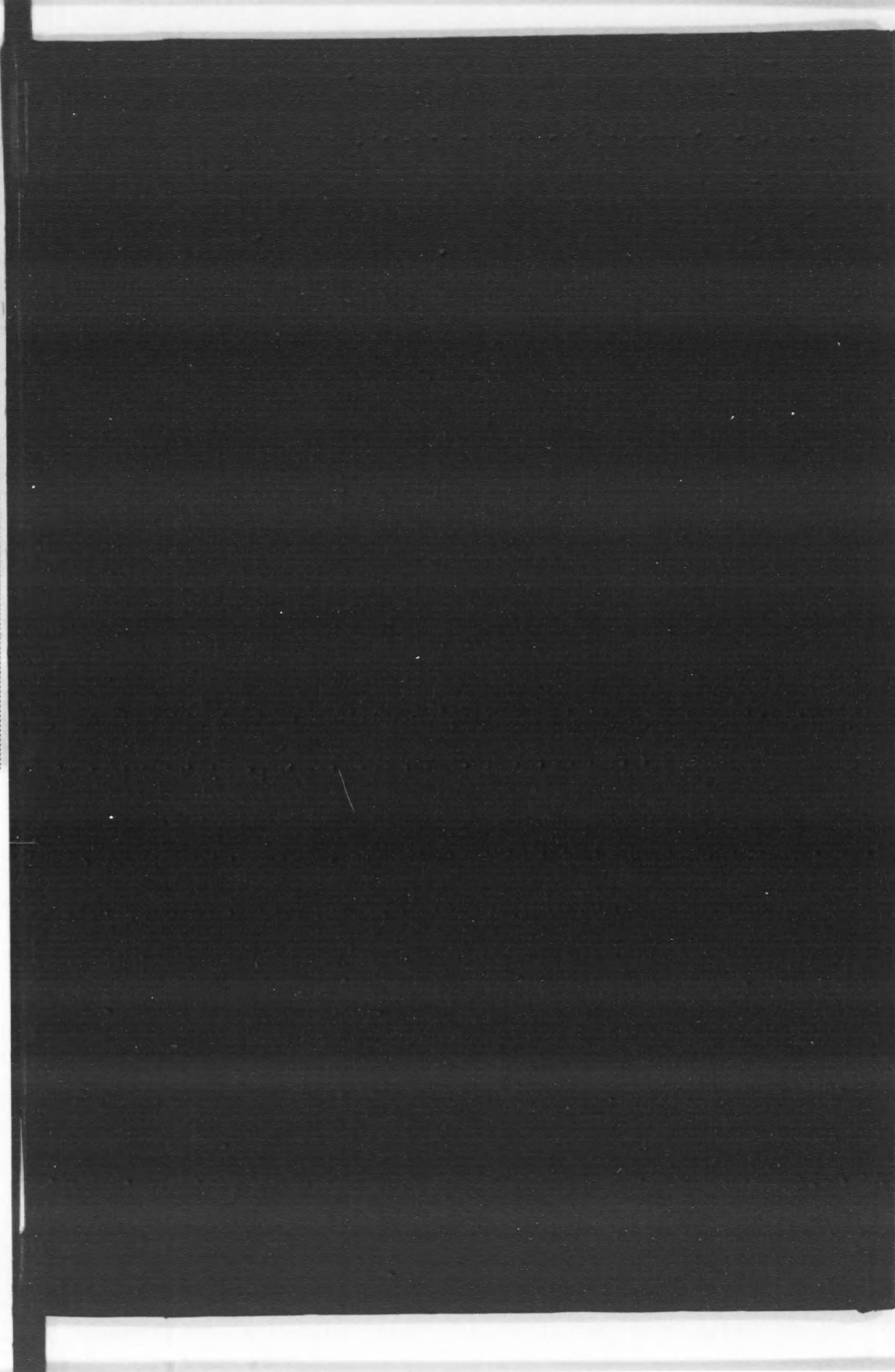




始





14.5  
484



日本學術振興會

昭和12年1月

外國特許要覽  
金屬材料

第10號

定價1圓50錢・郵稅10錢



14.5  
484

日本學術振興會 東京市麹町區虎之門文部省內  
電話 銀座 (57) 5 4 5 2

總裁 秩父宮雍仁親王殿下  
 會長 廣田 弘 毅  
 理事長 櫻井 錠 二 彪  
 總務部長 財部 孝 太郎  
 學術部長 岡 本 太郎

設立 昭和七年十二月二十八日

目的及事業 學術研究ヲ振興シ其應用ヲ圖リ、文化ノ進展、産業ノ開發、國防ノ充實ニ資シ國運ノ興隆竝人類ノ福祉ニ貢獻スルヲ以テ目的トシ次ノ事業ヲ行フ

1. 研究ニ關スル諸般ノ調査ヲ爲スコト
2. 學術竝其應用ノ研究ニ對シ各種ノ援助ヲ爲スコト
3. 有爲ナル研究者ノ養成ヲ援助スルコト
4. 聯合研究ヲ獎勵援助スルコト
5. 重要問題ノ研究狀態ヲ調査シ其解決策及之ガ實行方法ヲ講ズルコト
6. 發明考案ノ産業化ヲ獎勵援助スルコト
7. 學術探檢旅行費ノ補助ヲ爲スコト
8. 學術文献ヲ出版シ又ハ出版費ノ補助ヲ爲スコト
9. 必要ニ應ジ研究竝産業化其他ノ試験ヲ行フコト
10. 其他理事會ニ於テ必要ト認ムル事業ヲ行フコト

分 課

發行  
總務課  
寄贈本

總務課 庶務、會計  
總務課ニ於テハ任免進退其他諸給與、文書處理、獎勵援助及補助ノ施行、理事會評議員會、法令規則、寄附金募集、





警備及取締等ノ一般庶務ニ關スル事務、資金ノ處理、豫算、  
決算、金錢ノ收支、物品ノ出納等ノ一般會計ニ關スル事務  
調査課—調査、普及

調査課ニ於テハ研究ニ關スル各種ノ調査、研究ノ獎勵普及  
並研究ノ便益増進、參考資料ノ蒐集編纂出版及配布、報告  
及統計、研究成果ノ産業化、考査委員會事務、圖書ノ保管  
ニ關スル事務

#### 學術部

##### 常務科

學術部ニ於テハ援助及補助ノ審査、研究及試験ニ關スル事  
項、研究業績ノ處理、學術部各種委員會ニ關スル事務

常置委員會 12

特別委員會 5

小委員會 23

## 緒 言

金屬材料ニ關スル我ガ國ノ最近ノ發達ハ實ニ著シイモノガアル。資源ニ乏シイ我ガ國ニ於テ、總テノ工業ノ基礎トナルベキ金屬材料ニ對シテ將來更ニ一段ノ研究ヲ勵ムベキコトハ國家的立場カラモ必要ナコトデアツテ、既存ノ外國特許ノ内容ヲ知ルコトハ之ガ研究ヲ助長スルコト勿論デアアル。然ルニ我ガ國ニ於テハ外國ノ特許明細書ヲ手ニ入レルコトガ甚ダ困難デアルカラ、本會ニ於テ本要覽ヲ編纂シテ斯界ノ發達ニ資スルコトトシタ。

本要覽ハ前號ノ後ヲ承ケテ1934年度(昭和9年度)ニ發表サレタ英國特許ノ第416,811號迄ノ中、主トシテ金屬材料ニ直接關係ノアルモノカラ適當ノモノヲ選ビ、ソノ概要ヲ摘録スルコトトシタ。

昭和12年1月

日本學術振興會

發行所寄贈本



## 凡 例

1. 本要覧ニ於テハ整理ニ便スルタメニ要覧分類名ト號數ノ次ニ目次番號ヲ附シ、更ニ小區分名ヲ記シ、各國別特許番號、題名、出願日附、優先日附、特許權者名ヲ記スコトトシタ。
2. 本要覧ニ使用スル専門術語ハ出來得ルダケ資源局制定標準用語及諸學會ノ術語集ニ依ルコトトシタガ、尙ホ適當ノ譯語ノ見當ラナイモノハ原語ヲソノママ假名デ、又ハ原語ノ意義ヲ沒却シナイ程度ニ平易ナ文字ヲ採用スルコトトシタ。
3. 本要覧ニ於テハソノ内容ニ依リ、次ノ如キ小區分ヲ設ケテ牽引ニ便スルコトトシタ。
 

鐵合金	鑄造
非鐵合金	清淨
燒結合金	電解電鍍
熔融精鍊	表面處理
熱處理	鍛接熔接
被覆	雜
4. 本要覧ノ附圖ノ番號ハ、特許明細書中ノ番號ヲソノ儘採用シタ。
5. 調査ノ都合上發表ノ順序ハ各國特許番號ノ順ト異ナルモノガアルカモ知レナイ。
6. 本要覧ハ本會ノ依頼ニ依リ、吉川晴十ノ下ニアツテ吉澤英雄ガ編纂シタモノデアアル。

吉澤英雄

## 外國特許要覧

### 金 屬 材 料

#### 第 10 號

#### 目 次

#### 鐵 合 金

1. 【英・409,118】 車輪用合金.....	1
2. 【英・409,380】 鐵合金.....	2
3. 【英・409,411】 合金鋼ノ硬化法.....	3
4. 【英・409,525】 鑄鐵熔接棒合金.....	4
5. 【英・409,579】 內燃機用シリンドラ張用合金.....	5
6. 【英・409,841】 ピストン挿入用合金.....	6
7. 【英・410,256】 鐵及鋼ノ製造法.....	7
8. 【英・411,309】 マンドリル用合金.....	8
9. 【英・411,321】 工具用合金鋼.....	9
10. 【英・411,414】 マンドリル用合金.....	10
11. 【英・412,934】 延性ノ大ナル鐵又ハ鋼ノ製法.....	11
12. 【英・413,570】 低炭素合金ノ製法.....	12
13. 【英・413,895】 耐蝕性鐵合金.....	13
14. 【英・414,211】 耐蝕性合金鋼.....	14
15. 【英・414,264】 鐵道レールノ製法.....	15
16. 【英・414,432】 各種形材ノ壓延法.....	16
17. 【英・414,459】 管ノ製造法.....	17
18. 【英・415,457】 熱傳導率ノ惡イ合金.....	18
19. 【英・415,476】 熱傳導率ノ惡イ合金.....	19
20. 【英・415,485】 耐熱性鑄鐵.....	20
21. 【英・415,876】 合金鑄鐵.....	21
22. 【英・416,119】 ロール用合金.....	22



23. 【英・416,214】 バルブ用合金 .....23  
 24. 【英・416,811】 延性ノ大ナル鐵合金 .....24

## 非鐵合金

25. 【英・409,588】 亞鉛合金 .....25  
 26. 【英・410,268】 放射バルブ用合金 .....26  
 27. 【英・410,614】 アルミニウム・バリウム合金 .....27  
 28. 【英・410,645】 クロム合金ノ製法 .....28  
 29. 【英・410,665】 電氣用板合金 .....29  
 30. 【英・410,683】 銀合金 .....30  
 31. 【英・411,324】 マグネシウム合金 .....31  
 32. 【英・411,524】 蓄電池用合金 .....32  
 33. 【英・411,557】 亞鉛合金 .....33  
 34. 【英・412,058】 低炭素クロム合金ノ改良 .....34  
 35. 【英・412,074】 反射器用合金 .....35  
 36. 【英・412,277】 銅・錫合金 .....36  
 37. 【英・412,316】 鉛合金 .....37  
 38. 【英・413,048】 電熱器用合金 .....38  
 39. 【英・413,177】 ビストン用輕合金 .....39  
 40. 【英・413,209】 耐磨合金 .....40  
 41. 【英・413,332】 時效硬化性銅合金 .....41  
 42. 【英・413,865】 アルミニウム合金 .....42  
 43. 【英・414,094】 ガスヲ含有シナイ合金ノ製法 .....43  
 44. 【英・414,212】 耐蝕性銅・亞鉛合金 .....44  
 45. 【英・414,213】 結合用合金 .....45  
 46. 【英・414,523】 ゲッター用合金 .....46  
 47. 【英・414,577】 マグネシウム及マグネシウム合金處理法 .....47  
 48. 【英・414,606】 耐蝕性鉛 .....48  
 49. 【英・414,748】 高溫度ニ於テ強度及硬度ノ大ナル合金 .....49  
 50. 【英・414,783】 アルミニウム合金 .....50

51. 【英・414,966】 亞鉛合金 .....51  
 52. 【英・415,066】 ベリリウム合金ノ製法 .....52  
 53. 【英・415,146】 構造物ノ表面ニ使用スル合金 .....53  
 54. 【英・415,542】 ベリリウム及ソノ合金製造法 .....54  
 55. 【英・415,584】 熱電偶用合金 .....55  
 56. 【英・415,609】 熱交換器用合金 .....56  
 57. 【英・416,186】 陰極用合金及ソノ燒鈍法 .....57  
 58. 【英・416,568】 鉛合金 .....58  
 59. 【英・416,624】 クロム合金 .....59  
 60. 【英・416,683】 耐電弧合金 .....60  
 61. 【英・416,684】 耐電弧合金 .....61

## 燒結合金

62. 【英・410,849】 回轉爐用合金 .....62  
 63. 【英・412,098】 燒結硬質合金 .....63  
 64. 【英・412,099】 燒結硬質合金 .....64  
 65. 【英・415,697】 工具用硬質合金ノ製法 .....65  
 66. 【英・416,353】 工具用合金 .....66  
 67. 【英・416,408】 燒結合金 .....67

## 熔融精鍊

68. 【英・409,531】 亞鉛精鍊法 .....68  
 69. 【英・409,572】 合金ノ電解製造法 .....69  
 70. 【英・409,863】 亞鉛ソノ他ノ蒸溜法 .....70  
 71. 【英・409,910】 銅ノ精鍊法 .....72  
 72. 【英・409,911】 銅ノ精鍊法 .....73  
 73. 【英・410,016】 亞鉛蒸溜法 .....74  
 74. 【英・410,390】 金屬抽出法 .....75  
 75. 【英・410,635】 亞鉛蒸溜法 .....76  
 76. 【英・411,733】 遠心力ニ依ル金屬精鍊法 .....78  
 77. 【英・412,417】 マグネシウム抽出法 .....79



78. 【英・412,443】 鑄滓カラ鉛ヲ回收スル方法	80
79. 【英・412,664】 マグネシウム蒸溜法	81
80. 【英・412,775】 亜鉛蒸溜法	82
81. 【英・413,221】 マグネシウム蒸溜法	84
82. 【英・413,222】 マグネシウム連続蒸溜装置	85
83. 【英・413,389】 銅ノ精錬法	86
84. 【英・413,394】 銅ノ精錬法	87
85. 【英・413,606】 マグネシウム蒸溜法	88
86. 【英・413,743】 金属ノ蒸溜法	89
87. 【英・413,881】 金属及合金ノ精錬法	90
88. 【英・416,285】 亜鉛ヲ含有スル鉛ノ精錬法	91
89. 【英・416,475】 貴金属回收法	92
90. 【英・416,572】 銅ノ精錬法	94
91. 【英・416,634】 鉛ノ精錬法	95
92. 【英・416,789】 金属精錬法	96

## 熱 處 理

93. 【英・409,310】 機械的處理=依ツテ分子構造ヲ變化スル方法	97
94. 【英・409,355】 合金銅ノ熱處理法	98
95. 【英・409,718】 滲炭法	99
96. 【英・409,719】 滲炭法	101
97. 【英・409,765】 合金焼鈍法	102
98. 【英・409,909】 帯狀金属焼鈍法	103
99. 【英・409,958】 滲炭法	104
100. 【英・410,400】 鉄及ソノ合金ノ窒化法	105
101. 【英・410,845】 銅ノ肌焼法	106
102. 【英・411,166】 亜鉛焼鈍法	107
103. 【英・411,271】 タングステン焼鈍法	108
104. 【英・411,422】 クロム・ニッケル銅ノ焼鈍法	109
105. 【英・411,503】 X線用合金ノ焼鈍法	110

106. 【英・411,982】 鉄鋼ノ耐熱性ヲ改善スル方法	111
107. 【英・412,173】 肌焼法	112
108. 【英・412,980】 金属薄板ノ焼ならし法	113
109. 【英・412,983】 金属管熱處理法	114
110. 【英・413,333】 合金ノ焼鈍法	115
111. 【英・414,092】 合金ノ肌焼法	116
112. 【英・414,108】 金属及合金硬化法	117
113. 【英・414,498】 合金焼鈍法	118
114. 【英・415,086】 鋳鐵ノ熱處理法	119
115. 【英・415,252】 肌焼法	120
116. 【英・415,325】 金属硬化法	121
117. 【英・415,846】 金属硬化法	122
118. 【英・416,006】 針金硬化法	123
119. 【英・416,316】 鉄及銅ノ硬化法	124
120. 【英・416,420】 肌焼法	125
121. 【英・416,617】 ビストン輪ノ熱處理法	126
122. 【英・416,622】 ビストン輪焼鈍法	127

## 被 覆

123. 【英・410,104】 アルミニウム被覆法	128
124. 【英・410,300】 金属被覆法	129
125. 【英・410,804】 金属被覆法	130
126. 【英・411,804】 金属被覆法	131
127. 【英・412,989】 マグネシウム合金ノ金属被覆法	132
128. 【英・413,900】 金属、合金又ハ金属化合物被覆法	134
129. 【英・415,025】 金属被覆法	135
130. 【英・415,207】 クロム=金属被覆法	136
131. 【英・415,219】 水銀ヲ被覆スル方法	137
132. 【英・415,732】 アルミニウム被覆法	138
133. 【英・416,236】 金属ノ焼鈍、引拔及被覆法	140



## 鑄 造

134. 【英・411,928】 鑄造法 ..... 141  
 135. 【英・414,304】 砂中子 ..... 142

## 電 解 電 鍍

## 清 淨

136. 【英・411,907】 金屬酸洗法 ..... 143  
 137. 【英・412,808】 金屬清淨法 ..... 144  
 138. 【英・416,228】 合金酸洗法 ..... 145

## 表 面 處 理

139. 【英・410,323】 金屬面處理法 ..... 146  
 140. 【英・412,193】 アルミニウム又ハソノ合金ノ表面處理法 ..... 147  
 141. 【英・412,205】 各種ノ表面ヲ生ズルタメノ金屬面處理法 ..... 148  
 142. 【英・412,244】 金屬面處理法 ..... 149  
 143. 【英・412,430】 アルミニウムノ表面處理法 ..... 150  
 144. 【英・413,814】 アルミニウムノ表面處理法 ..... 151

## 鍛 接 熔 接

## 雜

145. 【英・410,799】 板類壓延法 ..... 152  
 146. 【英・411,126】 管狀體製造方法 ..... 153  
 147. 【英・413,141】 熔劑 ..... 154  
 148. 【英・413,519】 熔劑 ..... 155  
 149. 【英・413,526】 磁性合金粉末 ..... 156  
 150. 【英・416,545】 金屬及合金ノ製法 ..... 157

## 鐵 合 金



[英・409,118] 車輪用合金

出願日附 1933-3-8

優先日附 1932-3-9(獨逸)

特許權者 Royen H. J.

**【要旨】** 本合金ハ磨耗ヲ受ケル車輪ハサム及ソク他ノ製品ニ對スルモノデ、マンガン、クロム、モリブデン、タンタム又ハバナヂウムノ如キ複炭化物ヲ生ズルモノヲ含ム共析鋼カニ製造ラレル。コノ場合、炭素ハ0.9%以下、珪素ハ出來得ルナラバ0.35乃至0.8%トシ、ニツケル7%以下又ハ銅1.5%以下、或ハコノ兩者ヲ含有スル。銅ヲ含ム鋼ハ4乃至8時間 450°C乃至550°Cニ再加熱スル方ガ良イ。



金 合 鐵



[英・409,380] 鐵合金

出願日附 1932—10—31 優先日附 1932—3—14(米國)

特許權者 American Rolling Mill Co.

