

# 鉄鋼迅速分析法[学振]

(Rapid Determination of Elements in Iron and Steel by The Japan Society for the Promotion of Science)

## 鋼中の鉛定量方法(吸光光度法)

(ジチゾン法)

(昭和31年12月14日決定)

### 1. 要旨

試料を硝酸で分解し、過塩素酸を用いて硝酸を駆除する。これに酒石酸、亜硫酸ナトリウムおよびシアン化カリウムを加えて鉄を還元する。これにジチゾンベンゾール溶液を加えて振りませて、鉛ジチゾン塩をベンゾール層に抽出し、 $520\text{m}\mu$ における吸光度を測定し鉛量を定める。

### 2. 操作

試料 $1\text{g}$ を $300\text{ml}$ ビーカーにはかり取り、硝酸(1+1)(備考1)  $10\text{ml}$ を加え加熱分解する。これに過塩素酸(60%)  $10\text{ml}$ を加え過塩素酸の白煙がさかんに発生するに至るまで加熱蒸発し硝酸を駆除する(備考2)。冷却後水 $50\text{ml}$ を加え、振りませて析出物を溶解させる(備考3)。これを $250\text{ml}$ メスフラスコに移し水で標線まで稀釈しよく振りませる。この溶液の一部 $5\sim25\text{ml}$ (備考4)を $200\text{ml}$ 三角フラスコにピペットを用いて正確に分取し、水を加えて液量を約 $40\text{ml}$ とする。アンモニア水(1+2)を加え、鉄その他の沈殿の生じない程度に中和する。これに酒石酸溶液(20%)  $2\text{ml}$ 、亜硫酸ナトリウム溶液(飽和)  $10\text{ml}$ 、およびシアン化カリウム溶液(備考5)(20%)  $10\text{ml}$ を、この順序に加え $70\sim80^\circ\text{C}$ に加温して第二鉄塩を還元する。 $25\sim30^\circ\text{C}$ に冷却しアンモニア水  $10\text{ml}$ を加え分液ロートに移し、フラスコを少量の水で洗い生液に合せる。ジチゾンベンゾール溶液(備考6)、 $10\text{ml}$ をビューレットを用いて正確に加え1分間はげしく振りませる。しばらく静置して溶液が2層に分離したのち下層の溶液を捨てる。つぎにアンモニア亜硫酸ナトリウム溶液(備考7)  $50\text{ml}$ を分液ロートに入れ再び30秒間振りませる。しばらく静置して溶液が2層に分離したのち下層のアンモニア亜硫酸ナトリウム溶液を捨てベンゾール溶液にベンゾール  $10\text{ml}$ を正確に加え、よく振りませたのち、その一部を液槽に取り、光電光度計または分光光電度計でロ光板S50(備考8)を使用または $520\text{m}\mu$ の波長で吸光度を測定し、あらかじめ作製してある検量線(備考9)によつて鉛量を求める。たゞし鉛不含の鋼または純鉄を試料と同様に操作し吸光度を測定し、この空実験値によつて鉛量を補正することを要する(備考10)。

### 備考

- 硝酸だけで分解しがたい試料の場合は王水  $10\text{ml}$ で分解したのち過塩素酸を加え以下本文に準じて処理する。
- クロム10%以上含有する試料では過塩素酸(60%)  $20\text{ml}$ を加え、白煙がさかんに発生するまで加熱したのち塩酸を $1\sim2\text{ml}$ ずつ数回加えクロムの大部分を揮散させ、以下本文に準じて処理する。
- 多量のケイ酸またはタンゲステン酸の沈殿を認めた場合はロ紙を用いてロ過し塩酸(1+100)で洗浄し、ロ液を $250\text{ml}$ メスフラスコに入れる。
- 鉛量 $0\cdot1\text{g}$ 以内鉛50%以内になるよう分液する。
- シアン化カリウムに鉛を含有するおそれがある場合にはシアン化カリウム溶液をジチゾンベンゾール溶液とともに振りませ、鉛を除去したのち使用する。
- ジチゾンベンゾール溶液の調製：精製したジチゾン  $0\cdot01\text{g}$ をベンゾール  $10\text{ml}$ に溶解し分液ロートに入れ、アンモニア亜硫酸ナトリウム溶液(備考7)  $50\text{ml}$ とともに1分間振りませる。下層のアンモニア亜硫酸ナトリウム溶液を取りだし塩酸(1+1)を加えわずかに酸性にする。これを再び分液ロートに入れ、新しいベンゾール  $20\text{ml}$ とともに振りませ、今度はベンゾール層を取りだし、これにベンゾールを加えて $100\text{ml}$ とする。ジチゾンの精製はつぎのようとする。ジチゾン  $0\cdot1\text{g}$ をベンゾール  $50\text{ml}$ に溶解して分液ロートに入れ、アンモニア、亜硫酸ナトリウム溶液(備考7)  $50\text{ml}$ とともに1分間振りませる。下層のアンモニア亜硫酸ナトリウム溶液を取りだし、塩酸(1+1)を加えて、わずかに酸性にする。沈殿したジチゾンをロ過水洗しデシケーター中で乾燥する。
- アンモニア亜硫酸ナトリウム溶液：アンモニア(1+100)  $100\text{ml}$ に亜硫酸ナトリウム溶液(飽和)  $5\text{ml}$ を加える。
- ロ光板は $520\text{m}\mu$ 附近の主波長のものを適宜使用し得る。
- 検量線の作製：純鉄 $1\text{g}$ に鉛標準液を鉛量 $0\sim500\gamma$ の間で加え、本文の操作によつて処理し吸光度を測定し鉛量との関係曲線をつくる。たゞこの場合液量はいずれも $25\text{ml}$ とする。鉛標準液は特級硝酸鉛 C-1599を水に溶解して調製する。

10. この方法の所要時間は大略つぎのようである。

操 作	所要時間(分)
試料はかりとり	1
分解、蒸発	7~10
冷却、分液	3
還元、抽出	3~5
計算	4
計	20~25

### 文 献

- 19委3918 藤川委員 東都製鋼株式会社(若松)
- 19委4105 遠藤委員 八幡製鐵株式会社(神森、池田)
- 19委4106 大河原委員 日本特殊鋼株式会社(柳)
- 19委4258 石部委員 住友金属工業株式会社和歌山製造所(砂川)
- 19委4426 藤川委員 東都製鋼株式会社(若松)