

УДК 541.183.021+537.534.9

© 1996 г. ИВАНОВ В.П., ТРУХАН С.Н.

**ПРИМЕНЕНИЕ МЕТОДА ВИМС ДЛЯ КОЛИЧЕСТВЕННОГО АНАЛИЗА
ИОННО-ИНДУЦИРОВАННОЙ АДСОРБЦИИ СО
НА ПОЛИКРИСТАЛЛИЧЕСКОМ НИКЕЛЕ**

Ионно-индукционная адсорбция CO (Ar^+ , 4 кэВ, 4 мкА/см²) на поликристаллическом никеле изучена методом вторичной ионной масс-спектрометрии при комнатной температуре и $P_{CO} = (1..40) \cdot 10^{-5}$ Па. Определены параметры адсорбции: коэффициент прилипания, сечение ионно-стимулированной десорбции. В рамках модели туннелирования электронов выполнен количественный анализ эмиссии вторичных ионов Ni⁺. Количественное описание возможно с учетом увеличения площади поверхности благодаря бомбардировке и при условии, что ионно-стимулированная диссоциация CO не приводит к образованию NiO.

Образование вторичных ионов при распылении твердых тел лежит в основе метода вторичной ионной масс-спектрометрии (ВИМС), который относительно широко используется для анализа поверхностей твердых тел. Именно поэтому понимание механизмов образования зарядового состояния вторичных ионов имеет не только фундаментальный, но и практический интерес. В последнее время, правда, достигнут некоторый прогресс в описании этих процессов на основе модели туннелирования электронов [1–4]. Необходимо заметить, что различают два вида вторично-ионных масс-спектрометров: статический и динамический. В последнем используется довольно интенсивный первичный ионный пучок, который воздействует и на адсорбированный слой, и на исследуемую поверхность твердого тела. Он удобен не только при проведении послойных анализов твердых тел, но и при исследовании процессов ионно-индукционной адсорбции газов [5].

В настоящей работе решалась задача количественного описания полученных динамическим методом ВИМС результатов по исследованию ионно-индукционной адсорбции CO на поликристаллическом никеле.

Методы исследования

Исследования выполнены на вторично-ионном масс-спектрометре MC7201 с монопольным масс-анализатором. Бомбардировку осуществляли пучком ионов аргона с энергией 4 кэВ и плотностью тока $J = 4$ мкА/см². Диаметр пучка составлял 2 мм, а угол падения $\approx 45^\circ$. Энергетический район регистрируемых ионов составлял 0–3 эВ. Давление остаточных газов в камере масс-спектрометра не превышало $P = 7 \cdot 10^{-7}$ Па, что обеспечивало проведение адсорбционных экспериментов в условиях динамически чистой поверхности, P (Па) $\ll 10^{-6} \cdot J$ (мкА/см²) [6].

Поликристаллические образцы никеля чистотой 99,9% представляли собой фольги толщиной 30 мкм, которые очищались в отдельной вакуумной установке путем длительного отжига при 1100 К и кратковременными вспышками до 1300 К. Все эксперименты выполнены при комнатной температуре.

Более подробно методика эксперимента описана в работе [5].

Результаты и их обсуждение

Выполнены три серии экспериментов по адсорбции CO. В первой серии напуск CO проводили до начала бомбардировки, во второй и третьей сериях – спустя 100 и 200 с. Давление CO при этом варьировалось от $1 \cdot 10^{-5}$ до $40 \cdot 10^{-5}$ Па. Различия между результатами этих серий сводятся лишь к кинетике, обусловленной развитием поверхности при бомбардировке и при больших давлениях CO ($\geq 10 \cdot 10^{-5}$ Па) образованием поверхностных оксидных слоев NiO.