【要旨】 本合金ハ純鐵ニ、銅 1% 以下、珪素又ハチタン或ハコノ兩者ヲ銅ノ 25 ヲ含有シ、ソノ製造中ニ脱酸ヲ完全ニ行ヒ、後ニ所要ノ量ヲ金屬ニ殘ス程度ニチタン、又ハ珪素トチタントヲ用キテ脱酸ヲ行フ。銅ハ出來得ルナラバ精鍊ノ最後ニ添加スル。



**【英・409,411】 合金鋼ノ硬化法**

出願日附 1932-11-7      優先日附 1931-11-11(獨逸)

特許權者 Krupp A. G.

**【要旨】** 本法ニ於テハチタン、銅、タングステン、モリブデン又ハ硼素ノ如キ析出硬化ヲ生ズベキ元素ヲ1種又ハ2種以上含有スル合金鋼ヲ製造スル場合、炭素0.1乃至0.4%、珪素0乃至5%ヲ含有スル炭素鋼ヲ、上記元素ノ外ニコバルト又ハワナヂウム或ハコノ兩者ヲ1乃至25%更ニ添加スルモノデアル。硬化作用ハ合金ヲ700°C乃至1,300°Cカラ急冷スルカ、コノ溫度カラ緩冷シテソレカラ250°C乃至700°Cニ再加熱スルカ、或ハ700°C乃至1,300°Cニ加熱シテ非常ニ緩カニ冷却スル。合金ノチタン含有量ハ10%以下、銅5%以下、タングステン30%以下、モリブデン3%以下、硼素4%以下、鐵25%以上トスル。例ヘバ

炭素	0.22%
珪素	0.27%
マンガン	0.58%
タングステン	17.7%
コバルト	24%
ワナヂウム	1.7%
チタン	1.4%

ヲ含有スル合金ハ1,250°Cカラ冷却シ、600°Cデ再加熱サレル



【英・409,525】 鑄鐵熔接棒合金

出願日附 1933-6-19

優先日附 1932-6-17 (獨逸)

特許權者 Klopstock H,

【要旨】 本合金ハ

炭素	3.5%
マンガン	0.5%
珪素	3.3%
磷	0.4%

ヲ含有スル鑄鐵熔接棒デアツテ、出來得ルナラバ炭素ガ共晶狀トナツテキ  
ルモノデアル。使用サレル熔劑ハ粉狀純鐵、硼酸、硝酸カリウム、炭酸カ  
リウムカラ成ル。



〔英・409,579〕 内 燃 機 シ リ ン ダ 裏 張 用 合 金

出願日附 1933-10-2

優先日附 1932-10-1(獨逸)

特許權者 Schichau Ges. F.

【要旨】 本合金ハ内燃機シリンダ裏張ニ用キル鑄鐵ノ耐磨耗性スリーブニ對スルモノデ、

炭素	3-4%
マンガン	2-7%
珪素	0.1-1%
ニッケル	0.1-1%
磷、硫黄	少量

ヲ含有スルモノデアル。ピストン詰輪ハ、

炭素	2-4%
マンガン	1-2%
珪素	0.5-1%
ニッケル	0.5-1.5%
クロム	0.3-3.07%
鐵	殘部
硫黄、磷	少量

ヲ含ム。



[英・409,841] ピストン挿入用合金

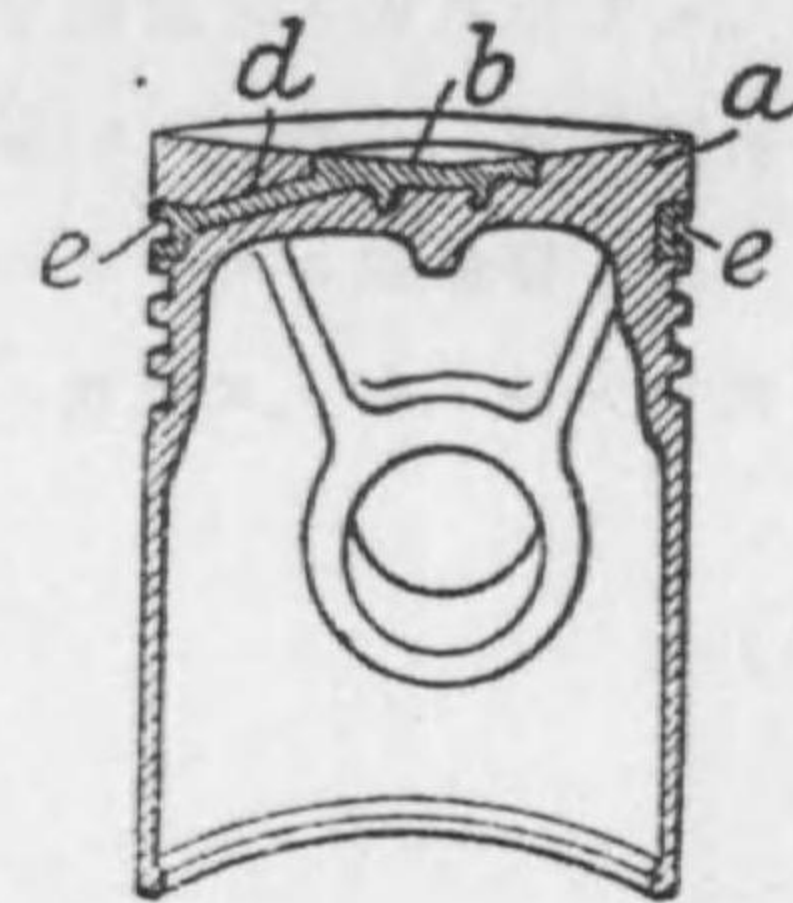
出願日附 1933-1-9

特許權者 Armstrong J. J.

【目的】 本合金ハ輕合金ノピストンニ挿入スベキ合金ニ關スルモノデアル。

【要旨】 圖ニ於テ輕合金デ造ラレタピスト

ンノ頭部(a)ハ、コノ合金ト同ジ膨脹係數ヲ有スル硬質金屬(b)ガ挿入サレル。コノ際使用サレルピストン用合金ハ



珪素	11.5—13.5%
銅	0.5—1.3%
ニッケル	0.5—1.3%
マグネシウム	0.8—1.5%
アルミニウム	殘部

デアツテ、挿入スベキ合金ハ

炭素	3%
ニッケル	12%
銅	5%
マンガン	1%
珪素	2%
クロム	1.5%

ヲ含有スル鼠鑄鐵デアル。



【英・410,256】 鐵及鋼ノ製造法

出願日附 1933—1—6 優先日附 1932—1—22(獨逸)

特許權者 Vereinigte Stahlwerke A. G. 及 Peters J.

【目的】 本法ハ標準ノシーメンス・マルチン爐ニ於テ、脱炭ヲ更ニ行フコトナク、時效ニ依ツテ脆性ヲ増大シナイ鐵及鋼ヲ製造スル方法デアル。

【要旨】 装入物中ノマンガノ一部ヲ熔融金屬中ニ保持シ、既ニ鑄滓ヘ入ツタマンガノ一部ヲ、鑄滓ノ鹽基度ヲ減少スルタメニ熔融期ノ終リニ珪酸ヲ加ヘテ金屬ニ還元スル。加ヘラレル珪酸ハガラス、砂、耐火材料等デアル。



【英・411,309】 マンドリル用合金

出願日附 1933-7-10

特許權者 Singer F.

【要旨】 本合金ハ壓出用マンドリルノ被覆ニ用キラレルモノデ、特許第411,414號ニ依ル合金ガ用キラレル。



【英・411.321】 工具用合金鋼

出願日附 1933-8-10 優先日附 1932-8-20(米國)

特許權者 Cleveland Twist Drill Co.

【目的】 本合金鋼ハ特ニ工具ニ用キラレルモノデアル。

【要旨】 本合金鋼ハモリブデンヲ0.6乃至15%含有シ、タングステンハモリブデンノ10乃至40%デ、タングステンノ最少量ハ0.2%トスル。モリブデンガ6%以下ノトキハ珪素0.45%以下デ、出來得ルナラバ、モリブデンノ多イトキハ珪素ハコノ最高量トスル。コノ合金ハ

炭素	0.5—1.3%
マンガン	0.1—1%
クロム	0.2—5%
タングステン	0.2—4%
ワナヂウム	0.1—1.5%
モリブデン	0.6—10%

ヲ含有シ、コレニ少量ノコバルト、ニツケル、タンタラム、ウラニウムヲ含ム。コレ等ノ合金ハ2,000°F乃至2,235°Fデ焼入セラレ、940°F乃至1,150°Fデ焼戻サレル。



【英・411,414】 マンドリル用合金

出願日附 1933-7-10

特許權者 Singer F.

【目的】 本合金ハ金屬管ヲ熱間壓出スル際ニ用キラレルマンドリルニ部分的被覆ヲ施ス場合ニ使用サレルモノデアル。

【要旨】 コノ合金ハStelliteト云フ商品名デ賣出サレテキルモノ、又ハ炭化タンダステン又ハレデブライト型ノクロム鋼カラ成リ、最後ノクロム鋼ハ

炭素 1.2—2.5%

クロム 10—13%

ヲ含ム。尙ホ特許第411,309號参照。



**【英・412,934】 延性ノ大ナル鐵又ハ鋼ノ製法**

出願日附 1932-10-31 優先日附 1932-8-14(米國)

特許權者 American Rolling Mill Co.

**【目的】** 本法ハ白硬性ガ無ク、且ツ 300°F 乃至 900°F = 加熱スルモ、或ハ冷間壓延後暫ク放置スルモ、延性ヲ減ジナイ様ナ壓延板ソノ他鐵又ハ軟鋼ヲ製造スル際、結合酸素ノ無イ様ニガスヲ除去スルガ尙ホ十分ニ硬度ノ高クナラナイ程度ニ殘留スル鑄塊ヲ壓延シ、ソレカラ安定ナラシメルタメニ熱處理ヲ施スモノデアル。

**【要旨】** 本法ノ目的ヲ效果的ナラシメルタメニチタン又ハジルコニウムヲ、時ニ依リアルミニウムヲ、ガス除去劑トシテ熔湯ヲ取出ス間及取鍋ニ十分ナ量ヲ添加シ、總テノ酸素ト結合セシメ、鐵ト結合シタ約 0.02 % ハ鑄塊中ニ殘留セシメル。例ヘバ

炭素	0.05 又ハ 0.042 %
マンガン	0.03 又ハ 0.47 %
磷	0.005 又ハ 0.011 %
硫黃	0.019 又ハ 0.014 %
銅	0.073 又ハ 無シ
チタン	0.067 又ハ 0.058 %
酸化チタン	0.019 又ハ 0.012 %
アルミナ	0.037 又ハ 0.019 %
アルミニウム	0.042 又ハ 0.037 %

ヲ含有スル鑄塊ヲ長時間燒鈍シ、板用鋼片、棒、0.108吋厚板等ニ壓延シ、ソレカラ 0.05吋厚板トスル。壓延板ハ希望ニ依ツテハ燒ならしヲ施シ、ソレカラ箱ニ入レテ 1,180°F 又ハ 1,100°F = 加熱シ、3乃至4日間ニ常溫マデ冷却スル。上記ノ如クシテ製造シタ金屬板ハ規則正シイ内力歪曲線ヲ與ヘ、24時間 212°F デ時效化スルカ、又ハ 2 % ノ冷間收縮ヲ行ツタ後ハ一定ノ降伏點ヲ再ビ表ハサナイト云フ。



【英・413,570】 低炭素合金ノ製法

出願日附 1933-12-16

優先日附 1932-12-31(瑞典)

特許權者 Andersen G.

【目的】 本法ハ炭素ノ非常ニ少ナイ金屬又ハ合金、例ヘバ、クロム、マンガ  
ン及コレ等ノ鐵トノ合金ヲ、珪素ヲ含ム還元劑ヲ含ム鐵石ノ直接還元ニ  
依ツテ製造スルモノデアル。

【要旨】 本法ニ於テ用キラレル裝入物ハ鐵石、石灰、還元劑カラ成リ、炭  
素ガ完全ニ燃焼スルマデ強イ酸化性ノ焰ノ中デ 1,000°C 乃至 1,100°C ニ加熱  
シ、石灰ハ苛性石灰ニ變ズル。裝入物ハソレカラ磨碎シ、完全混合シタ  
後、回轉加熱臺上ニ連続的ニ層狀ニ供給シテキル。處理サレタ裝入物ハ密  
閉シタ鐵ノ箱ノ中ニ入レテ冷却シ、貯藏スル。若シ燃焼ガスヲ更ニ使用セ  
ントスル場合ニハ、二酸化炭素及硫黄ヲ除去スルタメニ例ヘバ苛性カリノ  
如キモノデ處理スル。

低炭素合金ノ製法 【英・413,570】

出願日附 1933-12-16

優先日附 1932-12-31(瑞典)

【目的】 本法ハ炭素ノ非常ニ少ナイ金屬又ハ合金、例ヘバ、クロム、マンガ  
ン及コレ等ノ鐵トノ合金ヲ、珪素ヲ含ム還元劑ヲ含ム鐵石ノ直接還元ニ  
依ツテ製造スルモノデアル。

【要旨】 本法ニ於テ用キラレル裝入物ハ鐵石、石灰、還元劑カラ成リ、炭  
素ガ完全ニ燃焼スルマデ強イ酸化性ノ焰ノ中デ 1,000°C 乃至 1,100°C ニ加熱  
シ、石灰ハ苛性石灰ニ變ズル。裝入物ハソレカラ磨碎シ、完全混合シタ  
後、回轉加熱臺上ニ連続的ニ層狀ニ供給シテキル。處理サレタ裝入物ハ密  
閉シタ鐵ノ箱ノ中ニ入レテ冷却シ、貯藏スル。若シ燃焼ガスヲ更ニ使用セ  
ントスル場合ニハ、二酸化炭素及硫黄ヲ除去スルタメニ例ヘバ苛性カリノ  
如キモノデ處理スル。

23000-23010	鐵石
23010-23020	石灰
23020-23030	還元劑
23030-23040	珪素
23040-23050	炭素
23050-23060	鐵
23060-23070	錳
23070-23080	ニッケル
23080-23090	クロム
23090-23100	マンガン
23100-23110	コバルト
23110-23120	ニッケル

本製法ニ依リテ製造スル合金ハ、炭素ノ含有率極低ニシテ、強イ酸化性ノ焰  
中ニ加熱シ、石灰ハ苛性石灰ニ變ズル。裝入物ハソレカラ磨碎シ、完全混合シ  
タ後、回轉加熱臺上ニ連続的ニ層狀ニ供給シテキル。處理サレタ裝入物ハ密  
閉シタ鐵ノ箱ノ中ニ入レテ冷却シ、貯藏スル。若シ燃焼ガスヲ更ニ使用セ  
ントスル場合ニハ、二酸化炭素及硫黄ヲ除去スルタメニ例ヘバ苛性カリノ  
如キモノデ處理スル。



【英・413,895】耐蝕性鐵合金

出願日附 1933—9—15

優先日附 1932—9—26(佛國)

特許權者 Soc. Anon. des Hauts-Fourneaux Forges et Acieries de Pompey

【要旨】本合金ハ

炭素	0.05 % 以下
マンガン	0.2—0.6 %
珪素	0.2—0.6 %
磷	0.02 % 以下
硫黄	0.015 % 以下
銅	0.3—0.6 %
タングステン	0.01—0.15 %

ヲ含有スル耐蝕性鐵合金デアル。コノ合金ハ例ヘバ平爐又ハ電氣爐デ造ラレ、非常ニ軟質ノ鐵ヲ得ルタメニ、鑄滓ヲ非常ニ石灰質トシ、鑄滓ヲ除イテ新シイ石灰鑄滓ヲ造リ、タングステントマンガントヲ加ヘル。銅ハ何時加ヘテモ良イ。



【英・414,211】耐蝕性合金鋼

出願日附 1933-7-6

特許權者 Becket F. M. 及 Franks R.

【要旨】本合金鋼ハ

クロム	12—30%
ニッケル	6—30%
炭素	0.3% 以下

ヲ含有シ、更ニニオブウムトタンタラムトヲニオブウムガタンタラムヨリモ多イ程度ニ含有スルモノデ、約 500°C デ耐蝕性ノ大ナルオーステナイト鋼デアル。ニオブウムトタンタラムトノ合計ハ10% 以下デアツテ、出來得ルナラバ炭素含有量ノ10倍以上ガ良イ。コノ合金ハ熔融熔接例ヘバ酸素アセチレン熔接ヲ行ツテ製作スル製品及、ソノ他ノ熔接棒ニ適當デアル。尙ホワナヂウム、チタン、タンダステン、ウラニウム、ジルコニウム、タンタラムヲ一定量含有スル數種ノニッケル・クロム合金鋼ヲ比較シテ述ベテアル。



【英・414,264】 鐵道レールノ製法

出願日附 1933—12—1 優先日附 1933—8—9 (佛國)

特許權者 Acieries des Gannevilliers-Anciens Etablissements C. Delachaux

【要旨】 本法ニ於テハモリブデン0.05乃至5%ヲ含有スル金屬ヲ最初1,000°C乃至1,200°Cノ高溫度ニ壓延シ、ソレカラ800°C乃至900°Cノ變態點ニ近イ低溫度ニ壓延シテ仕上ゲルモノデアル。ヨリ硬イレールニ對シテハニツケル3%以下、クロム1%ガ加ヘラレル。以上ノ如ク壓延シテカラレールハ變態點以下ノ溫度デ再加熱シ、時ニハ燒入スルコトモアル。コレニ用キル金屬ハ出來得ルナラバ平爐又ハ電氣爐デ製造サレル。金屬ハ壓延ノ工程中ニ冷却サレルコトモアル。



【英・414,432】 各種形材ノ壓延法

出願日附 1933-2-11

特許權者 Richards F.

【要旨】 本法ハ波形断面ノ棒又ハ板ヲ普通ノ棒カラ直接壓延スル際、ソノ波形ノ頭部ガ常ニ最大厚ト最小厚トノ間ノ中心軸ニ對シテ同一側ニ在ツテ壓延機ノ通過溝ノ調節範圍ヲコノ調節範圍内デ上記ノ波形棒ヲ製造スル様ニシタモノデアル。



【英・414,459】 管ノ製造法

出願日附 1933-3-20

優先日附 1932-3-19(獨逸)

特許權者 Peters H.

【要旨】 本法ハ金屬片ヲ連續シタ型ヤロールニ通シ、心棒ニ押シツケテ管ヲ造ル方法ニ於テ、出來タ管ヲ橢圓形ソノ他ノ形ノ通路ヲ通過セシメテ心棒カラ管ガ離レル様ニシ、次ニ圓形ノ通路ヲ通過セシメテ、管ノ各點デ心棒カラ離レル様ニスル。



**【英・415,457】 熱傳導率ノ惡イ合金**

出願日附 1933-2-23      優先日附 1932-2-26(瑞典)

特許權者 Munters C. G.

**【要旨】** 本合金ハ熱絶縁装置ニ用キラレル熱傳導率ノ惡イモノデ、ニツケル30乃至40%ヲ含有スル鐵カラ成ル。



**【英・415,476】 熱傳導率ノ惡イ合金**

出願日附 1933-2-23

優先日附 1932-2-26 (瑞 典)

特許權者 Munters C. G.

**【要旨】** 本特許ハ特許第415,457號ノ一部及第399,504號ノ追加デアツテ、熱絶縁装置ニ用キラレル熱傳導率ノ惡イ合金デ、ニツケル30乃至40%ヲ含有スルモノニ關シテ述ベラレテアル。



【英・415,485】耐蝕性鑄鐵

出願日附 1932-3-2

特許權者 Andley Engineering Co., Wynn E. W. 及 Leach K. M.

