴とするNd-Fe-B系磁石の製造方法。
- [11] 請求項1記載の改質方法により粒界改質されたNd-Fe-B系磁石。

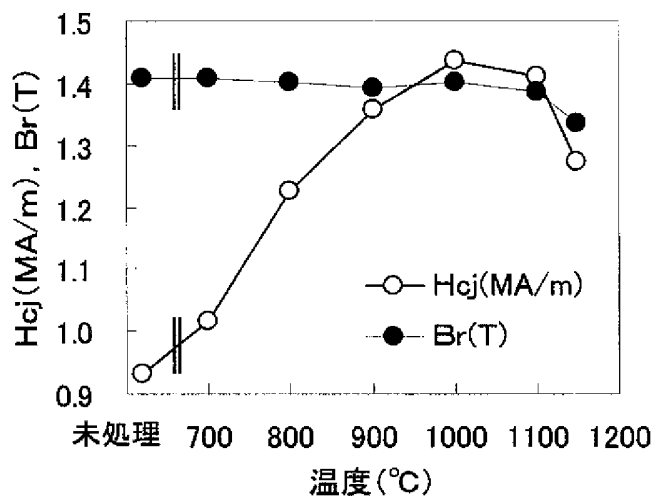
[図1]



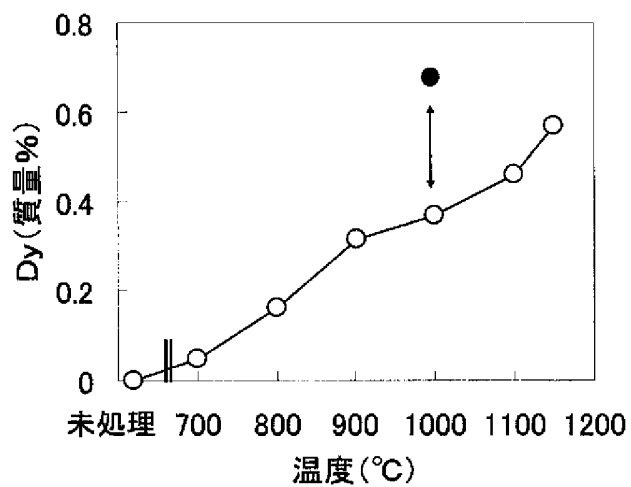
[図2]



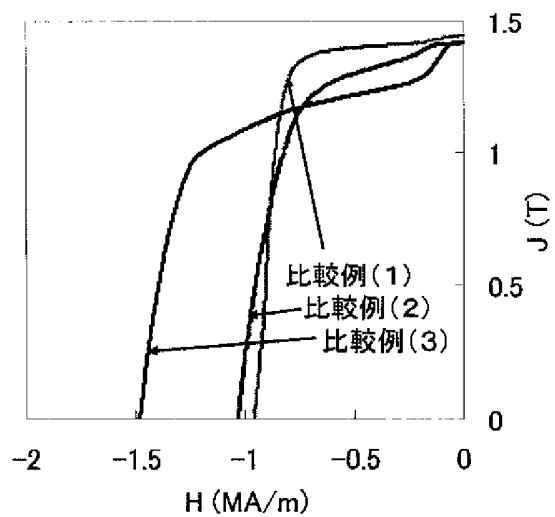
[図3]



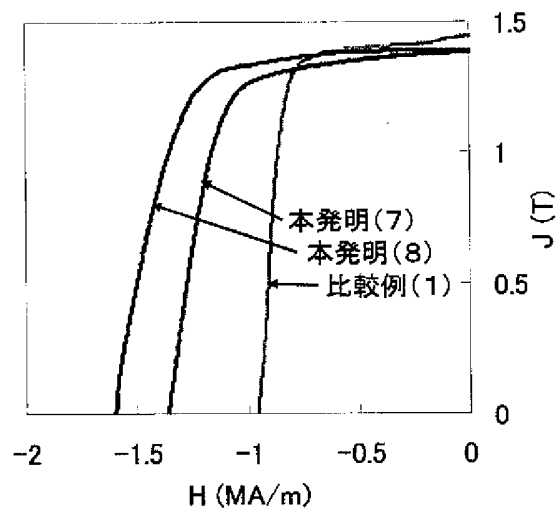
[図4]



