OUTROS DESOXIDANTES

Vários outros elementos desoxidantes podem ser usados, como seja, o Ti. B, V, e Cr. O próprio carbono é um elemento desoxidante. Tal como no caso do Si, Mn e Al, estes elementos em geral não são usados isoladamente, porque usualmente a desoxidação é feita por vários elementos simultaneamente, e isto muda completamente as condições de equilíbrio.

Os diagramas de Ellingham podem ser usados para uma indicação do poder desoxidante relativo dos vários elementos. Notável é, por exemplo, o poder desoxidante do carbono sob pressões reduzidas de CO, pois

$$\underline{C} + \underline{O} \rightarrow CO \qquad\qquad K = \frac{p_{CO}}{h_C . h_O}$$

Se CO p for muito reduzido o produto hC x hO será também muito pequeno, ou seja, para dada concentração de C o oxigênio residual será tanto menor quanto menor CO p .