

УДК 541.135.5

© 1991 г.

A. B. Сокирко, Ю. И. Харкац

**ОСОБЕННОСТИ РАСПРЕДЕЛЕНИЯ ОБЪЕМНОГО ЗАРЯДА
В ДИФФУЗИОННОМ СЛОЕ ПРИ ПРОТЕКАНИИ
ЭЛЕКТРОДНОГО ПРОЦЕССА С ПОСЛЕДУЮЩЕЙ
ГОМОГЕННОЙ РЕАКЦИЕЙ**

Исследованы особенности распределения пространственного заряда внутри диффузионного слоя при параллельном протекании стационарного восстановления катионов и нейтрального вещества с последующей гомогенной реакцией, в которой принимают участие отрицательно заряженные продукты электродной реакции. Показано, что при определенных значениях параметров возможно возникновение пика в распределении пространственного заряда в области, где сосредоточена гомогенная реакция. Получено распределение потенциала и электрического поля в исследуемой системе.

Известно, что при протекании электрического тока в диффузионном слое возникает область пространственного заряда, плотность распределения которого убывает с координатой не экспоненциально, как в диффузионном слое, а по степенному закону [1]. При приближении величины плотности тока к значению, соответствующему предельному диффузионному току, плотность пространственного заряда вблизи электрода резко возрастает, совпадая по знаку со знаком заряда электроактивных ионов.

Представляет интерес исследовать влияние гомогенной реакции с участием заряженных продуктов электродного процесса и ионов раствора на характер распределения пространственного заряда в диффузионном слое. Следует отметить, что возникновение внутри диффузионного слоя области пространственного заряда приводит к некоторому нарушению условия локальной электронейтральности, обычно используемому при решении электродиффузионных задач вместо точного уравнения Пуассона.

Для нахождения распределения пространственного заряда можно воспользоваться решением электродиффузионной задачи, найденным с использованием условия электронейтральности, подставив полученное в пульевом приближении пространственное распределение потенциала ϕ в уравнение Пуассона

$$\rho = -\epsilon \phi'' / 4\pi. \quad (1)$$

Здесь ρ — плотность заряда, ϵ — диэлектрическая проницаемость.

В настоящей работе анализируется характер распределения пространственного заряда в диффузионном слое при протекании двух параллельных электродных реакций — восстановления катионов



и восстановления кислорода по схеме



с последующей гомогенной реакцией рекомбинации OH^- - и H^+ -ионов в диффузионном слое



Приведенная схема реакций (2)–(4) была подробно проанализирована в [2], где исследовался механизм эффекта экзальтации миграционного тока в кислых растворах.

Особенностью процессов ионного транспорта в рассматриваемой системе является то обстоятельство, что потоки ионов H^+ и OH^- направлены в

область протекания гомогенной реакции (4) с разных сторон. Можно ожидать, что следствием такого направления ионных потоков явится возникновение внутри диффузионного слоя распределения пространственного заряда, изменяющего знак в области протекания гомогенной реакции.

Система электродиффузионных уравнений, описывающих распределение концентраций компонентов и потенциала в диффузионном слое, имеет вид

$$\frac{dc_1}{dx} + c_1 \frac{d\psi}{dx} = \frac{i_1 L}{FD_1 c^0} = j_1, \quad (5)$$

$$\frac{dc_2}{dx} - c_2 \frac{d\psi}{dx} = 0, \quad (6)$$

$$D_3 \left(\frac{dc_3}{dx} - c_3 \frac{d\psi}{dx} \right) - D_4 \left(\frac{dc_4}{dx} + c_4 \frac{d\psi}{dx} \right) = - \frac{i_2 L}{Fc^0} = - D_3 j_2. \quad (7)$$

$$c_3 c_4 = K_0, \quad (7)$$

$$c_2 + c_3 = c_1 + c_4. \quad (9)$$

Здесь c_1, c_2, c_3, c_4 — концентрации катионов A^+ , анионов, ионов OH^- и H^+ , обезразмеренные на c^0 — концентрацию A^+ в объеме раствора, $\psi = F\varphi/RT$ — безразмерный электрический потенциал; x — обезразмеренная на толщину диффузионного слоя L координата ($0 \leq x \leq 1$); i_1, i_2 — плотности токов разряда катионов и восстановления кислорода, K_0 — ионное произведение воды. Уравнение (9) выражает условие локальной электронейтральности.

