УДК 537.868.4

МИКРОВОЛНОВЫЙ НАГРЕВ КОМПОЗИТНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ОСНОВЕ ОКСИДОВ ЖЕЛЕЗА

© 2019 г. Д. А. Калганов^{1, *}, И. В. Бычков^{1, 2}, А. П. Анзулевич¹, А. А. Федий¹, Дж. Пенг³, Ю. А. Лупицкая¹

¹Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования "Челябинский государственный университет", Челябинск, Россия

²Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

"Южноуральский государственный университет (национальный исследовательский университет)", Челябинск, Россия

³Центральный Южный Университет, Чаньша, Китай *E-mail: kalganov@csu.ru Поступила в редакцию 07.09.2018 г. После доработки 31.01.2019 г.

Принята к публикации 27.06.2019 г.

Теоретически и экспериментально исследован процесс микроволнового нагрева гранулированного материала, состоящего из смеси оксидов железа (Fe₂O₃/Fe₃O₄), связующего (бентонит) и углеродсодержащего порошка (лигнин). В приближении эффективной среды по формуле Бруггемана найдены значения комплексных диэлектрической и магнитной проницаемостей исследуемых образцов. Получено пространственное распределение температуры в грануле материала при нагреве электромагнитным полем с частотой 2.45 ГГц, а также временные зависимости температуры поверхности образца.

DOI: 10.1134/S0367676519100144

ВВЕДЕНИЕ

Повышение эксплуатационных характеристик изделий, а также экологических требований к процессам порошковой металлургии ограничивает возможности использования традиционных методов, таких как высокотемпературное спекание в печах и горячее прессование. Применение микроволнового процесса обработки позволяет добиться быстрого, равномерного и контролируемого с высокой точностью нагрева, а также исключить возможное влияние материала муфеля на состав синтезируемых веществ [1]. В настоящей работе исследован микроволновый нагрев гранулированного материала, представляющего собой смесь железной руды, углеродсодержащего порошка (лигнин) и связующего вещества (бентонит). Изучение механизмов взаимовлияния электродинамических и термохимических процессов в таком материале необходимо для решения проблемы оптимизации технологий восстановления оксилов в произволстве металлического железа. Для подготовки углеродсодержащих гранул в большинстве предыдущих исследований основное внимание уделялось использованию мелкодисперсного каменного угля и кокса [2]. При таком подходе недостаточно эффективно изменяется структура и свойства конечного материала, что все еще приводит к большим выбросам SO_2 , NO_x и CO_2 в процессе производства чугуна.

Лигнин формируется путем пиролиза возобновляемой биомассы при высокой температуре и обладает уникальной характеристикой нейтральности углерода в сравнении с другими видами топлива [3, 4]. Также лигнин имеет высокое фиксированное содержание углерода (30–90%), низкое содержание примесей (S и P) [5] и большую площадь поверхности (в 60–350 раз больше, чем у каменного угля [6] и в 10 раз больше, чем у кокса с одинаковым размером частиц [7]), что положительно влияет на процесс восстановления железа из оксидов в исходной руде [8].

Исследование распределения электромагнитного поля в композитном материале на основе лигнина и железной руды при микроволновом нагреве позволит повысить энергоэффективность существующих технологий при производстве чистого железа. Получение экспериментальных результатов микроволнового нагрева при различных конфигурациях поля, а также численное моделирование объемного нагрева гранул необходимо для управления скоростью их нагрева и температурой спекания. При изменении параметров микроволнового нагрева появляется возможность управлять порядком фазовых превращений, соотношением СО/СО₂ и остаточным содержанием в образцах ОН--групп. В частности, объемный равномерный нагрев исключает образование стабильных при высоких



Рис. 1. *а* – Данные термогравиметрического (ТГ), дифференциального термогравиметрического (ДТГ) анализа; *б* – рентгендифракционная кривая исходного материала.

температуре и давлении примесных фаз ряда оливина $Mg_{x}Fe_{2-x}SiO_{4}$ [9, 10].

ОБЪЕКТЫ И МЕТОДЫ ИССЛЕДОВАНИЙ

Исходные композитные гранулы были подготовлены с учетом требований к их качественным механическим свойствам и согласования поверхностного импеданса для эффективного микроволнового нагрева путем подбора их состава, структуры и различных параметров гранулирования [9, 11]. Фазовый состав образцов определяли методом рентгендифракционного анализа при СиК_α-излучении (ДРОН-3М, Россия). Также был проведен термогравиметрический анализ фазовых превращений в исходном материале при конвекционном нагреве в атмосфере аргона (NETZSCH "Jupiter F5"). Микроволновый нагрев исследуемых образцов осуществляли в установке по типу прямоугольного волновода (мода H₁₀) с сечением 45 × 95 мм. Экспериментальные исследования проводили в режиме бегущей волны с частотой 2.45 ГГц, температуру образца в зависимости от времени нагрева регистрировали бесконтактным методом при помощи модифицированного пирометра АКИП-9311.

