

## 雜 錄

反應に就き良好の結果を與ふる如く配合したるものなり。

● ● ● ● 鋼及ひ鍛鐵—試料 ○、一瓦(満俺の含有百分率痕跡より

一、一〇パーセントまでの物)を高六吋徑一吋の試驗管に秤取し、目盛りビュレットを以て比重一、一〇の硝酸(比重一、四二の硝酸一分、水四分との混合)一〇cc.を試料に注加し、

### ● アナロイド法に依る鋼、鐵鑛及び鑛滓中の

#### 満俺の定量

ピツツブルグの科學的材料會社は其研究課を通して、最近鐵及ひ銅の實驗に對する分析法の統一を問題を提起せり、而して企てられたる最初の方法は満俺の定量なり、その基礎として選ひたる方法はウォルタース(walters)又は過硫酸鹽(Persulphate)法にして、此等の方法は分析操作に關して他の方法に比し最も良好なりと考へらる、其所以は一般に經營せる鐵及ひ銅製造所の多數に於て酸に溶解せしめ、硝酸銀及ひ過硫酸アンモニアの一定量を加へ、満俺の過満俺酸に酸化するまで溶液を殆んど煮沸點に保持し、最後に冷却し、標準亞砒酸曹達の溶液を以て滴定す。

百分の一規定亞砒酸曹達溶液の製法 亞砒酸○、四九一瓦を炭酸曹達の二乃至三瓦及ひ温き蒸餾水中に溶解せしめ、冷却せしめたる後水を以て一リットルとなす、此ものは既知の満俺を含有する鋼を標準とし規定せらる、此場合に鹽化曹達溶液を使用す、試料の一瓦に對し百分の一規定亞砒酸曹達溶液一cc.は約〇、一一パーセントの満俺に相當ナロイドは注意して試験せられたる適當なる試験の量を正確に含有する如く、特に準備せられたる適當なる試験の量を正

す。

● ● ● ● ● 鑄鐵銑鐵及凡ての鑛滓に對する方法

(百分率は四パーセント)

セントまで) — 試料 満俺の含有量痕跡より二パーセントまでは一瓦、二パーセントより四パーセントまでは二分の一瓦を三〇〇cc. のビーカーに秤取し、比重一、二〇の硝酸(比重一、四二)の硝酸一分と水一分との混合) 四〇cc. を加へ溶解せしむ、凡ての溶解すべき物質の溶解するまで徐々に煮沸す、斯くて之を稀釋し濾過し全容量を三五〇cc. となし十分に混合し、ピペットにて其二五cc. を取り高六吋徑一吋の試験管に入れ前の如く操作し、一個の 8-A アナロイド(硝酸銀)及び二個の 8-B アナロイド(過硫酸アンモニアを附加す。)

滴定 小なるコニカル、フラスコに洗ひ入れ約六〇cc. に稀釋し、三cc. の鹽化曹達溶液を入れ、百分の一規定亞砒酸曹達溶液にて石竹色の消失するまで滴定す、鑛滓は硫化物を含有するを以て、溶液の完成せる後三乃至四分間煮沸す、此時凡ての硫黃は酸化せらる、試料を溶解するとき凝塊となるを防止する爲め、最初に少量の水を加へ、且つ煮沸する時静かに酸を加ふ、もし凝塊となる如き傾向あらは試料の水中に没するまで尙水を加ふ可し。

#### 鑛石に對しての方法 — 試料 満俺の含有量痕跡より二パ

ーセントまでは一瓦、二パーセントより四パーセントまでは二分の一瓦を四時の蒸發皿に秤取し、比重一、一八の鹽酸二〇cc. を加へ溶解せしむ、溶解し得べき物質の溶解し終るまで静かに煮沸し、弗化水素酸の二cc. 乃至三cc. を加へ、硅酸

鹽の分解せらるゝまで靜かに煮沸す、注意して一五cc. の強硫酸を加へ、二酸化硫黃の煙の出るまで蒸發し冷却し、水を以て四〇cc. に稀釋す、而して凡ての溶解し得べき物質の溶解するまで煮沸し濾過し、一五〇cc. となし、鑛鐵の場合の如く正しく操作す。(Metallurgical and Chemical Engineering Vol. XII. No. 12 YW生)

#### ● マグナリュームを其鑛屑より回収する事

鑛造物殊に自動車電氣機具の鑛造部用として、近時マグナリュームの使用激増すると共に、其廢物なる鑛屑を精鍊するの方法も大に研究せられ、今日にては一乃至二%以上の損失なきに至れり、マグナリュームはアルミニュームとマグネシユームとの合金にして、アルミニュームよりも軽く、五乃至一〇%のマグネシユームを含有するものは、抗張力每平方吋約二二噸、延率二時間に約三%を有し、物理的性質最良なり、非常に酸化せられ易きか故、普通の方法にて溶解するを得ざるも、一旦酸化物の被覆を生ぜば甚しく其溶融點を上昇すと云ふ特性を利用し、ウェスチングハウス會社にて種々の實驗を行へり、其結果を抄録すれば左の如し。

坩堝を豫め攝氏九百度に熱し、先づ塊状マグナリュームの少量を溶融して球狀とし、其中はばらくの儘の鑛屑を裝入して巻き込ましめ、混せ合せ、全體が十分に粘り着くを待ちて新に鑛屑を加へ、前に溶融せるものに巻き込まし