В процессе адсорбции CO в масс-спектрах вторичной ионной эмиссии наблюдаются ионы Ni^+ , Ni_2^+ , $NiCO^+$, CO^+ , NiO^+ и C^+ . На рис. 1 приведены зависимости интенсивностей ионов Ni^+ от дозы бомбардировки при разных давлениях CO, а на рис. 2 – такие же зависимости для ионов $NiCO^+$, CO^+ , NiO^+ и C^+ при $P = 40 \cdot 10^{-5}$ Па. Эти данные представлены для случая напуска CO спустя 100 с после начала бомбардировки.

Из рис. 1 и 2 видно, что адсорбция CO вызывает усиление вторичной эмиссии ионов, причем прерывание CO в газовой фазе приводит к ионно-стимулированной десорбции CO и, как следствие, к спаду интенсивностей эммитируемых ионов.

На рис. 3 представлены временные зависимости ионного тока $NiCO^+$ и $NiCO^+/Ni^+$. Необходимо отметить, что в данных экспериментах ионные токи пиков с $m/z = 86$ ($NiCO^+$) и 58 (Ni^+) измеряли поочередно за $\sim 1,5$ с, но для получения результатов представленных на кривой 1, образец несколько раз убирали из-под пучка на ~ 10 с и затем вновь подвергали бомбардировке. Поскольку давление CO в этих экспериментах варьировали в области $(1-10) \cdot 10^{-5}$ Па, таких больших экспозиций ($\geq 3 L$) достаточно для получения стационарных покрытий. Для получения данных, представленных на кривой 2, давление CO несколько раз прерывалось.

Значения сечений ионно-стимулированной десорбции (σ) находили по спаду ионных токов $NiCO^+$ при прерывании бомбардировки и прерывании напуска CO (кривые 1 и 2 соответственно) из формулы $I = I_0 \cdot e^{-\sigma J t}$. Значение σ , соответствующее прерыванию напуска CO, равно $0,8 \cdot 10^{-18} \text{ м}^2$, а в случае прерывания бомбардировки σ изменяется от 1,5 до $1,8 \cdot 10^{-18} \text{ м}^2$ по мере увеличения дозы.

Эффект усиления вторичной ионно-ионной эмиссии в процессе адсорбции CO (рис. 1 и 2) можно объяснить в рамках модели туннелирования электронов благодаря увеличению работы выхода с ростом покрытия [1–4], согласно которой ионный ток экспоненциально зависит от работы выхода:

$$I = \exp \{-(IP - \phi)/\epsilon\},$$

где IP – потенциал ионизации, ϕ – работа выхода, ϵ – энергия распыленных частиц.

Интенсивность же ионов никеля, эммитируемого поверхностью $Ni^+ + CO_{\text{адс}}$, может быть выражена формулой из двух членов:

$$I(Ni^+) = C\Theta Y \cdot \exp\{-(I-\phi^*)/\epsilon\} \cdot \exp(-\delta/\lambda) + C(1-\Theta)Y \cdot \exp\{-(I-\phi)/\epsilon\}, \quad (1)$$

где C – коэффициент пропорциональности, Y – коэффициент распыления, Θ – степень заполнения (покрытие), ϕ и ϕ^* – работа выхода электрона с чистой поверхности никеля и поверхности, покрытой адсорбированным CO соответственно. В первом приближении $\phi^* = \phi + \theta \cdot \Delta\phi$, $\Delta\phi$ – максимальное изменение работы выхода благодаря адсорбции CO.

Первый член в формуле (1) описывает эмиссию ионов никеля с поверхности, покрытой адсорбированным слоем CO, второй – эмиссию с чистой поверхности. Множитель $\exp(-\delta/\lambda)$ в первом члене характеризует экранировку эмиссии ионов Ni^+ адсорбированным слоем CO, причем δ – толщина адсорбированного слоя CO, а λ – глубина выхода ионов. Отличие первого члена от второго в формуле (1) можно выразить экспоненциальным множителем $\exp(\theta\phi/\epsilon)$, который с ростом покрытия относительно быстро становится больше второго.

