

本期目录 | 下期目录 | 过刊浏览 | 高级检索

[打印本页] [关闭]

论文

Mn-Fe合金熔体热力学性质的研究

陈二保;董元篪;郭上型

华东冶金学院;马鞍山,243002;华东冶金学院;马鞍山,243002;华东冶金学院;马鞍山,243002

**摘要:** 碳溶解度平衡实验表明, 1400℃时Mn-Fe合金熔体在全部浓度范围内碳溶解度可用下式计算:  
 $X_C = 0.1886 + 0.1119X_Mn$  或  $X_C = 0.2703 - 0.1006X_{Fe}$ . 通过热力学推导和计算, 得到如下热力学数据: (1) Fe-C系, (2) Fe-Mn-C系,

**关键词:** Mn-Fe合金 熔体 活度系数 洁度相互作用系数 热力学

STUDY ON THERMODYNAMICAL PROPERTIES IN Mn-Fe ALLOY MELTS

CHEN Erbao, DONG Yuanchi, GUO Shangxing (East China Institute of Metallurgy, Ma'anshan 243002) (Manuscript received 1996-09-15, in revised form 1996-11-25)

**Abstract:** The solubility of carbon in Mn-Fe alloy melts was measured experimentally at 1400 °C. The solubility of carbon in Mn-Fe alloy melts (from pure Mn to pure Fe) can be calculated with following formula:  $X_C = 0.1886 + 0.1119X_Mn$  or  $X_C = 0.2703 - 0.1006X_{Fe}$ . By thermodynamical derivation and calculation, some thermodynamical data were obtained as follows: 1) in Fe-C and Fe-Mn-C systems,  $\ln \gamma^{\infty} = -0.033$ ,  $\epsilon = 9.02$ ,  $\epsilon_{\text{g}} = 0.1534$ , in Mn-C and Mn-Fe-C systems,

**Keywords:** Mn-Fe alloy melt activity coefficient thermodynamics activity interactionCoefficient

收稿日期 1997-08-18 修回日期 1997-08-18 网络版发布日期

DOI:

基金项目:

国家自然科学基金!59374167

通讯作者:

作者简介:

作者Email:

参考文献:

- 1 倪瑞明, 马中庭, 魏寿昆. 钢铁研究学报, 1990; 4: 17
- 2 郭上型, 董元篪. 金属学报, 1995; 31: B241
- 3 Turkdogan E T, Leake L E J. Iron Steel Inst, 1995; 179: 39
- 4 魏寿昆. 冶金过程热力学. 上海: 上海科学技术出版社, 1980: 388
- 5 黄希祐. 钢铁冶金原理(修订版). 北京: 冶金工业出版社, 1990: 58
- 6 Chipman J. Metall Trans, 1970; 1: 2163
- 7 上田 阳. 铁钢, 1975; 61: 2692
- 8 Lupis C H P. Acta Metall, 1968; 16: 1365 <

扩展功能

本文信息

► Supporting info

► PDF(511KB)

► [HTML全文]

► 参考文献[PDF]

► 参考文献

服务与反馈

► 把本文推荐给朋友

► 加入我的书架

► 加入引用管理器

► 引用本文

► Email Alert

► 文章反馈

► 浏览反馈信息

本文关键词相关文章

► Mn-Fe合金

► 熔体

► 活度系数

► 洁度相互作用系数

► 热力学

本文作者相关文章

► 陈二保

► 董元篪

► 郭上型

PubMed

► Article by

► Article by

► Article by

