ОБОРУДОВАНИЕ

НЕФТЕГАЗОДОБЫЧИ И

НЕФТЕГАЗОПЕРЕРАБОТКИ –

КОРРОЗИЯ И ЗАШИТА

EQUIPMENT OIL AND GAS
PRODUCTION AND OIL
AND GAS PROCESSING —
CORROSION AND PROTECTION

doi: 10.31615/j.corros.prot.2021.101.3-4.

Комплекс мер по повышению безопасности на нефтегазовых предприятиях, добывающих, перерабатывающих и транспортирующих сероводородсодержащую продукцию

Часть II. Повышение надежности сероводородсодержащих нефтегазовых объектов при их проектировании, строительстве, эксплуатации и ремонте. Способы и средства защиты оборудования и деталей в средах, содержащих сероводород. Виды контроля и испытаний образцов и изделий

Л.С. Моисеева¹, А.П. Макаров²⊠

¹Московский авиационный институт (национальный исследовательский университет), РФ, 125080, г. Москва, Волоколамское ш., д. 4 Г,

²Центральный научно-исследовательский институт коррозии и сертификации, РФ, 119071, г. Москва, Ленинский пр-т, д. 29, стр. 2

e-mail: gmail.com47@mail.ru

Аннотация. Приведены требования Федеральных законов к опасным производственным нефтегазовым объектам, сведения о строительном контроле и области его применения, структура службы главного механика и структура службы коррозионной защиты в ее составе.

Даны понятия технического освидетельствования и технического диагностирования, а также сроки и особенности его проведения. Показаны особенности проведения неразрушающего контроля, технического диагностирования и ремонта оборудования, эксплуатируемого в сероводородсодержащих средах, включая непровары сварных швов, дефекты кожухотрубчатых теплообменников. Описаны способы и средства защиты стального оборудования от сред, содержащих сероводород, включая:

- ингибиторы коррозии (общие сведения, для сероводородсодержащих сред, для гликольсодержащих сред, для аминсодержащих сред);
- защитные покрытия (общие требования к покрытиям, полимерные, неорганические, металлические, рекомендации к применению эффективных покрытий);
- электрохимическую защиту (способы и ограничения применения, особенности разрушений и защиты магистральных газопроводов);
- технологические способы защиты (примеры распространенных ошибок при изготовлении).

Показаны способы и оборудование для контроля коррозии в сероводородсодержащих средах, включая описание новых устройств. Описаны виды коррозионных испытаний образцов материалов и способов защиты в средах, содержащих сероводород, включая: лабораторные, опытно-промышленные, производственные и специальные испытания.

Ключевые слова: сероводород, ингибиторы, служба коррозионной защиты, полимерные покрытия, электрохимическая защита, контроль коррозии.

Для цитирования: Моисеева Л.С., Макаров А.П. Комплекс мер по повышению безопасности на нефтегазовых предприятиях, добывающих, перерабатывающих и транспортирующих сероводородсодержащую продукцию. Часть ІІ. Повышение надежности сероводородсодержащих нефтегазовых объектов при их проектировании, строительстве, эксплуатации и ремонте. Способы и средства защиты, оборудования и деталей в средах, содержащих сероводород. Виды контроля и испытаний образцов и изделий // Практика противокоррозионной защиты. – 2021. – Т. 26, № 3. – С. 30-58. doi: 10.31615/j.corros.prot.2021.101.3-4.

. Статья получена: 17.06.2021, опубликована 01.09.2021

The series of measures for improvement of safety in oil and gas facilities producing, processing and transporting materials containing hydrogen sulfide

Part 2. Improving the reliability of hydrogen sulfide-containing oil and gas facilities during their design, construction, operation and repair.

Methods and means of protection of equipment and parts in environments containing hydrogen sulfide. Types of control and testing of samples and products

L.S. Moiseeva¹, A.P. Makarov²

¹Moscow Aviation Institute (National Research University), 4 G, Volokolamskoe sh., Moscow, 125080, Russian Federation

²Central Research Institute for Corrosion and Certification, build. 2, 29, Leninsky Av., Moscow, 119071, Russian Federation

e-mail: gmail.com47@mail.ru

Abstract. The requirements of the Federal Laws for hazardous industrial oil and gas facilities, information about the construction control and its application, the structure of the chief engineer service and the structure of the corrosion protection service as part of it are described.

The concepts of technical inspection and technical diagnosis, as well as the timing and features of its implementation are given. The features of non-destructive testing, technical diagnosis and repair of equipment operated in hydrogen sulfide-containing environments, including weld failure, defects of shell-and-tube heat exchangers are shown. Methods and means of protecting steel equipment from environments containing hydrogen sulfide are described including:

- corrosion inhibitors (general information, for hydrogen sulfide-containing media, for glycol-containing media, for amine-containing media);
- protective coatings (general requirements for coatings, polymeric, inorganic, metallic, recommendations for effective coatings);
- electrochemical protection (methods and limitations of application, peculiarities of destruction and protection of main gas pipelines);
- technological methods of protection (examples of common manufacturing mistakes).

Methods and equipment to control corrosion in hydrogen sulfide-containing media are shown, including a description of new devices.

Types of corrosion tests of samples of materials and methods of protection in environments containing hydrogen sulfide are described, including: laboratory, pilot, production and special tests.

Keywords: hydrogen sulfide, inhibitors, corrosion protection service, polymer coatings, electrochemical protection; corrosion control.

For citation: Moiseeva, L. S., Makarov, A. P. (2021) The series of measures to safety improvement in oil and gas facilities producing, processing and transporting materials containing hydrogen sulfide. Part II. Improving the reliability of hydrogen sulfide-containing oil and gas facilities during their design, construction, operation and repair. Methods and means of protection, equipment and parts in environments containing hydrogen sulfide. Types of control and testing of samples and products. *Theory and Practice of Corrosion Protection, 26(3), 30-58.* doi:10.31615/j.corros. prot.2021.101.3-4.

Received: June 17, 2021. Published: September 01, 2021.

Введение

В настоящей статье дается ряд рекомендаций, комплексное использование которых способствует повышению эксплуатационной надежности оборудования нефтегазовых объектов, подверженных коррозионно-механическому воздействию сероводородсодержащих сред.

Комплекс обеспечения эксплуатационной надежности нефтегазовых предприятий, где добываются, транспортируются и перерабатываются газ, углеводородный конденсат и нефть, содержащие сероводород, включает выполнение требований федеральных законов в области проектирования, строительства, эксплуатации и ре-

монта опасных производственных объектов (ОПО).

К ОПО [1] относятся практически все нефтегазовые предприятия. Классификация ОПО приведена в Приложении 2 ФЗ ОПО. Особое внимание необходимо уделять «сероводородным» объектам, в составе продукции которых присутствует сероводород.

Выбор метода защиты от коррозии ОПО необходимо производить на стадии проектирования, изготовления, замены или ремонта.

Повышение надежности нефтегазовых объектов, содержащих сероводород при их проектировании, строительстве, эксплуатации и ремонте

Требования к ОПО приведены в статьях ФЗ «О промышленной безопасности (ПБ) опасных производственных объектов» (ФЗ ОПО).

ФЗ ОПО определены виды деятельности в области ПБ, включающие [1]: проектирование, строительство, расширение, эксплуатацию, реконструкцию, капитальный ремонт, техническое перевооружение, консервацию и ликвидацию ОПО; изготовление, монтаж, наладку, обслуживание и ремонт технических устройств ОПО, проведение экспертизы ПБ, подготовку и переподготовку работников ОПО в необразовательных учреждениях.

Отдельные виды деятельности в области ПБ подлежат лицензированию (получению допусков) в соответствии с законодательством РФ.

Надзор за деятельностью ОПО в России осуществляет **Ростехнадзор** [2].

Перечисленные ниже виды деятельности необходимо осуществлять при участии органа **Строительного контроля**¹ (СК). СК осуществляет свои функции в процессе: строительства, реконструкции, капитального ремонта объектов капитального строительства, в целях:

- проверки соответствия выполняемых работ проектной документации; требовани-

ям технических регламентов; результатам инженерных изысканий; требованиям градостроительного плана земельного участка, включающим проведение измерений, экспертизы, испытаний или оценки одной, или нескольких характеристик технологических процессов;

- проверки применяемых строительных материалов; объектов капитального строительства или их частей;
 - учета выполнения работ;
- итоговой проверки выполненных работ и подготовки заключения о соответствии.

Для обеспечения качественного выполнения перечисленных видов работ на нефтегазовых сероводородсодержащих объектах, необходимо привлечение независимого органа строительного контроля².

<u>Организационная структура службы глав-</u> <u>ного механика</u>

Ранее на эксплуатируемых газодобывающих и газоперерабатывающих предприятиях кадровая политика осуществлялась в соответствии с действующими нормативами [3, 4]. Практика эксплуатации нефтегазовых сероводородных предприятий показала необходимость создания отдела (лаборатории или службы) коррозионной защиты (КЗ) [5]. Отдел КЗ обычно подчинен главному механику (ГМ)³.

Служба ГМ ответственна за исправное состояние оборудования компании. Сложность задач, стоящих перед службой ГМ на сероводородсодержащих объектах, предопределяет необходимость оперативного устранения неисправностей и участия в работах по исключению, локализации и расследованию аварийных ситуаций.

В подчинении главного механика должны находиться: ремонтно-механический цех (РМЦ), механики производственных цехов предприятия⁴, служба (лаборатория) технического надзора (ТН)⁵.

РМЦ состоит из производственных участ-ков: механической обработки, сварки и тер-

¹В ряде случаев, особенно на действующих нефтегазовых предприятиях, постоянно функционирует орган строительного контроля, который, как правило, носит название – технический надзор (ТН)

²Независимый орган СК, или орган строительного контроля типа А, характеризуется тем, что он выполняет свои функции самостоятельно, без влияния организации подрядчика, а также заказчика. Привлечение организацией заказчика органа СК типа А наиболее эффективно, т.к. в своей работе он руководствуется только действующими нормативными документами ³На некоторых газопромысловых предприятиях отдел КЗ входит в состав центра научно-исследовательских и производственных работ (ЦНИПР)

⁴ГМ осуществляет их оперативно-техническое руководство

⁵Как правило, руководитель этой службы является одним из заместителей главного механика

мической обработки, слесарно-сборочных работ, конструкторско-технологического бюро, лаборатории механических испытаний и диагностирования и металлографии.

Сотрудники службы ТН специализируются на определенных производственных объектах и (или) видах оборудования, например, сепарационном и теплообменном оборудовании, установке получения серы, различных трубопроводах, насосно-компрессорном оборудовании, колонном и факельном оборудовании⁶.

Один из возможных вариантов структуры службы главного механика газоперерабатывающего завода (ГПЗ) приведен на *puc. 1*.

Возможны и другие варианты. Состав и количество сотрудников службы КЗ зависит от размеров и специфики данной организации. Деятельность и организация службы главного механика осуществляется в соответствии со следующими нормативами [4, 5].

<u>Техническое освидетельствование и диагностика оборудования</u>

Техническое освидетельствование (ТО) представляет собой процесс экспертизы различных технических объектов специалистами (обычно комиссией), представляющими государственные надзорные органы или имеющими государственную лицензию на право участия в таких экспертизах.

Необходимостью проведения ТО являются:

- ввод объекта в эксплуатацию или изменение условий его эксплуатации;
- техническое перевооружение, модернизация, расконсервация или ремонт объекта;
- окончание нормативного срока службы или выработка нормативного ресурса;
 - передача новому собственнику.

Понятие ТО тесно связано с техническим диагностированием (ТД), главная их цель – обеспечение работоспособности объекта и недопущение аварий по техническим причинам. Отличие этих понятий в том, что с помощью ТО осуществляется государственный контроль, а также контроль собственной службой ТН предприятия и он проводится, когда объект остановлен (чаще, из-за ремонта) или ещё не запущен, а ТД можно проводить и при ремонте, и во время эксплуатации.