【要旨】本鑄鐵ハ

珪素 4-10 %

ニツケル 15-7 %

銅 5-12 %

炭素 1.5-3 %

カラ成ルモノデ、時ニ依リアンチモンヲ 2 % 以下含有シテモ良イ。



【英・415,876】 合金鑄鐵

出願日附 1933-7-8

特許權者 Stokes A. J., Howlett J. W. 及 Roberts M.

【目的】 本合金ハ燒鈍セズニ加工シ、800°C乃至860°Cニ加熱シテ硬化シ、空中デ冷却スル鑄鐵デアル。

【要旨】 本合金ハ

炭素	2.8—3.45 %
珪素	1.7—2.5 %
マンガン	0.6—1.4 %
モリブデン	0.3—2.5 %
クロム	0.3—0.75 %
硫黄	痕跡—0.14 %
磷	痕跡—1.00 %

カラ成ル。コノ中出來得ルナラバ、

鐵	92 %
炭素	3 %
珪素	2 %
マンガン	1 %
モリブデン	1 %
クロム	0.45 %
硫黄	0.05 %
磷	0.5 %

ノモノガ良イ。コノ合金ハ合金元素又ハコノ合金元素ヲ含ム鐵合金ヲキユボラ、反射爐又ハ電氣爐中ニ鑄鐵裝入物ノ一部分トシテ入レルカ、熔融鑄鐵ヘコレ等ヲ加ヘテ製造サレル。



【英・416,119】 ロール用合金

出願日附 1933-4-12

優先日附 1932-4-13(獨逸)

特許權者 Weber K.

【目的】 本合金ハロールノ外殻ニ用キラレルモノデアル。

【要旨】 本合金ハ

炭素	4 —4.5%
マンガン	1.2 —2.5%
珪素	1.25—1.5%
クロム	0.5 —1.5%
ニッケル	1.5 —2.5%

カラ成ル。

鋼鐵合金 【213,214-英】

本特許は、鋼鐵合金の製造方法に関するものである。本合金は、炭素、マンガン、珪素、クロム、ニッケル、および銅を含む。本合金は、鋼鐵合金の製造方法に関するものである。本合金は、炭素、マンガン、珪素、クロム、ニッケル、および銅を含む。本合金は、鋼鐵合金の製造方法に関するものである。本合金は、炭素、マンガン、珪素、クロム、ニッケル、および銅を含む。

本合金は、鋼鐵合金の製造方法に関するものである。本合金は、炭素、マンガン、珪素、クロム、ニッケル、および銅を含む。本合金は、鋼鐵合金の製造方法に関するものである。本合金は、炭素、マンガン、珪素、クロム、ニッケル、および銅を含む。



【英・416,214】 バルブ用合金

出願日附 1933-11-22

特許權者 Triggs W. W.

【目的】 本合金ハバルブニ用キラレル合金鋼デアル。

【要旨】 本合金ハ

炭素 0.3—0.5%

クロム 1.5—2.5%

コバルト 0.5—3%

珪素 2—4%

カラ成ル。尚ホ

炭素 0.4%

珪素 3—4%

クロム 9—10%

ヲ含有スル合金鋼モ亦本特許ニ屬ス。



【英・416,811】 延性ノ大ナル鐵合金

出願日附 1933-7-11 優先日附 1932-11-2(米國)

特許權者 Electro-Metallurgical Co.

【目的】 本法ハクロム 2 乃至 30%ヲ含有シ、炭素0.5%以下、マンガント珪素トヲ 1%以下ヲ含有シ、更ニチタンヲ炭素ノ 4 倍ト、炭素ノ 4 倍 = 1.5%ヲ加ヘタルモノトノ間ノ量ヲ含有スルモノデアル。

【要旨】 コノ合金ハ 725°C 乃至 1,100°C ノ各種ノ一定溫度デ空中又ハ水中冷却ヲシタ方ガ良イ。クロム = 所定ノタンダステン、ウラニウム及モリブデンヲ含有スル鐵合金モ亦本特許ニ於テ比較サレテキル。







**【英・409,588】 亞鉛合金**

出願日附 1933—10—12

特許權者 Gill H. A.

**【要旨】** 本合金ハ

銅	0.03—2 %
珪素	0.01—0.1 %
亞鉛	殘部

カラ成ル亞鉛合金デアル。コノ合金ハ燒鈍セズニ引拔作用ヤ冷間壓作ヲ行フニ適スル。例ヘバ

銅	1.75 %
珪素	0.05 %
亞鉛	98.2 %

ヲ含有スル合金ハ線、管等ニ引拔イテ製造セラレ、ソノ他各種ノ形ニ壓作サレル。コノ様ニシテ得ラレタ合金ハ、ソノ抗張力26乃至 34 kg/mm<sup>2</sup>, 伸22乃至29%ヲ有スル。



【英・410,268】放射バルブ用合金

出願日附 1933—1—23 優先日附 1932—1—22(瑞典)

特許權者 Naamlooze Vennootschap Molybdenum Co.

【要旨】本合金ハ熱イオン作用ノバルブ及コレト類似ノグリッド、ソノ他ノ金屬ニ用キラレルモノデ、

モリブデン	15—40%
鐵	10—30%
ニツケル	40%以上

ヲ含ミ、モリブデンノ一部又ハ全部ヲタングステンニ、ニツケルノ一部又ハ全部ヲコバルトニ依ツテ置換ヘラレル。コノ合金ハ尙ホ、

マンガン	4%以下
珪素	1%
ワナヂウム	0.3%

ヲ含有スル。一例トシテ、

モリブデン	20%
ニツケル	58%
マンガン	2.25%
ワナヂウム	0.3%
珪素	0.2%
炭素	0.1%
鐵	殘部

ヲ學ゲラレル。コノ合金ヲ線トシタモノハ 900°C ト 1,200°C トノ間ノ種々ノ溫度デ燒鈍サレル。引拔作用ハ中間燒鈍ヲ簡單ニシテ急激ナ斷面收縮ヲ行ツテ效果的ナラシメル。引拔後ハ更ニ燒鈍シテ完結スル。尙ホ特許第 352,019 號、第 371,969 號、第 373,690 號及第 386,990 號參照。



【英・410,614】 アルミニウム・バリウム合金

出願日附 1933-5-18

特許權者 Triggs W. W.

【要旨】 本合金ハバリウム25,50,又ハ75%ヲ含有スルアルミニウム合金デ、  
マグネシウム粉末ト共ニ小型真空管ノガス排除用ゲツタートシテ用キラレ  
ル。

金合用てめれはは 【832011-英】

（Faint, mostly illegible text, likely bleed-through from the reverse side of the page. Some words like "aluminum" and "barium" are faintly visible.)



【英・410,645】クロム合金ノ製法

出願日附 1933-7-28

優先日附 1932-7-29(佛國)

特許權者 Soc. d'Electro-chimie, d'Electro-metallurgie, et des Acieries

Electriques d'Ugine

【要旨】 本法ハ四クロム酸ナトリウムヲ多量ニ含有スルクロム酸ノ電解溶カラ、電流密度ヲ高クシテ沈澱セシメタクロムヲ基礎金屬例ヘバアルミニウム、鉄、ニツケル、又ハ亞鉛ト直チニ合金セシメルモノデアツテ、電解後ノクロムハ黄色ヲ呈シ、コレヲ基礎金屬ト共ニ各金屬ノ熔融點以下ノ溫度デ加熱シテ合金ノ目的を達スル。



【英・410,665】 電氣用板合金

出願日附 1933-9-15 優先日附 1932-9-15(米國)

特許權者 British Thomson-Houston Co.

【目的】 本合金ハ電氣用ノ平滑ナ形押板ニ關スルモノデアル。

【要旨】 本合金ハ

アルミニウム	87 %
銅	9.25—10.75 %
鐵	0.9 —1.5 %
マグネシウム	0.15—0.35 %

カラ成ルモノデアル。



【英・410,683】 銀合金

出願日附 1933—10—26

特許權者 Gallaher J. 及 Johnson, Matthey, & Co.

【要旨】 本合金ハ

銀	92.5%以上
錫	2—7.4%
アルミニウム	5—0.1%

カラ成ル。亞鉛2.5%以下ヲ錫及アルミニウムノ一部ト置換ヘルコトモ出來ル。コノ合金ヲ製造スルニハ、鹽化ナトリウムト氷晶石トノ下デ銀ヲ熔融シ、錫、亞鉛、アルミニウムヲ加ヘ、普通ノ方法又ハ Durville 式鑄造機デ鑄造サレル。



**【英・411,324】 マグネシウム合金**

出願日附 1933—8—17      優先日附 1932—11—5(獨逸)

特許權者 I. G. Farbenindustrie A. G.

**【目的】** 本特許ハ、特許第 336,498 號ノ追加デ、**マグネシウムノ多イマグネシウム合金ニ對スルモノデア**ル。

**【要旨】** 本合金ヲ製造スル際ハ、**亜鉛又ハアルミニウムノ如キ合金用金屬ヲ、精鍊用トシテ必要ナマンガ**ンノ全量ヲ含ム熔融**マグネシウム中ニ裝入**スル。尙ホ**マグネシウムヲ製造スル際ニ用キラレル電解質中ニマンガ**ンヲ入レテモ良イ。



**【英・411,524】 蓄電池用合金**

出願日附 1934—12—8

特許權者 Singleton W., Hulm W., Jones B. 及 Goodlass Wall

& Lead Industries

**【要旨】** 本合金ハ蓄電池ノ電極ニ使用スルモノデ、**テルリウム** 0.25 % 以下ヲ含有スル鉛カラ成リ、時ニ依リ**カドミウム**、**錫**ノ如キ強化劑ト、**アンチモニー**—12.5 % 以下トヲ含有スルコトガアル。合金ノ一例トシテ

**テルリウム** 0.05 %

**アンチモニー** 6 %

ヲ含ムモノヲ舉ゲルコトガ出來ル。



【英・411,557】 亞鉛合金

出願日附 1932—12—19

特許權者 Birmingham Aluminium Casting Co. 及 Pritchard P.

【要旨】 本合金ハ

銅	2—5 %
アルミニウム	3—6 %
マンガン	0.03—0.5 %

ヲ含有スル亞鉛合金デ、**マグネシウム**ヲ含有シナイモノデアル。**マンガン**ハ銅又ハ**アルミニウム**ノ合金、又ハコノ兩者ノ合金ノ形デ加ヘラレル。鉛ハ0.025%ヲ、**カドミウム**ハ0.01 %ヲ超過シテハナラナイ。



【英・412,058】 低炭素クロム合金ノ改良

出願日附 1933-8-8      優先日附 1932-8-22(瑞典)

特許權者 Wargons Aktiebolag

【要旨】 本法ニ於テハ高炭素クロム合金ヲ鑄滓ニ加ヘル前ニ一部分酸化スルカ、或ハソノ一部分ヲ、一部分又ハ全部酸化シテ低炭素クロム合金ヲ製造スル改良法デアル。高炭素クロム合金ハ粉狀ノ状態デ、高温度ニ於テ空氣、酸素、水蒸氣等ニ依ツテ酸化セラレ、燒結ハ石灰石又ハ消石灰ヲ加ヘテ促進サレル。使用スル合金ハ出來得ルナラバ珪素1%以下ガ良イ。合金ヲ取出ス前又ハ取出シタ後、ニツケルノ如キ金屬ヲ加ヘルコトガアル。



【英・412,074】 反射器用合金

出願日附 1933—9—22

特許權者 Sanzenbacher (née Polonsky) E. 及 Bommer (née Jans) R.

【要旨】 本合金ハ電光反射器又ハスクリーンニ使用サレルモノデ、アルミニウム、銀、マグネシウムカラ成リ、アルミニウムノ割合ハ銀ノ2倍ヨリ少ナクナク、銀ハマグネシウムヨリモ多イ。一例トシテ

アルミニウム	60%
銀	25%
マグネシウム	15%

カラ成ルモノガ使用サレル。





【英・412,277】 銅・錫合金

出願日附 1932-10-18

特許權者 Triggs W. W.

【要旨】 本合金ハ錫 3 乃至 30%ニ殘部ハ主トシテ銅ヨリ成ル合金デ、電氣分解的ニ製出サレルモノデアル。一例トシテ、錫12%ト銅88%ノモノ、錫13%ト銅87%ノモノ、錫20%ト銅80%ノモノヲ舉ゲルコトガ出來ル。尙ホ特許第409,001號參照。



**【英・412,316】 鉛合金**

出願日附 1933—1—20

特許權者 Stevens A. H.

**【要旨】** 本合金ハ特ニ鉛、亞鉛、カドミウム、アルミニウム又ハ錫トアルカリ土金屬トノ合金デ、アルカリ土金屬ノ炭化物ノ豌豆大粒子ヲ、交互ニ繰返シテ鑄造及熔融金屬ニ作用セシメルモノデアル。鑄造ハアルカリ金屬又ハアルカリ金屬ノ弗化物又ハ鹽化物ノ1種又ハ2種以上カラ成リ、熔融槽ハ毎分100乃至300回轉ノプロペラデ渦ヲ生ズル様ニ攪拌シ、熔融槽ノ溫度ハ1300°F乃至1,400°Fトスル。本特許ニハカルシウム約3.5%ヲ含有スル鉛合金ノ生成ニ就イテ述ベテアル。尙ホ特許第372,466號參照。



【英・413,048】電熱器用合金

出願日附 1933-2-11

特許權者 British Driver-Harris Co.

【要旨】本合金ハ電熱器ノ抵抗線又ハコレニ類似ノモノニ用キラレル合金デアツテ、

ニツケル	80%
クロム	20%
カルシウム	0.01—2%

ヲ含有スルモノデアル。



**【英・413,177】 ピストン用輕合金**

出願日附 1933—11—15

特許權者 Sterling Metals 及 Player E.

**【要旨】** 本合金ハピストン又ハソノ他ニ適當ナ輕合金デ、

マグネシウム 5.5—8%

珪素 8—18%

ニツケル 1—3%

アルミニウム 殘部

カラ成ル。コノ合金ハ500°C乃至550°Cデ1時間乃至3時間加熱シテ油又ハ水中ニ入レテ硬化シ、180°C乃至250°Cデ1 1/2時間乃至3 1/2時間再加熱スル。



【英・413,209】 耐 磨 合 金

出願日附 1933—12—22

特許權者 Tuissuzian D.

【要旨】 本合金ハ

銅	55—80 %
鉛	10—30 %
錫	3—10 %
ニツケル	1—5 %
アンチモン	0.2—2 %
カドミウム	0.1—1 %
亞鉛	0.5—1 %

ヲ含ムモノデ、先ヅ銅トニツケルトヲ熔解シテカラ、他ノ殘リノ金屬ヲ添  
加シテ製造サレル。



**【英.413,332】 時放硬化性銅合金**

出願日附 1933-1-13

特許權者 Brownsdon H. W., Cook M., Miller H. J. 及 Imperial Chemical Industries

**【要旨】** 本合金ハニツケル 4 乃至 10%、アルミニウム 1 乃至 3 ヲ含ミ、ニツケルトアルミニウムトノ比ガ 3 或ハ 4 ト 1 トノ割合ノ時放硬化性銅合金デアツテ、ニツケル 3 乃至 4 分トアルミニウム 1 分トノ割合ノ合金ヲ、銅又ハアルファ黄銅カ青銅ノ如キアルファ銅合金ニ加ヘテ製造サレル。

銅	92.5 %
ニツケル	6 %
アルミニウム	1.5 %

ヲ含ム合金ハ前記ノ如クシテコレヲ製造シ、900°C カラ焼入シテ硬化シ、500°C デ 2 時間再加熱シテ冷却スル。中間合金ノニツケル・アルミニウム合金ハ、熔融シタ銅又ハ銅合金ニ小サナ塊、粒狀又ハ粉狀ノニツケルヲ添加シテ製造サレル。尙ホ特許第 401,313 號、第 401,314 號及第 402,796 號参照。



【英・413,865】 アルミニウム合金

出願日附 1933-1-29

特許権者 Clarke H. W. 及 Aitchison L.

【要旨】 本合金ハ

銅	3.5—4.5%
マンガン	0.7—1.5%
マグネシウム	1.4—1.8%

ヲ含有スルアルミニウム合金デアル。普通不純物トシテ鐵及珪素ヲ含有シテモ良イ。コノ合金ハ熔融シタアルミニウム、アルミニウム・銅合金トアルミニウム・マンガン合金ヲ添加シ、マグネシウムハ鑄造スル直グ前ニ熔融物ニ加ヘラレル。



【英・414,094】 ガスヲ含有シナイ合金ノ製法

出願日附 1932—10—28

特許權者 Wakelin A. J. 及 Denney C. E.

【目的】 本法ハ炭素ノ如キ還元劑ノ存在ニ於テ合金又ハソノ合金トナルベキ成分ヲ熔融シテ**ガス**、特ニ酸素ノ無イ合金ヲ得ルモノデアル。

【要旨】 本法ニ於ケル非酸化性雰圍氣ハ金屬ヲ含ム密閉容器中デ炭水化物ヲ燃燒シテ得ラレ、還元劑ハコノ様ニシテ生ジタ炭素デモ良ク、又別ニ添加シテモ良イ。合金ノ2種又ハソレ以上ノ成分金屬ヲコノ方法ニ依ツテ結合シテモ良ク、又生成物ヲ残りノ金屬ノ1種又ハソレ以上ノモノト結合セシメテモ良イ。本特許ニ於テハ亞鉛ト**マグネシウム**トノ合金製造法、特ニ亞鉛ト**マグネシウム**ト略等量カラ成ル反射器用合金ノ製法ニ就イテ述ベテアル。コノ方法ニ依ツテ得ラレル亞鉛・**マグネシウム**合金ハ、大部分ノ**アルミニウム**ニ加ヘラレルタメノ中間合金ヲ作ルタメニ熔融**アルミニウム**ニ加ヘラレルコトガアル。再鑄造中ニ於ケル合金ノ再酸化ハ Durville 法ニ依ツテ熔融シ、鑄造シテ防グコトガ出來ル。



【英・414,212】耐蝕性銅・亞鉛合金

出願日附 1933-7-7 優先日附 1932-7-8(奧國)

特許權者 Oesterreichische Dynamit Nobel A. G.

【要旨】本合金ハ銅31乃至40%ヲ含有スル耐蝕性デ機械加工ノ出來ル銅・亞鉛合金デアツテ、更ニニツケル又ハコバルト、或ハコノ兩者ヲ3乃至9.5%含有シ、出來得ルナラバニツケル7%以上、又ハコバルト5%以上ヲ含有スルト良イ。



【英・414,213】 結合用合金

出願日附 1933-7-8

特許權者 Howe W. D. 及 Sheffield Hollow Drill Steel Co.

【要旨】 本合金ハ鑿岩用鋼ヲ製造スル際、中空棒ニ鐵ノ裏付ヲスル結合合金トシテ用キラレルモノデ、

銀	35—65 %
マンガン	5—35 %
銅	10—60 %

ヲ含有スルモノデ、出來得ルナラバ

銀	60 %
マンガン	10 %
銅	30 %

ノモノガ良イ。銀ノ一部ハ20%以下ノ亞鉛ニ依ツテ置換ヘラレルカ、或ハ5%以下ノカドミウムニ依ツテ置換ヘラレル。他ノ合金トシテ銅ニ14%ノ銀ト5%以下ノ亞鉛トヲ添加シタモノモアル。コノ場合ニ用キラレル熔劑ハ硼酸ト熔融シタ硼砂又ハ弗化カリトヲ等量ニ混合シタモノデアル。



**【英・414,523】 ゲッター用合金**

出願日附 1933—8—24

優先日附 1932—9—1 (米國)

特許權者 Marconi's Wireless Telegraph Co.