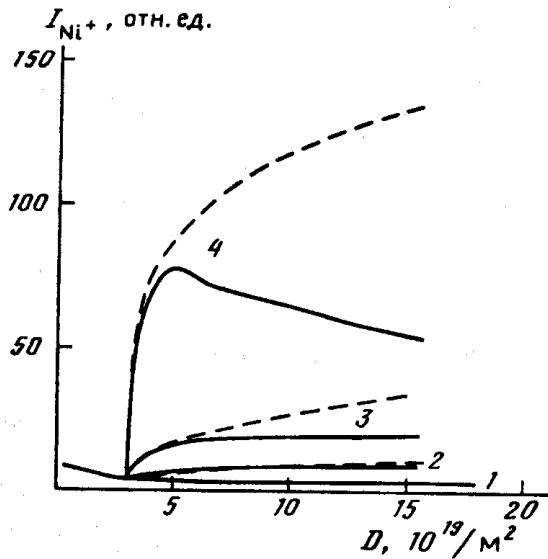


Рис. 1

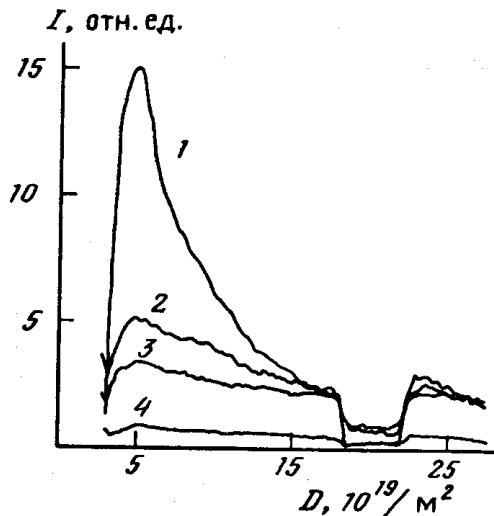


Рис. 2

Рис. 1. Зависимость интенсивности ионов Ni^+ от дозы ионной бомбардировки при разных давлениях CO (Па): 1 – фоновый уровень – $5 \cdot 10^{-7}$; 2 – $4 \cdot 10^{-5}$; 3 – $10,0 \cdot 10^{-5}$; 4 – $40 \cdot 10^{-5}$. Пунктиром проведены расчетные кривые

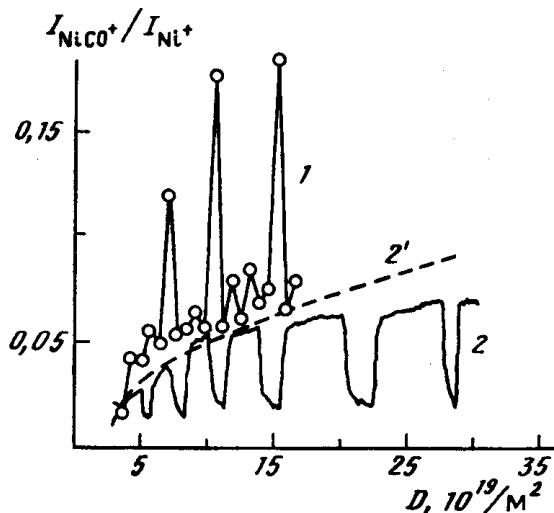


Рис. 3

Рис. 2. Зависимость от дозы ионной бомбардировки ионных токов NiCO^+ (1), CO^+ (2), NiO^+ (3), C^+ (4) при $P_{\text{CO}} = 40 \cdot 10^{-5}$ Па

Рис. 3. Зависимость отношения ионных токов $\text{NiCO}^+/\text{Ni}^+$ (кривые 1 и 2) от дозы ионной бомбардировки: 1 – прерывание бомбардировки, 2 – прерывание CO в газовой фазе, 2' – расчетная кривая

