

含ニッケル-クロム鐵礦の處理に関する研究(第II報) (クロム分離の研究)

向山幹夫*

ON THE TREATMENT OF IRON ORE, CONTAINING NICKEL AND CHROMIUM (II)

Mikio Mukaiyama, Kōgakuhakusi.

SYNOPSIS:—The iron ore, which contains nickel and chromium, may be taken as resources of the metals concerned. The mechanism of separation of chromium from nickel in the form of chromite with the aid of magnetism was explained, with special reference to the magnetic properties of nickel ferrate and the solid solution of nickel in magnetite.

目 次

- I. 緒 言
- II. 研究工程の説明
- III. クロム分離の機構
- IV. 工業化試験の實績
- V. 總 括

I. 緒 言

大東亞戦争完遂の爲に必要なる礦産其他の資源利用の可能性はこれを戰前に比較せば零壟も只ならざるものありて其の開發にはこれに應じたる態勢を整備する必要ある事言を俟たざる所なり。特に從來我が勢力範圍内にて獲得する事至難とせられる謹謨、燃料油等は元よりニッケル、コバルト、錫、鉛等の礦産資源に至りては全く其の情勢一變せり。これ等はいづれも良質且つ富饒となり、其の精練或は加工方法も又これに對應して施設せらるべきものとなれり。

全く邦家のため幸慶にたへざる所なり。然れども靜かに國家百年の將來を考ふる時は前記燃料油又は金属資源に於ては富饒資源としては自ら定まれる量ありて、これのみに倚頼する事を得ざるものあり、汎くこれ等を保有する資源につきて豫め利用の策を立つるを要するなり。換言すれば礦産に就ては貧饒利用の研究は今日に於ても其の重要性を失はず、益々育成し以て將來に備ふるを要するものと信ぜらる。

これは輓近諸兵器、航空機、艦船、諸機械等頗る大なる發達を爲しつゝあれども、これ等が其の目的を十分に達成する爲には構造用諸材料の發達形影相伴はしむるを要するに依る。而してこの諸材料の重要な要素をなすものは、

鐵、ニッケル、コバルト、クロム等なり。

フイリツビン、ボルネオ、ヤツブ及我國內若狭、大島、大江山等各地に產出する粘土状粉鐵礦は、いづれも1~6%のクロム、0.3~1.5%ニッケル、0.1~0.5%コバルト、1~3%マンガン；35~50%鐵を含むと共に其の埋藏量は文字通り無限大と稱せらる。

これ等諸成分は誠に重要なれども、天然含量の儘製鍊する時は特殊鋼としても其の組成適當ならずして不得策なり。

例へばクロム分はクロム鐵礦として微粒となりて混入し、直ちに製鍊する場合にはクロムの還元適量なるを保持し難く、難熔性熔滓を生ずる等の事ありて鎔鑄爐に單味使用し難きが如し。

更に無盡藏と稱せらるゝ該礦石よりクロム鐵礦(クロム源とす)ニッケル、コバルト、マンガン等を容易且つ完全に分離するを得ば同時に多量の良質鐵礦をも得らるべし。さればこれ等諸成分の分離は、大東亞共榮圈内に產出する無限量の鐵礦を有效に利用するか否かを決する重要な因子となる。

II. 研究工程の説明

1. 原 鑿 石

この種礦石は前述の如く比較的鐵分低く粉土状をなせどもいづれもニッケル、コバルト、マンガン、クロム等を少量ながら含有する事を特徴とす。赤紅色を呈し、紅土と稱せられ、其の埋藏量は一鑿床よく千萬t級にして時には幾億tと稱せらる。例へばフイリツビンシリガフ鑿山は1地域1鑿床にて埋藏量數億tと比島舊政府により大戰前發表せられたる所あるが如し。

* 大東亞省嘱託。

第1表 含ニッケルクロム鐵鑛組成表

产地	Fe	Ni	Co	Cr	Mn	SiO ₂	Al ₂ O ₃
フィリピン スリガラ	43~52	0.5~1.0	0.08~0.15	2~5.0	2~3.0	2~5	5~8
ヒナトワン	47~55	0.6~2.0	0.08~0.15	2~7.0	2~3.0	2~8	5~10
ボルネオ シンゲドー	43~48	0.3	アリ	3~5.0	1~3.0	2~5	—
セブク	43~53	0.5	アリ	“	“	—	—
セレベス ラロナ	48~50	アリ	アリ	2.0~5.0	2~5.0	—	—
ニウカレドニア ゴロ	48~53	0.7~1.2	0.1~0.3	2.0~5.0	1.0~3.0	—	—

今この種鐵石に屬する類似鐵石の產地及び組成の數例を示せば上表の如し。

以上は二三の代表例なり。右の外苦土、石灰等の少量を含み燐は少きを通例とす。又結合水 10~15% を含み、附着水（吸着水）は 25~35% に達するものあり。附着水を乾燥せば鐵石は容易に微粉状一煙塵となり易き缺點あり。

かくの如き附着水多き粉鐵は運搬上種々なる障害を生ずべし。

地質學者の説明を俟つ迄もなく、粉鐵中に數々發見せらるゝ未風化蛇紋岩の存在は、この鐵石が蛇紋岩の風化による二次生成鐵物たるを知るを得るなり。従つて母岩の組成によりニッケル、コバルト等の含有量に相當のひらきを見る。特にクロムはクロム鐵鐵として明かに鐵粒を認められるもの多し。

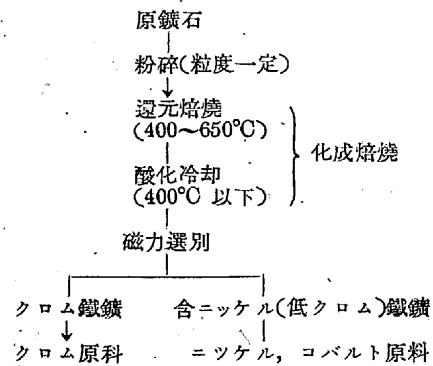
2. 主成分分離工程

この種鐵石の主成分をなすニッケル、クロム、コバルト、マンガン等はいづれも鉄及び特種鋼の主成分なるを以つて若しこれ等が製品中に存在を要求せらるゝ程度に適合する量にあるなれば直ちに熔融製鍊して利用し得る事明かなり。然れども、自然はかゝる安易さをゆるさず。然かのみならずマンガン、クロムの如きは熔融還元にあたり、熔涙組成或は製鍊溫度等によりて殆んど製品金屬中に還元溶解せざる事も生じ、又時には意想外によく還元溶解する事あり。かくのごときは順調なる製鍊操作を著しく困難ならしむるを以つて、如何なる場合にも適應する製鐵原料を得るためにもとより、單一金屬を有效地に利用する點より考ふるも、其含有成分を出来る限りよく分離回収するを得策とすべきか。

