Отзыв

на автореферат диссертации Табакова Ярослава Ивановича

«Разработка методов контроля чистоты углеродистых сталей по азотсодержащим фазам и корректировка технологии выплавки рельсовой стали», представленной на соискание ученой степени кандидата технических наук по специальности 05.16.02 – металлургия черных, цветных и редких металлов

Несмотря на большие достижения в качественной металлургии, связанные с пониманием процессов образования недеформируемых неметаллических включений, образующихся в азотсодержащем металле, до сих пор не существовало надежной методики дифференцированного определения в транспортном металле содержания растворенного и связанного азота. Последнее не позволяло гарантировать высокой степени эксплуатационной надежности рельсового металла. Поэтому работу Табакова Я.И., направленную на создание совершенной методики определения содержания азота в стали и его распределения между металлической матрицей и азотсодержащими фазами следует признать актуальной.

Для достижения поставленной цели автор диссертации разработал методику количественного определения форм присутствия азота в сталях с последующим определением критериев чистоты металла по недеформируемым нитридным включениям. Это позволило установить на новой экспериментальной и теоретической основе влияние нитридов на эксплуатационную стойкость рельсов и разработать рекомендации по снижению количества включений нитрида титана. Надежность полученных результатов с использованием методики определения «свободного» азота и анализа нитридных включений обеспечивалась применением комплекса самой современной газоаналитической аппаратуры и современных программно-математических средств. Результаты работы использованы при проведении промышленных испытаний на Экспериментальном кольце ОАО ВНИИЖТ, на ОАО «Белорусский металлургический завод». Содержание диссертационной работы широко опубликовано в журналах и других изданиях, рекомендованных в ВАК.

Можно утверждать, что автором диссертации разработан метод высокотемпературной экстракции азота в несущем газе для определения количества включений нитрида алюминия и нитрида титана в образцах промышленных плавок рельсовой и малоуглеродистых конструкционных сталей. На основании анализа влияния нитридов на эксплуатационную стойкость рельсов определены критерии чистоты рельсовой стали по недеформируемым неметаллическим включениям. Наряду с несомненными достоинствами работы следует обратить внимание на некоторые положения диссертации. Страница 10 реферата: указывается, что «процесс диссоциации нитридов в условиях насыщенного углеродом расплава может протекать по двум механизмам: без участия углерода — реакция (1) и с участием углерода (если R — карбидообразующий элемент) — реакция (3).

Реакция (1) записана

$$R_x N_y = x[R] + \frac{y}{2} N_{2(r)}.$$

В реакции (1) «R» это карбидообразующий элемент или нитридообразующий? Тогда a_R — это активность карбидообразующего элемента в расплаве? Почему тогда рассматривается реакция (1) как реакция образования не карбида «R», а нитрида R? N — это ведь в реакции (1) — азот. Уравнения (3) и (4) так же не согласованы с уравнениями (1) и (2). Так в уравнении 2 — откуда взялся титан $\ln(a_{Ti})$. Титан не фигурирует как физическая величина ни в уравнении (1), ни в выражении K_p .

Может быть химизм образования карбидных и нитридных фаз с использованием экспериментальных результатов работы описать следующими реакциями:

$$TiN = [Ti] + [N];$$
$$TiC = [Ti] + [C].$$

С учетом взаимодействия титана с кислородом:

$$|\text{TiO}_2| = [\text{Ti}] + 2[\text{O}];$$

 $|\text{Ti}_3\text{O}_5| = 3[\text{Ti}] + 5[\text{O}];$
 $|\text{Ti}_2\text{O}_3| = 2[\text{Ti}] + 3[\text{O}];$
 $|\text{TiO}| = [\text{Ti}] + [\text{O}].$

При этом можно установить области составов металла, в которых металл будет находиться в равновесии с либо с оксидами, либо с нитридами титана. Но следует учесть и то, что будут концентрационные области металла, где в равновесии с металлом будут находиться твердые растворы (TiO-TiN). Если учесть наличие в стали углерода, то в литературе отмечается возможность образования оксинитридов титана |TiO-TiN|, карбонитридов титана |TiN-TiC|. Возможно также образование и оксикарбонитридов.

Далее, наверное, лучше нормировать состав нитридов на единицу по катиону, т.е. писать не $R_x O_y$, а $RY_{(1\pm x)}$. В этом случае сокращается число переменных, которые необходимо определять.

В целом работа соискателя ученой степени содержит существенно новые научные результаты, особенно в части разработки высокоточного дифференцированного анализа, позволяющего разделить азот на «связанный» и «свободный». На основании полученных данных сделаны исключительно полезные рекомендации по экс-

прессному определению критериев чистоты металла по недеформируемым неметаллическим включениям. Конкретные усовершенствования технологии рафинирования стали сделаны для НТМК и Белорусского металлургического завода.

Считаю, что диссертационная работа Табакова Я.И. выполнена на актуальную тему, в ней разработаны оригинальные методики определения качества металла, внедренные в производство и имеющие большое практическое значение. Диссертация Табакова Ярослава Ивановича отвечает требования, предъявляемым ВАК к кандидатским диссертациям, а ее автор заслуживает присуждения ученой степени кандидата технических наук по специальности 05.16.02 – металлургия черных, цветных и редких металлов.

Заслуженный деятель науки РФ, доктор технических наук, профессор заведующий кафедрой «Материаловедение и физико-химия материалов», ФГАОУ ВО Южно-Уральский государственный университет (НИУ) Leconocional

Михайлов Геннадий Георгиевич

454080, г. Челябинск, пр. Ленина, 76

Тел. 8-912-471-6036

E-mail: mikhailovgg@susu.ru

Ведущий докумин

О.В. Гришина