## 2a том. 2 секция ЗАОЧНЫЕ ДОКЛАДЫ



## МЕХАНИЗМЫ И КИНЕТИКА КАТОДНЫХ ПРОЦЕССОВ НА СИЛИЦИДАХ МЕТАЛЛОВ ТРИАДЫ ЖЕЛЕЗА

Шеин А.Б., Кичигин В.И.

Пермский государственный национальный исследовательский университет, 614990, Пермь, ул. Букирева, 15, e-mail: ashein@psu.ru

Реакция выделения водорода (PBB) — одна из важнейших электрохимических реакций. Актуальность исследований закономерностей PBB обусловлена их большим фундаментальным значением для кинетики электродных процессов в целом, в особенности для стадийных электродных процессов с адсорбцией промежуточных соединений. В последнее время значение PBB возрастает в связи с масштабными задачами водородной энергетики.

Актуальными являются исследования, направленные на установление связи электрокаталитической активности интерметаллических и металлоподобных соединений с их химическим составом. В данной работе методами поляризационных и импедансных исследований изучены механизмы и кинетика катодных процессов на силицидах металлов триады железа  $M_x Si_y (M = Fe, Co, Ni; x u y = 1-2)$  в ряду которых изменяется только один компонент, и исследование кинетики PBB на соединениях этого ряда может внести вклад в выяснение соотношения «состав – активность».

Исследования выполнены в кислых ( $H_2SO_4$ ) и щелочных (КОН) растворах. Найдены способы повышения активности исследованных материалов в реакции выделения водорода. Предложены критерии, применимые в рамках метода электрохимической импедансной спектроскопии, которые позволяют определить природу стадий реакции выделения водорода, тип изотермы адсорбции водорода, установить присутствие или отсутствие абсорбции водорода, определить значения констант скорости стадий реакций выделения и абсорбции водорода. Для определения констант скорости стадий РВВ не требуется применение нелинейного метода наименьших квадратов (одновременно для нескольких функций). Подход основан на определении экспериментальных значений производных от lgX (X — элементы фарадеевского импеданса эквивалентной схемы) по потенциалу E и по концентрации ионов  $H^+$  (или  $OH^-$ ) и сравнении их с теоретически предсказываемыми значениями производных для различных механизмов PBB. Предложенные диагностические критерии механизмов PBB распространены на случай, когда параллельно PBB протекает реакция абсорбции водорода.