Согласно данным рентгенофазового анализа (рис. 1*a*), железно-рудный концентрат, используемый для изготовления гранул, на 87% (массовая доля) состоит из оксидов железа, оксида кремния ~6.5% и оксидов других металлов (CaO, MgO, Al_2O_3 , K_2O , Na_2O) в малых количествах. Рентгендифракционная картина, полученная для готового композитного материала, качественно не отличается от приведенной ввиду малого количества связующего и слабого взаимодействия рентгеновского излучения с лигнином. Данные по элементному составу бентонита, лигнина и композитного

ИЗВЕСТИЯ РАН. СЕРИЯ ФИЗИЧЕСКАЯ том 83 № 12 2019

материала в целом приведены в работе [11]. Исходя из данных термогравиметрического анализа (при конвекционном нагреве в атмосфере аргона) было выявлено две возможных стадии фазовых превращений (рис. 1*б*) соответствующих общим процессам дегидратации исходного материала и восстановления железа из оксидов.

Для расчета свойств материала на разных стадиях использовали приближение эффективной среды. Характерные размеры частиц исходных порошков составляют порядка 10—50 мкм [11], что значительно меньше длины волны используемого в работе СВЧ излучения. Следовательно, выполняются условия квазистационарного приближения и применение теории эффективной среды здесь обосновано. Значения эффективных диэлектрической ε_{eff} и магнитной μ_{eff} проницаемостей в случае высокой проводимости лигнина в составе исходной смеси были получены исходя из формулы Бруггемана для модели материала, состоящего из сферических частиц в оболочке (рис. 2*a*) (для μ_{eff} идентично):

$$\begin{pmatrix} 1 - \sum_{i=1}^{N} p_{i}\zeta_{i} \end{pmatrix} (\varepsilon_{g} - \varepsilon_{eff}) \prod_{i=1}^{N} (2\alpha_{i}\varepsilon_{eff} + \beta_{i}\varepsilon_{shell}) + \\ + (\varepsilon_{g} - 2\varepsilon_{eff}) \times \\ \times \sum_{i=1}^{N} \begin{bmatrix} p_{i}\zeta_{i} \begin{cases} (\zeta_{i} - 1)(\varepsilon_{i} + 2\varepsilon_{shell})(\varepsilon_{shell} - \varepsilon_{eff}) + \\ + 3\varepsilon_{shell}(\varepsilon_{i} - \varepsilon_{eff}) \end{cases} \\ \times \prod_{j=1, j \neq i}^{N} (2\alpha_{j}\varepsilon_{eff} + \beta_{j}\varepsilon_{shell}) \\ - (\varepsilon_{g} - 2\varepsilon_{eff}) \times \\ \times \sum_{i=1}^{N} \begin{bmatrix} \frac{9}{2} p_{i}\zeta_{i}\varepsilon_{shell}(\varepsilon_{i} - \varepsilon_{shell}) \ln(1 + l_{i}) \times \\ \times \prod_{j=1, j \neq i}^{N} (2\alpha_{j}\varepsilon_{eff} + \beta_{j}\varepsilon_{shell}) \end{bmatrix} = 0.$$



Рис. 2. Расчет параметров эффективной среды: *а* – модель частиц в оболочке связующего; *б* – трех типов частиц; *в* – зависимость поверхностного импеданса исследуемого материала от объемной доли железной руды и проводимости лигнина для этих моделей; *е* – зависимость проводимости лигнина для этих моделей.

Данная формула носит обобщенный характер и записана для случая N частиц с оболочкой. В случае двух типов частиц: m – частицы оксидов железа и c – частицы лигнина. Каждый из типов частиц покрыт оболочкой бентонита b, соответственно, $\varepsilon_{shell} = \varepsilon_b$, и параметры, зависящие от геометрических размеров частиц в образце (рис. 2*a*) могут быть записаны в виде:

$$\begin{aligned} \zeta_{m,c} &= \left(R_{2m,2c} / R_{1m,1c} \right)^3 = \left(1 + l_{m,c} \right)^3, \\ l_{m,c} &= \left(R_{2m,2c} - R_{1m,1c} \right) / R_{1m,1c}, \\ \alpha_{m,c} &= \left(\zeta_{m,c} - 1 \right) \varepsilon_{m,c} + 2 \left(\zeta_{m,c} + 1 \right) \varepsilon_b, \\ \beta_{m,c} &= \left(2 + \zeta_{m,c} \right) \varepsilon_{m,c} + 2 \left(\zeta_{m,c} - 1 \right) \varepsilon_b, \end{aligned}$$
(2)

где параметры частиц оксида железа: $\varepsilon_m = 14.2 \pm 0.2i$,

 $\mu_m = 1.8 + 0.9i$, углерода: $\varepsilon_c = 3 + \frac{4\pi\sigma_c}{\omega}i$, $\mu_c = 1$, бентонита: $\varepsilon_b = 1.2$, $\mu_b = 1$ [12] и воздушного зазора