**【目的】** 本合金ハバリウムトアルミニウムトヲ略等量ニ含有スルゲッター  
デアル。

**【要旨】** 本合金ハ成分ノーツヲ熔融シ、他ノモノヲ順次少量宛連続シテ加  
へ、冷却シテカラ細カニ碎キ、磨碎材料ヲ小粒ニ壓縮スルモノデアル。一  
ツノ方法トシテ、アルミニウム50グレーンヲ鐵ノるつぼノ中デ熔融シ、コ  
ノ際ヘリウム又ハアルゴンノ雰圍氣トスル。アルミニウムハコレヲ冷却シ、  
バリウム50グレーンノ1/3ヲ加ヘル。コノ混合物ヲ熔融シ、凝固シ、残リノ  
バリウムノ1/3加ヘル。コノ操作ヲ繰返シ。最後ノ合金ヲ磨碎シテ所要ノ細  
カサトシ、小粒ニ壓縮スル。



【英・414,577】 マグネシウム及マグネシウム合金處理法

出願日附 1933-12-28 優先日附 1933-1-7(奥國)

特許權者 Oesterreichisch Amerikanische Magnesit Akt.-Ges.

【目的】 本法ハマグネシウム、使用済マグネシウム、及マグネシウム合金ヲ熔融シテ鑄造スル様ナ高温度處理中酸化ヲ防グ方法デアル。

【要旨】 本法ニ於テハ、マグネシウム及マグネシウム合金ヲ、石油、又ハ鑛油、又ハコレ等カラ生ズル蒸溜物ノ如ク、處理スル温度デ蒸發スル炭水化物ノ油デ濡ラスモノデアル。特許第 362,835 號及第 381,115 號ニ記載スル方法デ求メタマグネシウムハ、コレニ更ニ熱間加工ヲ施ス際ニ酸化ヲ防グタメニ炭水化物ノ油デ洗フト、固體状態デ酸化マグネシウム及炭素ノ無イモノトナル。



【英・414,606】 耐酸性鉛

出願日附 1934—3—7 優先日附 1933—3—7(佛國)

特許權者 Soc. Miniere et Metallurgique de Penarroya

【要旨】 本鉛ハ加熱硫酸ニ依ル腐蝕ニ對シテ抵抗ノ大ナルモノヲ得ルタメニ、

テルリウム	0.01—0.1%
銅	0.01—0.15

ヲ合金セシメ、時ニ依リニツケル又ハコレト類似ノ金屬0.1%以下ヲ添加スルモノデアル。



**【英・414,748】 高溫度ニ於テ強度硬度ノ大ナル合金**

出願日附 1933—1—13

特許權者 Brownsdon H. W., Cook M., Miller H. J. Imperial Chemical Industries Ltd.

**【目的】** 本合金ハ銅、ニッケル、アルミニウム、マンガンを主成分トスル合金デ、比較的高溫度ニ於テ強度及硬度ヲ保ツ合金デアル。

**【要旨】** 本合金ハアルミニウム0.5乃至5%、出來得ルナラバ1乃至3%ヲ含ミ、ニッケルハ1.5乃至15%デアルミニウム含有量ノ3乃至4倍ニ相當スル量ヲ含ミ、マンガンを0.5乃至15%含ムモノデ。900°C程度カラ急冷シテ硬化シ、約300°C乃至600°Cデ再加熱スル。コノ様ニシテ處理サレタ場合ハ比較的高溫度デ強度及硬度ヲ保ツト云ハレル。コノ合金ハ急冷後再加熱前ニ冷間加工ヲ施スコトモアル。機關車用火室ハ

銅	87.5%
マンガ	5%
ニッケル	6%
アルミニウム	1.5%

カラ成ル合金カラ作ラレ、合金ヲ900°Cカラ急冷後製作ノ最後又ハ最後ニ近イ時ニ500°C乃至600°Cデ約2時間再加熱シテ效果的ナラシメル。



【英・414,783】 アルミニウム合金

出願日附 1933—2—16

特許權者 Jolley W. 及 Associated Electrical Industries Ltd.

【目的】 本合金ハアルミニウム、珪素、アンチモンカラ成ル合金デ、炭酸ナトリウム又ハ重炭酸ナトリウムヲ出来得ルナラバ無水ノ状態デ加ヘテ改質シタルモノデアル。

【要旨】 本合金ヲ改質スルニ當ツテハ、改質劑ヲ1,000°Cノ上下50°C程度ノ熔融合金中ニ攪拌シツツ入レル。合金ハ出来得ルナラバ

珪素 5—15%

アンチモン 3%

ヲ含ムモノトスル。本特許ニハ

珪素 7—8%

アンチモン 0.5%

ノモノガ述べラレテアル。處理サレタモノハ鑄造シタ軸受、例ヘバ軸受ノブシユ裏付ニ用ケラレル。



【英・414,966】 亞鉛合金

出願日附 1934-1-13

特許權者 Fairweather H. G. C.

【要旨】 本合金ハ

アルミニウム	4%
マグネシウム	0.1%
亞鉛	0.1%

ヲ含有スルモノデ、電氣分解處理ニ依ツテ酸化被覆ガ施サレル。尙ホ特許第 252,020 號、第 305,651 號、第 340,104 號、第 376,534 號、第 376,988 號一第 378,645 號參照。



**【英・415,066】 ベリリウム合金ノ製造**

出願日附 1934—2—14

優先日附 1933—2—17(獨逸)

特許權者 Heraeus-Vacuumschmelze Akt.-Ges.

**【目的】** 本法ハ真空中又ハ主トシテ水素カラ成ル雰囲気中デ酸化ベリリウムニ炭素ヲ作用セシメ、ベリリウムト合金スベキ金屬ノ熔融シタモノト接觸セシメテベリリウム合金ヲ作ルモノデアル。

**【要旨】** 本法ニ於テ炭素ヲ溶解スル金屬ヲ用キルトキニハ、前以テ槽中ニ炭素ヲ溶解シテ置ク。過剰ノ殘リノ炭素ハ酸化ベリリウム又ハマグネシアノ如キ他ノ酸化物ヲ更ニ加ヘテ生成物ヲ處理シテ除去サレル。炭素ハ槽中デハ炭化ベリリウム又ハカルシウムツノ他ノ炭化物ノ形デ溶解スル。本特許ニハ鐵、ニツケル、コバルト、マンガン、クロム、モリブデン、タングステン、ウラニウム、銅ノ1種又ハ2種以上ノ合金ガ擧ゲラレテキル。爐床又ハ爐ノ裏付自身ハ酸化ベリリウムト炭素ヲ含有スルベリリウム又ハ炭素ヲ炭化物ノ形デ含ムベリリウムデ作ラレ、炭素ヲ溶解シナイ銅ノ場合ニハ炭素るつぽデ銅ヲ熔融シ、酸化ベリリウムヲ時ニ依リ炭化カルシウムト共ニ加ヘラレル。



【英・415,146】 構造物ノ表面ニ使用スル合金

出願日附 1933—2—27

特許權者 Forster H. Von 及 Vereinigte Deutsche Metallwerke Akt.-Ges.

【目的】 本合金ハ建築物ノ表面、トンネルノ裏付、水槽ノ内外被覆、鐵道車輛ヤ電動機ノ被覆等ニ用キラレル薄イウエツブ、又ハ0.8mm 以下ノ厚サノ薄帶體デ、後者ノ薄帶體ハ鉛及亞鉛以外ノモノカラ成ル。

【要旨】 上記ノ目的ニ用キラレルモノハ、平行ノ縦方向ノ縁ヲ有シ、小波ヤ捲キ僻等ノ表面ノ不規則ヲ除クタメニ壓延後引張作業ニカケル、コノ帶體ニ適當ナ金屬ハ、銅ニ錫、亞鉛、アルミニウム、ニツケル、マンガ、硅素又ハ砒素ノ1種又ハ2種以上ヲ10%以下含有スルモノデアル。尙ホ特許第292,621號參照。



**【英・415,542】 ベリリウム及ソノ合金製造法**

出願日附 1933—5—22      優先日附 1932—5—28(米國)

特許權者 Beryllium Corporation

**【要旨】** 本法ニ於テハ、ベリリウム及ベリリウム合金ヲ、アルカリ金屬ノ化合物ト、アルカリ土金屬デナイ他ノ化合物トヲ含ム熔融熔劑、例ヘバアルカリ金屬トベリリウムトノ複弗化物ヲ含ムモノト接觸シテ熔融サレル。ベリリウム合金ハ、アルカリ金屬ト、ベリリウムト合金セントスル金屬トノ複弗化物ト接觸シテ、ベリリウムヲ熔融シテ得ラレル。或ハコノ場合アルカリ金屬ノ弗化物ト合金セントスル金屬ノ弗化物トヲ含ムモノノ混合物、例ヘバ氷晶石ヲ用キテモ良イ。



**【英・415,584】 熱電偶用合金**

出願日附 1933-8-22

優先日附 1932-8-23(米國)

特許權者 Fitterer G. R.

**【要旨】** 本合金ハ商品名デ Chromel ト呼バレルモノデ、ニツケル90%、クロム10%カラ成ル。ニツケル98%、アルミニウム2%ヲ含有シ、商品名 AlumeI ト呼バレル合金モ亦本特許ニ屬ス。



【英・415,609】 熱交換器用合金

出願日附 1933-10-30      優先日附 1932-10-28(獨逸)

特許權者 British Aluminium Co.

【要旨】 本合金ハ中子ニ重金屬例ヘバクロム、ニツケル銅ヲ有スル熱交換器ニ對スルモノデ、ソノ重金屬ノ上ニ輕金屬ノ出張リヲ鑄造スルモノデア  
ル。輕合金ハ例ヘバ硅素5乃至25%ノアルミニウム・硅素合金ガ用キラレル。  
コノ合金ハ尙ホ、マグネシウム、銅、コバルト、又ハニツケルヲ含ムモノ  
トシ、ニツケル2%、硅素1%ヲ含ム銅合金ヲ中子トシタモノニ鑄込ンデ  
モ良イ。



【英・416,186】 陰極用合金及ソノ燒鈍法

出願日附 1933—9—1 優先日附 1932—9—1(米國)

特許權者 Marconi's Wireless Telegraph Co.

【要旨】 本合金ハ酸化物被覆ヲ施シタ陰極ノ基礎トスルモノデ、**ニツケルコバルト**、**珪素**及**チタン**カラ成リ、**チタンハニツケル・チタン**合金ノ形デ入レラレル。コノ合金ハ

<b>ニツケルトコバルト</b>	95%以上
<b>珪素</b>	1—3%
<b>チタン</b>	1%

デ時ニ依リ**モリブデン**10%以下カラ成リ**チタンハニツケル・チタン**ノ形トナツテキル。**ニツケルトコバルト**トノ合計量中、**コバルト**ハ10乃至45%トスル。コノ合金ハ珪酸又ハ**ジルコニウム**製ノるつぼニ入レ、高周波電氣爐デ熔融シ珪素ヲ加ヘ、ソレカラ所要量ノ**ニツケル・チタン**合金ヲ加ヘル。鑄物ハ900°C乃至1,000°Cデ打チ据エルカ、約700°Cデ鍛造シ、ソレカラ約800°Cデ水素氣流ノ爐中デ燒鈍シ、ソノ後冷間引拔ト壓延トヲ施シ、普通ノ方法デ被覆スル。



【英・416,568】 鉛合金

出願日附 1932—12—14

特許權者 Singleton W., Jones B. 及 Goodlass Wall & Lead Industries Ltd.

【要旨】 本合金ハ電氣ケーブルノ外被ニ用ヒラレルモノデ、テルリウム0.25%以下ヲ含有シ、カドミウム、錫、又ハアンチモンノ少量ヲ含有シテモ良イ。尚ホ特許第309,629號及第392,585號參照。



**【英・416,624】 クロム合金**

出願日附 1933—12—21

特許權者 Elkington H. D.

**【目的】** 本合金ハ磷、アルミニウム、マンガン、チタン、タングステン、ワナヂウム、モリブデン、コバルト、又ハニツケルノ1種又ハ2種以上ヲ含有シ、又鐵ヲモ含ムクロム合金デアル。

**【要旨】** 本合金ヲ製造スルニハ、クロム鑛ハ酸化クロムノ如キクロムヲ含有スル材料ヲ、例ヘバ電氣爐デ炭素又ハ石炭ト、磷酸鹽、粘土、ホーキサイト、マンガン鑛、金紅石、タングステン、ワナヂウム、又ハモリブデン鑛石、又ハコバルト或ハニツケル鑛石ノ如キ1種又ハ2種以上ノ還元性化合物ト混合シテ製造サレル。合金ノ製造中、珪素又ハ石灰ヲ含有スル材料ガ加ヘラレルコトガアル。本特許ニ於テハ、クロム・磷・鐵合金、クロム・マンガ・鐵合金、クロム・チタン・鐵合金、クロム・磷・マンガ・鐵合金、及クロム・磷・チタン・鐵合金ニ就テ述ベテアル。



【英・416,683】耐電弧合金

出願日附 1933-3-23 優先日附 1932-3-23(米國)

特許權者 Westinghouse Electric & Manufacturing Co.

【要旨】本合金ハ電流遮斷器ノ耐電弧接點ニ用キラレルモノデ、

タングステン 60%

銀 40%

カラ成ル。



**【英・416,684】耐電弧合金**

出願日附 1933—3—23 優先日附 1932—3—23(米國)

特許權者 Westinghouse Electric & Manufacturing Co.

**【要旨】** 本合金ハ電流遮斷器ノ耐電弧接點ニ用キラレルモノデ、銀トモリ  
ブデントノ合金デアル。



燒 結 合 金



【英・410,849】 回轉爐用合金

出願日附 1932—11—23

特許權者 Uhde F.

【目的】 本合金ハ回轉爐類似ノモノニ取付ケラレタ噴出孔ノ端板デ、供給用細隙ヲ有スルモノニ對スルモノデアル。

【要旨】 本合金ハ炭素約6%ヲ含有シ、コバルト3乃至15%ト合金セシメタ炭化タングステンカラ成ル。



**【英・412,098】 燒結硬質合金**

出願日附 1933—11—6      優先日附 1932—11—18(瑞典)

特許權者 Wolfram & Molybdän A. G.

**【要旨】** 本合金ハ粉狀炭化タングステンニ鐵、ニツケル又ハコバルトノ1種又ハ2種以上ヲ 30% 以下ト、チタン、ジルコニウム、ハフニウム、タングラム、ニオビウム、ワナチウム又ハモリブデンノ1種又ハ2種以上ヲ加ヘ、コノ混合物ヲ例ヘバ1,400°C乃至1,700°Cノ高溫度ニ十分ナ時間燒結シテ製造スル。燒結ハ不活性雰圍氣中デ行ハレル。鐵等ノ合金ハニツノ成分ヲ化學量的割合ニ混ジ、コレヲ1,200°C乃至1,600°Cノ溫度デ水素氣流中デ燒結シテ製造サレル。



【英・412,099】 燒結硬質合金

出願日附 1933-11-6 優先日附 1932-11-24(瑞典)

特許權者 Wolfram & Molybdän A. G.

【要旨】 本合金ハ粉狀炭化タングステンニ鐵、ニツケル、又ハコバルトノ  
 硼化物ヲ25%以下加ヘ、例ヘバ1,350°C乃至1,400°Cデ合金製造ニ必要ナ時間  
 ダケ加熱シテ燒結スルモノデアル。コノ混合物ハ壓力ヲ加ヘテ成形スルガ、  
 出來得ルナラバ1,400°Cノ如キ高溫度デ成形シ、水素氣流中デ燒結ヲ行フ。  
 硼化物ハ非結晶性硼素ト金屬トヲ化學量的割合ニ混ジ、眞空中デ800°C乃至  
 1,300°Cニ加熱燒結サレル。



【英・415,697】 工具用硬質合金ノ製法

出願日附 1932—11—26

特許權者 Deutsche Edelstahlwerke Akt.-Ges.

【要旨】 本法ハ工具ソノ他ニ用キラレル硬質合金デ、金屬炭化物ト結合金屬トノ粉末混合物ヲ壓縮シタモノヲ製造スル場合、混合物ニ更ニ1%以下ノアルコール又ハグリセリンノ如キ蒸發性液體ヲ含マシメルモノデアル。コノ液體ハ粉末ニ噴霧作用デ加ヘタ方ガ良イ。



【英・416.353】 工具用合金

出願日附 1933—3—7 優先日附 1932—3—7(米國)

特許權者 Fansteel Products Co.

【目的】 本合金ハ炭化タンタラムトニツケルトヲ含ミ、更ニタンダステン又ハモリブデンノ何レカヲ含ム工具用合金デアル。

【要旨】 本合金ハ粉末トシタ上記成分ノ混合物ヲ真空ノ如キ不活性雰囲気中デ 1,400°C 以下ノ溫度、出來得ルナラバ 1,380°Cニ加熱シテ製造ザレル。炭化タンタラムハ粉末トシタタンタラムト炭素トノ混合物ヲ水素又ハ眞空中デ約 2,000°Cニ加熱シテ製造サレ、ニツケルハ出來得ルナラバニツケルノ研磨砥石デ他ノ成分ヲナフサノ如キ炭水化物ノ存在ニ於テ研磨シテ加ヘラレル。コノ混合物ヲ約 1,100°Cニ加熱シタ後、溫度ヲ約 1,380°Cニ上ゲル。コノ合金ハ出來得ルナラバ炭化タンタラム 75—90%、例ヘバ

炭化タンタラム	80%
ニツケル	11%
タンダステン	
又ハモリブデン	9%

ヲ含有スル。



【英・416,408】 燒結合金

出願日附 1932—12—12

優先日附 1931—12—12(米國)

特許權者 Bats J. H. H. L. De

【目的】 本合金ハタングステン、タンタラム、又ハモリブデンノ炭化物、  
硼化物、珪化物又ハテルリウム化合物、特ニ炭化タングステント、鐵、ニ  
ツケル、コバルトトヲ含ム合金デアル。

【要旨】 本合金ヲ製造スルニハ、粉末成分ヲ混合シ、コレヲ固メタモノヲ  
熔融ノ初マラントスル温度又ハ反應温度マデ加熱シ、爐カラ加熱シタモノ  
ヲ取出シ、急冷シナガラコレヲ壓縮スルカ遠心鑄造スル。壓力ヲ加ヘル場  
合ハ金型ヲ用キルカ又ハ落槌火造法ニ依ル。製品ハ工具、工具ノ表面取付  
等ニ用キラレル。