В работах [7, 8] найдено, что отношение ионных токов $\text{NiCO}^+/\text{Ni}^+$ пропорционально степени заполнения ϑ . Учитывая этот факт, кинетическое уравнение для ионно-индукционной адсорбции может быть записано в следующем виде:

$$\frac{d\vartheta \cdot N_C}{dt} = kSP(1 - \vartheta) \cdot (1 + \alpha t^{0.5}) - \sigma J\vartheta N_C / (1 + \alpha t^{0.5}), \quad (2)$$

где S – коэффициент прилипания, P – давление (Па), $k = 2,8 \cdot 10^{22}$ ($\text{Па}^{-1} \cdot \text{м}^{-2} \cdot \text{с}^{-1}$) – число ударов молекул CO на м^2 , σ – сечение ионно-стимулированной десорбции.

Множитель $(1 + \alpha t^{0.5})$ в первом члене уравнения (2) описывает увеличение площади поверхности, а множитель $1/(1 + \alpha t^{0.5})$ во втором члене – уменьшение плотности ионного тока благодаря ионной бомбардировке. В самом деле, удаленный объем металла за малый промежуток времени при распылении со скоростью v будет равен $S_0 \cdot v \cdot \Delta t$, причем S_0 – это исходная площадь. С другой стороны, этот же удаленный объем можно выразить как произведение изменения площади на изменение глубины рельефности – $\Delta S \cdot \Delta z$. Изменение глубины рельефности для наших условий травления может быть выражено как $\Delta(Y \cdot J \cdot t/C)^{0.5}$ [9]. Приравнивая объемы,

получаем, что площадь образца в процессе ионной бомбардировки равна

$$S = S_0 \cdot (1 + \alpha t^{0.5}), \quad (3)$$

где α – константа.

Как показано в работе [10] в качестве меры шероховатости может служить глубина разрешения, которая для поликристаллических металлов может быть выражена через глубину травления в виде $\Delta z = 0,86 \cdot z^{0.5}$ (нм) [11]. Найденная для условий эксперимента величина α составляет $0,14 \text{ с}^{-0.5}$. Отметим, что формула (3) справедлива при отсутствии диффузии, т.е. при достаточно низких температурах.

Для времени травления > 500 с можно полагать (с хорошей точностью), что $d\vartheta/dt = 0$ и тогда при известном N_C из уравнения (2) можно определить коэффициент прилипания. В работе [12] для CO, адсорбированного на поликристаллических пленках никеля при комнатной температуре и $P \leq 10^{-5}$ Па, было получено предельное покрытие $0,7 \cdot 10^{19} \text{ м}^{-2}$. Если количество адсорбционных центров для начального момента времени (после 100 с бомбардировки) принять равным этому значению и учитывать, что оно возрастает в ~4 раза для $t \approx 500$ с, то коэффициент прилипания составит $0,65 \pm 0,25$.

На рис. 1 приведены кривые (пунктирные линии), рассчитанные по формулам (1) – (3). Количественное описание экспериментальных данных в пределах точности ~20% достигается при следующих значениях параметров: коэффициент прилипания $S = 0,4$; коэффициент сечения ионно-стимулированной десорбции $\sigma = 9,10^{-15} \text{ см}^2$; энергия распыленных молекул $\epsilon = 0,3 \text{ эВ}$. Для $\epsilon > 0,3 \text{ эВ}$ не удается с приемлемой точностью описать экспериментальные данные.

При проведении расчетов использовались следующие данные: $I = 7,63 \text{ эВ}$ [13], $\Phi = 5,0 \text{ эВ}$ [13], $\Phi_{\max} = 1,3 \text{ эВ}$ [14], $\exp(-\delta/\lambda) = 0,52$ [15], $\epsilon = 0,3 \dots 1,1 \text{ эВ}$ [4], $Y = 4 \cdot (\cos 45^\circ)^{-1,67}$ [16].

