重

要になる。

# アメタル 資源の現況と今後の活用法

要 旨

に晒され、 製錬技術の限界や各国の環境規制の差のために供給国が偏り、 レアメタルは資源の枯渇や地理的偏在が不安視されているが、 輸出 .国は環境破壊が深刻化していることが問題である。 その結果、 枯渇を危惧する懸念はない。 レアメタルのリサイクルが、 レアメタル輸入国は供給障害の危険 むしろ、 今後ますます 採掘

0) 金学科に進学し、 ない 九八四年、 非鉄冶金 <u>の</u>、 私は京都大学工学部でも人気の 中でも人気のない製錬の、 その中でも特に人気の

はじめに

属製錬の、

超マイナーなチタン精錬の研究を卒業テー

ない

更に人気 \特殊金

い治

わたって転々としながら、レアメタルの研究を続けて 東大(助教授、 を取得し、 M I T マとして与えられました。その後、 准教授、教授)と各地を三十年以上に (博士研究員)、 東北大学 京都大学で博士号 (助手)、

間が

部~

徹

製錬、 電子材料用のレアメタル(ニオブ、タンタルなど) は、 ③レアメタルのリサイクル技術の開発です。 ①チタンなど新素材の製造プロセスの開発、 循環資源と材料プロセス工学です。 具体的 の 2

資源の現況と今後の活用法(岡部) 研究の意義を理解してくれませんでした。それどころ 山と製錬所を訪ねるのが仕事です。 昔は 資源や鉱山開発にも興味があり、 レアメタルというと、三面記事のネタである「イ 「レアメタルが専門です」と言っても誰もその 世界中の珍しい鉱

物垂れ流し」などが連想され、悪いイメージしかあり ンサイダー取引」「詐欺」「環境破壊」「鉱山事故」

ませんでした。 ったことがきっかけで大きなニュースとなっていたた アアースの対日輸出を禁止し、日本中がパニックにな メタル、安定供給へ備蓄増強」という記事が掲載さ ○六年九月八日、日経新聞朝刊一面トップに「レア しかし二○○六年頃から風向きが変わりました。二 という記事が掲載されたのです。後者は中国がレ 二〇一二年十月十日には「レアアース、脱中国進

> して選ぶ 道を進め」 な。 と言っています。 研究は、 今は誰もが見向きもしない

### アメタルとは何

外の金属は「レアメタル」です。 タル」「コモンメタル」と呼ばれています。これら以 及し日常的に利用されている汎用金属で、「ベースメ 鉛、亜鉛、 銀、アルミニウムなどは広く普

ループが「レアアース(希土類)」と呼ばれ、これら レアメタルです。多数のレアメタルの中で、一部のグ 周期表(図1)で背景がグレーになっている元素が

ナジウムなど)となります。 周期表の上方の元素)、③資源は豊富だが、鉱床の品 タリウム、ジスプロシウム、レニウムなど。周期表の 源的に希少な金属(白金族、インジウム、ガリウム、 は全部で十七個の元素の集合です。 困難な金属(チタン、シリコン、マグネシウムなど。 下方の元素)、②資源は豊富だが、メタルを得るのが レアメタルとは、定義では、①埋蔵量が少なく、 (=金属の含有率)が低い金属(スカンジウム、バ