第 二 章 金 属 的 熔 融 精 炼

§ 2-1 金属的熔化和凝固

§ 2-2 金属的结晶

§ 2-3 金属的相变

§ 2-4 金属的扩散

§ 2-5 金属的蠕变

§ 2-6 金属的疲劳

§ 2-7 金属的断裂

§ 2-8 金属的腐蚀

§ 2-9 金属的氧化

§ 2-10 金属的氢脆

§ 2-11 金属的应力腐蚀

§ 2-12 金属的疲劳裂纹扩展

§ 2-13 金属的断裂韧性

§ 2-14 金属的断裂机理

§ 2-15 金属的断裂类型

§ 2-16 金属的断裂过程

§ 2-17 金属的断裂能量

§ 2-18 金属的断裂速度

§ 2-19 金属的断裂寿命

§ 2-20 金属的断裂控制

# 熔 融 精 炼



【英・409,531】 亞鉛精鍊法

出願日附 1933-7-10

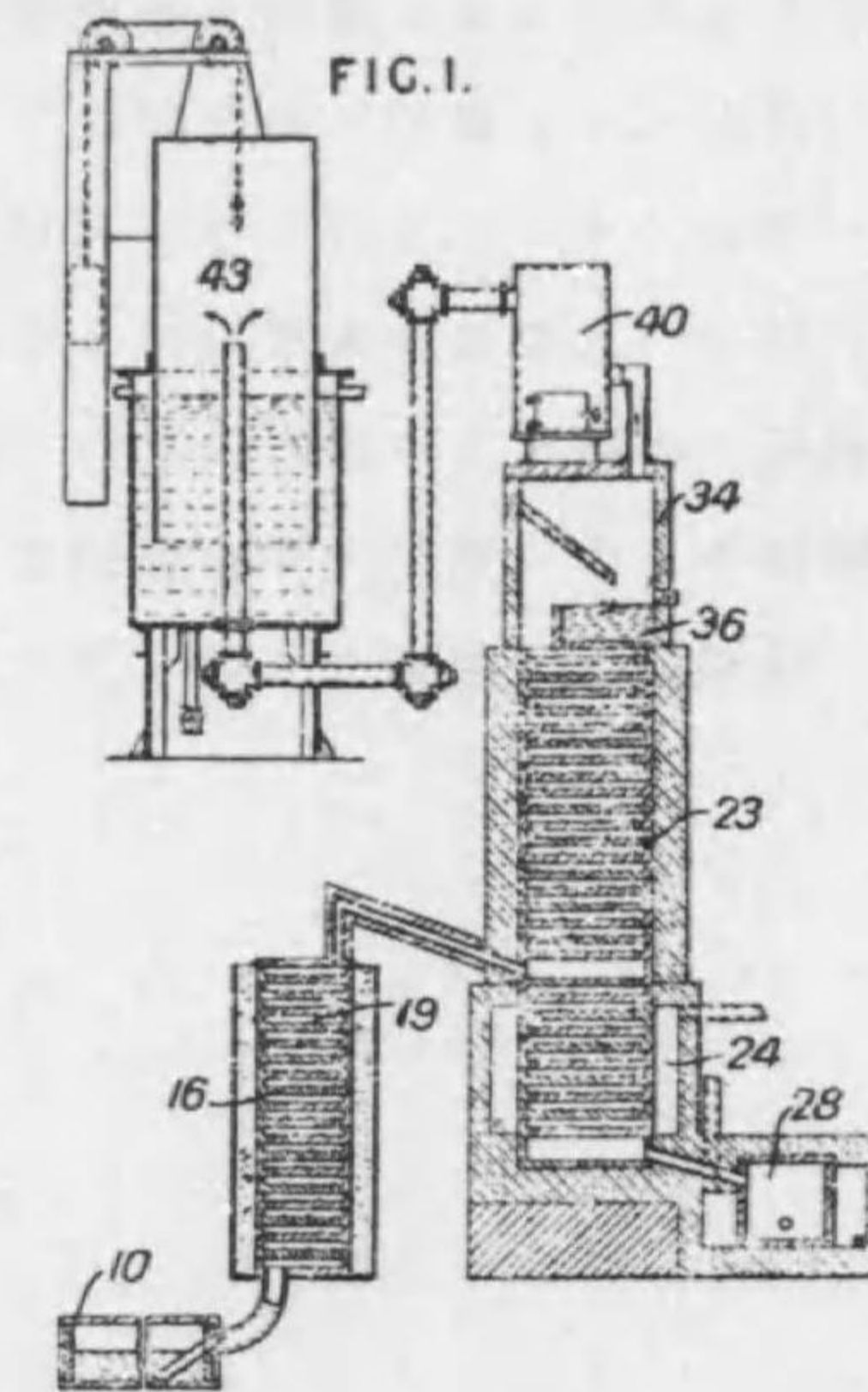
優先日附 1934-4-28(米國)

特許權者 New Jersey Zinc Co.

【目的】 本法ハ亞鉛ヨリモ低イ沸騰點ヲ有スルカドミウムト、亞鉛ヨリモ高イ沸騰點ヲ有スル鉛ノ如キ不純物ヲ亞鉛カラ取除ク改善法デアル。

【要旨】 鉛除去筒ノ頂部カラ鉛ノ無イ亞鉛ヲ取出シ、コレヲカドミウム除

去筒ノ頂部ト底部トノ中間位置ニ入レ、コノカドミウム除去筒ノ底部ヲ加熱シ、カドミウムノ無イ亞鉛ヲコノ筒ノ底部カラ取出ス。コノ改善法ヲ行フ装置ハ圖ニ示ス如キモノデ、不純ノ亞鉛ヲ蒸發サセルタメニ用キル罐(10)、蒸氣ノ流レノ方向ト反對ニ下降運動ヲナシテ熔融亞鉛ヲ入レル様ニナツテキル盆(19)ヲ有スル鉛除去筒(16)、盆ト加熱室(24)トヲ有スルカドミウム除去筒カラ成ル。純亞鉛ハ加熱サレタ排出口ニ入り、カドミウムノ多イ蒸氣ハ凝集室ニ凝集シ、(86)ノ溜リニ熔融シタ状態デ集リ、コノ熔融金屬ハ精製筒ノ上部ノ盆ニ溢レ



出ル。カドミウムノ多イ蒸氣ノ一部ハ(40)ナル室ニ粉狀トナツテ凝集スル。溜器(43)ハ不活性ガスヲ含ミ、装置全體ノガスノ壓力ヲ加減シテ空氣ノ入ルコトヲ防イデキル。



【英・409,572】 合金ノ電解製造法

出願日附 1933—9—14

優先日附 1932—10—7 (獨逸)

特許權者 Metallges. A. G.

【要旨】 本法ハアルミニウム・珪素合金ヲ製造スル場合、比較的珪素ノ高イアルミニウムト珪素トノ豫備合金ヲ弗化物ヤ鹽化物等ト熔融シテ含有不純物ヲ取去リ、鹽分熔融物カラ分離シ、アルミニウムト結合セシメ、鹽分熔融物ハ電解的ニ連續的ニ再生シテ更ニ豫備合金ヲ精鍊スルニ用キルモノデアル。豫備合金ノ精鍊ハ、鹽分熔融物中デ豫備合金ヲ陰極トシ、陽極ハ炭素ヤ豫備合金ノ様ニ熔融物中デ不溶解ノ材料トシテ行ヒ、ソレト同時ニ鹽分熔融物ヲ再生スルモノデアル。電解物中ノ酸化アルミニウムハ分解セラレ、アルミニウムハ陰極ニ沈澱シ、炭素ノ様ナ熔融物中ノ不純物ハ陽極デ燃燒スルカ、熔融物ノ表面ニ分離スル。豫備合金中ノ分解シナイ不純物ハ石英又ハ酸化アルミニウムノ様ナ粒狀物ノ底ヲ通シテ濾過シ、精鍊前ニ取除カレル。

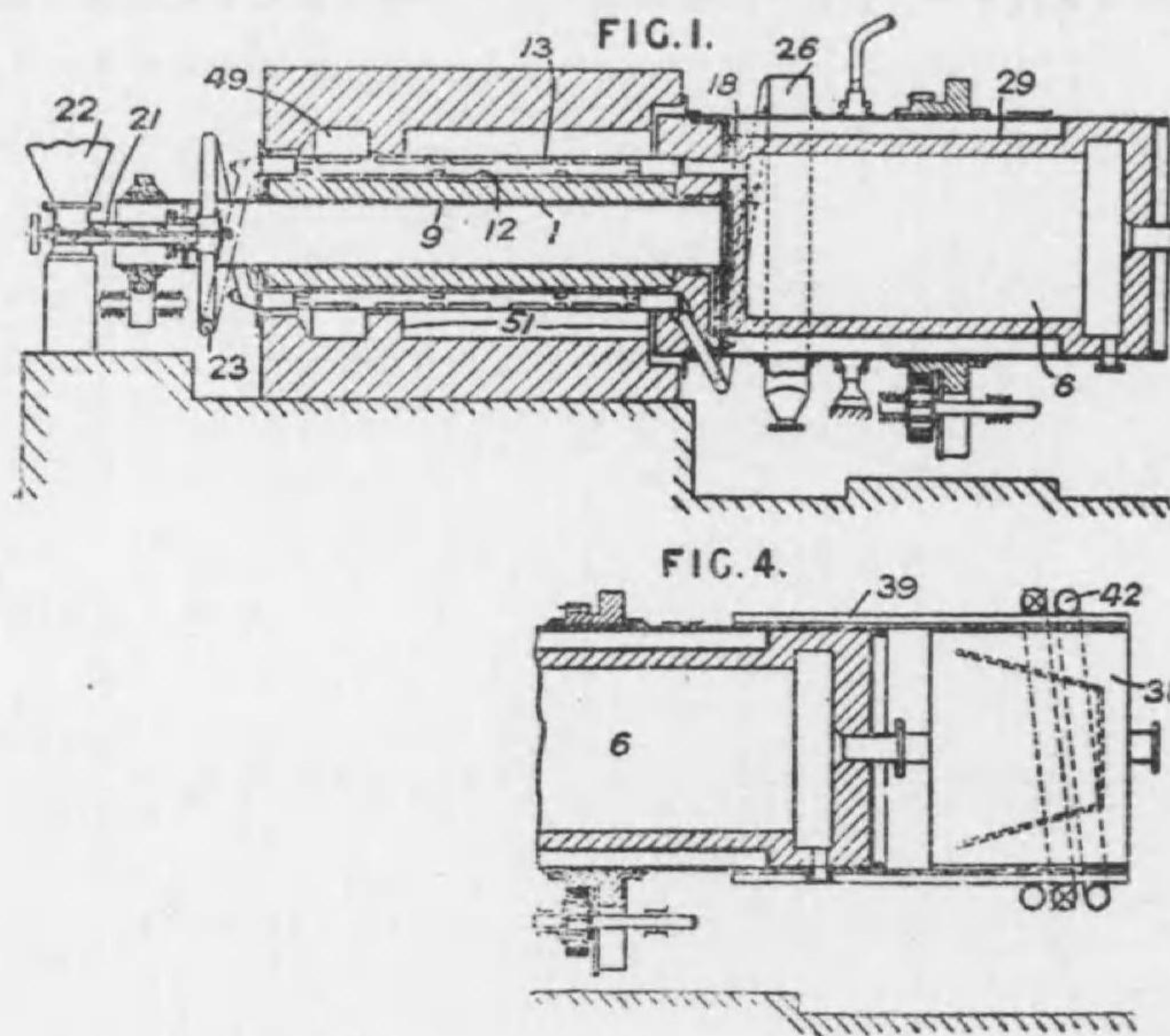


【英・409,863】 亞鉛ソノ他ノ蒸溜法

出願日附 1933-2-14 優先日附 1932-11-22(獨逸)

特許權者 Krupp Grusonwerk A. G. F.

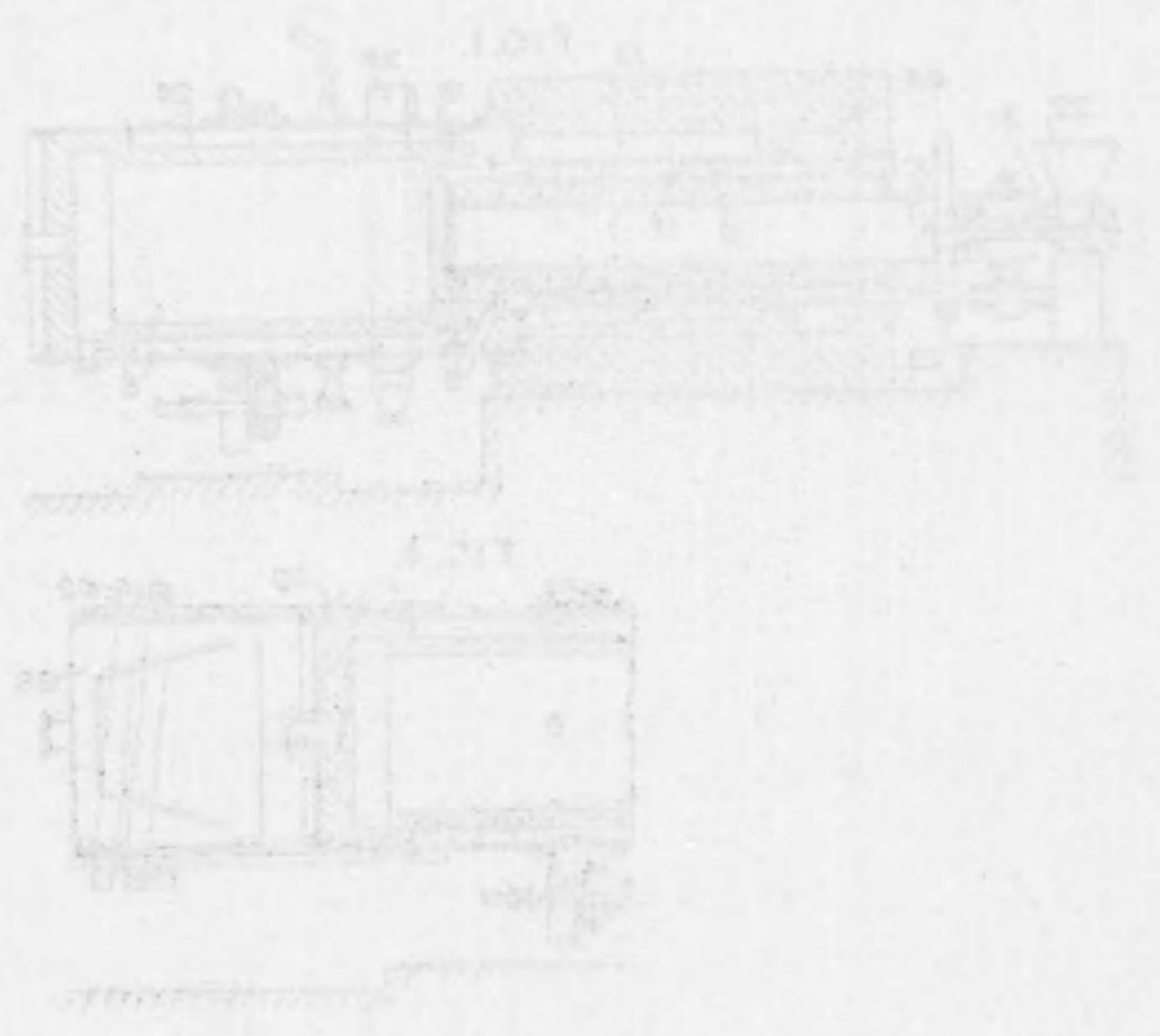
【目的】 本法ハ固定シタ軸受ニ依ツテ回轉スル環狀マツフル中デ、亞鉛、カドミウム、水銀、ソノ他ノ蒸發性金屬ヲ蒸溜スル方法ニ於テ、装入物ヲ連続的ニ入レ、殘溜物ヤ殘溜ガスヲ空氣ニ接觸シナイデ取出シ得ル様ニ工夫シタモノデアアル。



【要旨】 圖ニ於テマツフルハ内壁(12)ト外壁(13)トカラ成リ、出來得ルナラバニツケル又ハ珪素ヲ含ムクロム鐵合金デ作ラレ、絶緣層(9)デ圍マレタ中空軸(1)ニ取付ケラレル。コノ二ツノ内外壁板ノ間ニ區分板ガアツテ、装入物ヲ入レル環狀ノ空隙ヲ數箇ノ部屋ニ分ケ、装入物ヲ送り込ムトキハコレヲ助ケルタメニ互ニ相殺スル様ニナツテキル。装入物ハ装入口(22)カラ薄イ銅ノヘリカル管(23)ニ入り、コノ中デハ芋虫(21)ニ依ツテ效果的ナラ



シメ、固體殘溜物ハ同様ニシテ部屋(26)ニ效果的ニ入レラレル。空氣ハ交互ニ作用スル閉塞器ニ依ツテ防ガレル。**ガス**生成物ハ入口(18)ヲ通ツテ凝集室(6)ニ入り、コノ(18)及(6)ハ固定サレテキルコトモアリ、**マツフル**ト共ニ回轉スルコトモアツテ、空氣冷却器(29)ヲ備ヘテキル。主凝集室(6)カラ**ガス**ハ第4圖ノ補助凝集室(6)ニ入ル。コレハ鐵ノ**アングル**デ支ヘラレ、凝集金屬用トシテ瓣デ調整サレタ装入物取出**スパイラル**(42)ガアル。コレガ改善法トシテ補助凝集室ノ固定シタモノガアル。又主凝集室ノ凝集面ヲ増シテ冷却ヲ促進スルタメニ、兩端ガ開口シタ交錯シタ管ヲ用キルコトガアル。尙ホ環狀**マツフル**ヲ軸(1)ノ上ノ絶縁層(9)ノ周圍ニ**ヘリカル**ニ管ニ推イタ形トスルコトモアル。





【英・409,910】 銅ノ精鍊法

出願日附 1933-6-6 優先日附 1932-6-6(佛國)

特許權者 Soc. d'Electro-chimie, d'Electro-metallurgie, et des Acieries  
Electriques d'Ugine

【目的】 本法ハ銅中ニ含マレル不純物ト反應スルコトノ出來ル銅ノ化合物ヲ含ム液狀酸化性鍍滓ト、熔融銅トヲ激シク混合シテ粗銅ヲ精鍊スルモノデ、外部カラ熱ヲ與ヘル必要ノ無イモノデアル。

【要旨】 熔融シタ銅ハ例ヘバ取銅中ノ鍍滓ヘ相當ノ高サカラ太イ流レトシテ急激ニ注入スルカ、或ハ適當ノ容器ヲ運動セシメテ機械的ニ鍍滓ト共ニ攪拌スルカ、或ハガスデ攪拌スル。鍍滓ハ酸性デモ鹽基性デモ良ク、又熔劑ヲ含ンデモ良ク、又銅ノ酸化物、硫化物、珪化物、又ハ鹽化物或ハ熔燒銅鍍ヲ含ンデモ良イ。金屬ハ同ジ種類ノ鍍滓或ハ酸性鍍滓ト鹽基性鍍滓トデ順次處理スルコトモアル。鍍滓ハ出來得ルナラバ水冷却爐デ熔融シテ造ツタ方ガ良イ。



【英・409,911】 銅ノ精鍊法

出願日附 1933-6-6

優先日附 1932-6-6(佛國)

特許權者 Soc. d'Electro-chimie, d'Electro-metallurgie, et des Acieries

Electriques d'Ugine

【目的】 本法ハ銅ノ酸化不純物ヲ非常ニ良ク溶解スル豫メ熔融シタ鑛滓ト、熔融銅トヲ激シク混合シテ、銅カラ酸化銅及ソノ他ノ酸化不純物ヲ除去スルモノデ、ソノ反應ハ非常ニ少時間デ完結シ、外部カラ熱ヲ加ヘル必要ノ無イモノデアル。

【要旨】 鑛滓ハ珪酸、酸化チタン、アルミナ、石灰、マグネシア、アルカリ又ハアルカリ土金屬ノ鹽類、銅ニ依ツテ還元スルコトノ出來ナイ鐵又ハソノ他ノ金屬ノ酸化物カラ成リ、自動的ニ裏付作用ヲ生ズル様ナ水冷却爐デ熔融サレル。使用後鑛滓ハ例ヘバ炭素ニ依ツテ還元シテ次ノ用途ニ著ヘラレル。激シイ混合作用ハ熔融シタ銅ヲ取鍋中ノ鑛滓ニ太イ流レトシテ注グカ、銅ト鑛滓トヲ含ム取鍋ヲ振動スル様ナ機械的攪拌方法ニ依ルカ、或ハガスニ依ル。



【英・410,016】 亞鉛蒸溜法

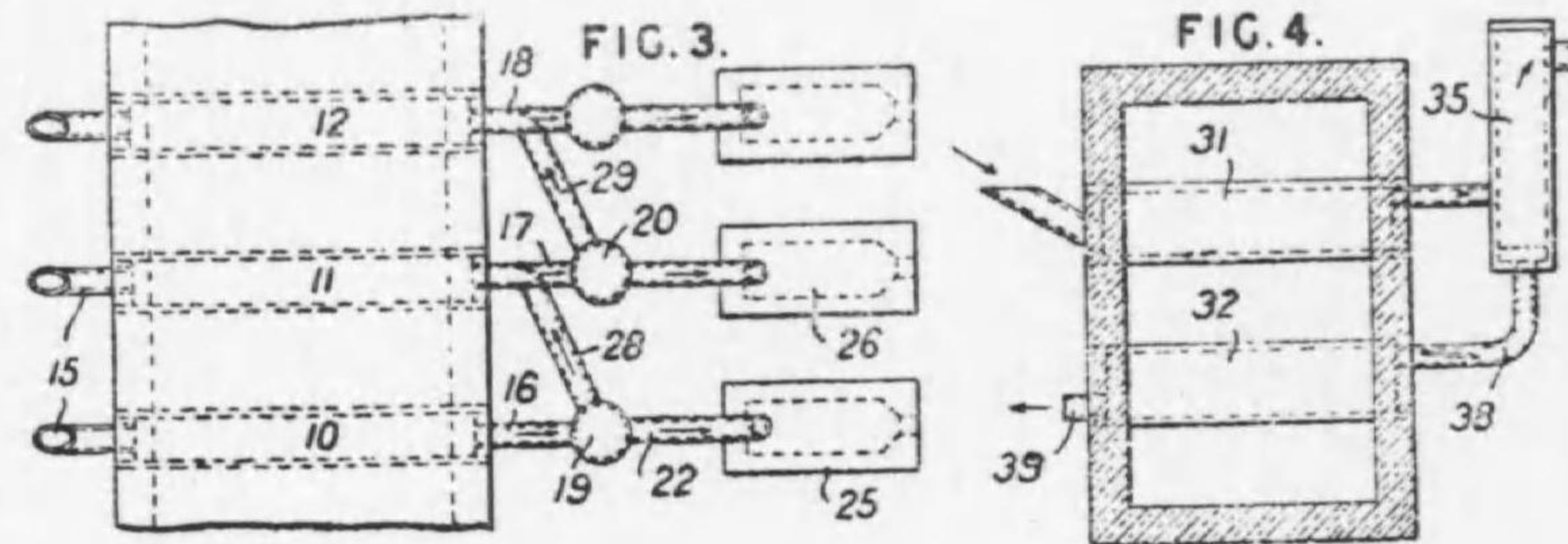
出願日附 1933-11-4

優先日附 1933-1-10 (米國)

特許權者 New Jersey Zinc Co.