тонита: $\varepsilon_b = 1.2$, $\mu_b = 1$ [12] и воздушного зазора между частицами $\varepsilon_g = 1$, $\mu_g = 1$, объемные доли: бентонита $p_b = 0.023$ и лигнина $p_c = 0.9 - p_b - p_m$. Свойства исследуемого материала, соответствующие случаю низкой проводимости лигнина в составе исходной смеси, рассчитывали также в модели смеси трех типов частиц (рис. 26) используя соотношение:

$$(1 - p_m - p_c - p_b)\frac{\varepsilon_g - \varepsilon_{eff}}{\varepsilon_g + 2\varepsilon_{eff}} + p_m \frac{\varepsilon_m - \varepsilon_{eff}}{\varepsilon_m + 2\varepsilon_{eff}} + p_c \frac{\varepsilon_c - \varepsilon_{eff}}{\varepsilon_c + 2\varepsilon_{eff}} + p_b \frac{\varepsilon_b - \varepsilon_{eff}}{\varepsilon_b + 2\varepsilon_{eff}} = 0.$$
(3)

Такой подход был обусловлен сравнительно меньшей локализацией поля вблизи поверхностного слоя частиц и позволял существенно снизить расчетную сложность при учете различного фазового состава.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Полученные зависимости поверхностного импеданса исследуемого материала от объемной



Рис. 3. *а* – Моделирование микроволнового нагрева в прямоугольном волноводе; δ – температура внутри гранулы для равномерного распределения железной руды в объеме; *в* – с уменьшением к поверхности. Сравнение временных зависимостей нагрева гранулы материала, полученных численно (*г*, *I*) и экспериментально (*г*, *2*).

доли железной руды и проводимости лигнина (рис. 2*в*, 2*г*) позволяют решать задачу оптимизации проникновения микроволнового излучения в исследуемые гранулы. Так, на их основе можно сделать вывод, что для наиболее эффективного нагрева исходной гранулы рекомендуется использовать лигнин с проводимостью $\sigma_c = 10^{11} \text{ c}^{-1}$ и обеспечить плавное уменьшение доли железы руды в объеме гранулы от поверхности к центру для наилучшего согласования поверхностного импеданса.

С учетом полученных данных, методом конечных элементов было проведено моделирование нагрева образцов исследуемого материала в виде гранулы в прямоугольном волноводе с расчетом температуры и коэффициента отражения (рис. 3*a*). Распределение температуры внутри гранулы существенно изменяется при согласовании импеданса описанным выше способом (рис. 3*6*, 3*6*), при этом возможно создание условий для объемного равномерного нагрева СВЧ-излучением с частотой 2.45 ГГц.

Полученные экспериментальные данные о временной зависимости температуры поверхности образца качественно соотносятся с расчетными значениями при приближенном учете теплопроводности держателя образца и окружающей газовой среды (аргон) (рис. 3*г*).

выводы

В рамках данной работы проведено исследование микроволнового нагрева гранулированного материала на основе железной руды и лигнина. Представлены экспериментальные данные и теоретические подходы, позволяющие провести расчет электродинамических свойств материалов и моделирование нагрева.

Работа выполнена при поддержке РФФИ (проект № 18-58-53055), и при поддержке в рамках научного проекта, утвержденного Постановлением Правительства РФ (соглашение № 02.А03.21.0011).

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- 1. *Rybakov K.I., Buyanov M.N.* // Scr. Mater. 2018. V. 149. P. 108.
- 2. Srinivasan N.S. // Powd. Technol. 2002. V. 124. P. 28.
- 3. Norgate T., Haque N., Somerville M., Jahanshahi S. // ISIJ Int. 2012. V. 52. P. 1472.
- Yuan P., Shen B., Duan D. et al. // Energy. 2017. V. 141. P. 472.
- Konishi H., Ichikawa K., Usui T. // ISIJ Int. 2010. V. 50. P. 386.
- Babich A., Senk D., Fernandez M. // ISIJ Int. 2010. V. 50. P. 81.
- Gan M., Fan X., Chen X. et al. // ISIJ Int. 2012. V. 52. P. 1574.
- Yuan S., Zhao L., Meng H., Shen Y. // Plant Nutrit. Fertilizer Sci. 2016. V. 22. P. 1402.
- 9. Peng Z., Li Z., Lin X. et al. // JOM. 2017. V. 69. № 2. P. 178.
- Горяйнов С. В., Мадюков И. А. // Изв. РАН. Сер. физ. 2008. Т. 72. № 8. С. 1152; Goryainov S.V., Madyukov I.A. // Bull. Russ. Acad. Sci. Phys. 2008. V. 72. № 8. Р. 1086.
- Ye L., Peng Z., Wang L. et al. // Powd. Technol. 2018. V. 338. P. 365.
- Gabhi R.S., Kirk D.W., Jia Ch.Q. // Carbon. 2017. V. 116. P. 435.

ИЗВЕСТИЯ РАН. СЕРИЯ ФИЗИЧЕСКАЯ том 83 № 12 2019