Естественно, ТО не обходится без ТД, посредством которого обнаруживаются места локализации неисправностей и определяется остаточный ресурс объекта. По результатам ТД подготавливается экспертное заключение, содержащее:

- оценку работоспособности диагностированного оборудования;
- оценку безопасности; оценку остаточного эксплуатационного ресурса;
- перечень мероприятий, направленных на улучшение состояния объекта.

ТО сосудов, согласно ФЗ №116 от 21.07.1997 [6], является обязательной процедурой.

TO оборудования, работающего под давлением, разделяется на следующие виды:

- первичное TO, производимое до ввода оборудования в эксплуатацию;
- периодическое TO, производимое в процессе эксплуатации;
- внеочередное ТО, производимое до наступления срока периодического ТО, если сосуды, котлы не эксплуатировались более 12 месяцев, а трубопроводы более 24 месяцев; оборудование было демонтировано и установлено на новом месте⁷; произведен ремонт оборудования с применением сварки, наплавки, термической обработки (при необходимости) элементов, работающих под давлением, за исключением работ, после проведения которых требуется экспертиза ПБ в соответствии с законодательством РФ.

При проведении внеочередного освидетельствования в паспорте сосуда указывается причина, вызвавшая необходимость в таком освидетельствовании.

В соответствии с Федеральным законом «Технический регламент о безопасности оборудования, работающего под избыточным давлением» установлена периодичность ТО оборудования, работающего под избыточным давлением [7] (*табл. 1*).

Основным способом диагностирования нефтегазового оборудования является неразрушающий контроль (НК). При этом первоначально используется визуально-измерительный контроль (ВИК) [8]. ВИК проводится с помощью простейших измерительных средств, таких как лупа, рулетка,

⁶Лаборатория ТН оперативно подчинена зам. главного механика по ТН

 $^{^{7}}$ За исключением транспортабельного оборудования, эксплуатируемого одной и той же организацией

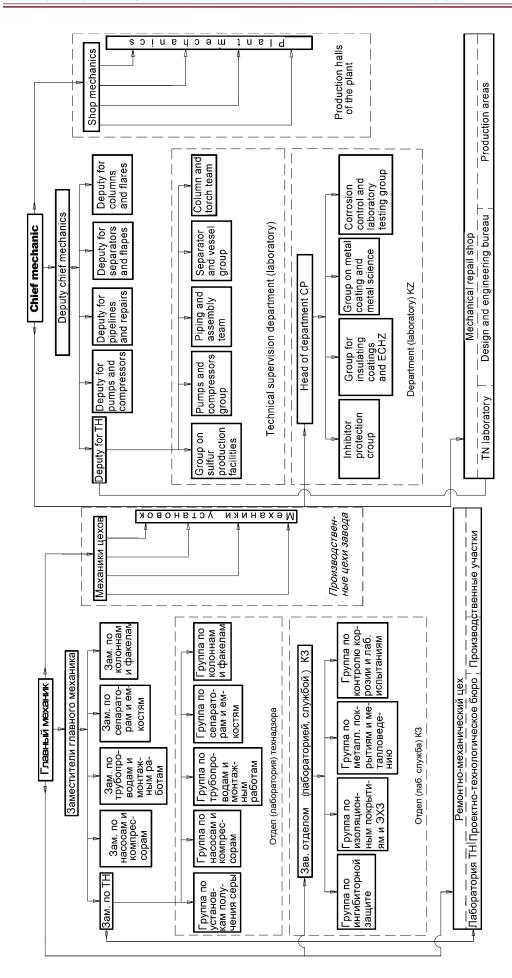


Fig. 1. One of the possible options for the structure of the service of the chief mechanic of GPZ Рис. 1. Один из возможных вариантов структуры службы главного механика ГПЗ

Таблица 1. Периодичность технического освидетельствования оборудования, работающего под избыточным давлением

Table 1. Frequency of technical inspection of equipment operating under overpressure

	Периодичность, годы / Frequency, years			
Наименование оборудования / Name of equipment	Эксплуатирующей ком- панией / Operated by a company		Органом по сертификации / The certification body	
	Частичное ТО / Partial tecnical ser	vice	Полное TO / Full tecnical service	
Сосуды, работающие со средой, вызывающей разрушение и физико-химическое превращение материала (коррозию) со скоростью не более 0,1 мм/год / Vessels operating with media that cause destruction and physical and chemical transformation of material (corrosion) at a rate not exceeding 0,1 mm/year	2	4	8	
Сосуды, работающие со средой, вызывающей разрушение и физико-химическое превращение материала (коррозию) со скоростью более 0,1 мм/год / Vessels operating with media that cause destruction and physical and chemical transformation of material (corrosion) at a rate of more than 0,1 mm/year	12 месяцев ⁸ / 12 months	4	8	
Сосуды, зарытые в грунт, предназначенные для хранения жидкого нефтяного газа с содержанием сероводорода не более 5 г на 100 м³ / Vessels buried in the ground, designed for the storage of liquid petroleum gas with hydrogen sulfide content not exceeding 5 g per 100 m³	не проводится / is not conducted	10	10	
Сосуды нефтехимических предприятий, работающие со средой, вызывающей разрушение и физико-химическое превращение материала (коррозию) со скоростью не более 0,1 мм/год / Vessels of petrochemical plants, working with a medium that causes destruction and physical and chemical transformation of the material (corrosion) at a rate not exceeding 0,1 mm/year				
Сосуды нефтехимических предприятий, работающие со средой, вызывающей разрушение и физико-химическое превращение материала (коррозию) со скоростью более 0,1 мм/год до 0,3 мм/год / Vessels of petrochemical plants, working with a medium that causes destruction and physical and chemical transformation of the material (corrosion) at a rate of more than 0,1 mm/year to 0,3 mm/year				
Сосуды нефтехимических предприятий, работающие со средой, вызывающей разрушение и физико-химическое превращение материала (коррозию) со скоростью более 0,3 мм/год / Vessels of petrochemical plants working with media that cause destruction and physical and chemical transformation of the material (corrosion) at a rate of more than 0,3 mm/year				

⁸Данный раздел таблицы следует использовать на всех производствах, где добываются, транспортируются и перерабатываются среды, содержащие сероводород

универсальный шаблон сварщика, штангенциркуль и т. д. С помощью ВИК обнаруживаются дефекты размером более 0,5 мм.

Также используют следующие виды НК: акустический, магнитный, тепловой, электрический, оптический, вихретоковый, радиационный, проникающими веществами, радиоволновой и др.

Для контроля технического состояния трубопроводов в настоящее время широко применяется внутритрубная диагностика⁹ [9].

Особенности диагностики и ремонта технологического оборудования, эксплуатируемого в сероводородсодержащих средах

Особенности диагностики и ремонта оборудования, эксплуатируемого в сероводородсодержащих средах, подробно изложены в монографии [10]. В дополнение к этим материалам прилагаем ниже следующие сведения.

Сварные швы корпусов различного оборудования с конструктивными непроварами

Часто в средах, содержащих сероводород, эксплуатируются сосуды, в сварных швах которых имеются конструктивные непровары¹⁰. Поэтому при первичном диагностировании оборудования, важно обратить внимание на контроль сварных швов. Технологический процесс исправления этих дефектов, в зависимости от того, было или не было воздействия сероводородсодержащей среды на данное оборудование, значительно отличается.

- I. У сосудов, не бывших в эксплуатации, сварные швы с непроваром, подвергаются следующему ремонту:
- производится вырезка части шва с внешней стороны аппарата, до зоны непровара;
- производится разделка кромок шва для последующего его заполнения;
- производится заполнение разделки шва наплавленным металлом и формируется его усиление;
 - выполняется термообработка отремон-

тированного сосуда целиком или его части, по режиму высокотемпературного отпуска¹¹;

- производится диагностирование отремонтированных швов и околошовных зон.
- II. В зонах непроваров сварных швов сосудов, ранее подвергавшихся воздействию сероводородсодержащих сред, в металле с пониженной пластичностью возможно образование коррозионных трещин. Такие швы нельзя ремонтировать с использованием сварки, т.к. в процессе нагрева весьма вероятно увеличение этих трещин.

В зоне швов, имеющих дефекты, определяются уровни деформаций и величины напряжений в сечениях контролируемых зон, в исходном состоянии и при испытании пробным давлением¹². Если напряжения не превышает предельных показателей, то возможна дальнейшая эксплуатация, но для исключения дальнейшего увеличения напряжения вследствие повышения давления водорода в полостях непровара сварных швов, просверливается отверстие до этой полости (см. рис. 2).

Если при определении напряжений в металле зоны сварного шва оказывается, что они превышают расчетные значения, требуется ремонт этих швов, по аналогии с рассмотренным выше вариантом.

<u>Дефекты, характерные для кожухотруб-</u> <u>чатых теплообенников</u>

При эксплуатации в сероводородсодержащих средах в ряде случаев проявляются дефекты кожухотрубчатых теплообменников [11]. У этих сосудов чаще обнаруживаются следующие дефекты:

А) у теплообменников с температурным компенсатором (рис. 3) часто возникает растрескивание самого компенсатора и трещины в зоне его сварных швов. Для контроля этих элементов, сварные соединения подлежат радиографическому контролю в объеме 100% и дублирующему контролю цветной дефектоскопией в объеме 100%.

Компенсаторы на плавающей головке

⁹Внутритрубная диагностика – выявление дефектов линейной части трубопроводов с помощью внутритрубных диагностических приборов (дефектоскопов) и оценка технического состояния дефектных участков без вывода трубопроводов из эксплуатации ¹⁰Возможность изготовления толстостенных сосудов, швы которых могли иметь конструктивные непровары, была прописана в ранее действующих правилах

¹¹Эти требования распространяются на оборудование, изготовленное из низкоуглеродистых и низколегированных сталей
12Определение уровней деформаций и расчет напряжений производится с использованием лазерной инферометрии, тензометрии или другим методом, разрешенным Правилами Ростехнадзора

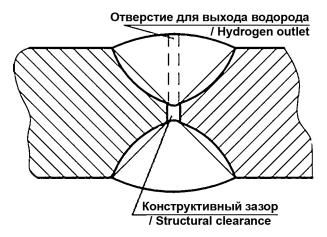


Рис. 2. Соединение полости конструктивного зазора сварного шва с атмосферой

Fig. 2. Connection of the cavity of the structural weld gap to the atmosphere

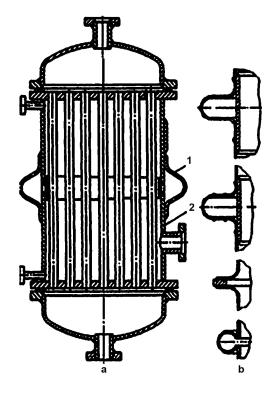


Рис. 3. Теплообменник с температурным компенсатором:

а – теплообменник: 1 – корпус; 2 – компенсатор; б – виды компенсаторов

Fig. 3. Heat exchanger with temperature compensator:

a – heat exchanger: 1 – body;

2 - compensator; b - types of compensators

должны быть защищены от повреждения и растяжения во время обслуживания и гидравлических испытаний при снятой крышке.

Вид ремонта дефектов в сварных швах приварки компенсатора к частям корпуса, зависит от условий их обнаружения:

- если дефекты обнаружены до пуска изделия в эксплуатацию, то ремонт производится согласно действующим рекомендациям [11, 12];
- в случае обнаружения дефектов после эксплуатации в сероводородсодержащих средах необходима вырезка и замена компенсатора.

Если дефекты обнаружены в «теле» компенсатора, производится его вырезка и замена, независимо от времени обнаружения дефекта.

Б) у теплообменников с плавающей головкой (рис. 4), нередко разрушаются крепежные детали фланцевых креплений.

Эти детали подвержены воздействию агрессивных сероводородсодержащих сред, растягивающих и крутящих напряжений, а также термическим деформациям. При эксплуатации таких теплообменников нет возможности для контроля состояния крепежных элементов, находящихся внутри корпуса. Повышение надежности теплообменников с плавающей головкой в средах, содержащих сероводород, возможно, если использовать крепежные детали, защищенные термодиффузионными покрытиями.