【目的】 本法ハ亞鉛ヲ蒸溜ニ依ツテ精鍊スル方法ニ於テ罐ノ中ノ不純ナ亞鉛ヲ處理シテ出テ來ル蒸氣ヲ逆流筒ニ通過シ、コノ逆流筒ノ底ニ集メラレタ熔融亞鉛ヲ、他ノ逆流筒ニ通ズル他ノ罐デ精鍊スルモノデアル。

【要旨】 鉛ヲ含ム不純ノ亞鉛ハ(15)カラ一連ノ第一ノ罐(10)ニ入レラレ、ココデ生ズル亞鉛ノ蒸氣ハ管(16)ニ依ツテ逆流筒(19)ヲ通ツテ上ニ行キ、熔融亞鉛ノ流下スルモノト合スル。精鍊サレタ亞鉛蒸氣ハ管(22)ニ依ツテ



凝集器(25)ニ行ク。熔融亞鉛ハ筒(19)ノ底カラ管(28)ニ依ツテ第二ノ罐(11)ニ行キ、上記ノ方法ガ繰返サレル。亞鉛蒸氣ハ第二ノ筒(20)ヲ通り、熔融亞鉛ハ管(29)ヲ通ツテ第三ノ罐(12)ニ行キ、蒸氣ハ凝集器(26)ニ行ク。三ツノ罐ガ用キラレル時ニハ、第三ノ筒カラ來ル熔融亞鉛ハ罐(12)ニ返ヘサレルカ、又ハ別ニ集メラレル。管(16),(17),(18)ハ各異ツタ高サカラ各々ノ逆流筒ニ入ル。カドミウムヲ含ム亞鉛ヲ處理スルトキニハ、罐(31)ノ一對ノ中デ行ハレ、蒸氣ハ各罐ニ一ツ宛アル逆流筒(35)ニ行ク。逆流亞鉛ハ管(38)ニ依ツテ筒ノ底カラ罐(32)ニ至ル。精鍊サレタ亞鉛ハ罐(32)カラ孔(39)ヲ通シテ取出サレル。尙ホ特許第392,361號、第395,602號及第397,061號參照。



【英・410,390】 金屬抽出法

出願日附 1933—9—26

優先日附 1932—10—24(獨逸)

特許權者 Berzelius Metallhütten Ges.

【目的】 本法ハ特許第380,493號ノ追加デアツテ外部カラ加熱サレタ爐ノ中  
デ、空氣又ハ燃燒ガスノ如キ酸化性ガスヲ除去シテ行ハレルモノデア  
ル。

【要旨】 上記ノ目的ヲ達スルタメニ用キラレル爐ハ氣密ニシテガス加熱  
ヲ行ヒ、耐熱性ノ大ナル合金、特ニ耐熱鋼又ハクロム・ニツケル合金或ハ  
クロム・ニツケル・コバルト合金デ構築セラレ、還元金屬ハ熔融シタ状態  
デ取出サレ、蒸發金屬ハ爐ノ外デ凝集サレル。





【英・410,635】 亞鉛蒸溜法

出願日附 1933-7-10

優先日附 1933-5-26(米國)

特許權者 New Jersey Zinc Co.

【目的】 本法ハ特許第395,602號ノ追加デアツテ、カドミウム、ソノ他亞鉛ヨリモ沸騰點ノ低イ含有物ヲ除去スル精溜塔カラ取出シタ亞鉛蒸氣ヲ、亞鉛ヨリモ沸騰點ノ高イ鉛、ソノ他ノ含有物ヲ除去スル精溜塔ニ送ツテ亞鉛ヲ精製スル方法デアル。

【要旨】 カドミウムヲ除去スル塔ハ、上部ハ熱絶縁サレタ盆(20)カラ成リ、精溜器(24)ニ

依ツテ圍マレ、

下部ハ加熱室

(11)内ニ在ツ

テ盆(13)ヲ備

ヘル。盆(20)

ハ第3圖ニ於

ケル(21)ナル

孔ト、次第ニ

高サヲ増ス横

ノリブ(22)ト

ヲ有シ、盆(13)

ハ(19)ノリブ

ヲ有スル周圍

ノ溝(15)ヲ有

シ、コノリブ

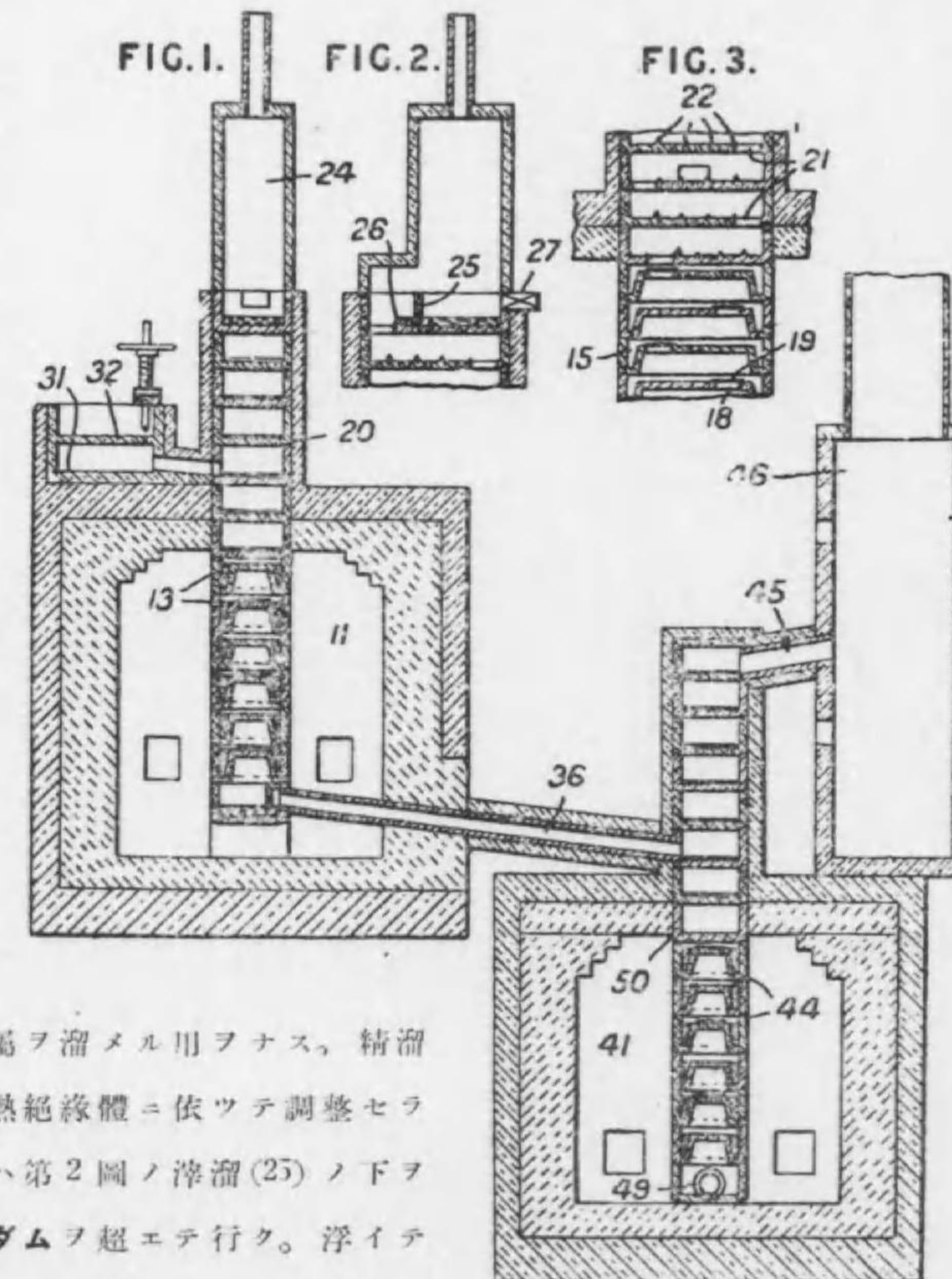
及溝ハ熔融金屬ヲ溜メル用ヲナス。精溜

器中ノ凝集ハ熱絶縁體ニ依ツテ調整セラ

レ、凝集金屬ハ第2圖ノ滓溜(25)ノ下ヲ

通り、(26)ノダムヲ超エテ行ク。浮イテ

キル滓ハ孔(27)カラ除カレル。不純ノ亞





鉛ハ第1圖ノ壁(31)カラカドミウム除去塔ヘ連続的ニ供給セラレ、尙ホコ  
 ノモノハ瓣調整孔(32)カラ入レラレル。カドミウム塔カラ出タ金屬ハ管(36)  
 ヲ通ツテ鉛除去塔ヘ送ラレル。コノ塔ハ加熱室(41)中ニ組立テラレタ盆(13)  
 ト類似ノ下部盆(44)ト、盆(20)ト類似ノ熱絶縁サレタ盆(50)トカラ成ル。  
 精練サレタ亞鉛ハ出口(45)ヲ通ツテ取出サレルガ、例ヘバ燃燒室(46)ニ入  
 ツテ酸化亞鉛トサレルコトモアル。鉛ノ多イ不純ノ亞鉛ハ管(49)ニ依ツテ  
 取出サレル。





【英・411.733】遠心力ニ依ル金屬精鍊法

出願日附 1932-11-3

特許權者 Vroonen E.

【目的】 本法ハ熔融金屬ヲ遠心力ニ依ツテ精鍊スル裝置ニ關スルモノデア  
ル。

【要旨】 熔融金屬ハ溝(3)カラレール(8)デ支ヘラレタ傾斜管(1)ノ中ニ入レ

ラレ、コノレール(8)ハ支持臺

(10)ノ上ニ設ケラレタ軸受(9)ニ

載セラレテキル。ソシテ管(1)ハ

齒車裝置(6),(7)ニ依ツテ高速度

ニ回轉サレル。熔融金屬ハ漏斗

(2)カラ排出溝(4)ニ行き、ココデ

受器ニ取ラレ、靜止シタ後ハコ

レカラ鍍滓ヲ取除カレル。溝(4)

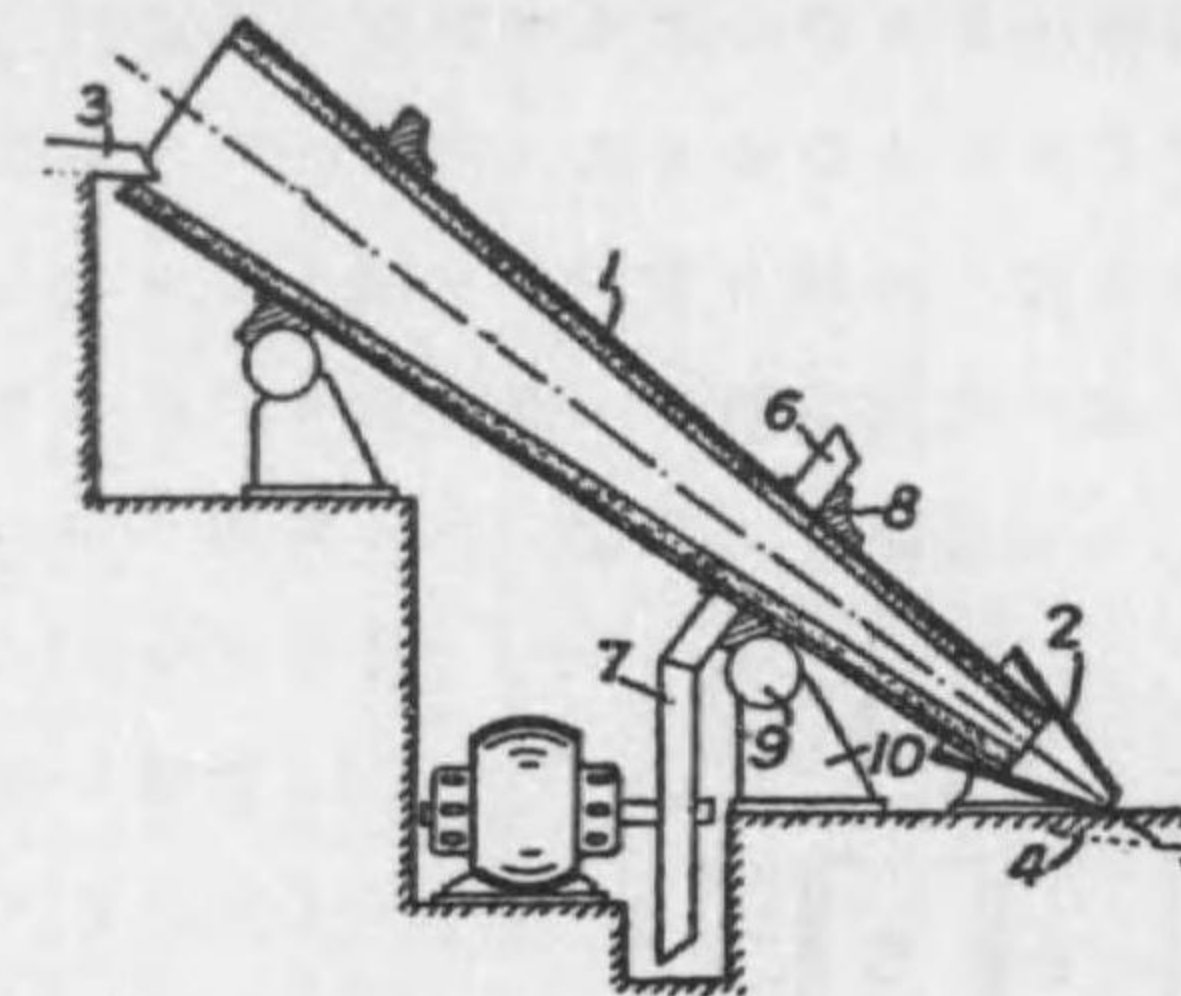
カラノ金屬ハ受器デ靜止セシメ

ル前ニ(1)ナル管ト同様ナ他ノ管ニ導クコトモアル。コレ等ノ管ハソノ内面

ヲ截頭圓錐形又ハ拋物線體形トシタ方ガ良イ。コノ裝置ハ特ニ鐵、銅、銅

又ハ錫ノ精鍊ニ用キラレ、時ニ依リ處理前金屬ニ脫酸劑、脫硫劑、又ハ溶

劑ヲ加ヘルコトガアル。





【英・412,417】 マグネシウム抽出法

出願日附 1933—7—6

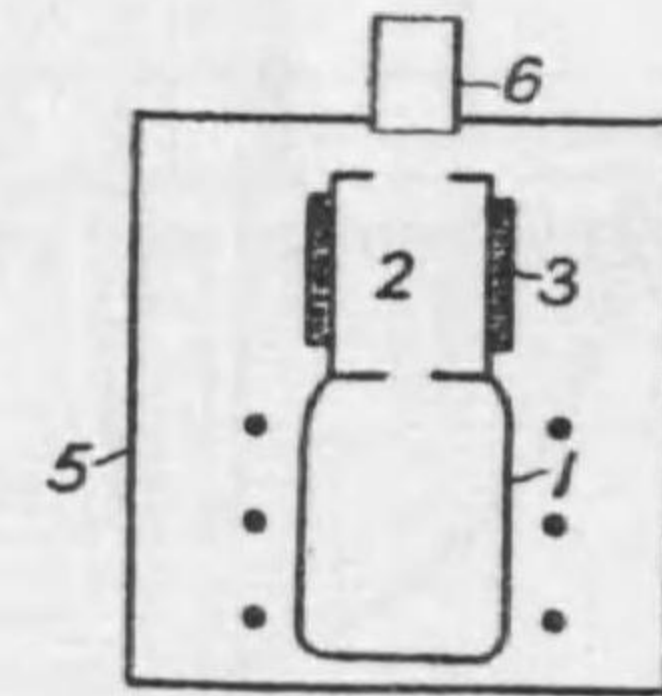
特許權者 Gire G. 及 Fonquet R.