Проведенные расчеты показали, что модель туннелирования электронов может быть использована для количественного описания данных ВИМС, но лишь при условии, что ионный пучок не стимулирует воздействие адсорбированного газа с металлом. В данном случае найдено, что ионно-стимулированная диссоциация CO приводит к образованию NiO при давлении $\geq 2 \cdot 10^{-4}$ Па и, как следствие, к отклонению расчетных кривых от экспериментальных. Это хорошо видно на рис. 1 для давлений $4 \cdot 10^{-4}$ Па. Кроме того, для проведения расчетов требуется большое количество данных, которые необходимо измерять в одном эксперименте. Существует пока и некоторый произвол в выборе параметров для экранирования эмиссии адсорбированным слоем CO и величины энергии распыленных частиц. Обусловлено это отсутствием экспериментальных данных.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ, грант № 93-03-04821.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Yu M.L., Lang N.D. // Phys. Rev. Lett. 1983. V. 50. P. 127.
2. Yu M.L. // Phys. Rev. Lett. 1978. V. 40. P. 574.
3. Борисов А.Г., Уразгильдин И.Ф. // Изв. АН СССР. Сер. физ. 1990. Т. 54, № 7. С. 1326.
4. Shenasa M., Lichten D. // J. Vac. Sci. Tech. 1990. V. A8. P. 2534.
5. Ivanov V.P., Trukhan S.N. // React. Kinet. Catal. Lett. 1995. V. 55. № 1. P. 111.
6. Hoffman S. // Surf. Interface Anal. 1980. V. 2. P. 148.
7. Bordoli R.S., Vickerman J.C., Wolstenholme J. // Surf. Sci. 1979. V. 85. P. 244.
8. Brown A., Vickerman J.C. // Surf. Sci. 1982. V. 117. P. 154.
9. Василюк И.И., Пранявичюс Л.И. // Поверхность. 1991. № 6. С. 140.
10. Kojima I., Fukumoto N., Kurashiki M. // J. Elect. Spectr. Relat. Phenomena. 1990. V. 50. P. 19.
11. Seach M.P., Kuhlein M. // Surf. Sci. 1985. V. 150. P. 273.

12. Wedler G., Papp H., Schroll G. // Surf. Sci. 1974. V. 44. P. 463.
13. Краткий справочник физико-химических величин / Под ред. Мищенко К.П., Равделя А.А. 1972. Л. Химия.
14. Niewnhuys B.E. // Surf. Sci. 1981. V. 105. P. 505.
15. Pinaeva L.G., Rar A.A., Kalinkin A.V., Zaikovskii V.I., Ivanov V.P., Balzhinimaev B.S. // React. Kinet. Catal. Lett. 1990. V. 41. P. 375.
16. Андерсен Х., Бай Х. // Распыление твердых тел ионной бомбардировкой. / Под ред. Берриша Р. М.: Мир, 1984. С. 194.

Институт катализа СО РАН
им. Г.К. Борескова,
Новосибирск

Поступила в редакцию
10.X.95
Принята в печать
20.I.96

IVANOV V.P., TRUKHAN S.N.

THE APPLICATION OF SIMS FOR THE QUANTITATIVE ANALYSIS
OF ION-INDUCED CO ADSORPTION ON POLYCRYSTALLINE Ni

Ion-induced CO adsorption (Ar^+ , 4 keV, $4 \mu\text{A}/\text{cm}^2$) on polycrystalline Ni at room temperature and $P_{\text{CO}} = (1-40) \cdot 10^{-5} \text{ Pa}$ has been studied by SIMS. The values of the sticking probability and cross-section of ion-induced CO desorption are measured. The quantitative analysis of the emission of Ni^+ is fulfilled using an electron tunneling model (ETM). The results showed that the ETM can successfully predict the change in emission of Ni^+ secondary ions from a polycrystalline Ni surface covered CO with up to a formation NiO due to the ion stimulated CO dissociation.