先づクロム分は後に述ぶるが如く特殊なる化合物をなすを以つて他の金屬と第一段に分離する事として、之がために特殊なる焙燒法を考察せり。この焙燒は單なる還元焙燒にあらずして、特別なる還元化學變化と之に伴隨する酸化

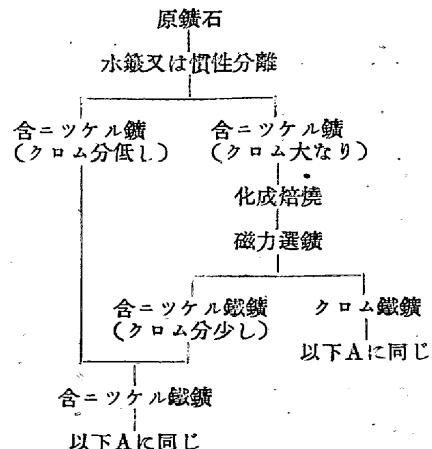
作用とよりなるを以つて化成焙燒と名付けたり。之を圖示すれば次(A)の如し。焙燒完了後は磁力選鐵を施すものなれども之には特殊なる粉末用選鐵機を必要とするなり。(之は未完成なり)。

(A) 化成クロム分離系統



通常のものにては鐵石中のクロム分は後に説明する如く、極めて微小粒となれるを以つて、全部を含ニッケル鐵鐵と分離する事は困難なり。依つてある量を犠牲とし精鐵中に残し、製鍊に際し熔涙中に除去するものとするの已むなき場合生ずべし。かゝる場合には化成焙燒は大粒のものにのみ適應するなり。(B)はこの場合の運轉系統案なり。

(B)



次にこれ等に基いて含ニッケル、クロム鐵鐵よりクロム鐵鐵の分離に關して研究結果の要領を報告せんとす。

III. クロム分離の機構

1. クロム分離に関する考察

既に述べたる如く筆者等の取扱ひたる各種礦石に於ては明瞭にクロム鐵鑄粒の存在を認められ、屢々米粒又それ以上のものを抽出し得るなり。ニッケル、コバルト等は其の混入の状況肉眼にては認識し得ざるは勿論、礦物顯微鏡によつても同様なり。母岩構成上より酸化物、水酸化物又は珪酸鹽等となるものと推定せらる。

今南洋産礦石及大島等の篩分に依るクロム又は(不溶性分)の分布等次の如し。

第2表 大島礦石篩分分布表(規定乾燥試料にてクロム)

(1) 大島礦石

粒の大きさ M	重量%		Cr%		Cr%分布%	
	A	B	A	B	A	B
+10	19.3	21.0	0.52	0.68	8.5	9.0
10~30	3.5	3.0	2.33	2.50	6.5	6.4
30~60	2.7	3.0	3.20	3.00	7.0	7.8
60~100	4.5	2.5	2.85	2.56	10.5	5.4
-100	70.0	70.5	1.20	1.15	67.5	70.0

(2) 比律賓ヒナトアン其他(規定乾燥試料にて不溶分)

産地	粒の大きさ M	重量 %	同中硫酸原礦へ 不溶分%		備考
			A	B	
フィリピン	+24	76.6	—	—	不溶分は大部分
	24~35	4.2	8.8	0.37	クロマイト
	35~45	2.2	9.1	0.2	原礦中には
	45~60	2.2	9.5	0.21	6.5%
	60~100	3.6	8.3	0.2	
	-100	7.6	5.6	0.43	
ヤツブ	+24	69.0	—	—	
	24~35	11.0	7.3	0.8	不溶分は珪酸
	35~45	5.0	8.6	0.43	とクロマイト
	45~60	4.0	9.4	0.37	量的に約半々
	60~100	6.0	7.3	0.43	なり原礦中に
	-100	5.0	3.4	0.17	は7.0%
ニウカレドニア	+24	—	—	—	珪酸多くクロ
	24~35	71.0	4.54	0.27	マイトは首位
	35~45	6.0	4.70	0.4	なり原礦中に
	45~60	3.0	5.30	0.4	は45%
	60~100	5.7	6.10	0.34	
	-100	11.0	7.14	0.79	

(2) に示したる礦石は容易に粉状となり、乾燥すれば押潰せる程度である。例へば簡単に碎くに-100M以下のものが次の様な割合に増加せり。(第3表)

以上の諸點よりCrは各種粒子群に略均等に分布し、又これは碎粉の程度によつて生ずる粉量に比例して分布するものなるを知る。

ニッケル其他の諸金属もクロムと同様に各種粒度に涉りて分布す。1種の礦石に就きてこれを例示すれば、第4表の如し。

第3表 押潰しによる粉細表

種	最大の大きさ M	重量% (-60以上M)	同(-100 M以下)	
			M	重量% (-60以上M)
フィリピン	-10	24.9	13.6	
	-24	57.7	40.0	
	-35	80.3	56.3	
	-60	100.0	72.0	
ヤツブ	-35	66.3	38.3	
	-45	84.4	52.7	
	-60	100.0	89.0	
ニウカレドニア	-24	52.4	35.0	
	-45	85.3	55.3	
	-60	100.0	63.3	

第4表 ニッケル其他の分布表

粒の大きさ M	重量%	Ni %	同分布%	Mn %	同分布%
+10	18.5	0.53	15.25	1.65	18.25
10~30	3.5	0.83	4.80	1.00	2.25
30~60	5.5	0.80	4.65	0.98	2.25
60~100	4.0	0.75	4.95	1.30	3.35
-100	70.5	0.60	71.35	1.65	73.90

一般にこの種礦石にては珪酸の含量少なるを特長とするも、礦土は稍々多量なり、此種礦石の平均組成例次の如し。

第5表 南洋産礦石(粉礦乾燥試料)組成例表

番号	Fe	Ni	Co	Mn	結合水	SO ₂	Al ₂ O ₃	CaO	MgO	P	S
1	51.30	0.93	0.26	0.75	11.55	4.03	5.90	0.60	—	0.01	0.31
2	50.50	0.83	0.35	0.89	14.95	4.58	3.60	0.73	—	0.01	—
3	46.20	0.70	0.20	0.86	12.20	2.16	8.80	0.96	0.68	0.03	0.20
平均	49.00	0.82	0.27	0.81	12.90	3.59	6.10	0.73	0.68	0.02	0.25