量で特異な機能を発揮する元素 (超高純度鉄、高純度非鉄金属など)、⑤少量・ 特異な形態で優れた機能を発揮する元 (高付加価値を実現で 微

生たちに、「今、人気のiPSや免疫研究はテーマと

大きく注目されています。こうした経験から、私は学

のようにかつて不人気だったレアメタルも、

今や

め、ご記憶の方も多いでしょう。

### そもそも、レアメタルとは・・・

The	Peri	odic	Table	of	the	Elem	ents	ò
			14H D					г

IA	II A	IIIB	IV B	VB	VIB	VIIB		VIII B		IB	IIB	III A	IV A	VA	VIA	VII A	VIII A
Kydrogen			.00000000000000000000000000000000000000						,							•	Helium
ıН			Rare Metals Elements studied at Okabe lab.													2He	
1.008			Tale metals studied at Orabe lab.														4.003
Lithism	Boryllium	1										Baran	Carbon	Nitrogen	Oaggen	Fluorine	H con
3Li	4Be			D M	-tala (D.							۰B	۰c	7 N	80	۶F	10 Ne
6.941	9.012	1	Rare Metals (Broad category)   5   6   7   8   9   9   1   1   1   1   1   1   1   1														20.18
Sodium	Magnesium	Ι.										Aluminium	Silicon	Phosphorus	Sulfur	Chlorine	Augon
11 Na	12Mg											13 A I	14Si	16 P	16 S	17 CI	18 A
22.99	24.31											26.98	28.09	30.97	32.07	35.45	39,95
Potassium	Calcium	Scandium	Titanium	Vanadium	Chromium	Manganeso	tron	Cobelt	N ickel	Соррег	Zinc	Gellium	Germenium	Arsenic	Selenium	Bromine	K rypton
19 K	∞Ca	21 SC	22 Ti	zοV	24 Cr	25 Mn	∞ Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	₃₀Zn	ar Ga	32 Ge	s As	∞Se	35 Br	₃ Kı
39,10	40.08	44.96	47.87	50.94	52.00	54.84	65.86	58.93	58,69	63.54	65.39	69.72	72.61	74.92	78.96	79.90	83.80
Rubbbum	Strontium	Yttrium	Zirconium	Itiobium	Molybdnum	Technetium	Ruthenlam	Rhodium	Patterform	Silver	Cadmium	Indum	Tin	Antimony	Tellurium	kodine	Xenon
37 Rb	≫ Sr	as Y	∞Zr	41 Nb	42 MO	43 TC	#Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	₅ Sn	51 Sb	52 Te	53	54 X E
85.47	87.62	88.91	91.22	92.91	95.94	(99)	101.1	102.9	106.4	107.9	112.4	114.8	118.7	121.8	127.6	126.9	131.3
Csesium	Barken	Lutetium	Hefnism	Tantatum	Tangston	Rhenium	Osmium	Iridism	Platinum	Gold	Mercury	Theffure	Lead	Bisnuth	Potonium	Autotine	Radon
66 Cs	∝Ba	nLu	72 Hf	» Та	74W	75 Re	10 Os	n Ir	78 Pt	79 Au	∞ Hg	er TI	12Pb	83 Bi	84 Po	85 At	∞ Rr
132.9	137.3	175	178.5	180.9	183.8	186.2	190.2	192.2	195.1	197.0	200.6	204.4	207.2	209.0	(210)	(210)	(222)
Francium	Radium	Lowrencium	Rutherfordiun	Dubnium	Seaborgium	Bohrium	M geslum	Metherium									
87 Fr	≋Ra	∞Lr	∞Rf	<b>∞Db</b>	∞Sg	.∞Bh	⊪Hs	"Mt									
(223)	(226)	(262)	(261)	(282)	(263)	(262)	(265)	(266)	l								

	Lasthanum	Certem	Presidentari	Neodymium	Promethium	Samarium	Europium	Gastolinism	Terblam	Dysprosium	H atmium	Erbium	Thusen	Yttebium
Lanthanide	57 La	⇔Ce	sePr	∞Nd	e Pm	ez Sm	⇔ Eu	⇔ Gd	45 Tb	∞ Dy	67 HO	∞ Er	∞ Tm	™Yb
	138.9	140.1	140.9	144.2	(145)	150.4	152.0	157.3	158.9	162.5	164.9	167.3	168.9	173.0
	Actinium	Thorium	Protactinium	Uranium	Neptusium	Flutonium	Americium	Corlum	Bertelium	Californium	Einsteinium	Fermium	Mandelev ium	N obelium
Actinide	89 Ac	∞ Th	яPа	₃₂U	ss Np	94 Pu	₅ Am	∞ Cm	97 Bk	ss Cf	ss Es	∞Fm	₩Md	∞No
	(227)	232.0	231.0	238.0	(237)	(239)	(243)	(247)	(247)	(252)	(252)	(257)	(258)	(269)

元素の周期表の中で、ほとんどの元素がレアメタルである。

に偏在 2 や海底 7 Ų 0 ①資源供給制約、 アメタルの生産と供給 処理 莅 が少ないことや地 メ ③環境制約が 限界がな Þ 枯渇」というイメー 0) ていること、 引用文献 13 IJ 0 サイ が 資源を利 ル 13 ウ ル 鉱物 あ r b , 3 いことを指 1 )は先進 が を利 技 2 ŋ す 深 Ź ば 理 ŧ 用 13 技 玉 地 す

X 枯渇 タ 可能 源 性は い が、

|障害の|

可能性は大きい

な

きる元 開発の元素 (など)という定義が加わることもあります。 (オスミウム、 6 ま で用途が少 アクチノイ なく、 一業的

純 は

未

### ①資源供給制約



→ この項目のみが メディアでは注目され、 ②技術制約や③環境制約 については、あまり報道 されない。 (企業も②と③ に ついては、報道されたら 困る場合が多い)

③環境制約

図2 レアメタルの生産と供給に関するボトルネックについて 考えるにあたって、考慮しなければならない主な項目

一資源の現況と今後の活用法(岡部) す。 ジか とはあっても、世界的にみれば、レアメタルそのも 5 採掘している特定の優良な鉱山が枯渇するこ て議論されていますが、それは間違 では多くの場合、①の資源供 いで 0

採掘 です。 は世界中に豊富に存在しているものの、低いコストで 偏在しているとは言えません。ほとんどのレアメタル いるからです。とはいえ、白金族金属以外は、 **沿にでも供給障害に陥る可能性があります。** スは中国に、白金族金属は南アフリカとロシアな しかし、レアメタルは、その供給源の ごく少数の国が世界の供給の八~九割を独占し できる鉱山が一部の国に偏在していることが問題 渇する可能性は全くありません。 在性から、 資源が レアア 7