【目的】 本特許ハ特許第382,899號ノ追加デアツテ、マグネシウム抽出法ノ改善ニ關スルモノデアル。

【要旨】 マグネシウムヲ含ム化合物ト還元劑トハ、コレヲ壓縮シテ又ハ成型シテ小サナ塊トスル。即チ苦土、白雲石、珪酸マグネシウム又ハ炭酸マグネシウムト、還元劑トシテ出來得ルナラバ珪素、カルシウム合金ヲ細カニ磨碎シ、篩分ケシテ粒度ヲ分ケ、コレ等ノ細カナ材料ヲ最初ニ混合シテ團塊トスル。炭酸鹽類又ハ白雲石ヲ含有スル混合物ハ二酸化炭素ヲ除クタメニ真空中デ煨燒サレル。混合物ハ水デ糊狀トシ、壓縮シテ塊狀トシ、又ハ引板カラ壓出シテ線又ハ環トシ、ソレカラ乾

燥シテ真空中又ハ非酸化性零圍氣中デ煨燒スル。還元スルタメニハ、小サナ塊ヲ鐵ノるつぼ(1)ニ入レテ加熱スル。コノるつぼニ冷却筒(3)ヲ有スル鐵ノ凝集器(2)ニ通ズル。全裝置ハ真空裝置ヘ管(6)ニ依ツテ連結サレテキル冷却容器(5)ノ中ニ密閉サレテキル。時ニ依リ、るつぼノ各内側ト

外側トニ真空ヲ生ズルタメニ二ツノ獨立シタ方法ガ用キラレルコトガアル。全裝置ハ真空中ニ設備スル代リニ、水素ノ様ナ不活性ガス中ニ設備スルコトモアル。





【英・412,443】 鑛滓カラ鉛ヲ回收スル方法

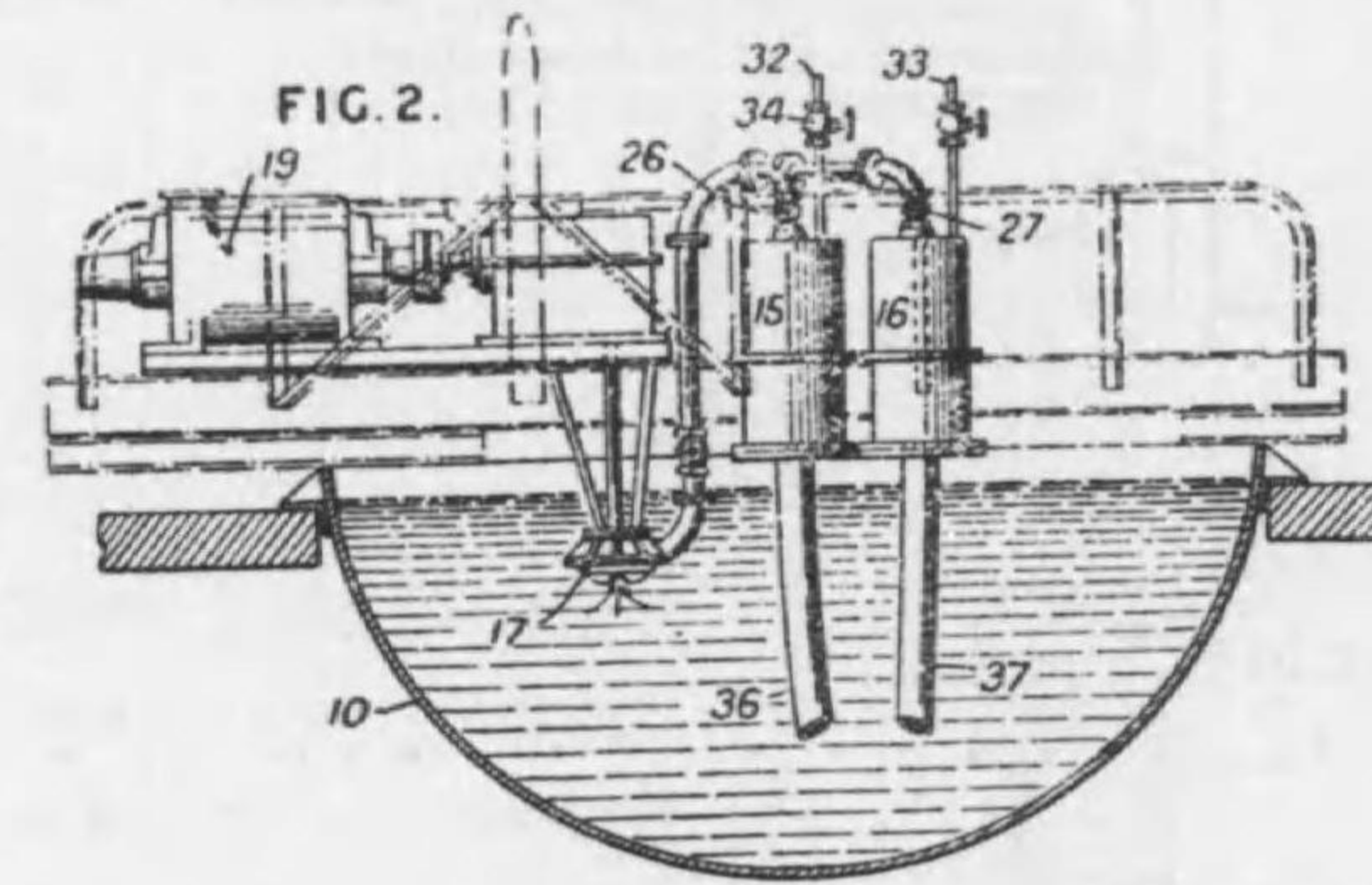
出願日附 1933—9—1

特許權者 Andrews E. S.

【目的】 本法ハ熔融金屬カラ鹽化可能ノ不純物ヲ、即チ特ニ鉛カラ亞鉛ヲ除去スルタメニ用キラレルモノデアアル。

【要旨】 本法ニ於テハ熔融金屬ノ離レタ部分ヲ各鹽化劑ト酸化劑トデ處理シ、反應生成物ト處理シナイモノトヲ交換シ、反應生成物カラ鹽素酸化物ガ效果的ニ生成スル様ニシ、純金屬カラ鑛滓ヲ分離スルモノデアアル。罐(10)ニ入レラレタ脱銀鉛

ハ、コノ前ノ操作デ出來タ鹽素酸亞鉛ノ鑛滓ト少量ノ硼砂、市場ノ硼酸ナトリウム又ハ鹽化ナトリウムデ蔽ヒ、鑛滓ト金屬トハ渦ヲ生ズル回轉フロベラデ混合スル。ソレカラ鑛滓ヲ



除去シ、反應室(15)、(16)、ポンプ(17)、驅動電動機(19)カラ成ル脱亞鉛裝置中ニ熔融金屬ヲ入レル。即チ鉛ヲ二ツノ室ニポンプデ入レ、鹽素ト空氣又ハ水蒸氣ノ様ナ酸化劑ヲ管(32)、(33)ヲ通シテ各入レテヤル。金屬及ガスノ供給ハ(26)、(27)、(34)ノ弁デ加減スル。豫備操作デ亞鉛ヲ最後ニ除去スル際ニ生ズル鹽化亞鉛鑛滓ハ、コレヲ熔融金屬ニ加ハ、時々フロベラヲ回轉シテ管(36)、(37)カラ排出サレル鹽化亞鉛、酸化亞鉛ヲ混合シテ鹽素酸鑛滓ヲ生成セシメル。鑛滓ヲ除去後ハ、室(15)ヲ通ツテ金屬ヲ循環スル様ニシテ鹽素ヲ連續ニ作用セシメ、生成シタ鹽化亞鉛ヲ溜メル様ニスル。鹽素酸鑛滓カラ最後ニ鉛ヲ除去スルニハ、亞鉛又ハ亞鉛ト鉛トノ合金ヲ硼砂及鹽化ナトリウムト混ジ、熱絶縁蓋デ蔽フテ罐ノ中デ熔融スル。



【英・412,664】 マグネシウム蒸溜法

出願日附 1933—2—2

優先日附 1932—2—11 (英國)

特許權者 Oesterreichisch Amerikanische Magnesit Akt.-Ges.

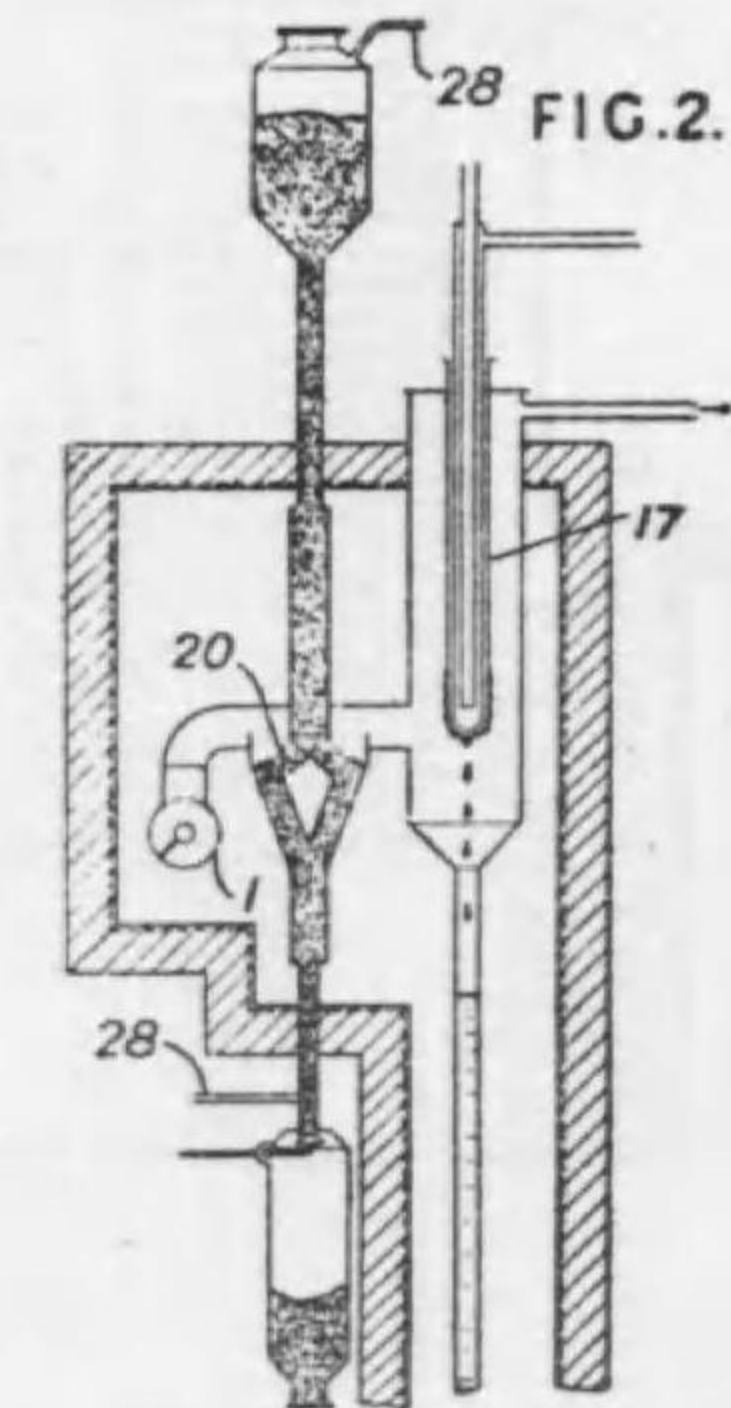
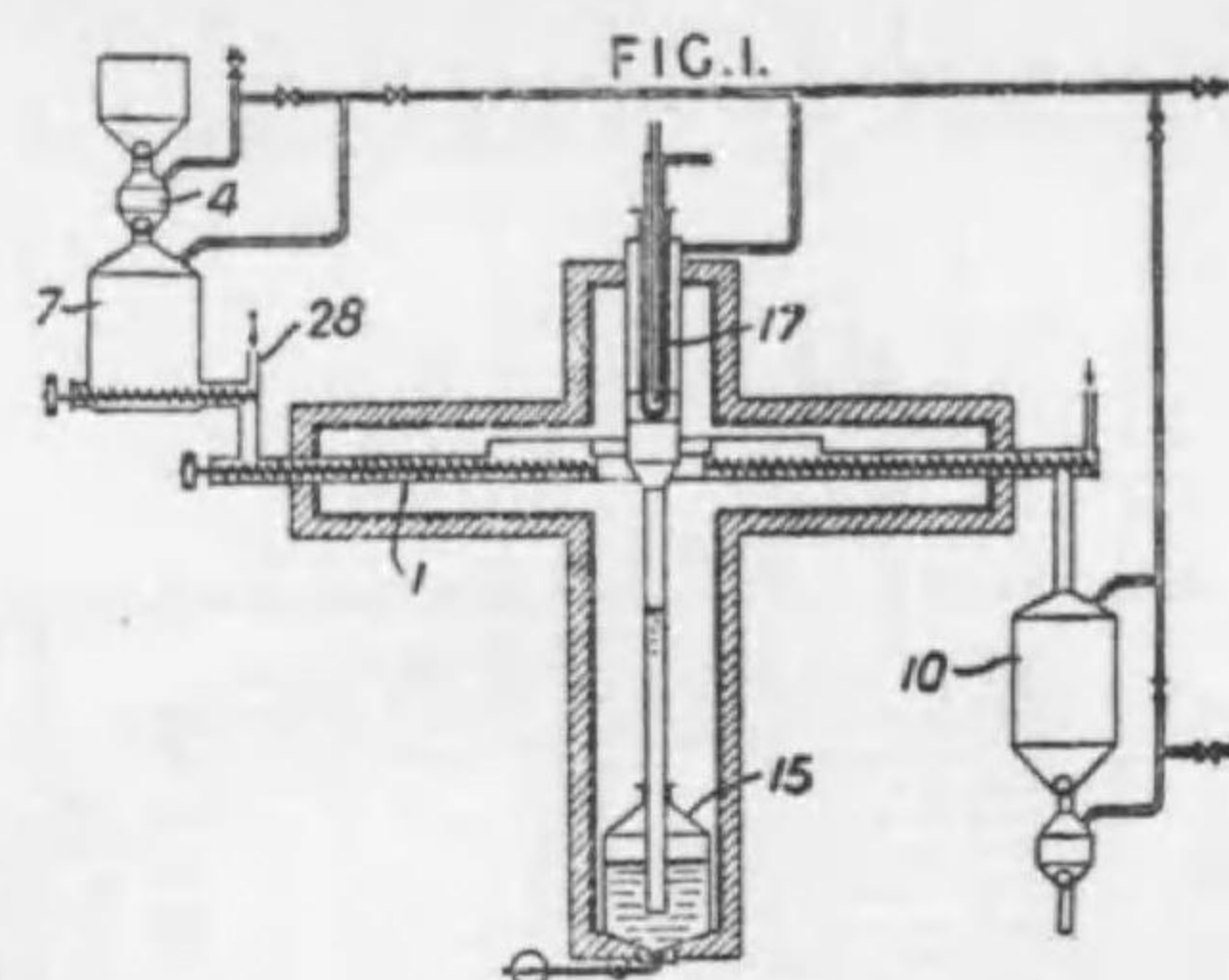
【目的】 本法ハマグネシウムノ含有量ノ多イ材料ヲ加熱室ニ入レ、ソノ蒸氣ヲ非酸化性ガスニ依ツテ濾過器ヲ通ツテ凝集器ニ入レ、ココデ急冷スルモノデ、凝集器ヘ行ク途中デ、蒸氣ガ凝集シナイ様ニ調整スル。

【要旨】 本法ニ於テ蒸氣ヲ濾過スル場合、蒸氣ノ流れノ方向ヲ逆ニスルカ、或ハ速度ヲ減ジテ濾過ノ代リトシテモ良イ。粗製マグネシウムハ芋虫運搬器ヲ有スル

管(1)ノ様ナ加熱装置ヲ連続的ニ通過センメルモノデ、マグネシウムハ密閉室(4)ヲ有スル容器(7)カラ装入セラレ、同ジク密閉室ヲ有スル殘溜蒐集器(10)ニ出デ、コレ等各容器ト連結シテ真空ポンプヘ配管サレテキル。室(1)カラ來ルマグネシウム蒸氣ハ内部カラ冷却シタ管(17)ノ上ニ凝集スル。凝集器カラ6メートル以上ノ方ニ出口弁ヲ設ケタ受器(15)ヲ装置スルト、自動出口装置ガ出來ル。或ハ二ツノ受器ニ、管ヲ調整スル弁デ凝集器ヲ連結シテ蒐集器トシテモ良イ。

燒結シタマグネサイト粒子又ハ粉炭ノ濾過器(20)ハ、蒸氣カラ塵ヲ除ク。全装置ノ各點ニ在ル管

(28)ハ不活性ガス、又ハ水素ノ様ナ還元性ガスを供給シ、マグネシウム蒸氣ノ流れノ方向ヲ與ヘル。濾過器(20)ハ蒸氣ヲ圓周方向ニ導ク様ナ圓筒形ノ塵沈澱室ト置換ヘテモ良イ。





【英・412,775】 亞鉛蒸溜法

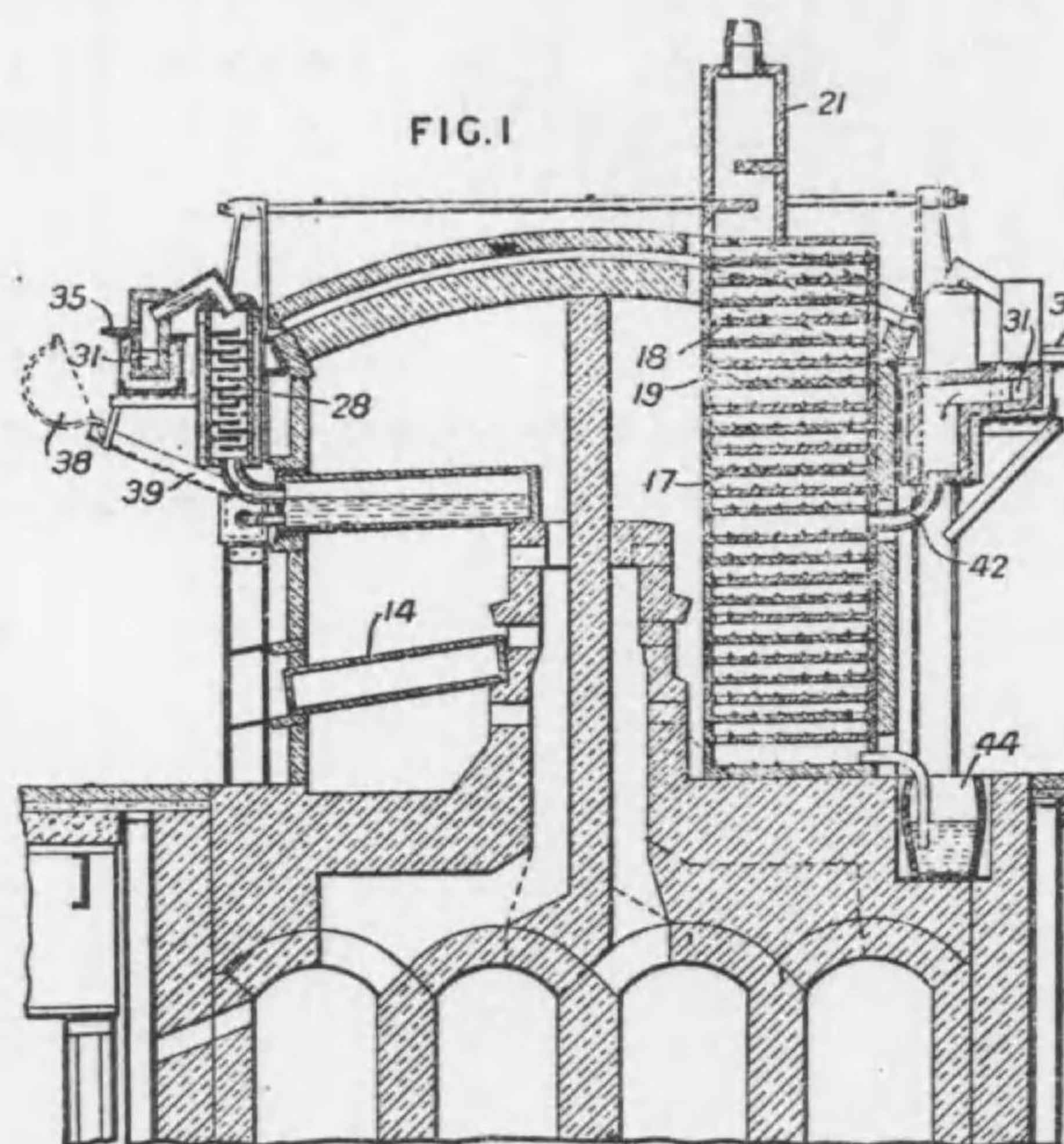
出願日附 1933-7-10 優先日附 1933-4-6(米國)

特許權者 New Jersey Zinc Co.