ニッケル、コバルト等に比し硫黄量は過硫酸化物を作るためには遙かに僅少なり。故にすでに大部分變化し他の化合物となれるものと想像せらる。

かくのごとき種類の礦石に對して第1に考へらるゝは重力を應用する選礦法なり。(B)に示せる水簸法等に依りて或程度のクロム分離は可能なるも其の原礦石が餘りに微粉となるを以つて實施上種々なる困難を生ずるを免れず。クロム以外の金屬に就きては遺憾ながら重力を應用する研究の成功を見ざるなり。これは今後の研究に俟つものならん。

今機械的操縦を離れてこの種礦石に化學的變化を與へし場合を考察せむ。例へば稀鹽酸にて浸出すれば鐵、ニッケル、コバルト、マンガン等は容易に侵蝕されて液體となるも、珪酸及びクロム鐵鑄は犯さるゝ事なく、不溶性殘渣としてクロム分を分離し得。然れども溶液となれる鐵、ニッケル其他の混合物の處理は容易ならざるなり。

從つて主旨としては各成分が個々に分離し得るが如き方法を案出する事が肝要なり。この具體的方法の一つとして前節の記載の如きを考案せる所以なり。クロム分にのみつき考ふればこの種礦石を一酸化炭素にて還元し、其の溫度を低きに保てば、クロム鐵鑄に化學變化をうけざるに、

鐵は部分的還元に依つて強磁性體となり、同時にニッケル、コバルト、マンガン等と結合して強磁性體を作り、非強磁性體クロム鐵鑛と分離し得るに至るべし。これ本研究に於ける骨子の一つたり。

即ち筆者は2價の金屬中亞鉛の如き容易に強磁性鐵酸鹽を作る事實より推し、ニッケル、コバルト、等も又亞鐵酸鹽又は其固溶體を作らべしとの考への下に實驗研究し、昭和11年（特許願8071號）に發表せり。

この研究の結果に依れば酸化鐵と共に存するニッケル、コバルト、マンガン等の酸化物等は少量なれば四-三酸化鐵中に吸收せられ、亞鐵酸鹽又は其固溶體を作り強磁性を帶ぶるなり。この磁性を應用して前記諸金屬を含む酸化鐵とクロム鐵、鑛珪酸等と磁氣分離を行ふなり。

近年諸學者の研究によりて、この考察は甚だ合理的なりとせらるるに至れり。古來金屬酸化物にて最も磁性の強きは磁鐵鑛（ Fe_3O_4 ）なり。これは $FeO \cdot Fe_2O_3$ なる化合物とも考へらる。

この FeO を二價の金屬 M の酸化物 MO にて置換する場合は大抵強磁性を帶ぶる事が明かにせられ、これを鐵酸鹽又は亞鐵酸鹽と呼稱するに至れり。

例へば銅は $CuO \cdot Fe_2O_3$ となりニッケルは $NiO \cdot Fe_2O_3$ 、コバルトは $CoO \cdot Fe_2O_3$ 、マンガンは $MnO \cdot Fe_2O_3$ となり夫々亞鐵酸銅、亞鐵酸ニッケル等と稱す。この外 PbO 、 BaO 、 MgO 等も同様なり。亞鐵酸鹽の加水物も亦強磁性を呈すと云ふ。更にこれ等一群の強磁性體化合物は Al_2O_3 とか Cr_2O_3 とか SiO_2 とかを少量固溶するも亦強磁性體たる性質を失はずと云ふ。これ等の理論的研究の結果を考ふれば強磁性化酸第二鐵（ferro-magnetic oxide）の構造理論に照合して筆者のクロム鐵鑛分離並にニッケル等の集約案は當然なる道行きなりとなすを得べし。

この實際的手段が次に述ぶる化成焙燒にして、人工的に鐵磁性體を作り以て非磁性體との分離に便するなり。

（或種の鑛石には天然の儘にて 5~10% 位感磁性のものあるも、これは殆んどニッケルを含ます。これも化成焙燒にて他と均一に混和して後には區別がつかず。）

2. 化成焙燒と燒成物の性質

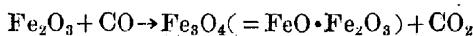
化成焙燒とは強磁性酸化第二鐵を變成するために還元及酸化冷却を相伴ふ焙燒法に筆者の名付けたるものなり。この化成焙燒法を證明せん。

先づ鑛石を豫熱乾燥し、續いて 400~700°C の範圍に於て還元焙燒を行ひ連續して冷却する際 600°C 以下（主に

400°C 以下）に於て徐々に酸化して常温に至らしむ。還元のためには石炭ガス、發生爐ガス等を用ひ、冷却酸化には空氣を送るなり。この二つの組合せによりて適當に強磁性を與へ後續する磁力選鑛に供するなり。

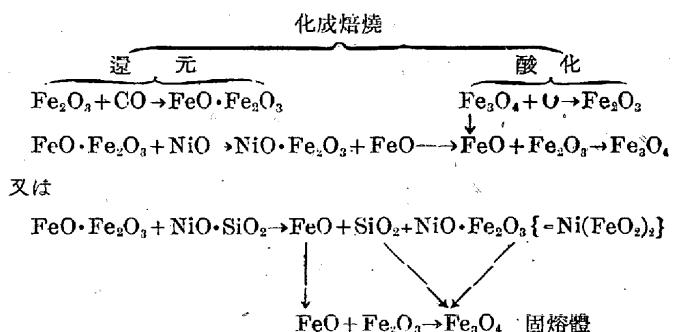
この化成焙燒に依りて含水酸化鐵は亞鐵酸鹽の固溶體を含む四-三酸化鐵となり、更に二-三酸化鐵となり、赤紅色を呈するなり。而してこの際原子格子構造に變化を生ぜず、且つ強磁性體なるを特徴とす。この事實はこの種鑛石の處理に極めて重要な事項にして、單に磁力選鑛に便なるのみならず、濕式處理にてニッケル等を浸出する場合には溶液内二價鐵鹽の生成を妨げ、不溶性酸化鐵を生ずるの因となりて極めて好都合なり。