源を利用する必要性は、現時点ではありません 上資源だけでもほぼ無尽蔵です。したが 底で大量のレアアース発見」と報道されましたが 界中の陸上に、発見されているだけで一億三千万トン 八五%以上を独占していますが、レアアース自体 十万トンのレアアースを生産し、 世界需要の千年分)存在しています。「日本近海 アアースを例に説明しましょう。 スは一九八〇年頃までは大半を米国が生産 世界の供給シェ 中 つて、 国は、 年 ァ はアの 間 の海 陸 約

報道されません。

アアー

Ļ なり、 産業は供給障害でパニックに陥る事態になりました。 ることになり、中国が輸出禁止措置を取ると、 です。その結果、レアアースの供給は著しく中 や製錬を行えるので、他国の鉱山が競争力を失ったの らです。一方、中国では極めて低い環境コスト 上昇したため、ビジネスとしての競争力が低下したか 国のレアアースの鉱山 米国の環境規制が強化され、採掘・製錬コスト 米国 ○○○年頃から中国が供給の大半を担うように 眩 [は鉱山休止に追い込まれました。これ ほとんど生 の資源が枯渇したからではな してい ません でした。 日本の -で採掘 国に偏 は米

じる事例が多いのです。しかし、企業にとっては 供給国が偏り、 ん。このためでしょうか、②や③は日本ではほとんど の採掘・ の)①の資源の枯渇が制約となっている事例 つまり、レアメタルの供給障害のリスクは、 製錬の技術や、③の環境規制が制約となって **:道されると困る場合もあるのかもし** そこに政治問題や外交問題が絡んで生 より、 れませ ② 2

とタングステンの ナ)やパラジウムは南アフリカとロシアに、 テンは中国に鉱山が偏在しています。 なお、私個人は資源の偏在については、白金族金属 心配をしてい ます。 南アフリカは自 金 タングス (プラチ

れています。

するの です。ただし、 コストがかかり、 白金族金属は、 イクルを心掛けるべきです。 アが牛耳ってい いですが、 鉱石の品位 いずれ るレアメタルについ 今後百年以上も採掘可能な鉱 年間生産量が非常に少ない点も心配 のレアメタルも埋蔵量は十分あ |が低く採掘と製錬に 白金やパラジウムなどの ては、 備蓄とリサ 屲 に多大な が存在

な のでに

は

な

でし

ようが

国

Þ

口

リウムは青色発光ダイオードに、タンタルは小型高性 ます。インジウムは液晶やプラズマの透明電極に、 能コンデンサーに使われています。 排ガス浄化触媒や燃料電池 の触媒な などに使 わ て ガ 61

れていませんが、 発と供給の分野で、トップランナーです。 アメタルの利用はますます多様化します。 今後、 ハ イテク機器の高機能化がさらに進 日本は最先端素材・レアメタルの開 あまり知ら むと、

## アメタル は豊かな生活に不可欠である

I

場のゴミゼロ化は、本当に環境に優しいのか?

ます。 (生体材料・医薬品・健康食品)にもレアメタルは使変換、送電)も、レアメタルの塊です。合金や医療 料)、原子力発電所や太陽光発電装置(バッテリー、 ンやコンピューターなどの電子機器(半導体、 「空飛ぶレアメタル」と呼ばれています。スマートホます。自動車は今や「走るレアメタル」、飛行機は用電子機器などに多種多様なレアメタルが使われてい現在の自動車や飛行機には、その部材や制御・計測 の自 電子材

Ł, ムは、 減」や「省エネ」を喧伝しています。 組みとして、「工場のゴミゼロ化運動」や「CO 工場からは、ゴミを出さずにハイテク・省エネ製品 しています。また、日本の一部の企業は、「我が社 でのCO゚の発生量が低く抑えられています」と宣伝 近年、先進国のメーカーは自社の環境保護への取り アップル社は、「iPhone で使用するアルミニウ 水力による電力を利用して作るため、製造過程 一例をあげる りれ

モー 具体的には、レアアー のバイブレータ、 アアースを含む磁石は、ハードディ に使われています。白金族金属はガソリン車 ハイブリッド車や電気自 スは強力な磁石の材料 ス ハク、 軍 携帯 であ 0

隠されてい と信じています。 先進国の消費者の多くも、こうしたハイテク・ 品 |を享受しながら、「私は環境に貢献してい 、ます。 しかし、 ここには大きなからくりが

製造している」と自慢しています。

0

車を例

説明し、

ましょう。

-資源の現況と今後の活用法(岡部) ます。 になります。そのほとんどが鉱山周辺で処分され らかですが、 するには約五十㎏の銅が必要です。銅鉱石 五%なの 銅の抽出後、残りの約十トンは全 で、 約十トンの銅鉱石が必要なの 1の品 一てゴミ

