

(37) グリーンホールの CO 過元時にかけた炭素の挙動について

北開試 佐山 翁昌 植田 茂信

鉄鉱石を還元する際に成長する鐵錐状金属鉄は、CO 過元時に顯著にみられ H₂ 過元時にはみられない。その成長機構を論ずる場合には CO と鐵錐状金属鉄の関連について検討する必要がある。著者らは合併法と過元ペレットを焼成する実験について、外装炭材(コーカス)の粒度を細かくすると、還元後のペレットは膨脹し鐵錐状金属鉄が多く成長し、また化合物炭素が約 1.5% 存在してから全鉄品位が低下することを認めた。その一例としてフランジル鉱石 1150°C, 1 hr 過元の場合を表 1 に示した。

表 1 外装炭材粒度の影響

炭材粒度	膨脹率	全鉄品位	化合物炭素%	遊離炭素%
-14 mesh	0.5	82.0	0.57	1.23
-325 mesh	21.2	79.1	1.44	4.50

この結果全炭素量は膨脹したペレット中に高く、逆に全鉄品位が低下する傾向がある。化合物炭素が過元ペレット中の部分に多く存在するため確認のために EPMA 分析の結果を図 2 に示した。供試鉱石はフランジル、スワジーラント、茂山およびマルコナを 1000°C で酸化し、4 种類で、過元条件は合併法および外装法で 1150°C, 1 hr と、炭材を 10% 内装および外装炭材(コーカス)のブリケットを CO 気流中で 1000°C, 0.5 hr の急速加熱である。Fe-C 系で析出型炭化物が存在する場合の EPMA 分析補正法は確立されていないため、各条件下で過元した場合の Fe および C のカラント数をまとめて示した。なお純鉄より 23470, 10670 のカラント数は 1000°C である。この結果によると、トボケミカルによる過元が進行して M-Fe 中の炭素は極めて少く、鐵錐状金属鉄中に明瞭な多量の化合物炭素が認められた。鐵錐状金属鉄中に金属鉄が多く存在することは過元条件により大きく影響を受けることから分かる。マリコナよりマリコナを 1000°C で酸化したものと試料を 1000°C で 1 hr CO 気流中で過元したときの膨脹率、金属鉛品位および全炭素量を図 2 に示した。これによるとマリコナを酸化した後ブリケットにして過元した場合は金属鉛分は実験温度間で 13% 一定であり、全炭素量は膨脹率と相似した傾向を示している。このときの遊離炭素量は 0.5% 以下であり、炭素析出の影響は少ないと考えられる。マリコナ生鉱石の場合には、1 hr 過元では低温度で膨脹率が低くマリコナ酸化鉱石には異った傾向を示すことが過元時間が長くなると膨脹率、全炭素量は増加する。

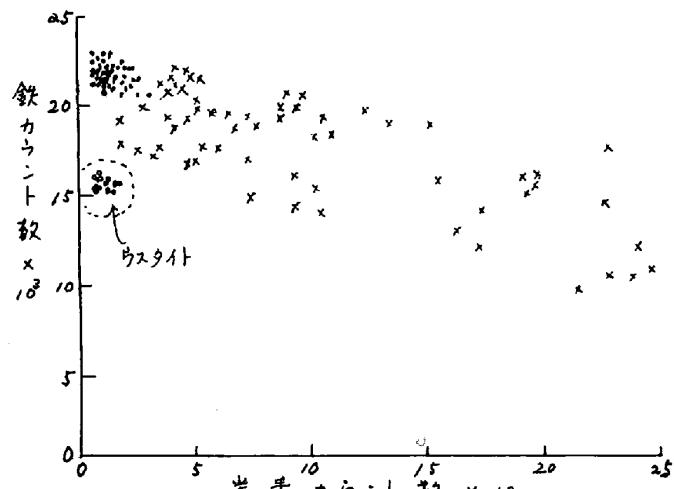


図 1 CO 過元後の金属鉄中の Fe および C の特性×総カラント数 (加速電圧 15 KV)

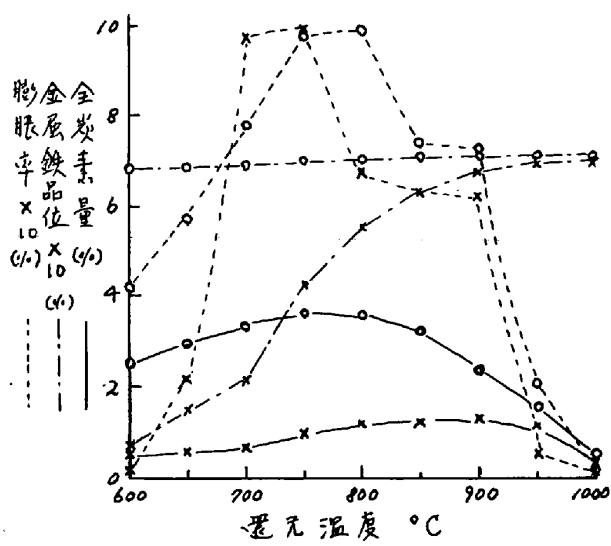


図 2 CO 過元時にかけたペレットの膨脹率、金属鉛品位、全炭素量との関係