本工程に於ける還元作用は汎く知られたる還元法則に從ひ次の反應によるべし。



この際生成したる四-三酸化鐵は磁鐵鑛と同じ格子をとり、強磁體となり。これを比較的低溫度にて徐々に酸化すれば、其原子配列を攪乱せらるゝ事なく酸素を吸收して化學的には Fe_2O_3 と同じ性質となる。（勿論極めて高溫度 750°C 以上では容易に原子配列を變化すべし）。

強磁性 Fe_2O_3 の生成と共に共存するニッケル、マンガン等の酸化物等はこの内に吸收せられて亞鐵酸鹽を作り、これが又 Fe_2O_3 中に固溶體となる。（かくのごとくなればこの程度の焙燒にては化學變化をうけざるクロム鐵鑛等とは強力選別をなし得る事となる）。即ち



と考ふる事は亞鐵酸鹽が生成理論より堆して誤りなからべく、又低溫度にて徐々に酸化する場合は固溶體も又酸化作用をうくるものならん。

化成焙燒に依りて得たる燒成酸化物の性質は鑛石によつて當然多少の差異は免れざるも、次に示す數例によりて其一般を推定し得べし。これに依りて一度磁化せられたる鑛石が實際選鑛にあだり如何なる影響を及ぼすべきやを推定し得べし。例へば選鑛にては試料の性質と磁場の質及強さ

とが相互的に非常に密接なる關係をもつが如し。特にこの種鑄石の如く微粉末となれる場合には一層甚し。

第6表 化成焙燒條件と鐵の分布

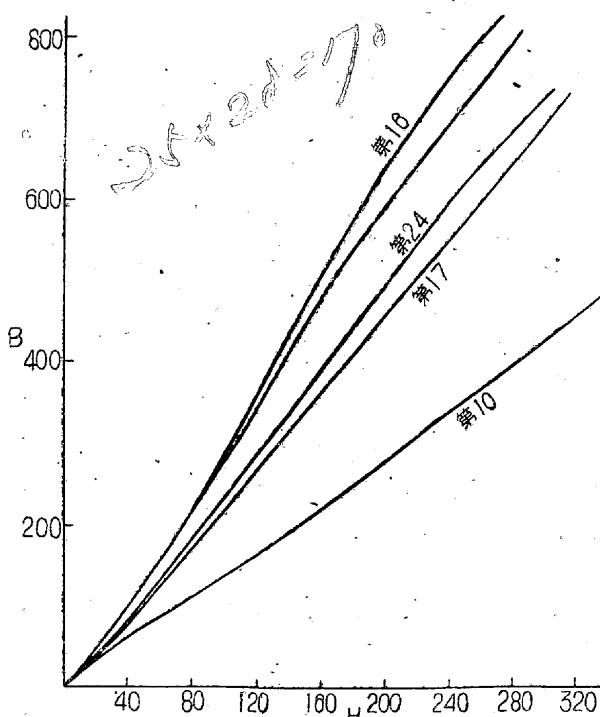
番號	還元圈		酸化圈		鐵の分布		
	溫度°C	時間h	溫度°C	時間h	全量%	Fe ⁺ (%)	Fe ⁺⁺ (%)
5	550	2	—	—	47.5	28.5	71.5 (1)
6	—	—	—	—	—	—	—
7	600	7.5	—	—	48.6	41.5	58.5 (2)
8	400	8	—	—	47.5	25.6	74.4 (3)
9	750	7	—	—	51.5	100.0	0
10	750	3	—	—	50.3	94.0	6.0 (4)
11	400	3	—	—	47.2	31.5	68.5
12	600	3	—	—	48.4	41.0	59.0
13	—	4	—	—	—	—	—
14	—	—	—	—	46.5	1.9	98.1
15	600	4	400	2	45.6	1.3	88.7
16	400	3	600	2	45.8	1.2	98.8
17	400	3	750	2	47.3	1.5	98.5
18	750	3	400	2	45.8	1.5	98.5
19	500	3	450	—	45.5	0.8	99.2 (5)
20	350	5	200	—	46.5	2.8	97.2 (6)
21	—	—	—	—	—	—	—
22	350	3.5	100	5	46.3	3.7	96.3 (7)
23	—	—	—	—	—	—	—
24	350	9.0	100	5	45.8	6.5	93.5

備考 (1) 第9, 10は、(2) 殆んど FeO, (3) 第5, 8, 11等は Fe₃O₄,

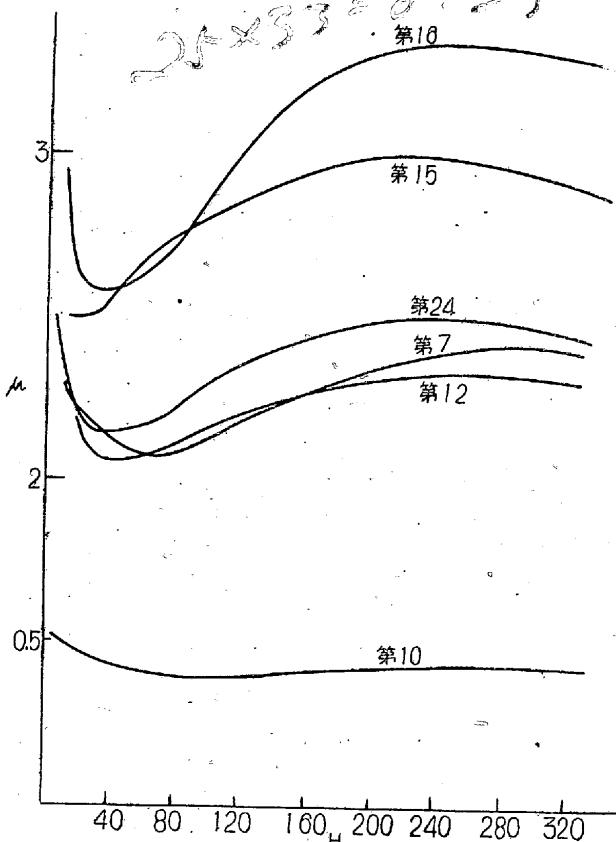
(4) 第14以下は殆んど Fe₂O₃, (5) 酸化は自然に任す, (6)