も、 金族金属を使うだけで発生します。 品位はppmオーダー(百万分の一程度)と低いのす。自動車一台あたりの使用量は数gですが、鉱石の の場合、 物質を含んだ廃棄物が大量に発生します。ガソリン車 石から抽出する際も、ウラン、トリウムなどの放射性 まれている場合があります。高性能モーターの製造に 自動車一台につき数トンのゴミ(廃棄物)が、白 ネオジムなどのレアアースが必要です。これ しかもこのゴミには、ヒ素などの有害物質が含 排ガス浄化触媒として白金族金属が使わ れま を鉱 てい

起きているのです。 ちが目にすることがないところで、深刻な環境破壊が ています。ハイテク製品が生産されると同時に、 でも、天然鉱物の採掘と製錬の過程で莫大なエネルギ が消費され、 このように、車一台分の原材料を調達するため 大量の有害物質を含む廃棄物が発生し 私た

先進国の企業は、 環境負荷を全て途上国に負わせています。 採掘と製錬の過程を全て途上国に しか

> に減らして「環境に優しい」と謳っているのです(引 **仕組みで、国内のハイテク工場でゴミの発生を徹底的** 除いた後の綺麗な原材料を輸入しています。こうした 環境破壊の実態には頬かむりして、有害物を取り の人 八がそれ を知らないことに つけ

る動きがあります。 後に、高純度になったレアアースだけを日本に輸入す 石を、放射性物質を処理する社会システムと技術を持 用文献2)。 つマレーシアに持ち込んで精錬し、有害物を除去し 近年ではオーストラリアで採掘したレアアー ż 0

れは のモデルが本当に環境に優しいと言えるでしょうか。 ーストラリアや日本の厳しい環境規制を回避する、こ レーシアに高純度化と廃棄物処理を任せることで、 国のみに依存していた供給リスクを回 この一連の過程は、どれも違法ではありません。 賢いビジネスモデル」と言えます。 避し、さらにマ しかし、こ 中

# アメタルをコモンメタルへ

ミニウム製です。 ン三世に贈られた彫像です。 図 3 〜新素材チタン(レアメタル)のプロセス研究 **巻頭カラー**)は、一八五八年に皇帝ナポレオ 驚くことに、これはアル

であった時代もあったようです。 皇帝にも愛されました。その昔は、 やヘルメットにすると軽くて強くて輝きもあるの ミニウム 戦意を喪失させるハイテク軍事物質として は 剣などの刃物としては脆弱です 貴金属よりも高価

採掘・ ンメタルに変わる可能性があります。 メタルであったのです。つまり現在のレアメタルも、 モンメタルになりましたが、百二十年前は貴重なレア アルミニウムはその後、製錬法の技術革新によりコ 製錬技術やリサイクル技術が進歩すれ コ モ

天井面 ガンダムと浅草寺の共通項は何だと思う?」と尋ねま 生はアニメ好きが多いので、授業の最初に「機動 が貼られています。 タン」と正しく答えます。 ントとして航空機と羽田沖D滑走路を挙げると、「チ 私はよく高校に出張授業に出かけるの 生徒たちは、最初はきょとんとしていますが には、 錆びないように合計千トンの薄いチタン 羽田沖D滑走路の桟橋部の ですが、 戦 ヒ

ミニウムとレアアースの合金で、月(ルナ)で精製 たという設定です。 草寺の本堂や宝蔵門や五重塔の屋根瓦 **○六四年に開発された(ルナ)チタンとア** 図 4 巻

初代ガンダムはガンダリウム合金製です。これ

は

す。 合いを加え、本物の重たい瓦のように見せかけていま を行なって、わざと色調を変化させて、焼きムラの風 りが均一 く、耐蝕性が抜群です。ただし、チタン製では仕 量・ハイテク瓦です。チタン製ですので、 の瓦に見えません。そこでブラスト(表面研磨) カラー)は、 チタンの薄板は踏むと凹むので、へこまないよう 今は厚さ○・三㎜ で一定になり、焼きムラがある本物の は 重い焼き物 の薄いチタン薄板を使った超 で作ら て くて強 ま 処理 Ë Ū

と比べて安価ですが、少しずつ腐蝕するので、 ているそうです。銅は加工と溶接がしやすく、チタン いたように見えますが、緑青色のチタン薄板で作られ 金閣寺の茶室の屋根もチタンでできてい 北野天満宮の屋根も、外見は、 銅の板を屋根 ま 約五十

に中に木材を入れて補強してあります

ンは抜群の 瓦は重いので地震の時に危険です。これに対し、 年に一度葺き替える必要があります。また、 ので地震時の危険性も大幅に軽減されます。 **| 耐蝕性を有し、半永久的に永持ちし、** 焼き物の チタ

タン製です。 フジテレビ本社ビルや東京ビッグサイトの外壁もチ 医療材料(人工骨など)にも用いられてい ロケット、 その他、 化学プラント、深海 ゴルフのヘッド、 自転 車、 ます。