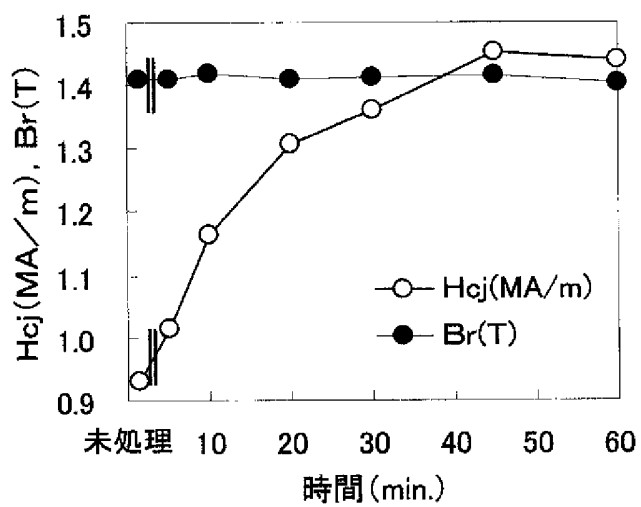
[図5]



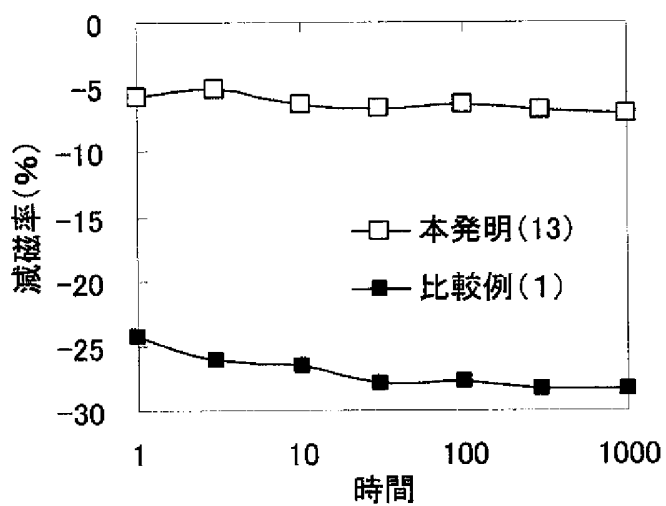
[図6]



[図7]



[図8]



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/022963

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

H01F41/02 (2006.01), **B22F3/24** (2006.01), **H01F1/053** (2006.01), **H01F1/08** (2006.01)

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

H01F41/02 (2006.01), **B22F3/24** (2006.01), **H01F1/053** (2006.01), **H01F1/08** (2006.01)

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2006
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2006	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2006

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

Science Direct

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 62-074048 A (Sumitomo Special Metals Co., Ltd.), 04 April, 1987 (04.04.87), Full text; all drawings (Family: none)	1-11
A	JP 2002-105503 A (Ken'ichi MACHIDA), 10 April, 2002 (10.04.02), Par. No. [0029]; Fig. 1 (Family: none)	1-4, 11
A	JP 60-054406 A (Sumitomo Special Metals Co., Ltd.), 28 March, 1985 (28.03.85), Full text (Family: none)	1, 5, 6, 11

Further documents are listed in the continuation of Box C.

See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
 "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
 "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
17 February, 2006 (17.02.06)

Date of mailing of the international search report
28 February, 2006 (28.02.06)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))
 Int.Cl. H01F41/02(2006.01), B22F3/24(2006.01), H01F1/053(2006.01), H01F1/08(2006.01)

B. 調査を行った分野
 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))
 Int.Cl. H01F41/02(2006.01), B22F3/24(2006.01), H01F1/053(2006.01), H01F1/08(2006.01)

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2006年
日本国実用新案登録公報	1996-2006年
日本国登録実用新案公報	1994-2006年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)
 Science Direct

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	J P 62-074048 A (住友特殊金属株式会社) 1987.04.04, 全文, 全図 (ファミリーなし)	1-11
A	J P 2002-105503 A (町田 憲一) 2002.04.10, 段落【0029】, 図1 (ファミリーなし)	1-4, 11
A	J P 60-054406 A (住友特殊金属株式会社) 1985.03.28, 全文 (ファミリーなし)	1, 5, 6, 11

C欄の続きにも文献が列挙されている。 パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの	「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの	「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)	「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献	「&」 同一パテントファミリー文献
「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	

国際調査を完了した日 17.02.2006	国際調査報告の発送日 28.02.2006
--------------------------	--------------------------

国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/J P) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官 (権限のある職員) 菊地 聖子 電話番号 03-3581-1101 内線 3565	5 R 3662
---	--	----------