Способы и средства защиты, оборудования и деталей в средах, содержащих сероводород

Способы и средства повышения стойкости материалов и оборудования в средах, содержащих сероводород, включают:

- применение ингибиторов коррозии; применение коррозионностойких материалов;
- использование электрохимических способов защиты;
 - технологические способы защиты.

Применение ингибиторов коррозии

Надежность металлического оборудования нефтегазовых сероводородсодержащих месторождений в значительной мере определяется эффективностью ингибиторной защиты. Преимущества этого методами защиты перед другими обусловлены относительной простотой осуществления, сравнительно ма-



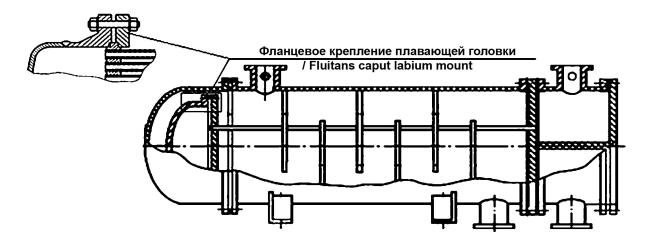


Рис. 4. Теплообменник с плавающей головкой

Fig. 4. Heat exchanger with floating head

лыми капитальными затратами [12].

Все виды и типы ингибиторов коррозии условно делятся на следующие группы [13].

- 1. Экранирующие. Обволакивают металлическую поверхность тонкой пленкой, возникающей в результате адсорбции.
- 2. Окислительные. Создают на защищаемой поверхности плотные слои окислов.
- 3. Катодные и анодные ингибиторы. Замедляя определенные электродные реакции, совмещенные ингибиторы изменяют скорость этих реакций.

Защитное действие ингибиторов может проявляться двумя путями: уменьшением площади активной поверхности; изменением энергии активации коррозионного процесса.

Вопросы, связанные с применением ингибиторов коррозии, включают в себя:

- способы введения ингибиторов в зоны защищаемого оборудования;
- методы и приборы для контроля эффективности ингибиторной защиты;
- обеспечение отсутствия отрицательного воздействия применяемых ингибиторов на технологические процессы и качество продукции;
- опытно-промышленные испытания ранее не используемых ингибиторов, или в случае изменения технологического процесса и (или) состава агрессивной среды.

Существуют следующие способы подачи ингибиторов коррозии во внутренние полости защищаемых объектов [13]:

- постоянное дозирование. Дозируемая

концентрация ингибитора подбирается в результате опытно-промышленных испытаний и уточняется в процессе применения;

- периодическое дозирование, при этом дозируют ударные концентрации ингибитора, обладающего эффектом последействия;
- рассредоточенное дозирование. Обычно этот способ применяется для защиты скважинного оборудования, когда ингибитор периодически подают в затрубное пространство нескольких скважин и одновременно подают в ряд трубопроводов, объединенных в систему промысловой добычи.

Виды ингибиторов коррозии для сероводородсодержащих сред

Исключить вредное влияние сероводорода в коррозионном процессе можно сообщением электроду отрицательного значения потенциала, при котором происходит десорбция анионов HS⁻; созданием анодной поляризации, при которой каталитический комплекс не может образоваться.

Используемые в настоящее время при добыче газа и нефти ингибиторы, представляющие органические азотсодержащие соединения с длинными углеводородными цепями (обычно C_{10} - C_{18}) [12], которые, благодаря сочетанию неподелённой электронной пары на атомах азота с алифатическими радикалами различной длины и сопряженным π -электронным облаком ароматического фрагмента, являются основой многих современных ингибиторов сероводородной,

углекислотной, и атмосферной коррозии. Они широко применяются и в нейтральных агрессивных средах [13].

Эффективность ингибирования зависит не только от защитных свойств ингибиторов, но и от способа их доставки к защищаемой поверхности. Так, поршневое ингибирование неприменимо в случае разветвленной газотранспортной системы, поскольку его проведение требует временного отключения трубопроводов. При аэрозольном способе, даже в случае использования высокоэффективных распылителей, большая часть вводимого ингибитора выпадает вдоль нижней образующей на небольшом участке вблизи точки ввода.

Перспективным методом предотвращения сероводородной коррозии технологического оборудования является применение парофазных ингибиторов, позволяющих осуществлять эффективную защиту на труднодоступных участках защищаемой поверхности.

В последние годы потребность в ингибиторах неуклонно возрастает вследствие повышения концентрации кислых компонентов в добываемой продукции и при применении различных методов увеличения нефтегазодобычи (особенно при кислотной обработке).

Сравнительный анализ защитных эффектов исследованных ингибиторов на степень снижение скоростей коррозии и пластичности стали в модельной сероводородсодержащей среде показал значительные различия [14]. Поэтому необходимо испытание каждого из ингибиторов на их эффективность по этим двум показателям.

В табл. 2 приведены усредненные защитные эффекты нескольких ингибиторов после проведения их лабораторных испытаний в модельных коррозионных средах.

Если рассматриваемый объект ранее не имел ингибиторной защиты или впервые вводится в эксплуатацию, то необходимо произвести серию испытаний, включая:

- а) цикл лабораторных испытаний ингибиторов сероводородной коррозии в модельной сероводородсодержащей среде;
- б) цикл опытно-промышленных испытаний одного или нескольких ингибиторов коррозии, который (которые) показал (пока-

зали) наиболее высокий защитный эффект;

в) первоначальное промышленное использования ингибитора сероводородной коррозии, в процессе которого требуется систематически контролировать защитный эффект параллельно несколькими способами контроля, имеющимися в наличии [14].

При снижении эффективности применяемого ингибитора, производится анализ изменений состава агрессивной среды, реагентов и технологических параметров. Затем, после выполнения работ, согласно п.: «а», «б», и «в», показанных выше, производятся изменения технологического режима ингибирования или применяется другой ингибитор.

<u>Ингибирование среды с H_2S , CO_2 , содержащей хлориды и гликоли</u>

Разрушение стального оборудования под действием среды, содержащей кроме H_2S и CO_2 хлориды и гликоли, связано главным образом с образованием в рабочей среде органических кислот. Для нейтрализации образующихся кислот используются, например, растворы алканоламинов с добавками натриевых солей фосфорной и других слабых кислот, а также фенольные основания Манниха, или ингибиторы «Инкоргаз 21Т» (96,1%) и «Додиген 4482-1» (73,7%) [15]. Данные ингибиторы практически не влияют на вспенивание.

<u>Ингибирование стали в среде растворов</u> <u>этаноламинов</u>

На установках очистки газа от сероводорода и углекислоты, с использованием органических щелочей — аминов: монотаноламина, диэтаноламина и др., коррозии подвергаются, как правило, абсорберы, десорберы, линии насыщенного и регенерированного амина при температуре выше 70 °C. Наряду с общей коррозией имеет место растрескивание в зоне термических напряжений, особенно — сварных швов. Трещины образуются по механизму щелочного растрескивания.

Высокий защитный эффект показали полисульфидные ингибиторы коррозии, как в отношении общей коррозии, так и для снижения охрупчивания стали при любых уровнях напряжений [16]. Также для предотвращения растрескивания сварного стального оборудования, его необходимо после изго-

Таблица 2. Защитная эффективность некоторых ингибиторов коррозии испытанных в модельных сероводородсодержащих средах

Table 2. Protective effectiveness of some corrosion inhibitors tested in model hydrogen sulfide-containing media

Ингибитор	Фаза испыта- тельной среды	T °C	Защитные эффекты, % / Protective effects, %		
/ Inhibitor	/ Test medium phase	T, °C	Коррозия / Corrosion	Пластичность / Plasticity	
AHΠO / ANPO	Жидкая / Liquid	20	95,4	95	
Серво / Servo	Жидкая / Liquid	20	95	87,8	
ДИЭТИЛАМИН / DIETILAMIN	Жидкая / Liquid	20	83,3	53,0	
ДИЭТИЛАМИН / DIETILAMIN	Газообразная / Gaseous	20	17,45	7,9	
И-1-А / І-1-А	Жидкая / Liquid	20	91,85	97,7	
Виско-904 / Visco-904	Жидкая / Liquid	20	90,35	98,5	
ИФХАН-1 / IFHAN-1	Жидкая / Liquid	80	75,8	69,3	
ИФХАН-1 / IFHAN-1	Газообразная / Gaseous	80	71,75	87,1	

товления подвергать термической обработке.

Коррозионностойкие материалы

В І части настоящей статьи было показано, что основным материалом для изготовления технологического нефтегазового оборудования является сталь. Показано, что для изготовления подавляющего большинства изделий, на объектах, в продукции которых содержится сероводород, используются низкоуглеродистые и, особенно, низколегированные стали. Также описано применение высоколегированных сталей и коррозионностойких сплавав.

Стекла, ситаллы, керамика

В нефтегазовой промышленности используются технические стекла. Они применяются в КИП, в частности, уровнемерах, смотровых окнах емкостей, электротехнических изделиях, для изготовления лабораторной посуды, остекления производственных и других помещений. Стекла обладают весьма высокой коррозионной стойкостью в ряде агрессивных сред, они являются ос-

новой для изготовления стеклопластиков. Применяемые для изготовления стекол компоненты, используются и для изготовления стеклоэмалей [17].

Ситаллы¹³, неорганические материалы, получаемые направленной кристаллизацией различных стекол при их термической обработке. Состоят ситаллы из одной или нескольких кристаллических фаз [18]. В ситаллах мелкодисперсные кристаллы (до 2000 нм) равномерно распределены в стекловидной матрице. Ситаллы обладают высокой прочностью, твердостью, износостойкостью, малым термическим расширением, химической и термической устойчивостью, газо- и влагонепроницаемостью.

К сожалению, до настоящего времени ситаллы практически не применяются в нефтегазовой отрасли в качестве коррозионностойких материалов и покрытий, хотя перспективность их использования очевидна.

Керамика может быть определена как твердое соединение, которое формируется при тепловой обработке, а иногда и под

¹³Материалы, подобные ситаллам, за рубежом называют *пирокерамом, девитрокерамом, стеклокерамом*

давлением, состоящее не менее чем из двух химических элементов, из которых, как минимум, один является неметаллом [19].

В нефтегазовой отрасли используется искусственным образом синтезированная техническая керамика, основными элементами которой являются оксиды металлов и глины, а также бескислородные соединения. У технической керамики высокое удельное электрическое сопротивление (10-10 Ом·см), предел прочности на сжатие до 5 ГПа, и стойкость в окислительных средах в широком интервале температур.

Керамика на основе Al_2O_3 применяется для изготовления гранулированных катализаторов на установках получения серы и очистки газов от сероорганических соединений, а также, для огнеупорных изделий.

Представляют несомненный интерес эксперименты по разработке много композитных материалов, где в качестве армирующих элементов используется углеродное волокно, а для связки применяется керамика. Для создания прочной связи между керамикой и углеродными волокнами, последние подвер-

гаются специальной обработке [20].

Полимеры

Цельные изделия из полимеров в качестве отдельных конструктивных элементов, на опасных производственных объектах не применяются. Основные причины этого ограничения связаны со следующими свойствами этих материалов¹⁴ [21]:

- деструкцией, возникающей за относительно короткий период эксплуатации, ускоряющейся под действием механических нагрузок, агрессивных сред и тепла;
- низкими упругими постоянными, в сравнении со сталью и неорганическими материалами, даже у армированных полимерных изделий (см. *табл. 3*);
- сложностью получения долговечных соединений полимеров при их эксплуатации;
- низкой термостойкостью, кроме кремнийорганических полимеров (см. *табл. 4*).

Несмотря на указанные недостатки, некоторые полимерные материалы ограниченно используются в нефтегазовой отрасли.