を目 価 明 理 0) で、 価 を許容できる航空機なら、 医学 です。 発 格、 0) なチタンで作るのは高く 余談ながら、 追 指 工夫・高効率化などにより、 安価な鉄 理学 高校の科学の 生産量、 す学問) ⇒真理の追究 が異なります。 講義は、理学に • 重点が置かれる ⇒発見、真理の解明 発見を目指す学問) で作るべきです。 工学 日本の高校の理 コストなどが重要で、 ⇒人や社会に役立つことを目的 を教えません (状況や時代によってニーズが変化) ⇒発明、工夫、高効率化... ところが、この分野は普 法学 コストや価格、生産量なども 経済学 重要な検討事項となる チタンをふんだんに使え つき過ぎて割に合わ 文学 この点は理学的なセンスと大きく異なる 逆に、 科教育では、

図 5 理学と工学の違い 点では す。 は約 kg あ 十 鉄円は 自 は数千円、航空機 ストです。 考える時 動車 いは素材 岜 二十 た です。 素材 つ **まり、** 自 ㎏あたり 五 りに Ó チタンは三 動 価 0 0 -万円で 製造コ 重 格 例えば (換算) を高 現時 方、

> 話を戻します。 いものです。

私は先に紹介しましたようにチタン

とがあ していることが多い のため、 るようです。 め、 高校生たちは、工学部へ Ø ので、 日本は、 生が教えることができません。 是非、 工学分野で世界をリード 工学部に進学し の進学を躊躇するこ て欲

ですが なる可能性が高 ェアを占め チタン製造の超大国 製造プロ !発とレアメタルの普及に努めたいと思ってい イノベーションにより将来は てい セスの研究にも取り組ん ます。 いので、 チタンは現時 チタンの新製造プロセ 世界の二〇~三〇% でいます。 では コモンメタルに レ アメタル の生産シ えの 日本は ・ます。

### 費され 中の 世界 だ奇跡」 場に行くと、 により貴重な自然が破壊され、 ウトドアが レ の ている現実を目の当たりにするに アメタル レ であると実感できます。一方で、 アメタル アメタルの鉱 の鉱山や製錬所を訪問し 好きな私は、 の採掘現場を訪 床 趣味と研究を兼 大量 Ó の多くが

てい

球

が生ん

ます。

ね

て世

ュキ カマタ鉱 山 は、 縦  $\mathcal{L}$ km 横 Ŧ kψ 深さ五 km

### チリ (銅

図5)。工学分

野

では

発を趣味・

とする者として心が痛みます。

0

工

ネ

ギー

採掘と製錬

つ け ル

野

外 が

理学的

センスと

遍

社会の役に立つこと

を重視し、

工学

真 発

41

素材

コス

ŀ 0)

ない

こっています。

関係者の多くは、今は裕福なので、 被害が問 マという町に移住しました。今はゴーストタウン化し は 産業遺産として保存されています。 の生産によって大変繁栄してい 題となり、 )露天掘 何年か前に、全住民が近隣 的鉱 Щ です。 自家用車で鉱 ましたが、 チリの銅精錬 ュ 丰 カ のカラ マ 塵肺 崩 夕

所に通勤しています。

の水銀を平気で川に垂れ流す鉱害が今でも海外では起抽出する最も簡単な方法は水銀を使うことですが、そさな鉱山における環境対策は杜撰です。例えば、金をは、今でも手掘りで採掘しているところがあり、健康健康被害が激減しましたが、例えばボリビアの鉱山で健康がよいになったチリではその後、環境技術が発達し、

ンシー また近くには住民がいないため、健康被害が出 国は環境規制が厳しいのですが、アリゾナの 米国・アリゾナ(銅) 鉱山では山に直接、 この水溶液中の銅を濃縮 山の下に硫酸酸性の硫酸銅水溶液 で、 川に重金属が流出することはなく、 硫酸をかけて採掘 電解採取 してい 0 池 ない が モ で か ま

> #L)。 気分解)して金属銅を生産しています(湿式製錬。

> > 後

## ③ブラジル (ニオブ)

ニオブは自動車の高張力鋼を製造する際に合金

元

の処理が問題となることがあります。があります。ニオブ製錬の際に排出される放射性元素でいます。また、この鉱山は、四百年分以上の埋蔵量ャ鉱山からの産出量だけで、世界需要の八割強を担っとして添加されるレアメタルです。ブラジルのアラシ

# ④南アフリカ (白金)の処理が問題となること

の過程 では地下 すので、 う幅が数百㎞もある巨大な白金鉱脈があります。 は全てゴミになります。このように白金は採掘 最高ですが、それでも鉱石一トンからパチンコ玉 上、南アの鉱 トを使って採掘しているので、大変な労力です。 南アフリカには、「ブッシュベルト複合岩体」 (数g、 下千mまで掘って長い坑道を作り、ダイナマイ で大量のエネルギーを消費し、 リサイクルが必須です。 二万円相当)しか採れず、残りの約 屲 の鉱石の白金品位(数ppm)は世界 莫大なゴミを出 トン ع とい

