

(149)  $\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiC}-\text{C}$  系煉瓦中の SiC の効果に関する一考察

日本钢管㈱ 福山研究所 ○高橋達人 木谷福一 工博 宮下芳雄  
福山製鉄所 小倉英彦 半明正之 田口喜代美

1. 緒言 溶銑予備処理用の耐火物として、 $\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiC}-\text{C}$  系耐火物が使用されている。この耐火物中の SiC の役割として、一般に、耐スパール性の付与、ガラス生成による C の酸化防止が挙げられている。しかし、酸化防止について、そのメカニズムは、現在のところ、明らかにされていない。ここでは、ソーダ灰処理後の煉瓦のミクロ観察から得られた結果に基づいて、SiC の酸化防止機構の考察を行なった。

2. 観察結果 使用後の $\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiC}-\text{C}$  系煉瓦のミクロ組織を Fig. 1 に示す。Fig. 2 (Fig. 1 の拡大) に示すように、SiC は粒表面で櫛状に侵蝕され、その侵蝕部には、C 及び  $\text{Na}_2\text{O}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2$  系の化合物の析出が見られる。また、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  粒表面及び気孔中にも、 $\text{Na}_2\text{O}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2$  系の化合物が析出し、煉瓦組織を緻密化している。一方、C の酸化によるやせ細りは観察されない。

3. 考察 (i) SiC の酸化挙動は、酸素分圧に大きく影響を受ける。 $\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiC}-\text{C}$  系煉瓦中の酸素分圧は、C が共存することから、平衡下で、 $10^{-16}\text{~}10^{-19}\text{ atm}$  ( $1000\text{~}1400^\circ\text{C}$ ) と推定され、煉瓦中の雰囲気は、ほとんど CO と考えられる。(ii) したがって、SiC 表面において、次の反応が起り、SiO の生成とともに、C の析出を伴う。 $\text{SiC}(s) + \text{CO}(g) \rightarrow \text{SiO}(g) + 2\text{C}(s)$  ..... (1) (iii)  $1500^\circ\text{C}$  以下において、 $\text{SiO}_2$  は、1 気圧の CO 雰囲気、C 存在下で、凝縮相として安定であり、したがって、(i) の反応に続いて、次の反応が起こると考えられる。 $\text{SiO}(g) + \text{CO}(g) \rightarrow \text{SiO}_2(s) + \text{C}(s)$  ..... (2)

4.まとめ 以上から、 $\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiC}-\text{C}$  系煉瓦中の SiC の酸化防止機構は、① 煉瓦中の CO と反応し、SiO を生成するとともに、C を析出し、マトリックスを緻密化する。② SiO は、 $\text{Al}_2\text{O}_3$  表面や、気孔中で  $\text{SiO}_2$  となり、煉瓦中の空隙を埋め緻密化する。③ C の析出現象は、稼動面において酸化損耗した C の一部が、煉瓦中へ戻る機構と考えることもできる。これらの反応をまとめて Table. 1 に示す。したがって、SiC による C の酸化防止は、単に、従来いわれている煉瓦表面におけるガラス形成によるものだけでなく、煉瓦中における SiO の生成と C の析出による組織の緻密化が関与する現象と考えられる。

文献 1) Gulbransen and Jansson : Oxid. Metals, 4 (1972) 3, P. 181

2) Ervin : J. Amer. Ceram. Soc. 41 (1958) 9, P. 347

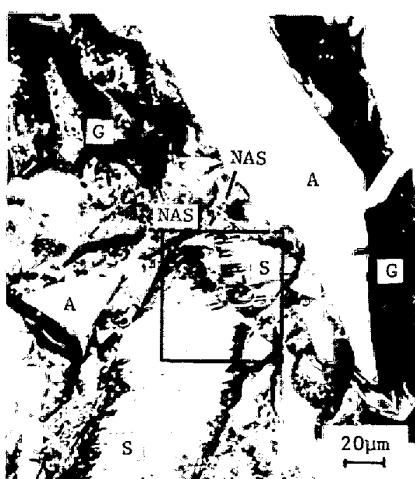


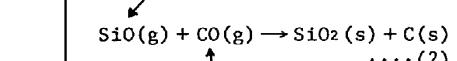
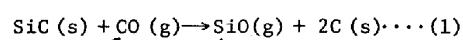
Fig.1. Microstructure of used brick. Alumina (A), Silicon Carbide (S), graphite (G), deposited C(C) and  $\text{Na}_2\text{O}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2$  component (NAS) are shown.



Fig.2. Silicon Carbide grains. Portion of □ in Fig.1.

Table 1. Reactions in  $\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiC-C}$  bricks

Carbon containing zone



Hot face