【目的】 本法ハ特許第395,602號ノ追加デアツテ、亞鉛ヨリモ沸騰點ノ高イ及ビ低イモノ、例ヘバ鉛及カドミウムノ如キモノヲ含有スル亞鉛ノ混合物カラ亞鉛ヲ回收スルモノデアル。

【要旨】 本法ニ於テ蒸溜用、竝ニ亞鉛ヨリ沸騰點ノ低イ不純物カラ亞鉛ヲ遊離スルタメ

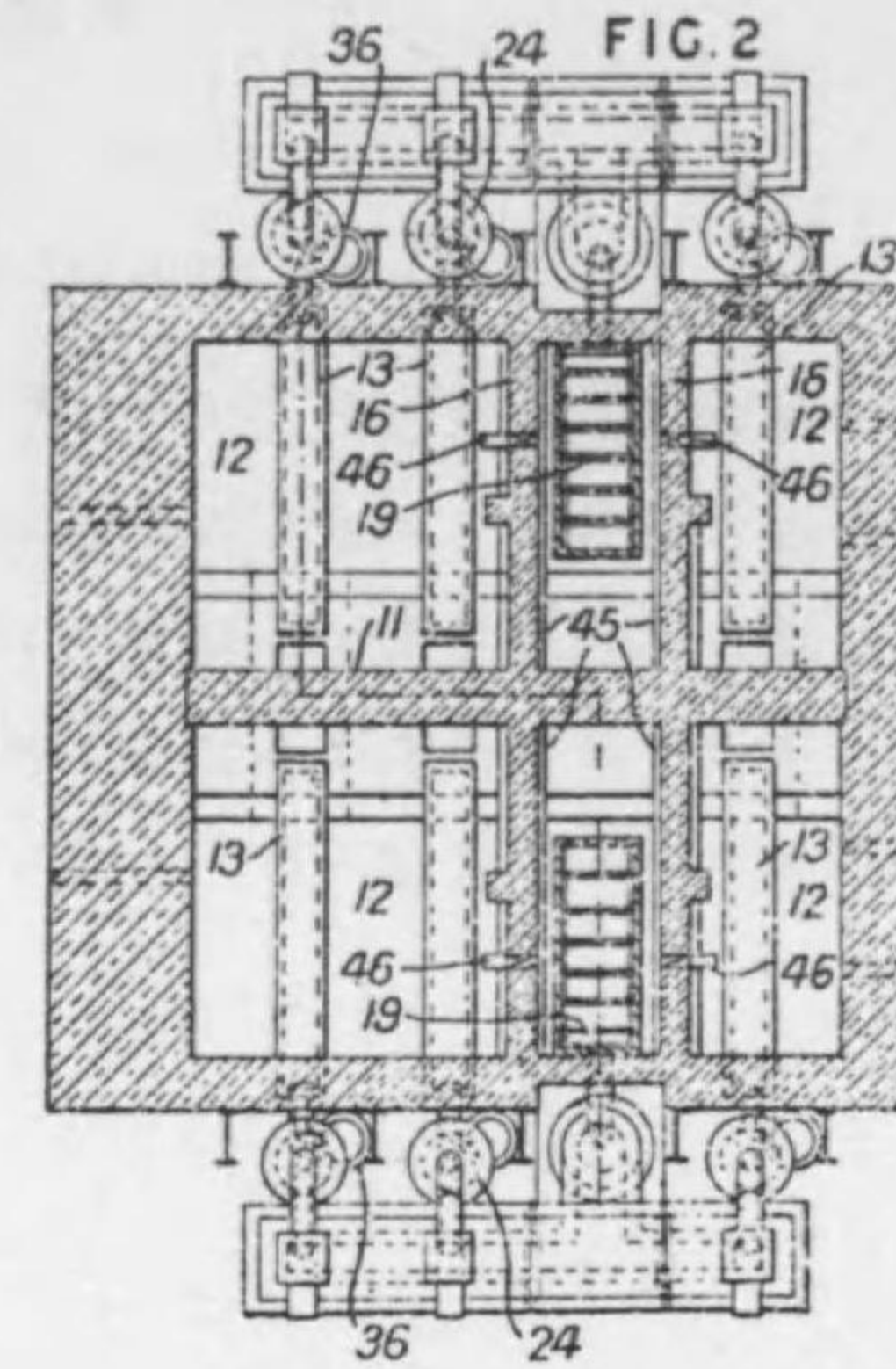
ノ精溜處理ノ外部加熱用トシテ一般ノ熱源ガ利用サレル。爐ノ構造ハ第2圖ニ示ス如ク、隔壁(11)ニ依ツテ二ツノ部分ニ分ケラレ、各部分ハ裝入口(36)ト一緒ニナツテキル蒸溜罐(13)、罐用加熱室(12)内ノ分レ部屋



中ニ設ケラレタ鉛除去筒(24)トカドミウム除去筒(19)トカラ成ツテキル。熱ハ壁(16)ヲ通ツテカドミウム除去筒ニ供給セラレ、棚(45)ト孔(46)トデ調整サレル。(45)ノ上ニハ耐熱煉瓦ヲ設ケ、孔(46)ハ緩カニ煉瓦デ閉ヂテモ良イ。分レ部屋ノ前壁ニハ可動煉瓦ガアツテ、熱ノ調整ガ出來ル様ニナツテキル。不純ノ亞鉛ハ第1圖ノ桶(39)ヲ通ツテ取鍋(38)カラ入レラレル。各鉛



除去筒ハ熔融金屬ノ溜リトナル盆(28)  
 フ持ツ耐熱シリンダカラ成リ、耐熱  
 管(31)ニ通ジ、コノモノハ爐ノ内側  
 ニ添フテ擴ガリ、各端カラカドミウ  
 ム除去筒ノ反對點ニ僅カニ傾イテキ  
 ル。調整板(35)ハ蒸氣ガ管ニ入ル  
 フ調整スル。鉛ノ多イ亞鉛ハ罐ニ逆  
 流シ、鉛ノ無イ亞鉛蒸氣ハ管(31)ニ  
 入り、ソレカラ肘管(42)ヲ通ツテカ  
 ドミウム除去筒ニ行ク。カドミウム  
 除去筒ハ耐熱盆(17)カラ成リ、コノ  
 モノハ次第ニ大サガ大トナルリム(19)  
 ト、速度ヲ緩カニスル孔(18)トヲ備  
 ヘテキル。カドミウムノ多イ蒸氣ハ  
 精溜器(21)ヲ通過シ、精製亞鉛ハ受器(44)ニ流入スル。罐(14)ノ低イ部分  
 ハ加熱室カラ流レテ來ル燃料ガスノ反射器トシテ作用スル。





【英・413,221】 マグネシウム蒸溜法

出願日附 1934-1-16 優先日附 1933-11-20(埃國)

特許權者 Oesterreichisch Amerikanische Magnesit Akt.-Ges.

【要旨】 本法ハ特許第412,664號ノ改良デアツテ、豫メ生成シタ金屬**マグネシウム**ヲ含マナイガ加熱ニ依ツテ**マグネシウム**ヲ生ズル原材料ヲ連續的ニ蒸溜室ヲ通過セシメルモノデアル。コノ原材料ハ**マグネシア**、白雲石、又ハ他ノ酸化**マグネシウム**ヲ含有スル材料ト、**アルミニウム**又ハ珪素或ハコノ兩者ノ如キ還元劑トヲ混合シタモノデアル。尙ホ特許第362,835號參照。



【英・413,222】 マグネシウム連続蒸溜装置

出願日附 1933-2-2

優先日附 1932-2-11(奥國)

特許權者 Oesterreichisch Amerikanische Magnesit Akt.-Ges.

【目的】 本法ハ特殊ノ蒸溜装置ヲ使用シテマグネシウムノ蒸溜スルモノデア  
ル。

【要旨】 装置ハ外部カラ

加熱スル管(1)ヲ有シ、裝

入物ハ容器(7)カラ芋虫運

搬器ニ依ツテコノ管ヲ通

ツテ残溜物蒐集器(10)ニ

至リ、尙ホ密閉室(4),(11)

及真空ポンプヘ連結サレ

タ管(28)トヲ備ヘル。管

(1)カラノマグネシウム蒸

氣ハ、内部カラ冷却スル

管(7)ノ上デ凝集シ、出口

弁(16)ヲ有スル受器(15)ノ中ニ集メラレル。

出口ハ凝集器ヨリモ6メートル以上位ニ在

ツテ、自動大氣壓式出口ナトツテキル。或ハ

又、凝集器ハ二ツノ受器カラ成リ、弁調整管

デ連結サレテキル。塵埃ハ濾過器(20)ニ依ツ

テマグネシウム蒸氣カラ除カレ、コノ濾過器

カラハ連続的ニ又ハ或ル時間毎ニ燒結マグネ

サイト粒子又ハ石炭粒ノ如キモノガ細イ流れ

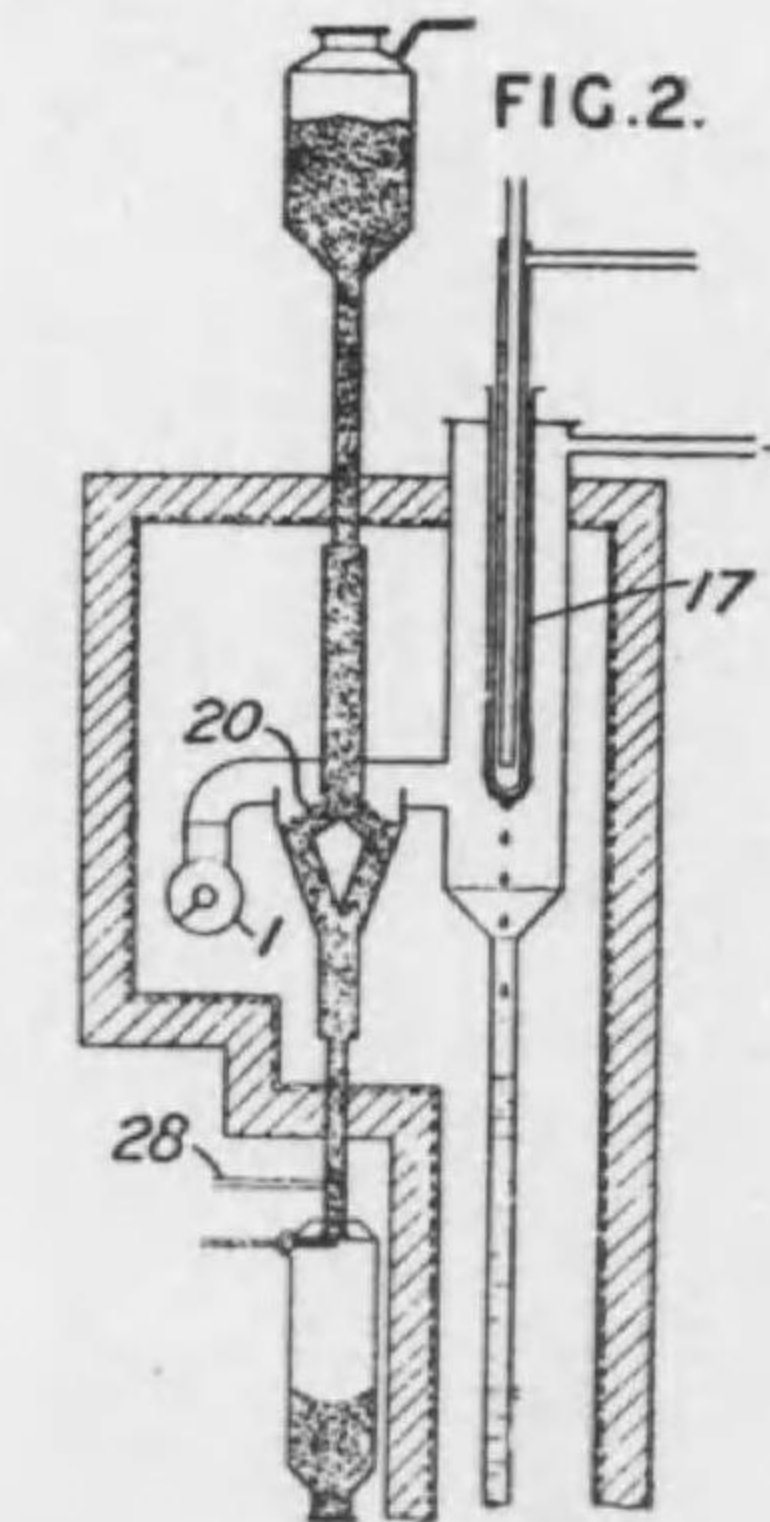
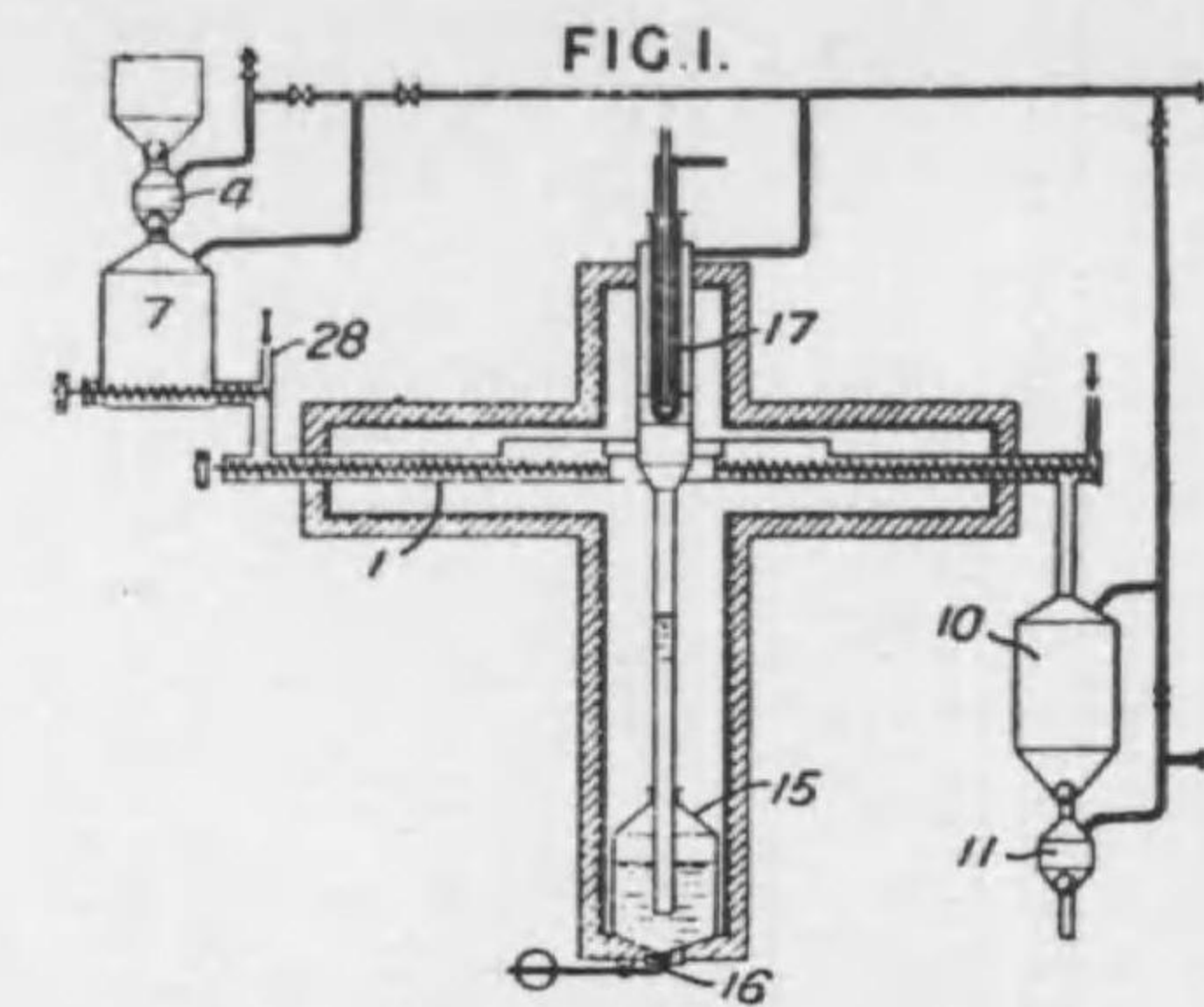
ノ如クニ入ラレル。或ハ又塵埃ハ圓筒形ノ

塵埃沈澱室ヘ蒸氣ヲ圓周方向ニ導イテ除カレ

ル。不活性ガス又ハ水素ガスノ如キ還元性ガ

スノ流れヲ管(28)ニ依ツテ装置内ヲ通過セン

メル。装置ハニツケル及銅ヲ含マナイ耐熱鋼カラ作ラレル。





【英・413,389】 銅ノ精鍊法

出願日附 1933-1-26 優先日附 1932-10-10(英國)

特許權者 Enfield Rolling Mills

【要旨】 本法ハ熔融状態ノ火焰精鍊ノ銅ヲ真空中デ過熱スルモノデアル。精鍊スベキ銅ハ電氣ノ誘導作用ニ依ツテ過熱サレルベキ容器ノ中ニ注入サレル。



**【英・413,394】 銅ノ精鍊法**

出願日附 1933—2—3

特許權者 Roan Antelope Copper Mines

**【目的】** 本法ハ銅ノ鍍カラ蒼鉛ノ量ヲ減少スルタメニ、熔融金屬銅ヲ熔融シタ銅ノ鍍ト共ニ攪拌シ、ソレカラ靜止セシメ、鍍カラ熔融シタ銅ガ蒼鉛ヲ集メル様ニスルモノデアル。

**【要旨】** コノ方法ヲ行フニハ、熔融シタ鍍ヲ轉爐ニ入レ、内容物ノ一部ガ金屬銅ニ變化スルマデ完全ニ攪拌ノ起ル様ニ送風スル。ソレカラ送風ヲ中止シテ熔融シタ銅ガ蒼鉛ヲ含有シテ沈澱スル様ニスル。精鍊シタ鍍ハ第二ノ轉爐ニ入レ、金屬銅ニナル様ニ送風スル。コレガ改善法ニ於テハ、熔融シタ金屬銅又ハ酸化銅ノ或一定量ヲ鍍ニ加ヘラレル。硫化第一銅ハ酸化物ト反應シテ金屬銅ヲ生ズル。



【英・413,606】 マグネシウム蒸溜法

出願日附 1934-3-6 優先日附 1933-6-3(獨逸)

特許權者 I. G. Farbenindustrie Akt.-Ges.

【目的】 本法ハ装入物ヲ反應殘渣ノ熔融點ヨリモ低イ溫度デ回轉爐中デ還元シテマグネシウムヲ得ル方法デアル。

【要旨】 本法ニ於ケル還元劑トシテハ、珪素、フェロシリコン、アルミニウム、又ハコレ等ヲ2種以上、或ハアルミニウム、珪素合金ニ時ニ依リ鐵ヲ加ヘタモノガ用キラレル。

後者ノモノトシテハ例ヘバカオリントアルミナトノ混合物デ、アルミニウム70%、珪素30%ヲ含ムモノ、又ハ

アルミニウム18乃至50%ニ珪素30乃至75%ト鐵15乃至33%ヲ含ムモノヲ還元シテ出來タ如キモノガ用キラレル。コノ装置ハ、固定又ハ回轉スル抵抗爐(d)中デ回轉スルマツフル(a)カラ成リ、水素ハ入口(c)カラマツフルヲ通過シ、更ニマツフルヲ圍ム空隙(e)ヲ通ル。マグネシウムハ水デ冷却シタ管(i)ノ上デ凝集スル。コノ改良法ニ於テハ、液體マグネシウムヲ水素ト共ニ加熱管ヲ通シテマツフル中ニ噴出シ、殊渣ハ氣密ナ受器ノ中ヘ分離シテ排出スル。