### ドアフリカ(チタン)

マイニングという、とても低コストの採掘手法で、チー南アフリカでは、巨大な砂山に水をかけるドレッジ

大な砂山の大きさを考えると、 であることが理解できます。 しています。 長さが何百㎞もつづく巨 チタンの資源が無尽蔵

# ⑥オーストラリア (シリカ)

るのも不思議です。 球の奇跡」と思えるような、珍しく高品位の鉱山があ が拡大しているので貴重な鉱山です。世界には、「地 を洗って粒度を揃えるだけで、高純度のシリカ タスマニア島では、ブルドーザで砂を掘って、 の粉末を採掘しています。液晶パネル向けの需要 、これ 石

# **⑦チリ(リチウム)**

され、 どのバッテリー(蓄電池)に使われるリチウムも採取 ています。 み上げ、天日干しにして水分を蒸発・濃縮させるだけ が主です。塩の塊からできた砂漠からは、携帯電話な 塩湖から生産される鉱種は、肥料などに使うカリウム チリのアタカマ塩原は巨大な塩の塊です。 カリウムやリチウムを極めて低いコストで生産し 世界の需要の大半を賄っています。地下水を汲 アタカ

四千m級の山々には、 し)に向いていません。チリやボリビアの周辺の標高 ですが、濃度が低い上に雨が降るので、採掘 近くのウユニ塩湖(ボリビア)もレアメタルの宝庫 亜鉛や鉛や銀の鉱山が沢山 天日干 あり

## ⑧コンゴ (タンタル

と一㎏数万円で売られる高価なレアメタルなので、 ルの売買で儲けています。 に関しては手を結び、海外の商社とも連携してタンタ ようです。興味深いことに敵対する両者は、ビジネス って政府軍と反政府軍が内戦を繰り広げることもある 底を浚い、採掘しています。タンタル鉱山の利権を巡 ンゴの人々は、地域によっては子どもまで動員して川 タルが多く含まれています。タンタルは高純度化する 能コンデンサーに使われる「タンタル」というレアメ 「コルタン」という天然鉱石には、 電子機

動物の虐殺(森林伐採や食用とするため)等が起きて 途上国で環境破壊、内戦、児童労働、ゴリラなど野生 原材料として使われるレアメタルを獲得するために、 このように先進国の人々が享受するハイテク機器の

# 中国のレアアース鉱山と廃鉱滓処分場を訪問

いるのも悲しい現実です。

Tailing Dam、で画像検索すると、多くのショッキ ある人口二百五十万人の巨大都市です。´Baotou ングな映像が出てくることからも明らかなように、包 包頭市(パオトウ)は、中国の内モンゴル自治区に ず。 す。

0

17

あ 山

ボ 出

タ た廃 は を

13 け マ

て

LJ

ま 採

す

イ

イト

固

で

す

Ō ŀ は、

み

IJ

ウ ウ ある、 心部から百 そ 市 は早速 11 0 、ます 周 辺 五 で 干 km は 現 金 属生 ほど北の 足を アア 産 運 0 1 )白雲卾博という長閑(びました。まず包頭 ため に深刻な環境 破 な 市 壊 村 0 が 起 中

国 北 Ö V 大の ア Ź ース鉱 山は露天掘 ス鉱 山地 心帯を訪! の鉱 山 問 岩盤

ボ 棄 掘 を ラ ŋ が Rare-earth mining in China comes at a heavy cost for local villages Pollution is poisoning the farms and villages of the region that pipes coming from a rare smelting plant spew into a tailings dam on the outskirts of Baotou in China's Inner 図 6 レアアースの製錬を行う中国では環境破壊が

進んでいる

を独占できたのです。

害化学物質や放射性物質が濃縮され 巨大な池に 0 廃 は 排出されています(図6 害物質を含みますが、 て含まれ 6 これ 0) 5 廃 は て 水 11 近

場 有 0

ずに投棄されていました。これが、 した。驚くことに、 合もあるの アアー が包頭市の近くにもあるの ス製錬で発生する廃棄物 将来、 有害物を含むゴミが、 問題となるかも で、 Ő 中国 )処分場 しれ が 視察に行きま 世 穴にも埋め ま 昇 せ (廃鉱 0 る は

破棄物 放射性 アース市場を独占できる理由です。 に関 本は **上廃棄物** Ô ゴス コ 処分場を日本 廃棄物処理 ては ス ١ 1 を含む廃棄物の処分場をつくる場合、 コスト競 が がかかります。 極 め に関する環境規制 では て 低 はつくれ 17 勝利 ため、 現実的には、 ません。 アア が厳格なため、 1 しか 0 これ -スなど

