

(50)

焼結鉱中のスラグ成分の評価について

新日本製鐵(株)基礎研究所 ○ 櫻戸恒夫 中沢孝夫
佐々木 稔 近藤真一

1 緒言：焼結鉱を構成する各種鉱物相の組成を検討したところ、スラグ成分は、いわゆるスラグ鉱物だけに含まれるのではなく、酸化鉄鉱物とカルシウムフェライトへも分配されていること、鉱物種によつて酸への溶解性に差のあることがわかつた¹⁾。そこで、各種溶媒に対するスラグ成分の溶解性を調べた。

2 実験試料ならびに方法：実機で製造した3種のDL焼結鉱を供試料とし、構成する各種鉱物相は、XMAで組成分析した。スラグ成分は、主としてNH₄Cl水溶液ならびにHCl水溶液を使用して抽出分離を行なうこととした。

3 実験結果ならびに考察

焼結鉱各相へのスラグ成分の分配：各種鉱物相をXMAによつて分析した結果、CaO分は、珪酸塩鉱物とmagnetite、wustite、カルシウムフェライトに分配されていた。SiO₂分は、大部分珪酸塩鉱物を構成しているが、一部は珪酸塩の形で酸化鉄粒子に内包されていた。Al₂O₃分は、wustite、dicalcium silicate以外のすべての鉱物相に、MgO分はおもにmagnetiteに含まれるが、一部wustite、非晶質ならびに結晶質の珪酸塩にも分配されていることがわかつた。

スラグ鉱物の酸への溶解性：構成鉱物の溶解性を検討した結果、dicalcium silicateとfree limeは、1% NH₄Cl水溶液に溶解する。つぎに1:5 HCl水溶液で5分間超音波抽出すると、silicate glassだけが溶解し、結晶質の珪酸塩等はほとんど変化しないことがわかつた。

酸溶解法の実用焼結鉱への適用：表1は、製造条件の異なる実用焼結鉱中のsilicate glass量とその組成を上記のスラグ成分の抽出分離法から求めた結果である。それによると、原料中のSiO₂分の50~60%程度

表1 酸溶解法(1:5 HCl溶液)の検討結果

| 試 料 | | | 抽 出 率* | | | | | |
|-----|------|------------------------|--------|------------------|------|--------------------------------|-----|-------|
| 鉱種 | 塩基度 | 特 徴 | Fe | SiO ₂ | CaO | Al ₂ O ₃ | MgO | スラグ成分 |
| A | 1.59 | 少量の未津化のquartz, calcite | 3.2 | 56.6 | 61.9 | 20.8 | 1.7 | 13.2 |
| A' | 1.59 | A試料を1400°Cで2時間加熱 | 3.4 | 71.9 | 60.9 | 31.6 | 3.9 | 14.4 |
| B | 1.87 | 未津化物は少ない | 1.5 | 60.6 | 49.2 | 15.8 | 3.6 | 10.5 |
| C | 2.55 | 粗粒のquartzが存在 | 3.9 | 49.0 | 49.0 | 11.4 | 9.3 | 15.2 |

* 原料中スラグ成分のうち何%が抽出分離されたかを示す。

が焼結鉱のsilicate glassに分配されている。とくに、SiO₂抽出率の低い焼結鉱の組織を調べた結果によれば未津化のquartzが認められた。そこでその焼結鉱を再加熱してsilicate glass量を測定したところ、その抽出率は、56.6%から71.9%に増加した。これは、未津化のquartzが熱処理によつてガラス化したこと事を示している。したがつて、抽出分離されたsilicate glass量は、焼結過程の熱履歴を表わすものと考えられる。

4 結言

原料中のスラグ成分は、スラグ化して鉱粒間の結合相に変わるだけでなく、一部は特定の鉱物相に分配されている。こうした結合相を形成するsilicate glass量は、酸溶解法によつて比較的容易に評価することができる。