Таблица 3. Модули упругости разных материалов Table 3. Moduli of elasticity of different materials

Материал / Material	<i>E</i> ·10 ⁻⁴ , МПа	Материал / Material	<i>E</i> ·10 ⁻⁴ , МПа	
Карбид вольфрама / Tungsten carbide	72,0	Стекло / Glass	56	
Карбид титана / Titanium carbide	46,0	Стеклопластик / Fiberglass	1,84,0	
Карбид кремния / Silicon carbide	35,539,4	Полиамид 6,6 / Polyamide 6,6	2,8	
Корунд / Corundum	37,2	Свинец / Lead	1,5	
Сталь / Steel	21,1	Полистирол / Polystyrene	0,3	
Арамидные волокна ¹⁵ / Aramid fibers	1117,5	Поливинилхлорид (жесткий) / Polyvinyl chloride (rigid)	0,27	
Углепластик / Carbon fiber	1213	Капрон / Capron	0,140,2	
Алюминиевые сплавы / Aluminum alloys	7,1	Каучук / Rubber	0,007	

¹⁴В последние годы созданы полимерные материалы, обладающие значительно более высокими физико-механическими характеристиками, чем представленные здесь, но они пока не выпускаются в промышленных масштабах

¹⁵Среди неармированных полимеров наиболее высокими показателями упругих постоянных обладают арамидные волокна, но они не применяются в ряде агрессивных сред, под влиянием которых значительно снижаются их физико-механические свойства

Таблица 4. Термостойкость некоторых полимеров Table 4. Thermal resistance of some polymers

Материалы / Materials	Термостойкость, °C / Temperature resistance, °C	Материалы / Materials	Термостойкость, °C / Temperature resistance, °C
Полиуретановые / Polyurethane	140	Эпоксидные / Ероху	250
Полиакриловые / Polyacrylic	180	Фторсодержащие / Fluoride	290
Алкидные / Alkyd	230	Кремнийорганиче- ские / Organosilicon	600

Для эксплуатации в контакте со средами, содержащими сероводород, наибольшее распространение получили отдельные изделия из фторопласта. Он применяется для изготовления работающих при низком давлении небольших труб, вентилей, кранов, деталей насосов, мембран, уплотнительных прокладок, манжет, сильфонов, деталей КИП, антифрикционных подшипников скольжения [22].

Полимерные композитные материалы применяются, например, для изготовления рабочих колес (лопастей) осевых промышленных вентиляторов для аппаратов воздушного охлаждения.

Резины

Резиновые изделия для нефтегазовой отрасли, в качестве различных уплотнений, контактирующих с сероводородсодержащей средой, производятся из фторкаучуков и силиконовых каучуков [23], обладающих высокой стойкостью в этих условиях.

Покрытия

Одним из наиболее эффективных способов защиты от коррозии является применение коррозионностойких покрытий [24]. Для нефтегазовой отрасли наиболее важно использование покрытий на внутренних поверхностях стальных трубопроводов, сосудов, насосов, компрессоров и арматуры, работающих под давлением агрессивных сред.

преимуществом покрытий Основным для защиты стального оборудования, эксплуатируемого на нефтегазовых сероводородных объектах, является значительная экономия материальных ресурсов, в связи с возможностью применения сравнительно дешевых сталей, с высокими механическими свойствами, но не обладающими стойкостью в среде, содержащей сероводород. Тем не менее, применение защитных покрытий в сероводородных средах зачастую связано с рядом проблем, в частности:

- необходимостью высокой коррозионной стойкости покрытия, величина которой должна быть больше отношения толщины защитного слоя к расчетному времени эксплуатации объекта;
- сложностью получения покрытий, не проницаемых для растворов сероводорода;
- сложностью получения высокой, долговременной адгезии между покрытием и подложкой.

Исключительно важным фактором, определяющим качество защиты, является соблюдение требований к подготовке поверхности изделий перед нанесением различных покрытий. Если иное не указано в технических требованиях, эта подготовка производится в соответствии с требованиями [25].

Полимерные покрытия

Использование полимерных защитных покрытий на стальных изделиях в средах, содержащих сероводород, возможно при соблюдении следующих факторов:

- высокой и длительной стойкостью в условиях эксплуатации;
- технологическими возможностями по нанесению покрытия на данные изделия.

Известно, что любые полимерные мате-

риалы, находясь в водных растворах, особенно под давлением, в некоторой степени поглощают воду, молекулы которой с течением времени проникают сквозь слой покрытия, образуя продукты коррозии металла, которые, оттесняя покрытие, снижают его адгезию к защищаемому изделию.

Частично снижение деструктивного воздействия среды на полимерные покрытия достигается путем предварительной обработки защищаемой стальной поверхности, например, путем фосфатирования и применения ингибированных покрытий.

Известно, что кремнийорганические полимеры [26] обладают комплексом свойств, обеспечивающим более длительную эксплуатацию в сероводородсодержащих средах, чем другие полимеры. Эти материалы, а также силикатные краски эффективны для защиты наружных покрытий стального оборудования в атмосфере, содержащей сероводород.

Целесообразно провести цикл испытаний с целью получения достаточной информации для рекомендаций по практическому использованию этих материалов.

Покрытия на основе стеклоэмалей

Наибольшее распространение получили стеклоэмали, компонентный состав которых приведен в *табл. 5* [19].

Несмотря на положительные результаты ранее проведенные испытания стальных труб со стеклоэмалевыми покрытиями в сероводородсодержащей среде, нет рекомендаций для применения данного способа защиты на практике. Основной причиной этого является хрупкость покрытий.

Металлические покрытия

Покрытия металлов металлами являет-

ся широко распространенным способом защиты стальных изделий. К металлическим покрытиям также следует отнести и композиты, основой которых является металлическая матрица с растворенными в ней и (или) имеющей включения C, N, B, Si, P и других неметаллов [27].

Преимуществом металлических покрытий, в сравнении с покрытиями других видов, является близость физико-механических свойств (упругих постоянных, твердости, теплопроводности и др.) со стальной подложкой. Тем не менее, возможности использования ряда покрытий для защиты от сред, содержащих сероводород, ограничены. Эти ограничения связаны со следующим.

- 1. Наводороживание стальной подложки в процессе нанесения покрытия, которое в большей степени проявляется при нанесении гальванических покрытий, но также возникает в процессе образования конверсионных и иммерсионных покрытий.
- В меньшей степени наводороживание возникает во время получения покрытий химическим способом из растворов, (например, получение покрытий Ni-P и Ni-B).
- 2. Недостаточно высокая адгезия покрытия к подложке, например, при использовании электрометаллизации, а также гальванических покрытий и ряда другим.
- 3. Высокая сквозная пористость покрытий. При проникновении сероводородных растворов в поры процесс коррозии активно развивается, особенно если материал покрытия электроположителен по отношению к стали.
- 4. Техническая сложность, а также высокая стоимость технологических процессов и используемых материалов при нанесении покрытий, особенно на крупногабаритные

Таблица 5. Основные компоненты, применяемые для изготовления стеклоэмалей Table 5. Main components used in the production of glass enamels

Вид стеклоэмалей / Type of glass enamels	Компоненты / Components						
	SiO ₂	Al_2O_3	CaO	MgO	Na ₂ O	K_2O	B_2O_3
Эмали грунтовые / Primer enamels	3968	16	017	013	1122	03,5	026
Эмали покровные / Covering enamels	3058	110	011	-	7 - 22	0,5	011

изделия. Например, все виды защитных покрытий для нанесения которых требуется создание вакуума или специальной атмосферы (термическое вакуумное напыление, распыление ионной бомбардировкой, пиролитические покрытия и т.п.).

5. Отсутствие отработанных технологических процессов нанесения покрытий, включая вопросы промышленной безопасности и стабильного качества защитных слоев.

Здесь в качестве примера можно привести плакирование¹⁶.

К покрытиям, которые зарекомендовали себя на практике в условиях воздействия сероводородсодержащих сред, находящихся под избыточным давлением, относятся следующие.

1. Газотермические покрытия¹⁷

Свойства газотермических покрытий подробно описаны в книге [28]. Наиболее эффективны покрытия, наносимые по технологии высокоскоростного газопламенного напыления (HVOF), т.к. при высокой скорости движения частиц порошка, они сильно не нагреваются и не окисляются в процессе нанесения, проявляя высокую адгезию к металлам.

Газотермические покрытия HVOF были эффективно применены для защиты внутренних поверхностей кубовой части адсорберов сероочистки Астраханского ГПЗ [29]. В результате испытания образцов данных покрытий установлено, что их адгезия к подложке превышала 8 кг/мм², а исходная пористость в составляла менее 0,3%. Данный способ защиты был применен и для других нефтегазовых объектов.

Среди всех методик HVOF наибольший практический интерес представляет разработанный в России техпроцесс, для проведения которого применяется дизельное топливо, а предварительная подготовка поверхности осуществляется пескоструйной очисткой¹⁹, с помощью той установки,

которая затем используется для нанесения порошкового покрытия. Эти установки в наибольшей степени применимы для различных эксплуатационных условий ввиду их пожарной и взрывобезопасности, универсальности и значительно более высокой производительности в сравнении с подобными [30].

Возможности этого типа покрытий могут быть значительно расширены. В частности, целесообразно метод HVOF применять не для ремонта оборудования, а в процессе его изготовления, например, для нанесения покрытий на внутренние поверхности: сосудов, труб и трубных сборок, арматуры, насосов и компрессоров.

2. Термодиффузионные покрытия

В частности, термодиффузионные покрытия используются для защиты крепежных изделий, изготовленных из высокопрочных сталей, которые подвержены коррозионному растрескиванию и общей коррозии в атмосфере, содержащей сероводород [31].

Самым простым и дешевым способом получения покрытий этого типа, является термодиффузионное цинкование (ТДЦ), поскольку для образования диффузионных слоев на низкоуглеродистых и низколегированных сталях достаточно температуры от 400 °С²⁰, данный процесс можно совместить с отпуском термически обрабатываемых изделий.

Твердость (микротвердость) поверхности диффузионно оцинкованных деталей, значительно более высокая, чем у основного металла высокопрочных крепежных изделий. Благодаря этому свойству, резьбовые соединения обладают высокой износостойкостью, поэтому возможны многократные операции свинчивания-развинчивания, без разрушения защитного слоя. На практике наибольшее распространение получили цинковые покрытия, в связи с низкими температурами процесса и невысокой стоимостью цинка.

¹6Плакирование, нанесение на поверхность металлических листов, проволоки, труб тонкого слоя другого металла или сплава термомеханическим способом, в т.ч. взрывом. Плакирование аппаратов, предназначенных для эксплуатации под давлением сероводородсодержащих сред, было запрещено Госгортехнадзором в 1974 году, после аварий подобного оборудования. Причиной данных аварий явилось перемешивание наплавленного металла (09Г2С/X17Н13М2Т), в связи с чем образовалась мартенситная структура, разрушившаяся в результате растрескивания

¹⁷Газотермические покрытия, или покрытия, получаемые методом газотермического напыления (ГТН) объединяют следующие методы: газопламенное напыление, высокоскоростное газопламенное напыление, детонационное напыление, плазменное напыление, напыление с оплавлением, электродуговая металлизация

¹⁸После нанесения покрытия дополнительно его слой покрывался коррозионностойким лаком

¹⁹Производительность очистки при этом способе в 10…15 раз более высокая, чем при традиционной пескоструйной обработке ²⁰Если ТДЦ проводить в вакууме, то покрытие будет образовываться уже при 280 °C

ТДЦ выполняется на основе разработанных нормативных документов [32].

Экспериментально установлена защитная эффективность диффузионных покрытий сталей, предназначенных для эксплуатации в средах, содержащих сероводород. Это следующие металлы: Cr; Zn; Ni; Cr + Zn; Ni + Cu; Cr + Ni + Cu [33].

Преимуществами крепежных изделий, защищенных ТДЦ являются:

- возможность получения регулируемой толщины защитного слоя при неизменных исходных размерах защищаемых деталей;
- осуществление свинчивания резьбовых соединений без снижения исходных прочностных свойств.