5

0

あ

### ます 動車 で ぁ 西 ここは るジス。 **省** か 用高性能 な 州 11 1 プ 雨 市 が オン吸着鉱床から 口 の シウ 1 1 (1 ター オ Á 上 ン吸着鉱 いなどの 一に鉱 などの強力磁石 床 を訪 が 地 Ó ァ 表付 供 給 ĺ

可

中

13

作用

によっ

てトリウム

などの放射

近

あ 存

る

に依 Ż  $\sigma$ 

て

んは、

国

製造

レアアー

スを採掘するため、

地中に硫酸 です。

アンモニウム

有量が少ないの

いも特徴

表近くの

か

Ġ

資源の現況と今後の活用法(岡部) アー 機を使用せずとも、 メリカ 田 -スが鉱 接注入して、 パで銅山 ているのと原理は同じです。ダイナマイトや重 体から溶け出てきます。 .に硫酸を直接かけて鉱石中の銅を溶解・ 土壌のPHを変化させるだけでレ 極めて手軽かつ安価にレアアース 先に紹介した、 ァ 7

棄が進み、 が多く、 で 採掘 検索すると、ここの鉱床の画像が沢山出てきます。 国では、 「できます。「レアアース」「環境」「汚染」 土壌流出や有害物質を含めた廃棄物の不法投 環境破壊が深刻化する事例も多くあるよう 採掘後、環境修復にコストをかけない場合 など

ます。

れが可能なのは、

「天然の鉱石を輸入して国

先程ゴミゼロ化の話をしましたが、日本の

工場にそ で製錬

### 中国 のレアアース製錬工場と磁石製造工場を訪 (溶媒抽

か、②乾式製錬(溶融塩電解)により減掘したレアアース鉱石は、①湿式製錬 Ù ま

を含む有機物の 属を分離・ ① Ø 湿 式製錬 濃縮して純度を上げる方法で、 廃液が大量に発生します。 (溶媒抽· 水溶液に溶か 重金 属 Ù や酸 た金

②の乾式製錬 類酸化物の原料をフッ化物溶融塩の中に投入して (溶融塩電解)は、約千度の電気炉で

> 溶融塩は、 融解させて電気分解をする方法です。 大気中の水蒸気と反応すると、 高温 H F の <sub>ラ</sub> ツ化 (フッ 物

その結果、 どの環境コストが莫大であることから、環境規制の厳 化水素)ガスが発生します。 しい先進国では実施すると高いコストがかかります。 ますが、フッ化物を含む排ガスの処理や廃液の処理な ①も②も、技術的には日本をはじめ世界各地 ①と②の製錬工場は中国に一極集中してい で行え

境負荷が大きい部分は全て国外の事業者に任 する」ということをせず、有害廃棄物の処理 など、

後の高純度の合金を輸入しているからです。 ただ、 実際に中国の製錬工場を訪問して驚いたこと

ショック 設置していました。二○一○年に起きたレ (中国がレアアース輸出の大幅削減を発表) アアース・

ですが、近年は想像以上にしっかりした排ガス施設を

できるようになったのでしょう。

で価格が十倍以上に高騰して儲かったので、環境に配

ということです。 もう一つ気付い すでに世界のトップレベルの水準に達している たのは、 例を挙げると、 一部のレア サマリウム アースの製造

術は、

大雑把に言うと、

ガソリン車一台には、

進んでいます。 アース)の還元・分離技術などは中国の方が日本より

では価格競争力のあるレアアース素材を生産できるのでは価格競争力のあるレアアース素材を生産できるの済みます。これが日中の環境コストの差となり、中国廃棄物処理や排ガス処理のコストは日本の十分の一で中国の環境規制は、日本に較べ緩いため、中国での中国の環境規制は、日本に較べ緩いため、中国での

# レアメタルのリサイクルを目指して

皆さんから私の取り組みに対してお褒めの言葉を頂き す。 ファ 分離する新技術を確立することです。これが私の使命 ます。私の目標は、 境保護の観点からだけでなく、レアメタルの供給バ て取り組 であり、材料プロセス工学(精錬工学)の基本と思っ から環境負荷を与えずにレアメタルを効率良 理解されませんでした。時代と環境が変わり、 の開発に力を注いでいます。この研究は省エネや環 私は二十年以上も前からレアメタル しかし、私の取り組みは、以前はその意義すら全 **(予備・余裕)を保つという観点からも重** んでいますが、 廃車や電子機器などのスクラップ 一般的には人気のない分野で 0 リサイクル 今は 一要で ッ

