

**Единая система защиты от коррозии и старения
ИНГИБИТОРЫ КОРРОЗИИ МЕТАЛЛОВ
ДЛЯ ВОДНЫХ СИСТЕМ**

**Электрохимический метод определения
защитной способности**

Издание официальное

Б3 1—2001

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ
ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
Минск

Содержание

1 Область применения	1
2 Нормативные ссылки	1
3 Средства испытаний и вспомогательные устройства	2
4 Подготовка к испытаниям	2
5 Порядок проведения испытаний	4
6 Обработка результатов испытаний	5
7 Оформление результатов испытаний	5
8 Требования безопасности	5
Приложение А Формы образцов-электродов	7
Приложение Б Электрохимические ячейки для измерения скорости коррозии	7
Приложение В Математическая обработка экспериментальных данных	8
Приложение Г Форма протокола испытаний	15

ГОСТ 9.514—99

оборудованных общеобменной вентиляцией. Источники выделений вредных химических веществ и пыли должны быть оборудованы местной вентиляцией по ГОСТ 12.4.021.

8.4 Предельно допустимые концентрации вредных веществ в воздухе рабочей зоны не должны превышать нормативов, установленных Министерством здравоохранения, санитарных норм проектирования промышленных предприятий по ГОСТ 12.1.005.

8.5 Работы с растворами серной кислоты и растворителями следует проводить в шкафах с вытяжной вентиляцией. Во избежание воздействия вредных веществ на верхние дыхательные пути и кожу используют средства индивидуальной защиты (перчатки, пасты и др.).

8.6 Концентрация паров растворителей в рабочей зоне не должна превышать предельно допустимых концентраций, установленных в ГОСТ 12.1.005.

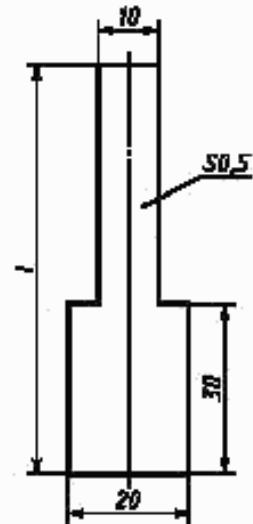
8.7 Лица, работающие с ингибиторами, должны быть обеспечены спецодеждой и средствами индивидуальной защиты в соответствии с ГОСТ 12.4.034 и действующими типовыми отраслевыми нормами.

8.8 К проведению работ по испытаниям ингибиторов допускаются лица, прошедшие инструктаж о правилах безопасности и работы в химических лабораториях, осведомленные о степени токсичности применяемых веществ и способах защиты от их воздействия.

8.9 Лица, работающие с ингибиторами, подлежат периодическому медицинскому осмотру не реже одного раза в год.

ПРИЛОЖЕНИЕ А
(рекомендуемое)

Формы образцов-электродов



Примечание — Размер l выбирают в зависимости от устройства электрохимической ячейки

Рисунок А.1 — Плоский образец

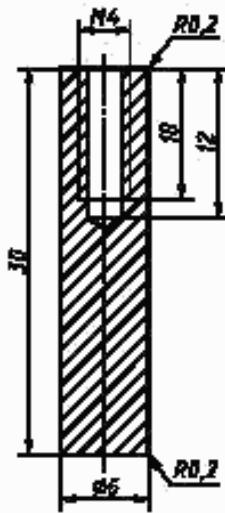
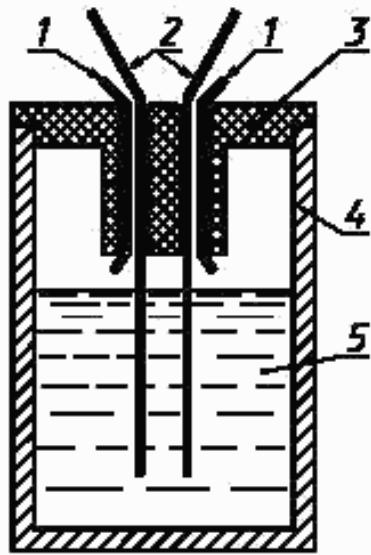


Рисунок А.2 — Цилиндрический образец

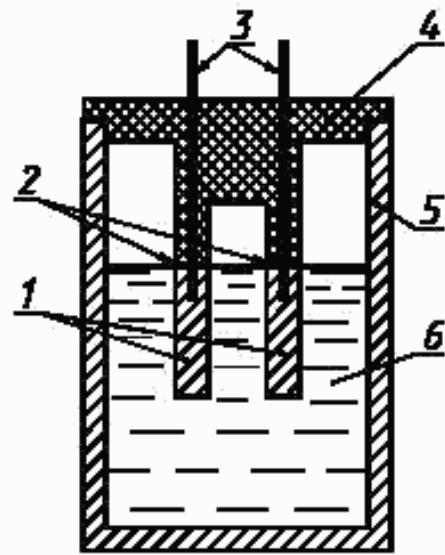
ПРИЛОЖЕНИЕ Б
(рекомендуемое)

Электрохимические ячейки для измерения скорости коррозии



1 — пружинные прижимные планки; 2 — образцы;
3 — крышка; 4 — корпус; 5 — рабочий раствор

Рисунок Б.1 — Электрохимическая ячейка для плоских образцов



1 — образцы; 2 — резиновые прокладки; 3 — токосъемник;
4 — крышка; 5 — корпус; 6 — рабочий раствор

Рисунок Б.2 — Электрохимическая ячейка для цилиндрических образцов

$$\begin{aligned}
 f &= \frac{\left(\frac{0,0013^2}{5} + \frac{0,0009^2}{5}\right)^2}{\frac{(0,0013^2/5)^2}{6} + \frac{(0,0009^2/5)^2}{6}} - 2 = \\
 &= \frac{22,6195 \cdot 10^{-14}}{\frac{10,7374 \cdot 10^{-14}}{6} + \frac{2,1880 \cdot 10^{-14}}{6}} - 2 = 10,5000 - 2 = 8,5000.
 \end{aligned}$$

По таблице В.2 при $f = 8$; $\alpha = 0,05$ находят

$$t_{\alpha, f} = 2,3060.$$

Так как $t_{\text{расч}}$ больше $t_{\alpha, f}$, то можно утверждать с вероятностью, равной 95 %, что различие между ингибиторами A и B реально.

УДК 620. 197 : 006.354

МКС 25.220

Т95

ОКСТУ 0009

Ключевые слова: поляризационное сопротивление, ингибитор коррозии, защитная способность, сертификация ингибиторов

Редактор *Р.С. Федорова*
Технический редактор *Н.С. Гришанова*
Корректор *М.С. Кабашова*
Компьютерная верстка *С.В. Рябовой*

Изд. лиц. № 02354 от 14.07.2000. Сдано в набор 20.03.2001. Подписано в печать 10.04.2001. Усл.печл. 2.32. Уч.-издл. 1,60.
Тираж экз. С 713. Зак. 399.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14.

Набрано в Издательстве на ПЭВМ

Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", 103062, Москва, Липин пер., 6.
Пар № 080102