酸化は自然に任す, (7) 還元後1晝夜おく。

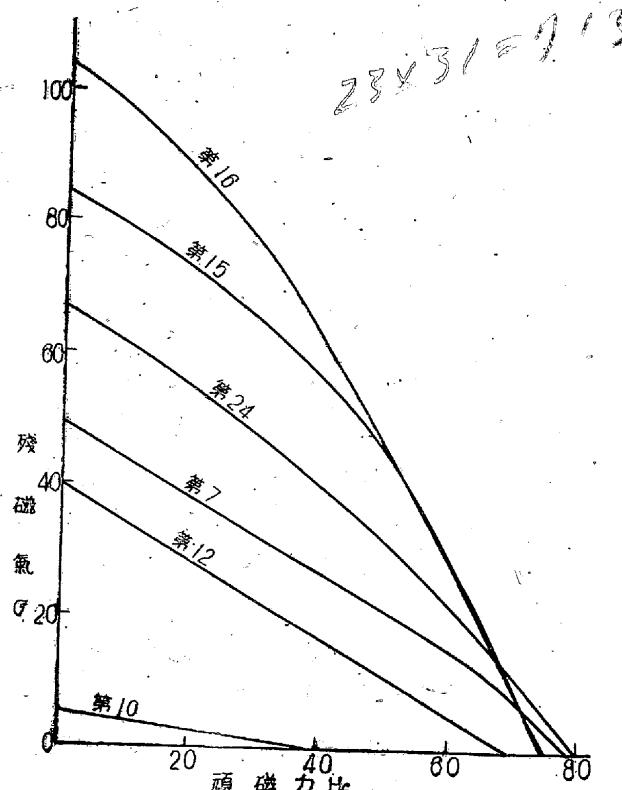
この表は化成焙燒の條件と焙燒後鐵の存在する狀態とを示したるものにてこの化學的 Fe₃O₄ が示す磁氣的性質は次の如くなり。磁氣試料は -45 M 粒以下にせるものに 10% のアラビアゴム 1% を加へて固め、十分に乾燥したるな



第1圖 B-H曲線



第2圖 μ-H曲線



第3圖 亞鐵酸鹽成分の磁性

り。これを通常の磁氣測定法によりて測定せる結果次の如し。

磁氣感度 B と磁場の強さ H との関係を第6表に示す試

料に就て求めた結果を第1圖に示す。(勿論各試料に就ては重量、長さ、直徑と見掛比重を測定して十分なる厳しさとせり)透磁率 μ は上記の B/H の比なるを以て上記より容易に求め得るなり。これを第2圖に示す。これ等兩圖より還元せる儘のものと化成焙燒にて還元酸化せるものとを比較すれば、完全に化成焙燒を行ひたる方、却つて磁氣的性質が強く現れたり。これは甚だ注目すべく、且つ面白き現象なり。

次に抗磁力 (Coef forare force) を測定せる結果は第3圖なり。これは残留磁気の大きさを知る目安となり、小微粒に於ける吸着の現象と相俟つて選別作業に重大なる影響を與ふるなり。化成焙燒に依りて得たる焼成鐵を一定強磁場にて選別し、其際に於ける Fe, Ni, Cr, Mn 等の分布状況を検出せる1例は第7表なり。

更に前述の磁氣的諸性質は明かに化成焙燒の進行状況に依つて變化するものと推定せらるゝを以て十分なる注意を要するなり。

第7表 化成焙燒に依る Fe, Ni, Cr 等の分布

物質	強磁性體				非磁性體			
	1	2	3	4	1	2	3	4
Ni	0.98	1.10	1.08	1.12	0.22	0.46	0.35	0.25
Mn	1.02	1.10	1.15	1.15	0.43	0.46	—	—
Cr	1.30	1.15	1.05	1.55	18.50	20.30	20.50	16.88
Fe	63.20	60.80	62.0	63.36	35.5	33.8	33.8	20.20

以上に依つて化成焙燒によつて筆者の案が實現し得べき所以を明にせり。

3. 磁力選鑄

前節記載の諸理由に基きニツケル、マンガン、コバルト等を亞鐵酸鹽又は其固溶體に變成し、變化せざるクロム鐵鑄と磁力選別をなす事とせり。ここに於て磁力に直流磁場及び交流交番磁場併用等の得失を研究せり。

先づ原鑄石を乾燥後還元溫度 550°C 酸化溫度 500°C 以下として化成焙燒を -30M 以下に鑄石を碎きたる試料に施す。

一臺の選鑄機装置にて磁場の強さを勵磁電流にて表はし、これに應する分離生成物は 3N 稀鹽酸にて處理し、そ

第8表 直流磁場の影響

磁場の強さ	分離回数	非磁性量 %	強磁性體中の 不溶性量 %
2~3 amp	4	5.03	3.57
2.4	6	5.50	2.8
2.5	5	5.50	2.5
2.8~3.0	3	4.50	3.1
2.6	3	5.60	3.1
1.0	3	4.50	2.8

の不溶成分の検出を行へたり。

直流磁場に於ける實驗結果の1例を示せば次の如し。

これは平均例の一に過ぎぬが原鑄石より得たる精鑄中の不溶性分を 2.5% 以下となす事は困難なる事を示し、これは強磁性體間に非磁性體の微小粒が懸垂し、抱擁せらるるためならん。依てこの吸着をさくるために交番磁場を重疊せしめて電氣的磁氣振動を與へたる結果は次の如し。

第9表 交番直流重疊磁場の影響

A.C.	D.C.	分離回数	非磁性 量%	強磁性體中 の不溶性量 %	備 考
0.2	1.6	6	19.4	1.68	Belt 速度
0.3	1.6	4	16.7	2.00	6~9mm
0.2	1.5	5	12.0	1.75	
1.0	2.0	5	10.0	2.15	
0.2	2.3	6	16.6	2.0	
0.2	2.0	6	17.5	2.25	
0.3	2.0	4	19.8	2.50	
0.2	2.2	5	19.0	2.16	