Границные условия при $x=1$ (граница диффузионного слоя с объемом раствора) имеют вид

$$c_1(1) = 1, \quad c_2(1) = 1+k, \quad c_3(1) = 0, \quad c_4(1) = k, \quad \psi(1) = 0. \quad (10)$$

Ток восстановления нейтрального вещества (в данном случае O_2) не зависит от скорости восстановления других веществ. Таким образом, предельное значение плотности тока i_2 определяется только концентрацией O_2 в перемешиваемой части раствора и в данной задаче считается заданным внешним параметром.

Поскольку реакция рекомбинации воды (4) происходит очень быстро и константа равновесия $K \ll 1$, можно считать, что в любой точке внутри диффузионного слоя существуют либо ионы OH^- , либо ионы H^+ , но не оба сорта ионов вместе. При этом весь диффузионный слой разбивается точкой рекомбинации ионов H^+ и OH^- $x=\theta$ на две области: $0 \leq x \leq \theta$ и $\theta \leq x \leq 1$. В области, расположенной правее $x=\theta$, можно считать $c_4 > 0$ и $c_3 \approx 0$, а в области, расположенной левее, наоборот, $c_3 > 0$ и $c_4 \approx 0$. Указанные приближения позволяют перейти от уравнения (7), описывающего суммарный поток ионов H^+ и OH^- , к двум уравнениям

$$\frac{dc_3}{dx} - c_3 \frac{d\psi}{dx} = - \frac{i_2 L}{FD_3 c^0} = - j_2, \quad 0 < x < \theta, \quad (11)$$

$$\frac{dc_4}{dx} + c_4 \frac{d\psi}{dx} = \frac{i_2 L}{FD_4 c^0} = j_2 v, \quad \theta < x < 1, \quad (12)$$

где $v = D_3/D_4$. Отметим, что введенные в (5) и (7) безразмерные потоки j_1 и j_2 положительны.

В [2] описано аналитическое решение получившейся системы уравнений и найдено распределение концентраций всех компонентов и потенциала. Распределение напряженности электрического поля в объеме диффузионного слоя, полученное в [2], дается соотношениями

$$-\frac{d\psi}{dx} = -\frac{j_1 + v j_2}{2(1+k) + (j_1 + v j_2)(x-1)} \text{ при } 0 \leq x \leq 1, \quad (13)$$

$$-\frac{d\psi}{dx} = -\frac{j_1 + j_2}{(j_1 - j_2)(x-\theta) + 2G} \text{ при } 0 \leq x \leq \theta. \quad (14)$$

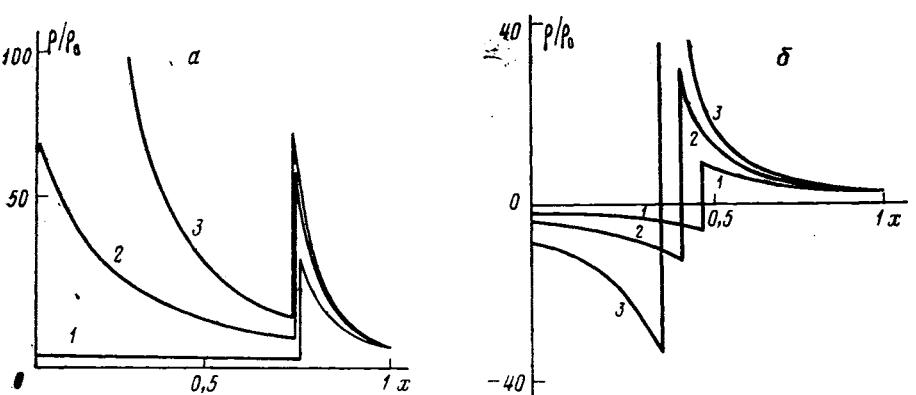


Рис. 1. Распределение плотности пространственного заряда, даваемое формулами (20), (21) при $v=0,56$, $j_2=4$ и $a=k=0,4$ и j_1 : 1 – 4,3; 2 – 4,8; 3 – 5; 6 – $k=0,8$ и j_1 : 1 – 2; 2 – 2,5; 3 – 2,7