В ряде случаев целесообразно применять диффузионную металлизацию различных изделий на заводах-изготовителях с использованием специализированного оборудования. В частности, эта обработка эфективна для корпусов сосудов, насосов, компрессоров, НКТ и обсадных труб, арматуры, деталей КИП и А.

Электрохимические способы защиты

Известно, что все металлические сооружения в нефтегазовой отрасли, смонтированные на земле (грунте), а также в воде (включая морскую воду) снабжены средствами электрохимической защиты (ЭХЗ) от коррозии. В зависимости от вида объекта, его конфигурации, наличия других близко расположенных объектов, а также присутствия источников блуждающих токов, применяются следующие виды средств ЭХЗ: гальванические (протекторные), катодные, электродренажные, а также различные их сочетания [34].

При проектировании любой системы коррозионной защиты сооружения от почвенной коррозии соблюдается условие, в соответствии с которым ЭХЗ выполняет вспомогательную функцию, тогда как основную функцию выполняют изоляционные покрытия.

Из многолетнего опыта эксплуатации различных видов нефтегазового оборудования известно, что поддержание эффективной и долговременной защиты трубопроводов, проложенных под землей, несмотря на соблюдение предписанных нормативов, представляет наиболее сложную задачу.

Тем не менее, установлено, что наибольшее число аварий происходит на подземных газопроводах диаметром от 720 мм и более, в климатических зонах, где в зимний период они находятся в зоне промерзания почвы. Разрушения таких трубопроводов происходит спонтанно, в результате образования кольцевых трещин в их стенках (рис. 5).

Установлено, что металл разрушившихся газопроводов обладает пониженной пластичностью в сравнении с исходной. Как правило, образование трещин в стенках газопроводов происходит за период эксплуатации от 12...15 до 25...30 лет и более.

В результате анализа разрушений газопроводов большого диаметра, возникающих даже при отсутствии в транспортируемой среде сероводорода, установлено, что для реализации этого явления необходимо сочетание следующих факторов [35]:

- подземная прокладка труб большого диаметра, защищенных изоляционными покрытиями и системой катодной защиты;
- транспортировка по трубопроводу газообразной среды;



Рис. 5. Трещины в стенке газопровода подземной прокладки

Fig. 5. Cracks in the wall of the underground gas pipeline

- высокая прочность металла труб;
- промерзание почвы, как минимум, на глубину прокладки труб;
- периодическое обводнение труб и дефекты изоляции;
- кольцевые трещины стенок труб в зонах высоких механических напряжений, например, возникающих при изгибающих нагрузках, в случае нарушения требований к прокладке труб.

Предполагаемой причиной снижения пластичности стали является ее наводороживание, происходящее в результате катодной поляризации при защитном потенциале, превышающем допустимую величину. Возможность возникновения повышенного (выше допустимой величины) отрицательного потенциала наиболее высока, если данный участок трубопровода находится в зоне почвы с высокой проводимостью и (или) если в этой зоне повреждено защитное покрытие.

Повышение вероятности растрескивания стенок труб с пониженной пластичностью возможно при их малоцикловом знакопеременном нагружении в результате периодического промерзания и последующего оттаивания.

Для повышения надежности и снижения аварийности магистральных трубопроводов, проложенных подземно, особенно из труб большого диаметра, изготовленных из сталей высокой прочности, предлагаются перспективные варианты защиты [36], хотя до настоящего времени они не реализованы на практике.

Если по проложенному подземно газопроводу поступает газ, содержащий сероводород, то, при прочих равных условиях, вероятность разрушения труб значительно возрастает. Исключение возможности растрескивания таких трубопроводов, включая газопроводы очищенного газа возможно, если они не проложены под землей, и (или) когда их ЭХЗ осуществляется с использованием протекторных (жертвенных) анодов. В этом случае величина защитного потенциала не может быть выше разности электродных потенциалов материала протектора и стального трубопровода [37].

Технологические способы защиты Для надежной, длительной эксплуатации

газового оборудования, эксплуатируемого под давлением сероводородсодержащих сред, требуется его рациональное проектирование и последующее изготовление в строгом соответствии с проектными решениями.

В процессе проектирования оборудования, вместе с обеспечением требований к эффективности технологических процессов, необходимо разрабатывать такие конструктивные решения, которые позволяют обеспечивать условия для периодического диагностирования разных участков оборудования, а также их ремонта.

Учитывая специфическое воздействие сероводородных сред на стальное оборудование, необходимо использовать конструктивные решения, исключающие образование застойных зон во внутренних полостях, недопущение контакта металлических элементов, имеющих значительную разность их электродных потенциалов. Для решения этих задач важно осуществлять рациональный выбор электродов для сварки и технологии сварочных процессов. Также необходимо производить дублирующую проверку качества сварных соединений, включая исследование их коррозионной стойкости.

Для обеспечения исходных механических характеристик и повышения коррозионной стойкости важное значение имеет выбор оптимального режима термической обработки.

Категорически запрещается создавать замкнутые полости в стенках стального оборудования, которые могут быть образованы в результате получения некоторых сварных соединений оборудования, предназначенного для эксплуатации в средах, содержащих сероводород [10] (рис. 6).

Аналогичный процесс может протекать и в случаях выполнения сварных швов с конструктивным непроваром, при изготовлении толстостенных изделий для сероводородсодержащих сред, в частности, корпусов технологических аппаратов (рис. 7).

Это связано с интенсивным образованием водородных молекул в замкнутых объемах стальных стенок. Данный процесс протекает вследствие диффузии атомарного водорода из внутреннего пространства стального оборудования, заполненного сероводородсодержащей средой, через

стальные стенки до ограниченной полости. С течением времени давление в ограниченном объеме постоянно возрастает, вследствие чего возможны деформации, образование трещин и разрушение стенок.

Применение многих технологических способов повышения коррозионной стойкости оборудования часто основано на анализе и эффективном использовании эксплуатационных режимов. Например, для снижения коррозии оборудования установок аминовой очистки газа от сероводорода разработаны следующие рекомендации:

- насыщение абсорбента кислыми газами не должно превышать 0,5 моль газа на 1 моль амина;
- температуру раствора амина в кипятильнике ограничивать 121 °C;
- растворы абсорбента готовить на химически очищенной воде или конденсате водяного пара, не содержащем хлоридов и двуокиси углерода. Также все сварные соединения аппаратуры и труб установок, включая все ремонтные швы, должны быть термообработаны для предотвращения щелевой коррозии [38].

Способы контроля и исследования процессов сероводородной коррозии

Контроль коррозии оборудования, экс-

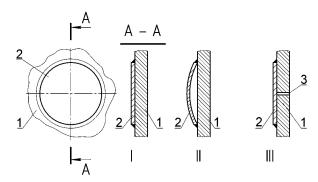
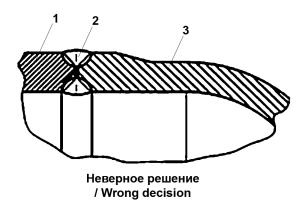


Рис. 6. Пример неверной конструкции отбойника: 1 – корпус сосуда; 2 – отбойник; 3 - сварной шов; 4 - отверстие. I – отбойник в начальный период эксплуатации; II - отбойник после года эксплуатации; III – рациональная конструкция отбойника, с отверстием в стенке корпуса

Fig. 6. Example of incorrect baffle design: 1 – Vessel body; 2 – bump stop; 3 – weld; 4 - whole. I - baffle in the initial period of operation; II – baffle after a year of operation; III - rational design of the baffle, with a hole in the body wall

плуатируемого в сероводородсодержащих средах, является очень важной составляющей в комплексе мер, направленных для предотвращения аварийных ситуаций, повышения надежности и долговечности про-



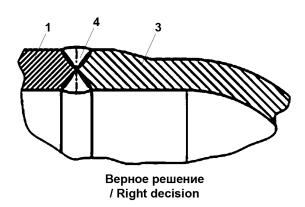


Рис. 7. Верное и неверное решения при выборе конструкции сварного кольцевого шва: 1 – обечайка; 2 – наплавленный металл шва; 3 – конструктивный непровар; 4 – днище. I – кольцевой шов, имеющий конструктивный непровар; II – кольцевой шов без конструктивного непровара

Fig. 7. Right and wrong decisions when selecting a weld design of a circumferential weld: 1 – shell; 2 – deposited weld metal; 3 – constructive lack of penetration; 4 – bottom. I – an annular seam with a structural lack of penetration; II – circular seam without structural lack of penetration изводственных объектов.

В течение последних лет нефтегазовые компании эффективно используют метод расчетного определения вероятности отказов оборудования [12]. Недостатком этого метода является возможность серьезных ошибок, связанных с неточностью исходных данных, что наиболее вероятно при диагностике оборудования, эксплуатируемого в контакте с сероводородсодержащими средами. Это объясняется неоднозначным, сложно предсказуемом воздействием сероводорода и сопутствующих коррозионно-активных компонентов на металл оборудования. И в настоящее время в этой области существует много не решенных проблем. Это, в частности, связано со следующим:

- при разработке нового месторождения всегда возникает сочетание факторов (состав среды, давление, температура, виды применяемых реагентов и т.д.), которое всегда отличается от встречающихся на других объектах;
- в процессе длительной эксплуатации ранее изученного месторождения меняются различные факторы, поэтому их суммарное влияние зачастую сказывается на характере и условиях протекания коррозионных процессов;
- внедрение в производство новых материалов для изготовления технологического оборудования, свойства которых зачастую не могли быть в достаточной степени изучены применительно к конкретным эксплуатационным условиям;
- применение новых технологических процессов и (или) реагентов, их ведении на любой стадии добычи, транспорта или переработки сероводородсодержащей продукции;

- внедрение новых средств и методов защиты от коррозии.

<u>Способы и оборудование для контроля</u> процессов сероводородной коррозии

Применительно к производствам и установкам, где в составе продукции присутствует сероводород, а также углекислый газ, соли, кислоты и др., вместе с известными методами контроля коррозии (гравиметрическим методом; методом поляризационного сопротивления; методом электрического сопротивления; ультразвуковыми, магнитными, рентгенографическими, и тепловыми методами), используются специфические способы, предназначенные для сигнализации о растрескивании (зонды предупреждения разрушения — см. рис. 8) и наводороживания (водородные зонды нескольких типов — см. рис. 9) [39].

В результате комплекса лабораторных и опытно-промышленных испытаний установлено, что модернизированные водородные зонды используются и в качестве приборов для определения эффективности ингибиторов коррозии, а также индикации снижения степени наводороживания металла оборудования (рис. 10) [40].

Данное контрольное устройство, под названием «Коррозионный водородный зонд» защищено патентом на изобретение [41].

С учетом недостатков зондов предупреждения, для их замены разработаны следующие устройства [40]:

- устройство для испытания образцов под нагрузкой, величину которой можно регулировать (*puc. 11*). Это устройство предназначено для определения склонно-

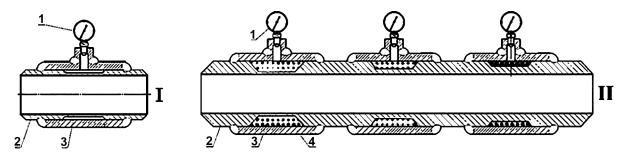


Рис. 8. Зоны предупреждения разрушения: а – от коррозионного растрескивания; b – от общей коррозии.

1 – манометр; 2 – отрезок трубы; 3 – вставка; 4 – накладка

Fig. 8. Fracture prevention zones: a – from corrosion cracking; b – from general corrosion.