これより判断すれば非磁性體の量を多く分別して、然かも精鑄中に不溶性體の混入を減少するの利あるを知る。

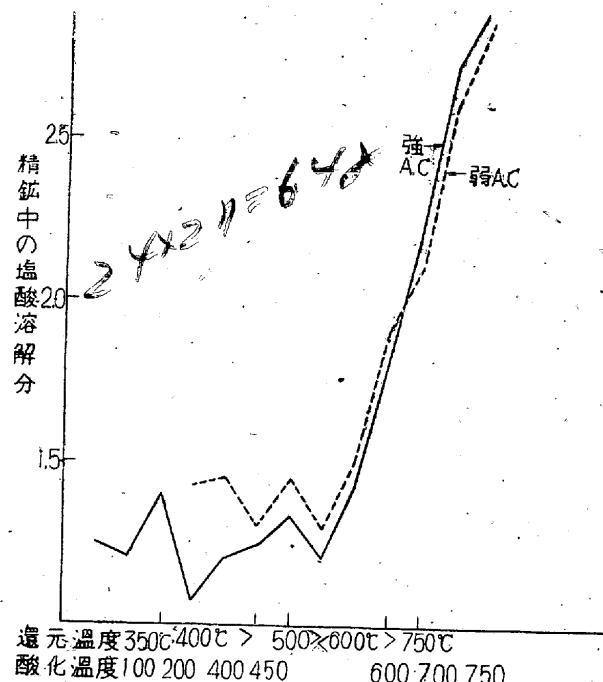
以上より先づ適當なる磁場内にて大なる殘磁氣を残さぬ程度に磁化し、強弱種々なる交番磁場にて電氣的振動を與へ、再び強磁力吸着を行はしむる時はよく分別し得べき理なり。この構想の下に實驗せる1例は第10表なり。

第10表 磁場效果と分離(試料番號第6表と同じ)

試料番號	磁場状況	分離回数	分離量 %	精鑄中鹽酸 不溶分%
第7	第1回 D.C. = 2.5amp	4	13.3	1.50
8	第2,3,4,	4	9.6	1.45
11	D.C. = 1.7~1.8	4	10.5	1.42
12	A.C. = 1.2	4	19.5	1.30
9	第1回 D.C. = 5.0amp	4	32.5	2.50
10	第2,3,4 A.C. = 1.2	4	33.7	3.00
7	第1 D.C. = 2.5	4	17.0	1.42
8	第2,3,4 A.C. = 1.7, D.C. = 1.0	4	13.6	1.20
11	第1 D.C. = 2.5	4	14.1	1.06
12	第2,3,4 A.C. = 1.7, D.C. = 3.5	4	20.7	1.20
9	D.C. = 5.0	4	21.0	2.88
10	A.C. = 1.7, D.C. = 3.5	4	20.7	3.20
15		4	23.0	1.30
16		4	17.8	1.90
17	D.C. = 1.7	4	24.0	2.60
18	A.C. = 0.9 D.C. = 1.2	4	19.0	2.10
19		4	20.7	1.45
15		4	15.6	1.24
16	第1回 D.C. = 2.0	4	13.0	1.86
17	第2,3,4 回	4	15.6	2.72
18	A.C. = 1.7, D.C. = 0.8	4	11.5	2.20
19		4	11.2	1.33
20	第1回 D.C. = 2.~2.5	4	18.6	1.40
22	第2,3,4 回	4	22.0	1.25
24	A.C. = 1.7, D.C. = 1.0	4	13.0	1.20

これに依りて D.C. の強さを一定せる場合 A.C. の強さが生ずる電磁振動が如何なる效果を生ずるかを窺ふに足る。即ち A.C. による交番磁場が強き事が一つの要件なり。而して更に焙燒の條件が甚だ重要な因子である事を併

示し、高溫度焙燒のさくべきものなるを表はす。更にこれを圖示すれば第4圖の如くなり、最も適當なる化成焙燒は



第4圖 溫度による精錬品位

還元溫度 500°C 内外とし、従つて酸化はこれ以下となすべきなり。

4. 精錬及非磁性分離物

化成焙燒による生製物の組成に就ては第7表に其1例を掲げたり。かゝる組成を有し、其の化學的及電磁的性質も又既に説明せる所なり。

一般的に強磁場にては非磁性體のクロム含有量は増加すべく特に D.C. 磁場にて著し。

IV. 工業化試験の實績

1. 化成焙燒

原鐵土は -80M の如き微細粉より成れども、水分のために土塊状となり、應々にして未風化の原石を含むなり。依つて 5mm 内外の篩にて得たる篩下を廻轉爐に裝入して發生爐ガスを以て還元焙燒し、續いて低溫度にて酸化せしめて鐵石中の Fe, Ni, Mn, Co 等を強磁性化合物となせり。燒成物は粉細して磁力選鐵機によりて含ニッケル鐵鑄(精錬)と含クロマイト鑄(分離鑄)となしたり。

廻轉焙燒爐の構造は筆者等の工夫を加へ種々通常のものと相違せる點もありて齒車組合せ裝置、タイヤ上煉瓦止め等に著しき特長ありて、還元爐と酸化爐とを組合す。還元爐は長さ 10m 、外徑 1.6m 、内徑 1m にてシャモツト煉瓦

のみを使用す。傾斜 4° 、廻轉數每 $\text{mn} 4 \sim 6$ にして 20M 内外の粉鐵の通過時間約 45mn なり。含水量 40% の粉鐵にて每 $\text{h} 700 \sim 1000\text{kg}$ 迄は焙燒し得。酸化爐は長さ 10m 内徑 1m にして裏付けなく還元爐と連續す。(この焙燒にはガスの性質が非常に影響あり、試験期を通じて餘り良好ならず: ために數多の非常なる困難ありき)。

第11表は化成焙燒例なり。

第11表 化成焙燒成績表

(イ) -15mm 南洋產鐵

月 日	キルン 使用ガス 量 m^3	発生爐 用石炭 kg	生 ガス	廢 ガス	廢ガス 溫度 $^{\circ}\text{C}$	原鐵裝 入量 kg	化成鐵 kg
10. 24	3670	1020	—	—	200	—	—
25	17700	4930	6.2	—	230	14500	9800
26	20000	5600	4.0	—	230	14400	9800
27	20000	5610	6.9	—	230	15800	10700
28	19500	5440	6.1	11.5	230	14300	9800
29	19000	5270	6.0	—	230	12600	8550
30	19300	5355	3.6	—	250	1600	10640
31	18700	5185	3.0	—	250	16900	11000
11. 1	4100	1105	—	—	250	2340	1600
2	—	—	—	—	—	—	—
3	—	—	—	—	—	—	—
4	—	—	—	—	—	—	—
5	15500	4335	6.0	—	250	9400	6490
6	18500	5015	—	—	260	16200	11200
7	18500	5015	7.5	—	260	17650	11800
8	19000	5270	—	—	260	19000	12800
9	17800	4930	—	—	260	18200	12300
10	17000	4845	—	—	260	18700	12400
11	19000	5270	—	—	260	19800	13300
12	19900	5250	—	—	260	18950	12400
13	10800	4975	6.4	—	270	2300	1500
14	19200	5440	4.8	—	250	15700	9900
15	23500	6250	4.8	—	250	13300	8800
16	7900	2210	7.5	—	260	—	—
17	2700	595	5.0	—	230	—	—
18	4900	1360	—	—	240	—	—
19	19000	5200	6.3	—	260	15500	10300
20	18360	5100	5.1	—	240	14700	9800
合計	319460	109195	—	—	—	306240	204880
平均	—	—	5.6	11.5	247	—	—