> ると、 加工・物流などのコストのみから決まるため、非常に 境破壊のコストをほぼ負担せずに済み、採掘・製錬・ が安いからです。たとえば、鉱石から得たレアアース 鉱石から抽出する方が、リサイクルするよりもコスト いため、リサイクルが進んでいません。というのは、 めとして、多くのレアメタルは経済的に採算がとれな リサイクルされています。しかし、レアアースをはじ ど)は微量でも大変高額なので、金、銀、銅とともに 十~三十㎏( が高く、それらがコストとして加わるので、リサイク 安価です。同じレアアースをリサイクルで得ようとす の価値は、廃棄物処理を中国で行なっているため、 います。白金族金属(白金、パラジウム、ロジウムな ・四〜五g、ロジウム○・二〜○・六gが使われて ·五宮(電子基板)、銀二~五宮(電子基板)、 ・五~二・五g(排ガス処理触媒)、パラジウム 日本ではスクラップの回収コストや処理コスト HV:~五十㎏、EV:~六十㎏)、

リサイクルのコストの方が安価になります(図7)。を考慮すれば、鉱石から抽出したレアメタルよりも、ても、リサイクルは必須です。莫大な環境修復コストture)を考慮すると、処理コストの負担が増えるとししかし、鉱物資源の本質的な価値(Value of Na-

ルコストがもっと高くなります。

今の

社

会シス

テ

4

最

O) 有

間

題

は、

原

理

が優先

資

源

本

質 0)

的

する

価

値

が

評価され

ず

同

で採掘

ਣੌ が

たちはリ

Ý

Ź

ĺ

と環境保護につい

ŧ

つ

廃棄され

7

いること

### Value of nature について

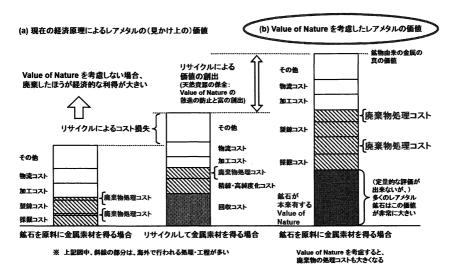


図 7 金属素材の価値の考え方(現在の社会システムでは Value of Nature について 考慮されていない)

罪

文

甪 ŧ

って行って下さ 環境に貢献 国 使わなくな とロ です。 さらなる供 まとま いらされ シ 環境性能 ŕ それ と備蓄 5 した」 が牛 た量 つ て次 でも た携 17 耳 障害の 0 0 一が集 とは絶対に思わないことです 々 が 「るレ 金 推 携帯電話 帯電話などは、 غ ょ 進 0) ま 11 品位 が必須と考えてい アメタルを中心に、 ij ħ スクを回 ば、 は テク製品 省 金鉱 台に含まれる金 I 業者は必 一ネだ」 石 П 避するため 収センタ を買 0 首倍 ح ず ・ます。 11 Ŋ 我が! う調 口 は 替 収 あ 0 1 え á 玉 量 13 Ŕ

は

は

ま

0

日本に できること

て下さ を な **|剣に考えるべきです** 最後にお話 Ų する日 . こ と わ な こです 本 わざわざ省エ いとすれば、 は し 何 L た を も す 17 L ベ 0 (引用文献1、 ネ製品に買い ŧ き は 資源 か つなら、 で 環境的 す ア 0 メ 最 夕 には大きな <u>3</u> 替えた末 とことん 良 ル な 0 0 ほ は ぼ 使 全 何

量

を

# ①岡部 徹:"レアアースをはじめとするレアメタルの資源戦略引用文献

社)、vol.104,no.11 (2017) pp.40-42. 社)、vol.104,no.11 (2017) pp.40-42.

三面』(2018)pp.13. 『平成三十年(二〇一八)八月六日(月)日本経済新聞、十(3岡部 徹:『私見卓見:金属資源開発、環境コスト忘れるな』

(☆)図3(巻頭カラー)引用文献

(本稿は平成30年10月10日夕食会における講演の要旨です)研究センター長、京大・工博・工・昭63(東京大学生産技術研究所教授、持続型エネルギー・材料統合でurvre-metal\_argente\_aluminium\_dorure\_1858

https://art.rmngp.fr/fr/library/artworks/piece-desurtout-en-aluminium-group-de-5-amours\_dore\_bronze\_

### レアメタル ― 資源の現況と今後の活用法 ―

本文 53 頁~67 頁参照

おかべとおる



図3 ナポレオン三世のために、1858 年につくられたアルミニウム製の彫像 (JOM (Journal of Metals), November 2000, の表紙から引用, the Carnegie Museum of Art, Pittsburgh, Pennsylvania. 原典は引用文献(☆))





### 『カナメ チタン段付本瓦葺き』

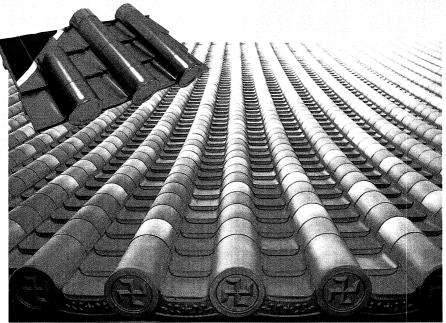


図4 チタン製の瓦でできた浅草寺 (写真提供は (株)カナメ)