1 – gauge; 2 – pipe section; 3 – insert; 4 – lining

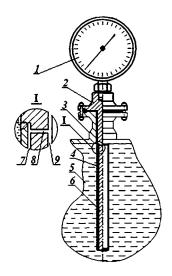


Рис. 9. Водородный зонд конструкции ДОАО ЦКБН:

 1 – манометр; 2 – корпус зонда; 3 – штуцер контролируемого оборудования;
 4 – датчик зонда; 5 – контролируемая среда; 6 – вкладыш; 7, 8 и 9 – каналы для сбора диффузионно-подвижного водорода

Fig. 9. Hydrogen probe designed by DOAO CCBN:

1 - pressure gauge; 2 - probe body;
3 - connection of controlled equipment;
4 - probe sensor; 5 - controlled medium;
6 - insert; 7, 8 and 9 - channels for collecting diffusible hydrogen

сти испытываемой стали к коррозионному растрескиванию под напряжением (SCC) в условиях экспозиции под давлением контролируемой среды;

- устройство для контроля локальной коррозии (рис. 12). Данное устройство предназначено для использования в различных эксплуатационных условиях и для разных видов технологического оборудования, с целью определения наиболее глубоких локальных (питтинговых или язвенных) коррозионных поражений в условиях экспозиции.

Применение данных устройств в совокупности с коррозионным водородным зондом эффективно для оперативного контроля оборудования сероводородных объектов, работающих под давлением, при их безостановочной эксплуатации [42].

Системы комплексного коррозионного мониторинга (ККМ) предназначены для увеличения эффективности защиты аппаратов

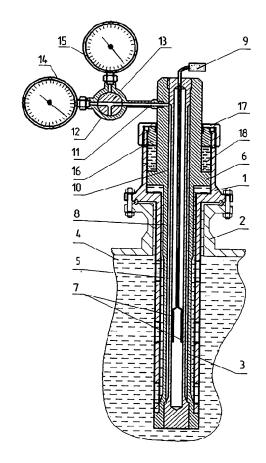


Рис. 10. Водородный зонд с нагруженным датчиком:

1 – корпус зонда; 2 – штуцер; 3 – датчик водородного зонда; 4 – сероводородсодержащая среда; 5 – вкладыш; 6 – силовой поршень;

7 – тензодатчики; 8 – выводы от тензодатчиков в канале для водорода; 9 – тензопреобразователь;

10 – канал для водорода; 11 – патрубок;

12 – корпус трехходового крана; 13 – затвор трехходового крана; 14 – манометр высокого давления (для среды, содержащей сероводород);

15 – манометр низкого давления (для водорода); 16 – компенсационный поршень; 17 – регулирующая гайка; 18 – кремнийорганическая (сжимаемая) жидкость

Fig. 10. Hydrogen probe with loaded sensor:

1 – probe body; 2 – fitting; 3 – hydrogen probe sensor;

4 - hydrogen sulfide containing medium;

5 – liner; 6 – power piston; 7 – strain gauges;

8 – leads from strain gauges in strain gauges;

9 – strain gauge; 10 – hydrogen channel;

11 - branch pipe; 12 - three-way valve body;

13 – three-way valve plug; 14 – high pressure manometer (for the medium containing hydrogen sulfide); 15 – low pressure manometer (for hydrogen);

16 – compensation piston; 17 – regulating nut;

18 - silicone-organic (compressible) liquid

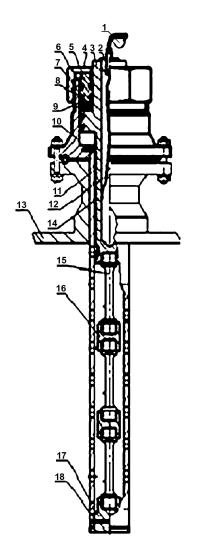


Рис. 11. Устройство для испытания образцов под регулируемой нагрузкой:

1 – вывод от тензопреобразователя; 2 – грундбукса; 3 – корпус поршня; 4 – регулировочная гайка; 5 – компенсирующий поршень; 6 – уплотнения; 7 – кремнийорганическая (сжимаемая) жидкость; 8 – корпус устройства; 9 – уплотнения; 10 – штифт; 11 – корпус тензопреобразователя; 12 – вывод тензодатчика; 13 – фланец оборудования; 14 – тензодатчик; 15 – образец; 16 – соединительная муфта; 17 – упор; 18 – гильза

Fig. 11. Device for testing samples under adjustable load:

1 - output from strain-gauge; 2 - grundbukka;
3 - piston body; 4 - adjusting nut;
5 - compensating piston; 6 - seals; 7 - siliconeorganic (compressible) fluid; 8 - device body;
9 - seals; 10 - pin; 11 - strain-gauge body;
12 - strain-gauge outlet; 13 - equipment flange;
14 - strain-gauge; 15 - sample; 16 - connection sleeve; 17 - stop; 18 - thermowell

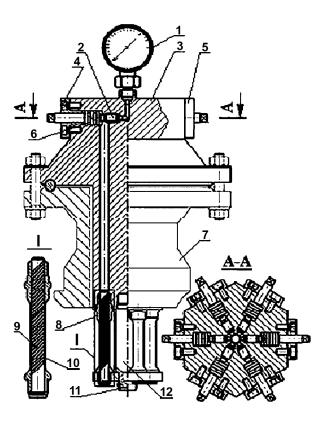


Рис. 12. Устройство для контроля локальной коррозии:

1 – электроконтактный манометр; 2 – жиклер; 3 – корпус устройства; 4 – крепеж; 5 – крышка; 6 – уплотнение; 7 – фланец оборудования; 8 – образец; 9 – вкладыш; 10 – стенка образца; 11 – заклепка; 12 – стойка

Fig. 12. Local corrosion control device:
1 – electric contact manometer; 2 – nozzle;
3 – housing of the device; 4 – mounting;
5 – cover; 6 – seal; 7 – equipment flange;
8 – sample; 9 – insert; 10 – sample wall;
11 – rivet; 12 – stand

и трубопроводов различных технологических установок и производств от коррозии [43]. Системы ККМ действуют автоматически, на основании сигналов, поступающих от многочисленных датчиков, установленных на разных участках технологических линий и в различных зонах аппаратов и трубопроводов.

Датчиками могут служить различные устройства (рис. 13), конечные элементы датчиков которых имеют электрическую или электронную связь с центральным пунктом управления системы, или ее составляющей части, где производится обработка поступающей информации в соответствии с действующей программой.



Рис. 13. Датчики, установленные на трубопровод, являющиеся частью системы коррозионного мониторинга

Fig. 13. Pipeline-mounted sensors that are part of a corrosion monitoring system

Устройствами, контролирующими состояние оборудования, могут служить слесистемы: акусто-имиссионные, тепловые, электрического сопротивления, поляризационного сопротивления, ультразвуковые, магнитные, а также устройства, описанные выше. При поступлении в центральный пункт информации об ускорении коррозионных процессов в определенной зоне, в эту зону поступает раствор ингибитора коррозии или увеличивается его концентрация, в случае автоматической подачи. Также, для защиты данного участка, возможно изменение определенных параметров среды.

<u>Исследование процессов коррозии и защиты материалов в средах, содержащих сероводород</u>

Основная цель работ, по исследованию коррозии материалов и способов защиты в средах, содержащих сероводород, является определение стойкости применяемых материалов и эффективности средств их защиты.

Исследования процессов коррозии и защиты разделяются на следующие:

- лабораторные;
- опытно-промышленные;
- производственные;
- специальные.

Проекты лабораторий, участков опытно-промышленных испытаний, а также установок для исследований на действующих предприятиях должны разрабатываться специализированными организациями [1] и проходить все процедуры согласования так же как и производственные сероводородсодержащие объекты. Также в процессе проведения испытаний требуется соблюдать действующие нормы [44, 45].

Для имитации воздействия разных факторов на стальное оборудование, эксплуатируемое в сероводородсодержащих средах, используются различные методы и устройства. Часто для испытания при механических нагрузках используются стандартные образцы, применяемые для механических испытаний металлов [46]. Обычно часть этих образцов используется для определения их исходных механических свойств, а на оставшихся образцах производят оценку на стойкость к НІС и SWC по ГОСТ Р 53679-2009 (ИСО 15156-1:2001).

Для этих испытаний используются различные нагружающие приспособления. Установлено, что наиболее эффективны такие устройства, где нагрузка на образцы осуществляется с помощью грузов и рычагов, *рис.* 14, или с использованием гидравлики, *рис.* 15, в отличие от метода нагружения постоянной деформацией²¹.

Для определения влияния наводороживания на свойства сталей используются водородные зонды, датчики которых изготовлены из исследуемых материалов (рис. 16).

Значительное сокращения времени до получения результатов возможно при проведении ускоренных коррозионных испытаний. Ускорение процессов коррозии сталей, в сероводородсодержащих средах возможно:

- при повышении уровня механических напряжений в сечении образцов, в сравнении с уровнем, принятым для эксплуатируемого оборудования;
- в случае снижения pH испытательного раствора;
- при добавлении в испытательный раствор коррозионно-активных веществ;
- в результате нанесения концентраторов напряжений на поверхности образцов;
 - при повышении температуры испытаний.

²¹Установлено, что нагружение образцов в приспособлениях, создающих постоянную деформацию, приводит к значительным ошибкам, в виду релаксации первоначального уровня напряжений

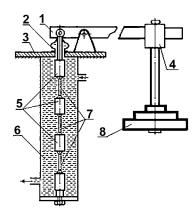


Рис. 14. Приспособление для лабораторных испытаний образцов с постоянной нагрузкой, передаваемой механически: 1 – рычаг; 2 – уплотнение; 3 – рама; 4 – подвес; 5 – соединительные втулки; 6 – испытательная среда; 7 – образцы; 8 – грузы

Fig. 14. Fixture for laboratory tests of samples with a constant load transmitted mechanically: 1 – lever; 2 – seal; 3 – frame; 4 – suspension; 5 – connecting sleeves; 6 – test medium; 7 – specimens; 8 – weights

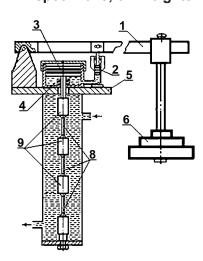


Рис. 15. Приспособление для лабораторных испытаний образцов с постоянной нагрузкой, передаваемой гидравлически: 1 – рычаг; 2 – плунжер; 3 – поршень; 4 – кремнийорганическая (сжимаемая) жидкость; 5 – рама; 6 – грузы; 7 – испытательная среда; 8 – образцы; 9 – соединительные втулки

Fig. 15. Fixture for laboratory tests of samples with a constant load transmitted hydraulically:

1 - lever; 2 - plunger; 3 - piston; 4 - silicone-organic (compressible) fluid; 5 - frame; 6 - weights; 7 - test medium;

8 - specimens; 9 - connecting sleeves

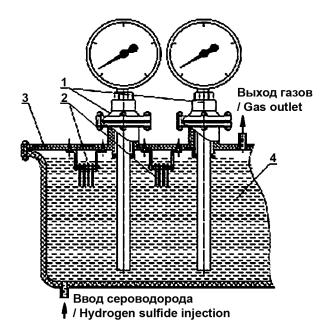


Рис. 16. Схема установки для коррозионных испытаний:

1 – водородные зонды; 2 – образцы-свидетели коррозии; 3 – корпус установки; 4 – среда

Fig. 16. Schematic of the installation for corrosion tests:

1 – hydrogen probes; 2 – specimens – witnesses of corrosion; 3 – rig body; 4 – medium

Нормативные испытания по ГОСТ Р 53679-2009 (ИСО 15156-1:2001) являются также ускоренными по отношению к «типовым» условиям эксплуатации стального оборудования, контактирующего с сероводородсодержащей продукцией. При необходимости, эти испытания могут быть дополнительно ужесточены.

Преимуществом ускоренных коррозионных исследований является возможность значительного снижения времени для полученных результатов, а также возможность параллельных исследований разных материалов и видов защиты.

Исследования процессов коррозии и защиты принципиально разделяются на лабораторные, опытно-промышленные, производственные, специальные виды испытаний. Практически важным видом лабораторных испытаний является определение эффективности ингибиторов, предназначенных для защиты сталей в сероводородсодержащих средах.

Опытно-промышленные исследования

коррозионных процессов в сероводородных средах [47] производятся для решения следующих задач:

- определения стойкости, а также методов защиты полноразмерных представителей оборудования в сероводородсодержащих средах, включая технологические аппараты и участки трубопроводов;
- параллельных исследований крупногабаритных образцов, в. т.ч. сварных;
- проведения исследований в разные времена года и при различных погодных условиях. Обычно в этих условиях исследуются новые ингибиторы коррозии, а также различные защитные покрытия.