Здесь G – значение концентрации разряжающихся катионов в точке $x=0$

$$G=c_1(\theta)=\sqrt{(1+k)(1-j_1k/vj_2)}. \quad (15)$$

Значение θ также было найдено из решения задачи

$$\theta=1-2(1+k)[1-\sqrt{(1-j_1k/vj_2)/(1+k)}]/(j_1+vj_2). \quad (16)$$

Можно убедиться, что для существования приведенного решения необходимо выполнение условий

$$vj_2 \geq k j_1, \quad 0 \leq \theta \leq 1. \quad (17)$$

Распределение потенциала находится интегрированием уравнений (13), (14) и дается соотношениями [2]

$$\psi(x)=\ln[1+(x-1)(j_1+vj_2)/2(1+k)] \quad \text{при } 0 \leq x \leq 1, \quad (18)$$

$$\psi(x)=\psi_0+\frac{j_1+j_2}{j_1-j_2}\ln[1+(x-\theta)(j_1-j_2)/2G] \quad \text{при } 0 \leq x \leq \theta, \quad (19)$$

где ψ_0 – значение потенциала в точке θ , определяемое из (18): $\psi_0=\psi(\theta)$.

Подставляя выражения (18) и (19) в (1), получим формулы, описывающие распределение пространственного заряда в двух смежных областях диффузационного слоя

$$\rho=-\rho_0 \frac{d^2\psi}{dx^2}=\rho_0 \left(\frac{d\psi}{dx}\right)^2, \quad 0 \leq x \leq 1, \quad (20)$$

$$\rho=-\rho_0 \frac{d^2\psi}{dx^2}=\rho_0 \frac{j_1-j_2}{j_1+j_2} \left(\frac{d\psi}{dx}\right)^2, \quad 0 \leq x \leq \theta, \quad (21)$$

где $\rho_0=ec_0(l/L)^2$ и $l=(4\pi e^2 c_0/\epsilon kT)^{-1/2}$.

Определяемые формулами (20), (21) зависимости $\rho(x)$ для ряда значений параметров j_1 , j_2 и k показаны на рис. 1, а, б. Как следует из рис. 1, б и из формул (20), (21), в точке $x=0$ при токах $j_1 < j_2$ наблюдается скачок плотности пространственного заряда, сопровождающийся изменением его знака. При $k < v$ и $j_1 > j_2$ наблюдается скачок ρ в точке $x=0$, но без изменения знака ρ (рис. 1, а). В [2] было показано, что в рассматриваемой системе возможны два варианта возникновения предельного тока разряда катионов. При $v > k$ предельному току разряда катионов j_1' соответствует выполнение условия $c_1(0)=0$. При этом увеличение тока j_1 до j_1' сопровождается увеличением плотности пространственного заряда у поверхности электрода при незначительном изменении характера поведения $\rho(x)$ вблизи $x=0$ (рис. 1, а). При $k > v$ предельному току разряда катионов j_1' соответствует стремление к нулю концентрации c_1 в

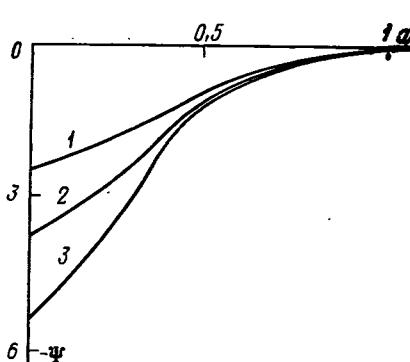


Рис. 2

Рис. 2. Распределение потенциала, описываемое формулами (18), (19). Кривые 1–3 рассчитаны при значениях параметров v , j_2 , k и j_1 , соответствующих кривым 1–3 на рис. 1, б

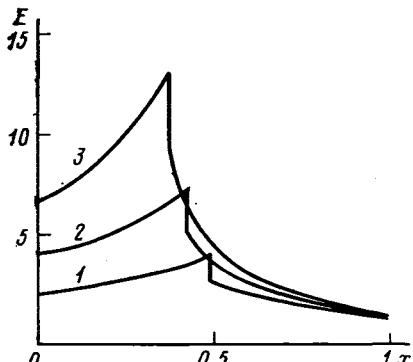


Рис. 3

Рис. 3. Распределение напряженности электрического поля, описываемое формулами (13), (14). Кривые 1–3 рассчитаны при значениях параметров v , j_2 , k и j_1 , соответствующих кривым 1–3 на рис. 1, б

точке $x=\theta$. Увеличение тока j_1 до j_1' сопровождается в этом случае увеличением скачка плотности пространственного заряда в точке $x=\theta$, причем $\rho(\theta-0) \rightarrow -\infty$, а $\rho(\theta+0) \rightarrow +\infty$. При этом ρ вблизи электрода меняется незначительно.

