О РОЛИ ГАЗОСОДЕРЖАНИЯ В ЧУГУНАХ

Афанасьев В.К., Гладышев С.А. $^{(1)}$, Толстогузов В.Н., Кольба А.В., Селезнёв Ю.А. $^{(2)}$, Золотовский А.А. $^{(2)}$

Сибирский государственный индустриальный университет, ул. Кирова, 42, Новокузнецк, 654007, Россия (1) МГИСиС, Ленинский проспект, д. 4, Москва, В-49119991, Россия (2) ОАО «ЗСМК», ул. Климасенко, 2, Новокузнецк, 654034, Россия

Приведены результаты работ, показывающих, что активная роль в формировании чугуна принадлежит примесям» и, прежде всего, водороду, азоту и кислороду. Сделано заключение, что в связи с интенсивным поиском путей сокращения получение чугуна начинает легирования, переживать новую жизнь, а применение веществ, содержащих водород, азот и кислород, приведёт к пересмотру положений о сущности механизма образования основных составляючугуна графита и цементита. Металлургами различных направлений по получению и обработке металлов и сплавов с 20-30-х годов XX века обращалось внимание на присутствие в сплавах газов и их влияние на свойства. На сегодняшний день влияние азота и кислорода пристально водорода, изучают все, начиная от руды, шихты, выплавки, кристаллизации, обработки давлением, термической и гальванической обработок, сварки и заканчивая теми, кто тщательно выявляет причины разрушения готовых изделий. Наибольший успехов добились сварщики, поскольку в их сфере деятельности с самого начала была чётко определена роль водорода. Она заключается в том, что водород является элементом, который губит качество сварных соединений. В связи с металлурги-сварщики разработали ЭТИМ технологические процессы, предусматривающие удаление водорода из металла. При признании роли водорода, азота и кислорода в формировании свойств металлических сплавов важным остаётся вопрос об очередности расположения их по степени влияния. Эта очерёдность может быть: H - N - О либо O - N - Н. Поскольку их действие на свойства металлов и сплавов имеют конкурирующий характер, остаётся очень важным определить, кому же из них принадлежит ведущая роль. Поэтому проведён анализ различных черт их влияния на свойства чугуна.

Рассмотрено действие кислорода. Растворимость его в железе намного меньше, чем водорода и азота. Диаграмма состояния железо – кислород и различные её изобарные

сечения показывают, что даже при 800°С происходит разделение гематита на магнетит и газ, а в дальнейшем магнетит разлагается на вюстит и газ. Во многих работах освещены различные вопросы по влиянию кислорода на свойства чугуна и усвояемость других элементов. Каждый раз в них устанавливаются новые черты его влияния, которые до настоящего времени не позволяют выявить какие-либо единые закономерности.

Азоту посвящено гораздо большее число работ. Действие его аналогично действию углерода. Результаты, приведенные монографиях М.Л. Королёва «Азот легирующий элемент в стали», А.Н. Морозова «Водород и азот в стали», Л.И. Леви «Азот в чугуне для отливок», В.И. Лакомского и В.И. Явойского «Газы В чугунах», В.В. Аверина, А.В. Ревякина, В.И. Федорченко, Л.Н. Козина «Азот в металлах» и многих других крупных обзорных работах, убедительно доказали возможность применения азота в качестве легирующего элемента. Можно выделить особое действие азота, заключающееся в измельчении выделений графита, стабилизации и увеличении объёмной доли цементита. Это оказывает сильное влияние на все технологические и служебные свойства чугуна.

По количеству работ, посвященных водороду, можно с уверенностью констатировать, что как объект пристального внимания исследователей он давно уже перешёл на первое место. Следует отметить некоторые примеры решающего влияния водорода на процессы при выплавке чугуна и последующей обработке. Во-первых, водорода в расплаве гораздо больше, чем в затвердевшем чугуне. Во-вторых, водород выделяется из твёрдого чугуна при хранении. В-третьих, наибольшее количество водорода определяется на графитовых включениях (в 2-2,5 раза больше, чем в металлической матрице). Эти результаты, полученные Л.И. Леви и А.Н. Александровой, явились определяющими решения поставленной задачи. монографии В.И. Шаповалова «Влияние

водорода на структуру и свойства железоуглеродистых сплавов» достаточно убедительсвязь особенностей показана всех реагирования чугуна на внешние воздействия с присутствием водорода, что явилось подытоживанием многочисленных работ специалистов по изучению влияния водорода на свойства металлов и сплавов. В.И. Шаповалов и Л.М. Полторацкий впервые опубликовали работу по диаграмме состояния железо углерод – водород. Им же [1] сделано заключение о применении водорода в качестве легирующего элемента. Таким образом, накопленные настоящему моменту К экспериментальные данные показывают, что использование водорода качестве легирующего элемента совершенно нового типа перспективно.

Уникальность водорода как легирующего элемента заключается не только в возможности

нетривиального воздействия на свойства металлов и характер протекания в них фазовых превращений, структурных НО возможности так называемого обратимого которое неосуществимо легирования, помощью ни одного из других химических Особое и сильное влияние элементов». водорода на свойства чугуна требует более анализа причин образования тщательного графита, что позволит придать древнему чугуну второе дыхание[2].

Литература

- 1. Шаповалов В.И. Водород как легирующий элемент // MиTOM. 1985 № 8. С.13-17
- 2. Афанасьев В.К., Айзатулов Р.С., Кустов Б.А., Чибряков М.В. Прогрессивные способы повышения свойств доменного чугуна. — Кемерово: Кузбассвузиздат, 1999. — 258 с.