Производственные исследования выполняются на действующих предприятиях, добывающих, перерабатывающих и транспортирующих сероводородсодержащие газ и углеводородный конденсат.

Цели производственных испытаний связаны с проверкой в действии ранее опробованных в лабораторных и опытно-промышленных условиях ингибиторов коррозии, различных коррозионностойких материалов, способов ремонта оборудования и средств контроля коррозии [48]. Для выполнения производственных испытаний проектируются специальные приспособления (рис. 17).

Специальные виды испытаний

Для быстрого получения результатов по коррозионной стойкости оборудования, эксплуатируемого под воздействием некоторых сред, возникает необходимость испытаний и определения способов защиты от коррозии. Для решения этих проблем приходится разрабатывать специальные виды и методы испытаний. В частности, используются ускоренные испытания. Примером этого служит ускоренное испытание коррозионного воздействия раствора моноэтаноламина (МЭА) в процессе его регенерации при 120...140 °C [38].

В ходе исследований было установлено, что совершенно аналогичного характера изменения показателей коррозионной агрессивности растворов МЭА и электрохимического поведения в них углеродистой стали наблюдаются при введении в растворы МЭА даже небольших добавок натриевой

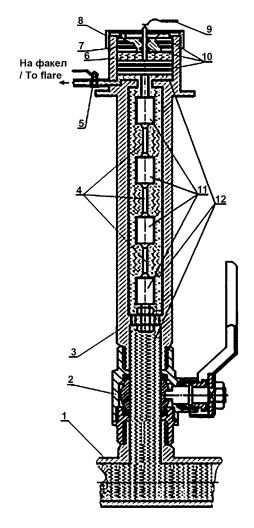


Рис. 17. Приспособление для испытания образцов сталей в производственных условиях:

1 – штуцер трубопровода; 2 – шаровой кран; 3 – корпус приспособления;

4 – испытываемые под нагрузкой образцы; 5 – шаровой кран для сброса на факел;

6 – кремнийорганическая (сжимаемая) жидкость; 7 – поршень для регулировки нагрузки; 8 – регулировочная гайка;

9 – контактное устройство; 10 – уплотнения; 11 – соединительные втулки;

12 – агрессивная сероводородсодержащая среда

Fig. 17. Fixture for testing steel specimens in production conditions:

1 – pipeline fitting; 2 – ball valve; 3 – fixture body;

4 – samples tested under load;

5 – ball valve for flare discharge; 6 – siliconeorganic (compressible) liquid; 7 – piston for adjustment of load; 8 – adjustment nut;

9 – contact device; 10 – seals; 11 – connecting bushings; 12 – aggressive hydrogen sulfidecontaining medium

соли этилендиаминтетрауксусной кислоты - трилона Б.

Трилон Б является азотсодержащим комплексоном, подобно некоторым примесям, присутствующим в МЭА и идентифицированным как соединения, обладающие комплексообразующими свойствами.

Введение добавок трилона Б в "чистые" растворы МЭА позволило получить искусственные модельные среды с высокой контролируемой агрессивностью для исследования коррозионного и электрохимического поведения сталей в сероводородсодержащих средах в зависимости от различных эксплуатационных условий.

Выводы

- 1. Для повышения надежности нефтегазового оборудования в процессе проектирования, строительства, эксплуатации и ремонта сероводородных нефтегазовых объектов, необходимо соблюдать требования федеральных законов к опасным производственным объектам.
- 2. При выполнении операций проектирования и строительства сероводородных нефтегазовых объектов необходимо применение строительного контроля.
- 3. На каждом нефтегазовом промышленном предприятии, обслуживающем сероводородные объекты, необходимо наличие службы коррозионной защиты.
- 4. В процессе эксплуатации и ремонта оборудования необходимо проведение технического освидетельствования и технического диагностирования, согласно установленным срокам и особенностям его проведения. В процессе выполнения неразрушающего контроля, технического диагностирования и ремонта оборудования, эксплуатируемого в сероводородсодержащих средах, необходимо учитывать специфические особенности, включая возможные непровары сварных швов и дефекты кожухотрубчатых теплообменников.
- 5. Необходимо комплексно применять различные способы и средства защиты стального оборудования от сред, содержащих сероводород, т.е. использовать:
 - ингибиторы коррозии;
- эффективные защитные покрытия, включая полимерные, неорганические, металли-

ческие;

- электрохимическую защиту;
- технологические способы защиты.
- 6. Необходимо применять способы и оборудование для контроля коррозии в сероводородсодержащих средах.
- 7. Целесообразно использовать описанные виды коррозионных испытаний образцов материалов и способов защиты в средах, содержащих сероводород, включая лабораторные, опытно-промышленные, производственные и специальные испытания.

Литература

- 1. ФЗ «О промышленной безопасности опасных производственных объектов» № 116-ФЗ от 21.07.1997.
- 2. Положение о федеральной службе по экологическому, технологическому и атомному надзору № 401 от 30 июля 2004 г.
- 3. Федеральный закон (проект) № 282757-6 «Технический регламент о безопасности оборудования, работающего под избыточным давлением».
- 4. ОНТП 1-86. Общесоюзные нормы технологического проектирования газоперерабатывающих заводов.
- 5. НТП 1.8-001-2004. Нормы технологического проектирования газодобывающих предприятий и станций подземного хранения газа.
- 6. СТО Газпром 2-2.3-491-2010. Техническое диагностирование сосудов, работающих под давлением на объектах «ОАО «Газпром».
- 7. Изменения в техническом регламенте Таможенного союза «О безопасности оборудования, работающего под избыточным давлением» (ТР ТС 032/2013).
- 8. РД 03-606-03. Инструкция по визуальному и измерительному контролю. Адаптация.
- 9. СТО Газпром 2-2.3-066-2006. Положение о внутритрубной диагностике трубопроводов КС и ДКС ОАО «Газпром».
- 10. Гафаров Н.А., Гончаров А.А., Кушнаренко В.М. Коррозия и защита оборудования сероводородсодержащих нефтегазовых месторождений. / под ред. В.М. Кушнаренко. М.: Издательство «Недра», 1998. 438 с.
- 11. ГОСТ Р 55601-2013. Аппараты теплообменные и аппараты воздушного охлажде-

- 12. Кушнаренко В. М. Гетманский М. А. Бугай Д. Е. и др. Ингибирование коррозии и коррозионного растрескивания нефтегазопромыслового оборудования в сероводородсодержащих средах. М.: ВНИИОЭНГ, 1989. 60 с.
- 13. Даниловская Л.П., Крымская Р.С. Ингибиторы коррозии металлов. СПб.: Санкт-Петербургский государственный морской технический университет, 2017. 35 с.
- 14. Вигдорович В.И., Макаров А.П. Контроль коррозионной агрессивности сероводородсодержащих сред и оценка эффективности способов защиты при непрерывной эксплуатации установок нефтегазовых производств // Практика противокоррозионной защиты. 2015. №1 (75). С. 60-71.
- 15. Цыганкова, Л.Е., Можаров А.В., Иванищенков С.С., Косьяненко Е.С. Фенольные основания Манниха как ингибиторы коррозии и наводороживания стали в солянокислых средах, содержащих H_2S и CO_2 // Практика противокоррозионной защиты. 2006. № 2 (40). С. 49-60.
- 16. Талзи В.П. Исследование состава продуктов деградации монотаноламина при адсорбционной очистке технологических газов. ИППУ СО РАН // Химическая промышленность. 2010. Т. 87, № 2. С. 87-96.
- 17. Минько Н.И., Нарцев В.М., Мелконян Р.Г. История развития и основы технологии стекла: учебное пособие. Белгород: Издательство БГТУ, 2008. 335 с.
- 18. Фахльман Б. Химия новых материалов и нанотехнологии: учебное пособие; пер. с англ. Долгопрудный: Издательский Дом «Интеллект», 2011. 464 с.
- 19. Матренин С.В., Слосман А.И. Техническая керамика: учебное пособие. Томск: Изд-во ТПУ, 2004. 75 с.
- 20. Макаров А.П., Макаров Г.П. Перспектива использования неметаллических материалов для высокопрочной арматуры // Архитектурная наука и образование: Материалы научной конференции профессорско-преподавательского состава и молодых учёных МАРХИ. (Москва, 04. 2007). М: «Архитектура С». С. 59-68.
- 21. Венедиктов Н.Л. Полимерные материалы в нефтегазовой отрасли: Свойства,

- способы переработки, область применения / под ред. Ковенского И.М. Тюмень: Тюм ГНГУ, 2013. 77 с.
- 22. ГОСТ 10007-80. Фторопласт-4. ТУ 6-05-810-88 (с Изменениями № 1, 2).
- 23. Гарифуллин Ф.А., Ибляминов Ф.Ф. Конструкционные резины и методы определения их механических свойств. Казань: Казанский государственный технологический университет, 2000. 77 с.
- 24. Вигдорович В.И., Макаров А.П., Скрынникова Е.А. Использование ряда композиционных защитных покрытий для торможения сероводородного растрескивания углеродистых сталей в среде NACE, насыщенной сероводородом // Коррозия: материалы, защита. 2017. № 3. С. 35-41.
- 25. ГОСТ Р ИСО 8501-1-2014. Подготовка стальной поверхности перед нанесением лакокрасочных материалов и относящихся к ним продуктов. Визуальная оценка чистоты поверхности. Часть 1. Степень окисления и степени подготовки непокрытой стальной поверхности и стальной поверхности после полного удаления прежних покрытий.
- 26. Краев И.Д. Попков О.В., Шульдинов Е.М., Сорокин А.Е., Юрков Г.Ю. Перспективы использования кремнийорганических полимеров при создании современных материалов и покрытий различного назначения // Труды ВИАМ. 2017. № 12 (60) С. 42-62.
- 27. Вигдорович В.И., Макаров А.П. Влияние защитных покрытий на повышение стойкости углеродистых сталей против коррозионного растрескивания // Практика противокоррозионной защиты. –2015. № 3(77). С. 28-36.
- 28. Коробов Ю. С., Панов В.И., Разиков Н. М. Анализ свойств газотермических покрытий. Часть 1. Основные методы и материалы газотермического напыления: учебное пособие. Екатеринбург: УРФУ, 2016. 80 с.
- 29. Коренякин А.Ф., Бакланов А.Е., Бегунова Г.А. Опыт достижения оптимального уровня противокоррозионной защиты оборудования астраханского газоперерабатывающего завода // Коррозия. Территория нефтегаз. 2018. № 1 (39). С. 74-78.
- 30. Макаров А.П., Кузниченков Ю.Н. Новое направление в области повышения эксплуатационной надёжности и долговечности трубопроводов, сосудов и резервуаров

- нефтегазовых производств // Газинформ. 2013. – № 1/41. – C. 51-56.
- 31. Романов В.В., Макаров А.П., Геминов В.В, Мельситднов А.С., Лившиц И.Г., Бочкарёв Г.И. Применение термодиффузионных покрытий в газовой и нефтяной промышленности // ЭИ ВНИИЭГАЗПРОМ. Серия «Коррозия и защита сооружений в газовой промышленности». — 1989. — вып. 1. — 44 с.
- 32. СТО 02494680-0050-2005. Изделия крепежные из стали обычной и высокой прочности, оцинкованные термодиффузионным методом.
- 33. Вигдоровоч В.И., Макаров А.П. Защита изделий из термоупрочняемых сталей в средах, содержащих сероводород // Практика противокоррозионной защиты. – 2015. – № 3(77). – C. 28-36.
- 34. ГОСТ Р 51164-98 Трубопроводы стальные магистральные. Общие требования к защите от коррозии.
- 35. Макаров А.П. Почему «трещат» магистральные газопроводы? Кто виноват? Что делать? // Пятый Международный топливно-энергетический форум ЭНЕРКОН «От современных технологий к стабильному отраслевому развитию. М.: ЦВК ЭКСПО-ЦЕНТР, 2014. – 35 с.
- 36. Макаров А.П. Новое в методах антикоррозионной защиты трубопроводов // III Петербургский Международный Газовый Форум (14-17 мая 2013 г.). – Санкт-Петербург, 2013. – 19 с.
- 37. Вигдорович В.И., Макаров А.П. Некоторые факторы разрушения магистральных газопроводов // Практика противокоррозионной защиты. – 2014. – №3 (73). – С. 14-21.
- 38. Пономаренко Д.В., Аюян Г.А. Коррозия и защита оборудования блоков моноэтаноламиновой очистки газов // Совет главных механиков нефтеперерабатывающих и нефтехимических предприятий России и стран СНГ. – 2020. – 5 с.
- 39. Методические указания по испытанию ингибиторов коррозии для газовой промышленности. – М.: ВНИИГАЗ, 1996.
- 40. Вигдорович В.И., Макаров А.П. Новые конструкции устройств контроля коррозии стали, работающей в условиях сероводородной коррозии под избыточным давлением // Практика противокоррозионной защиты. – 2015. – № 2 (76). – С. 51-55.