(ロ) 大島鐵(-15mm)

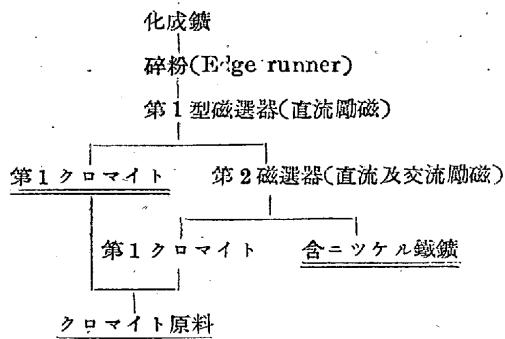
月 日	ガス量 m^3	発生爐 用石炭 kg	CO ₂ %	廢ガス 溫度 $^{\circ}\text{C}$	裝入量 kg/h	原鐵量 kg	化成鐵 kg
9. 21	9800	2720	—	140	260	2100	1130
22	11620	3250	5.6	210	340	5300	2870
23	11320	3145	—	170	240	5800	3240
24	11930	3315	—	165	270	6300	3520
25	12250	3400	—	175	270	6100	4000
26	11600	3230	6.2	160	370	4300	2780
27	9500	2635	—	180	180	2100	1350
合計	78020	21695	—	210	—	32000	18590
平均	—	—	—	180	276	—	—

これ等より明かなる如く 30% 近き附着水あるものを化

成焙燒するとせばこの程度のものなるべく、石炭消費量は原礦石の重量として約33%なり。

2. 磁気選鉱

化成鉱は磁氣的性質を得たる二三酸化鐵を主體とし、これにクロム鐵礦、珪酸等を包括するものなり。今これに磁力を應用して選別せんとす。計畫當初に於ける操業順序次の如し。焙燒鉱を粉細し、前章記載の主旨に副はしむる様、一段直流动勵磁選別をなし、微粉狀のものは交直兩様の勵磁によりて分離せんとす。



この際煙粉塵を夥しく生ずるを以て十分これが準備を要す（これを缺き非常に困難せり）ボール・ミルの如きを適當とすべし。

この困難を除くために後には粉碎及び選別にボールそれとコロケツト式濕式選鉱機を使用せり。然れどもこれ等はいづれもこの目的のために特に製作せるに非らざるを以て種々なる難點を有す。十分なる選別結果を得ざりし如き主としてこれに基くものなり。

乾式磁力選鉱の結果の一例を示せば次の如し。

第12表 乾式磁力選鉱成績表

(イ) 南洋産鉱石		選別重量kg						磁選鉱品位Cr%			供給度M	
運轉時間	給鐵速度	給鐵kg/h	クロマイト	精鐵	給鐵kg/h	クロマイト	精鐵	給鐵kg/h	クロマイト	精鐵	收率%	
b.mn	kg/h											
9. 30	69	644	44	600	2.71	14.32	2.64	5.35	26.3	—	40	
17. 15	100	1721	141	1580	3.64	14.90	2.59	5.42	33.6	—	"	
9. 10	97	880	80	800	3.82	21.70	2.83	—	51.5	—	15	
19. 40	130	2547	137	2410	2.83	22.10	2.44	7.11	42.0	—	"	
11. 50	139	1668	174	1494	3.56	17.90	2.83	5.18	52.4	—	"	
8. 40	140	1170	135	1035	4.14	17.05	3.00	3.92	23.2	—	"	
8. 35	245	2045	320	1725	4.17	14.85	2.61	4.22	55.6	—	"	
11. 15	327	3310	390	3220	3.25	19.70	2.29	3.61	65.0	—	40	
22. 00	305	4505	305	4200	3.30	18.15	2.64	3.88	44.0	—	"	
11. 30	95	1671	61	1610	3.89	21.85	2.60	5.22	20.4	—	"	
1. 30	153	260	30	1230	2.58	13.97	2.26	4.25	62.6	—	"	
21. 25	100	2150	245	1905	3.22	13.60	2.36	4.11	48.2	—	"	
10. 40	77	800	200	600	3.64	11.40	2.84	—	35.5	—	"	
11. 30	180	2068	113	1955	3.90	19.57	2.24	3.15	37.0	—	"	
15. 40	250	3947	152	3775	3.38	19.50	2.37	4.48	44.3	—	"	
16. 05	194	3128	138	2990	3.21	19.45	2.61	3.41	36.4	—	"	
29. 40	140	2980	185	2775	3.22	16.81	2.60	4.36	29.5	—	"	
平均	150	—	—	—	3.50	17.46	2.58	—	41.5	—	—	

(ロ) 大島鉱石

運轉時間 h. mn	給鐵速度 kg/h	選別重量kg		磁選鉱品位Cr%			クロム收率% M				
		給鐵	クロマイト	精鐵	給鐵	クロマイト					
18. 10	162	2932	157	2775	3.43	18.55	2.81	5.03	27.0	—	40
7. 20	68	487	37	459	3.02	15.47	1.15	—	38.8	—	"
5. 30	62	332	17	315	3.01	17.85	1.75	6.37	30.0	—	"
20. 30	88	1797	76	1721	3.65	18.30	2.41	7.78	21.8	—	14
22. 50	57	1324	135	1270	2.75	22.81	1.65	6.76	40.0	—	"
19. 40	134	2525	177	2216	3.31	21.56	2.71	4.16	34.6	—	"
18. 40	117	2147	61	2070	3.38	19.87	2.58	3.56	48.3	—	"
21. 00	88	1846	245	1785	3.07	18.88	1.98	6.78	20.3	—	"
21. 25	100	2150	161	1905	3.23	17.67	2.01	4.11	62.5	—	"
12. 30	94	1171	—	1010	3.45	16.90	2.67	4.01	67.4	—	"
平均	93	—	—	—	3.23	18.80	2.17	—	39.1	—	"