Распределения $\psi(x)$ и $E=-d\psi/dx$ для ряда значений j_1 , j_2 и k показаны на рис. 2, 3. Зависимости $\psi(x)$ являются плавными непрерывными функциями, причем при стремлении j_1 к j_1' при $k < v$ $\psi(0) \rightarrow -\infty$ за счет логарифмической расходимости ψ при $x \rightarrow 0$. В случае $k > v$ при стремлении j_1 к j_1' происходит уменьшение значений ψ во всей области $0 < x < \theta$ за счет снижения ψ при $x \approx \theta$ (рис. 2).

Электрическое поле E при $k > v$ монотонно убывает в области $0 < x < \theta$ и далее монотонно возрастает при $\theta < x < 1$, не изменяя своего знака. При j_1 , стремящемся к j_1' , при $k < v$ функция $E(x)$ асимптотически стремится к вертикали $x=\theta$ слева и справа от $x=\theta$ (рис. 3). При j_1 стремящемся к j_1' при $k < v$ функция $E(x)$ асимптотически стремится к вертикали $x=0$.

Таким образом, проведенный анализ показывает, что протекание внутри диффузационного слоя гомогенной реакции рекомбинации ионов H^+ и OH^- должно приводить к появлению интересных особенностей в распределении пространственного заряда.

В точке $x=\theta$, где локализована гомогенная реакция, происходит скачкообразное изменение знака и величины $\rho(x)$. В рассмотренном процессе область протекания гомогенной реакции из-за большого значения ее константы скорости стянулась в точку. Для более общего случая умеренных констант скоростей реакционная область расширяется, и изменение плотности заряда от положительных к отрицательным значениям будет происходить не скачкообразно, а плавным образом.

Качественно полученный результат можно пояснить следующим образом. Область протекания гомогенного процесса можно формально представить как плоскость электрода, к которой с одной стороны подводятся ионы H^+ , а с другой стороны – ионы OH^- . В области $0 \leq x \leq 1$, где осуществляется подвод H^+ -ионов, возникает, как и в обычном растворе бинарного электролита, пространственный заряд положительного знака. В области $0 \leq x \leq \theta$, где осуществляется подвод OH^- -ионов, пространственный заряд имеет отрицательный знак. На самой плоскости $x=\theta$ плотность заряда должна изменяться скачком, а в более общем случае распределенной гомогенной реакции существует переходная зона, где происходит изменение знака пространственного заряда.

В проведенном выше анализе рассматривалась совокупность двух параллельных электродных реакций (2), (3) с последующей гомогенной

реакцией (4), для которых ранее было получено решение электродиффузионной задачи в приближении локальной электронейтральности [2]. Положив во всех вышеприведенных формулах $j_i=0$, приходим к случаю одной электродной реакции (3) и последующей гомогенной реакции. При этом ионы с концентрациями c_1 и c_2 играют роль фонового электролита. Нетрудно убедиться, что и в этом случае должно наблюдаться скачкообразное изменение величины и знака плотности пространственного заряда внутри диффузионного слоя. Этот эффект выражен тем сильнее, чем ниже концентрация фонового электролита и менее подавлены эффекты миграционного тока.

Отметим в заключение, что пики в распределении пространственного заряда, в том числе и с изменением его знака, были предсказаны в [3, 4] для систем, в которых наряду с подвижными ионами имеются фиксированные заряды, а также для мембранных систем при протекании в них гомогенных химических реакций с участием заряженных реагентов [5].

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Левич В. Г. Физико-химическая гидродинамика. М.: Изд. ГИФМЛ, 1959. 699 с.
2. Сокирко А. В., Харкац Ю. И. // Электрохимия. 1989. Т. 25. С. 232.
3. Харкац Ю. И. // Электрохимия. 1984. Т. 20. С. 248.
4. Гуревич Ю. Я., Носков А. В., Харкац Ю. И. // Докл. АН СССР. 1988. Т. 298. С. 383.
5. Денисов Г. А., Лазарев П. И., Николаев Е. В. // Математические и вычислительные методы в биологии. Биомолекулярные системы, Тез. докл. II Всесоюз. конф. Пущино: Изд. ОНТИ НЦБИ АН СССР, 1987. С. 97–98.

Институт электрохимии им. А. Н. Фрумкина
Академии наук СССР, Москва

Поступила в редакцию
27.09.90