- 41. Вигдорович В.И., Макаров А.П., Князева Л.Г., Цыганкова Л.Е., Шель Н.В. Коррозионный водородный зонд // Патент РФ № 2645441, 21.02.2018.
- 42. Макаров А.П. Оперативный контроль коррозии и эффективности ингибиторной защиты технологического нефтегазового оборудования в процессе его эксплуатации под давлением сероводородсодержащих и других коррозионно-активных сред // Международная научно-прикладная конференция: «Новые технологии защиты от коррозии в промышленности» (28-29 окт. 2015 г.) – М.: ЦВК ЭКСПОЦЕНТР, 2015. – 20 с.
- 43. Мониторинг коррозии в процессах переработки нефти. Руководство по выбору решений для непрерывного мониторинга коррозии. Emesron Autoamtion Solutions. -M., 2017. – 20 c.
- 44. Инструкция № 17 от 12.10.89. Инструкция по безопасности работ при разработке нефтяных, газовых и газоконденсатных месторождений.
- 45. ПНД Ф 12.13.1-03. Техника безопасности при работе в аналитических лабораториях (Общие положения). Методические рекомендации.
- 46. ГОСТ 1497-84. Металлы. Методы испытаний на растяжение (с Изм. N 1, 2, 3).
- 47. СТ-07.1-00-00-04. Порядок проведения лабораторных и опытно-промысловых испытаний химических реагентов для применения в процессах добычи и подготовки нефти и газа.
- 48. СТО Газпром 2-5.1-148-2007. Методы испытаний сталей и сварных соединений на коррозионное растрескивание под напряжением.

References

- 1. On industrial safety of hazardous production facilities. (1997). Federal Law № 116-FZ.
- 2. Regulations on the Federal Environmental, Industrial and Nu Supervision Service № 401. (2004).
- Technical regulation on safety of equipment operated under overpressure. (2013). Federal Law № 282757-6.
- 4. All-Union norms of technological design of gas processing plants. (1986). ONTP 1-86.
 - Norms of technological design of gas

- producing enterprises and underground gas storage stations. (2004). *NTP 1.8-001-2004*.
- 6. Technical Diagnosing of Pressure Vessels at OAO Gazprom Facilities. (2010). *STO Gazprom 2-2.3-491-2010*.
- 7. Changes in the technical regulation of the Customs Union «On the safety of equipment operating under overpressure». (2021). *TR TS* 032/2013.
- 8. Instruction on visual and measuring control. Adaptation. (2020). *RD 03-606-03.*
- 9. Regulations on in-line diagnostics of pipelines of compressor stations and booster compressor stations of OAO «Gazprom». (2006). STO Gazprom 2-2.3-066-2006.
- 10. Gafarov, N. A., Goncharov, A. A., & Kushnarenko, V. M. (1998). Corrosion and protection of equipment of hydrogen sulfidebearing oil and gas fields. Moscow: Nedra.
- 11. Heat-exchange apparatus and aircooling apparatus. Fastening of pipes in pipe grids. General technical requirements. (2013). GOST R 55601-2013.
- 12. Kushnarenko, V. M., Getmansky, M. A., Bugay, D. E., etc. (1989). *Inhibition of Corrosion and Corrosion Cracking of Oil and Gas-Field Equipment in Hydrosulfuric Medium*. Moscow: VNIIOENG.
- 13. Danilovskaya, L. P., Krymskaya, R. S. (2017). *Metal corrosion inhibitors*. Saint Petersburg: Saint Petersburg State Marine Technical University.
- 14. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P. (2015). Control of corrosion aggressiveness of hydrogen sulfide-containing media and evaluation of protection methods efficiency during continuous operation of oil and gas production installations. *Theory and Practice of Corrosion Protection*, 1(75), 60-71.
- 15. Tsygankova, L. E., Mozharov, A. V. Ivanishchenkov, S. S., & Kosyanenko, E. S. (2006). Phenolic Mannich bases as inhibitors of corrosion and hydrogenation of steel in hydrochloric acid media containing H₂S and CO₂. Theory and Practice of Corrosion Protection 2(40), 49-60
- 16. Talzy, V. P. (2010). Research of the monotanolamine degradation products composition at the adsorption purification of technological gases. *Chemical Industry*, 87(2), 87-96.
- 17. Minko, N. I., Nartsev, V. M., & Melkonyan, R. G. (2008). *History of development and basics*

- of glass technology. Belgorod: Publishing house BSTU.
- 18. Fahlman, B. (2011). *Chemistry of new materials and nanotechnology*. Translated from English. Dolgoprudny: Publishing House «Intellect».
- 19. Matrenin, S. V., Slosman, A. I. (2004). *Technical ceramics*. Tomsk: In TPU Publishing House.
- 20. Makarov, A. P., Makarov, G. P. (2007). Prospect of using non-metallic materials for high-strength reinforcement. Architectural Science and Education: Proceedings of a scientific conference of professors and young scientists of MARKhI. Moscow: «Architecture-S».
- 21. Venediktov, N. L. (2013). *Polymeric materials in the oil and gas industry: Properties, processing methods, applications.* Tyumen: TyumSOGU.
- 22. Fluoroplastic-4. Technical conditions (as amended N 1, 2). (1980). GOST 10007-80.
- 23. Garifullin, F. A., Ibleaminov, F. F. (2000). Structural rubbers and methods of determining their mechanical properties. Kazan: Kazan state technological university.
- 24. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P., & Skrynnikova, E. A. (2017). Using a number of composite protective coatings for inhibition of hydrogen sulfide cracking of carbon steels in the NACE medium saturated with hydrogen sulfide. *Corrosion: materials, protection, (3)*, 35-41.
- 25. Preparation of steel surface before application of coating materials and related products. Visual assessment of surface cleanliness. Part 1. Degree of oxidation and degree of preparation of uncoated steel surface and steel surface after complete removal of previous coatings. (2014). GOST R ISO 8501-1-2014.
- 26. Storozhenko, P. A. (2014). *Application of organosilicon compounds in industry and construction.* Moscow: GNTS RF «GNIHTEOS».
- 27. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P. (2017). Effect of protective coatings on improving the resistance of carbon steels against corrosion cracking. *Theory and Practice of Corrosion Protection* 3(77), 28-36.
- 28. Korobov, Yu. S., Panov, V. I.,& Razikov, N. M. (2016). Analysis of the properties of gas-thermal coatings. Part 1. Basic methods and materials of gas-thermal spraying.

Yekaterinburg: URFU.

- 29. Korenyakin, A. F., Baklanov, A. E., & Begunova, G. A. (2018). Experience in achieving the optimal level of anticorrosion protection of the equipment of the Astrakhan Gas processing plant. *Territory of oil and gas,* 1(39), 74-78.
- 30. Makarov, A. P., Kuznichenkov, Y. N. (2013). New direction in increasing operational reliability and durability of pipelines, vessels and reservoirs of oil and gas industries. *Gazinform*, (1/41), 51-56.
- 31. Romanov, V. V., Makarov, A. P., Geminov, V. V., Melsitdnov, A. S., Livshits, I. G., & Bochkarev, G. I. Application. (1989). Application of thermodiffusion coatings in gas and oil industry. *Corrosion and protection of structures in gas industry, (1).*
- 32. Fasteners from steel of normal and high strength, zinc-plated by thermodiffusion method. General specifications. (2005). *STO* 02494680-0050-2005.
- 33. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P. (2015). Protection of Articles Made of Heat-Treated Steels in Environments Containing Hydrogen Sulfide. *Theory and Practice of Corrosion Protection*, *3*(77), 28-36.
- 34. Steel trunk pipelines. General requirements for corrosion protection. (1998). GOST R 51164-98.
- 35. Makarov, A. P. (2014). Why main gas are pipelines «cracking»? Who is to blame? What to do? Fifth International Energy Forum ENERCON «From Modern Technologies to Stable Industrial Development». Moscow: EXPOCENTER.
- 36. Makarov, A. P. (2013, 14-17 May). New in methods of corrosion protection of pipelines. *The Third St. Petersburg International Gas.* Russia, St. Petersburg.
- 37. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P. (2014). Some factors of destruction of main gas pipelines. *Theory and Practice of Corrosion protection*, *3*(73), 14-21.
- 38. Ponomarenko, D. V., Ayuyan, G. A. (2020). *Corrosion and protection of equipment*

of monoethanolamine gas treatment units. Moscow: Council of chief mechanics of oil refining and petrochemical enterprises of Russia and CIS countries.

- 39. Methodical instructions for testing corrosion inhibitors for the gas industry. (1996). Russia: VNIIGAZ.
- 40. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P. (2015). New constructions of devices for control of corrosion of steel working in conditions of hydrogen sulfide corrosion under excessive pressure. *Theory and Practice of Corrosion protection*, *2*(76), 51-55.
- 41. Vigdorovich, V. I., Makarov, A. P., Knyazeva, L. G., Tsigankova, L. E., & Shel, N. V. Corrosion hydrogen probe. Patent №, 2645441. Reg. 21.02.2018.
- 42. Makarov, A. P. (2015, 28-29 October). Operational Control of Corrosion and Efficiency of Inhibitor Protection of Technological Oil and Gas Equipment in the Process of its Operation under Pressure of Hydrogen Sulfide and Other Corrosive and Active Medium. International Scientific-Applied Conference: «New Technologies of Corrosion Protection in Industry». Moscow: EXPOCENTER.
- 43. Corrosion monitoring in oil refining processes. A guide to selecting solutions for continuous corrosion monitoring. (2017). Moscow: Emesron Autoamtion Solutions.
- 44. Instruction on the safety of work in the development of oil, gas and gas condensate fields. (1989). Resolution of Gosgortekhnadzor of the USSR from 12.10.89 № 17.
- 45. Safety Equipment at Work in Analytical Laboratories (General Provisions). Methodical recommendations. (2003). *PND F 12.13.1-03.*
- 46. Metals. Methods of tensile tests (as amended in Nos.1, 2, 3). (1984). GOST 1497-84.
- 47. The procedure of laboratory and field-testing of chemical reagents for use in oil and gas production and treatment processes. (2004). *ST-07.1-00-00-04*.
- 48. Methods of testing steels and welded joints for stress corrosion cracking. (2007). STO Gazprom 2-5.1-148-2007.

Информация об авторах

Моисеева Людмила Сергеевна, д.т.н., профессор, Московский авиационный институт (национальный исследовательский университет), г. Москва, Российская Федерация Макаров Александр Прокопьевич, к.т.н., Центральный научно-исследовательский институт коррозии и сертификации, г. Москва, Россия

Information about authors

Lyudmila S. Moiseeva, Doctor of Technical Sciences, Professor, Moscow Aviation Institute (National Research University), Moscow, Russian Federation

Alexander P. Makarov, Ph.D. in Technical Sciences, Central Research Institute of Corrosion and Certification, Moscow, Russian Federation