この磁力選鉱に於ける一連の組成の變化を検出せる1例は第13表の通りなり。

第13表 精鐵、分離鐵(クロマイト)組成代表例

鐵成種 分	ニウカレドニア鐵			大島鐵		
	給鐵	クロマイト	精鐵	給鐵	クロマイト	精鐵
Fe	49.07	16.50	56.10	48.80	17.30	54.35
Ni	0.83	0.45	0.89	0.56	0.30	0.71
Co	0.28	0.21	0.29	0.11	—	0.12
Mn	0.81	0.27	0.86	1.40	0.75	1.53
Cr	3.43	17.90	2.58	3.23	18.80	2.97
SiO ₂	3.59	6.56	3.85	5.98	—	—
Al ₂ O ₃	6.10	6.34	9.36	10.62	—	—
CaO	0.73	0.25	0.71	0.73	—	—
MgO	0.68	1.34	0.87	3.27	—	—
S	0.31	—	—	0.73	—	—
P	0.03	0.03	0.01	0.01	—	—

次に操作時に生ずる煙塵の問題を解決する一方式として濕式磁力選鉱を試みたり。この時の選鉱機は前記の如く船

第14表 濕式磁力選鉱成績表

(イ) 南洋産鉱石(-40M)

運轉時間 h. mn	給鐵速度 kg/h	選別重量		鐵石品位(Cr%)			Cr收率%	
		給鐵	クロマイト	精鐵	給鐵	クロマイト		
16. 40	320	5400	300	5100	3.31	6.77	2.26	11.4
18. 05	340	6100	450	5650	3.06	6.61	2.19	16.4
10. 30	360	2100	100	2000	2.88	11.39	1.91	15.6
5. 20	400	3720	220	3500	2.99	7.21	2.27	14.3
7. 40	380	2900	900	2000	3.28	6.99	1.63	72.0
3. 50	310	1200	70	1130	2.70	6.38	2.20	13.8
6. 10	340	2100	330	1770	3.20	6.83	2.46	33.4
17. 00	230	3910	660	3250	2.97	8.12	2.54	45.4
12. 50	390	4830	240	4590	3.35	8.42	2.70	13.7
12. 50	480	6100	480	5620	3.69	7.01	2.60	15.1
平均	346	—	—	—	3.20	8.26	2.34	25.6
(ロ) 大島鉱石(-40M)								
15. 20	260	4000	560	3440	2.01	3.85	1.55	27.2
17. 20	170	3000	560	2440	2.34	4.95	1.61	39.0
18. 30	280	5100	720	4380	2.33	6.95	1.82	42.0
18. 00	240	4275	1000	3275	2.27	3.87	2.00	40.0
16. 00	200	3200	800	2400	2.33	5.91	1.84	63.4
平均	230	—	—	—	2.26	5.10	1.77	42.0

底型(コロケット式)にて茂山等にて使用せるものの小型なり。この式に依るものにては設備の關係に十分なる試験を續行し得ざりしも、其の試験結果の一例を示すべし。

濕式に於ては著しく選別能力と云ふが實際の成績が上らずして頗る遺憾なり。これは全く選礦機の構造に基くものにして、かくのごとき目的に適合するものを工夫する事を先決要件となすなり。

以上乾濕兩式とも精鐵中の Cr% は 2% を下る事少なくこれが低下は全く今後の研究に俟たざるべからず。

依つてクロム分離とクロム鐵礦の品位上昇を求ざるため、精鐵を再焙燒して再び磁力選礦をなせり。これに依つて成分其の成績を上昇し得たれども、燃料其他を考ふればなほ研究の餘地大なり。

今この再焙燒による選礦結果の一例を示せば次の如し。

第 15 表 再化成焙燒選別試験表(-14M)

月日	運轉時間	給礦速度	選礦重量kg		磁選量Cr%		クロム收率%
			kg/h	kg/h	クロマイト	精鐵	
12.22	20.20	117	2365	180	2185	4.68	19.95
	23	9.00	112	1006	83	920	7.36
	28	5.00	105	828	23	805	2.86
1. 6	3.00	41	123	8	115	3.83	6.83
	8	22.00	174	383	38	345	5.72
	14	22.30	179	4006	286	3720	4.81
	15	24.00	115	2770	130	2640	2.10
	16	14.40	120	1751	71	1680	4.17
	17	5.00	143	716	26	690	3.20
合計	105.50	—	13948	848	13160	—	—
平均	—	—	123	—	—	4.19	16.40
						2.70	6.22
							22.5

即ち第1回の化成焙燒と同様の手續きを第1圖クロマイト分離礦の成績悪しきものに施して合クロム量高きクロマイトを選別し得ることは確め得たり。

然れどもこれには上記の如き重大なる缺點を伴ふ。

このためには少くとも次の條件を解決すべきものならん。

1) 鐵石を粉細的方式について解決する事、クロマイトは成る可く大粒の儘、含ニッケル鐵礦とする分は成る可く少粒なるを要求さるるを以てこの目的に副ふごとき粉細法を求むる事。

2) この種鐵石の如き微粉末となるものは一旦磁化されれば殘留磁氣のために容易に連鎖状をくづさず、その連鎖の間に微粒クロマイトを抱擁するを以て、これを單に再三磁場に曝すも容易に分離さざる缺點あり。

3) クロマイト自身の内にはニッケルは含まざるも附着する粒中には含有せらるゝを以て上の分離完全ならざれば、ニッケルの收率も又從つて低下するを免れざるなり。

以上各種の實驗研究を通じてもの結論を得たり。

總括

1. 化成焙燒中還元焙燒の爲めに使用するガスは十分なる還元力を持つ事を要す。發生爐ガスは CO を少くとも 20% 以上含むを可とすべし。

2. 還元焙燒を行ふに原礦中に水分夥多ならば還元爐はこゝに使用せるものより遙かに長きを選ぶべし。

3. 化成焙燒にて十分に鐵ニッケルと鐵クロムとの兩酸化結合體を形成し得れども、これが選別は鐵石の種類に應じ夫々適當なる策を樹つるを要す。特に豫備選礦を必要とする。

4. 本工業化試験に於てはクロム回収率漸く 40% 内外にすぎざるもこれは選礦機と粉碎方法とへの工夫がこれに適當せざりし爲ならん。この種鐵石に對するこれ等特殊機械を研究工夫するを先決要件とす。