

(23) 高炉への補助吹込のRIST線図表現方法の検討

Ecole Centrale de Paris (フランス) A. RIST
 ○新日鐵 八幡 三輪 隆

I. 緒言

高炉羽口からの補助吹込についてのRIST線図を用いた検討については、既に報告¹⁾されているが今回①コークス操業線、補助吹込操業線の導入②基本要素吹込の組合わせ方法の提案を特徴とする図解法の改善について検討したので報告する。

II. 操業線のコークス操業線、補助吹込操業線への分解

高炉へ(H₂)_a O_b C_c (N₂)_dなる補助吹込を j moles/atom Fe 行った場合のRIST線図をFig.1に示す。操業線 I B' P' E' は、還元ガスの鉄1原子当たりの比消費を与えるが、この傾きをコークス由来の還元ガス(μ_{CK})、補助吹込由来の還元ガスの比消費量(μ_j)に分解する。(C+H₂)バランスをとれば：

$$\mu = \mu_{CK} + \mu_j \text{ (mole (CO-H}_2\text{)/atom Fe)} \dots\dots\dots ①$$

Fig. 1で直線 F'B' (コークス操業線)の傾きはμ_{CK}を、直線 E'f' (補助吹込操業線)の傾きはμ_jを与える。ここで点F', 点B', 点E'および点f'のY座標はjに線型であるため直線 F'B', 直線 E'f'はjの変化に従いそれぞれ固定点K, Lを中心に回転し, X_K, X_Lは次式により表わされる：

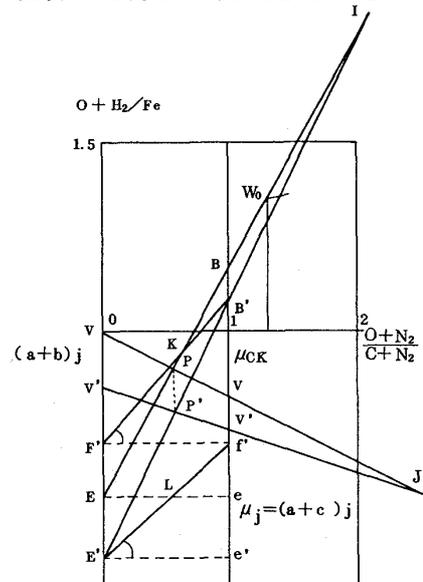


Fig. 1. Division of the operation line into coke operation line and injection operation line, and two fixed points (K, L)

$$\frac{1-X_K}{X_K} = \frac{BB'}{EF'}$$

$$\frac{1-X_L}{X_L} = \frac{ef'}{E'E}$$

$$1 - \frac{a+b}{a+c} \cdot \frac{X_J - X_P}{X_J} \cdot \frac{1}{X_I - X_P} X_I$$

$$\therefore X_K = \frac{1 - \frac{a+b}{a+c} \cdot \frac{X_J - X_P}{X_J} \cdot \frac{1}{X_I - X_P} X_I}{1 - \frac{a+b}{a+c} \cdot \frac{X_J - X_P}{X_J} \cdot \frac{1}{X_I - X_P}} \dots\dots\dots ②$$

$$\therefore X_L = \frac{a+b}{a+c} \cdot \frac{X_J - X_P}{X_J} \cdot \frac{X_I}{X_I - X_P} \dots\dots\dots ③$$

ここでX_J, X_Iは次式で与えられる¹⁾：

$$X_J = \frac{a+b}{a+b-q_j/q_g} \dots\dots\dots ④$$

$$X_I = X_{W_0} + (X_{W_1} - X_{W_0}) \frac{\frac{a}{a+b} \cdot \frac{X_J}{X_J - X_P} (X_{W_0} - X_P)}{1 - \frac{a}{a+b} \cdot \frac{X_J}{X_J - X_P} (X_{W_1} - X_{W_0})} \dots\dots\dots ⑤$$

この新しく導入した固定点K, LのX座標を用いると補助吹込の対コークス中カーボン置換率τは簡単な式で表わされる：

$$\tau = - \frac{\Delta\mu_{CK}}{\mu_j} = \frac{1-X_L}{X_K} = \frac{X_I - X_L}{X_I} = \frac{X_I - 1}{X_I - X_K} \dots\dots\dots ⑥$$

Table 1に基本要素吹込の各固定点の座標を示す。

III. 基本要素吹込の組合わせ方法

2種以上の補助吹込をした場合、それぞれの固定点I, J, K, Lの座標から複合吹込の固定点I, J, K, Lの座標が簡単に算出できる。従ってTable 1に示したような基本的吹込要素について、それぞれの固定点の座標を求めておけば、複雑な吹込種についてもそれらの組合わせと考えれば操業線の動きの理解は容易になる。

IV. 結言

高炉への補助吹込についてのRIST線図表現方法を改善した。

V. 参考文献

Ristら: Rev. de Met (1965) P995

Injection sorts	X _I	X _J	X _K	X _L	τ (atC/mole)
C (TR)	1.30 (I=W ₀)	Not determined	1 (K=B)	0 (L=E)	1.0
CO (TR)	1.30 (I=W ₀)	1 (J=v)	0.56 (K=P)	0.773	0.405
CO ₂ (TR)	1.30 (I=W ₀)	2	2530	1.617	-0.946
Electric energy	1.30 (I=W ₀)	0 (J=v)	1.30 (K=W ₀)	Not determined	0.0194 at C/kcal (0.200kg-C/kwh)
H ₂ (TR)	1.469	1.084	0.468	0.781	0.468
H ₂ O (TR)	1.351	1.783	1.829	2.343	-0.734