

# Разработка комплекса национальных стандартов под общим названием «Газоконденсатная смесь»

Главный инженер проекта НИПИ НГ «Петон» Татьяна Огибалова

# Комплекс стандартов «Газоконденсатная смесь» состоит из четырех частей



Наименование стандарта	Разработчик
ГОСТ Р «Газоконденсатная смесь. Часть 1. Газ сепарации. Определение компонентного состава методом газовой хроматографии»	ООО «НИПИ НГ «Петон»
ГОСТ Р «Газоконденсатная смесь. Часть 2. Конденсат газовый нестабильный. Определение компонентно- фракционного состава методом газовой хроматографии с предварительным разгазированием пробы»	ООО «НИПИ НГ «Петон»
ГОСТ Р «Газоконденсатная смесь. Часть 3. Конденсат газовый нестабильный. Определение компонентно- фракционного состава методом газовой хроматографии без предварительного разгазирования пробы»	ООО «НИПИ НГ «Петон»
ГОСТ Р «Газоконденсатная смесь. Часть 4. Расчет компонентно-фракционного состава»	ООО «Газпром ВНИИГАЗ»



#### Основание для разработки

- Перечень приоритетных научно-технических проблем ОАО «Газпром» на 2011–2020 гг., утвержденный Председателем Правления ОАО «Газпром» (№ 01-114 от 04.10.2011), п.4 «Формирование системы управления затратами»;
- ➤ Программа научно-исследовательских и опытно-конструкторских работ ОАО «Газпром» на 2012 г., утвержденная Председателем Правления ОАО «Газпром»;
- Договор № 3606-0750-13-5 от 22.04.2015 г. между ООО «НИПИ НГ «Петон» и ПАО «Газпром» на выполнение научно-исследовательских работ по теме «Проведение исследований по определению компонентного состава газа сепарации, нестабильного газового конденсата и пластового газа».

#### Цель

Повышение достоверности определения компонентно-фракционного состава газоконденсатной смеси и рассчитанных на его основе физико-химических характеристик углеводородного сырья.

#### Новизна работы

 Впервые в РФ разработан комплекс национальных стандартов по определению компонентно-фракционного состава газоконденсатной смеси.

# Основные нормативные документы и акты, положения которых учтены при разработке национальных стандартов



Федеральный закон «	Об обеспечении единства измерений» от 26 июня 2008 г. № 102-ФЗ	
ΓΟCT P 1.2-2016	Стандартизация в РФ. Стандарты национальные РФ. Правила разработки, утверждения, обновления, внесения поправок, приостановки действия и отмены	
ΓΟCT P 1.5-2012	Стандартизация в РФ. Стандарты национальные российской федерации. Правила построения, изложения, оформления и обозначения	
ΓΟCT P 1.6-2013	Стандартизация в РФ. Проекты стандартов. Организация проведения экспертизы	
ГОСТ Р 8.563 - 2009	ГСОЕИ. Методики (методы) измерений	
ИСО 3924:2016 (ISO 3924:2016)	Нефтепродукты. Определение фракционного состава методом газовой хроматографии («Petroleum products – Determination of boiling range distribution – Gas chromatography method»)	
СТО Газпром 5.36-2011	Газ сепарации. Методика определения химического состава	
СТО Газпром 5.40-2011	Пластовый газ. Определение компонентно-фракционного состава	
СТО Газпром 5.5-2007	Конденсат газовый нестабильный. Методика определения компонентнофракционного и группового углеводородного состава	
Р Газпром «Инструкция г	о комплексным исследованиям газовых и газоконденсатных скважин»	
СТО ТюменНИИгипрогаз 02-04-2009	Нестабильные жидкие углеводороды. Методы определения компонентно- фракционного состава	





### Устанавливает Методику измерений молярной доли компонентов и фракций в газе сепарации методом газовой хроматографии

- > неуглеводородных компонентов (водорода, кислорода, гелия, азота, диоксида углерода);
- ightharpoonup индивидуальных углеводородов  $C_1$ -н- $C_5$ ; метан измеряют прямым методом или определяют по разности между 100 % и суммой измеренных молярных долей всех компонентов;
- ▶ фракций углеводородов C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub> (или суммарного компонента C<sub>6+высшие</sub>);
- ≽ серосодержащих соединений (сероводорода, карбонилсульфида, дисульфида углерода, индивидуальных меркаптанов С₁-С₄, сульфидов, производных тиофена);
- метанола (прямым вводом пробы в хроматограф из баллона-пробоотборника или с предварительным его концентрированием из газа сепарации в воде).

#### Основные разделы национального стандарта



Область применения

Нормативные ссылки

Требования к показателям точности

Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы и реактивы

Методы измерений

Отбор проб

Условия проведения хроматографического анализа

Подготовка к выполнению измерений, в т.ч. градуировка хроматографа

Выполнение измерений

Определение метанола в газе сепарации (с поглощением водой)

Обработка и оформление результатов измерений

Контроль точности результатов измерений

Приложение Метрологические характеристики стандартных образцов

Приложение Примеры типовых хроматограмм

Приложение Пример представления результатов определения КФС

#### Методологические подходы к анализу газа сепарации



# **Хроматографическое определение молярной доли компонентов газа сепарации** проводят <u>на разных аналитических каналах</u>:

- ▶ водород, кислород, гелий и азот определяют в изотермическом режиме на колонке с молекулярными ситами, детектирование на ДТП, газ-носитель гелий или аргон;
- $\triangleright$  диоксид углерода, сероводород (более 0,10 %) на колонке с полимерным сорбентом, детектирование на ДТП, газ-носитель гелий; одновременно могут определяться углеводороды от  $C_1$  до H- $C_5$  индивидуально, а углеводороды от  $C_6$  до  $C_{10}$  в виде суммарного компонента  $C_{6+высшие}$  (с использованием обратной продувки), ДТП или ПИД, гелий;
- углеводороды С₁ С₁₀ для представления в компонентно-фракционном виде определяют в
  режиме программирования температуры на капиллярной колонке, детектирование на ПИД,
  газ-носитель гелий;
- ▶ метанол в изотермическом режиме на колонке с полимерным сорбентом, детектирование на ПИД, газ-носитель гелий (может быть совмещено с определением углеводородов).

#### Средства градуировки





В качестве средств градуировки используют стандартные образцы состава газа сепарации утвержденного типа с установленными метрологическими характеристиками.

#### Пример:

ΓCO 10540-1-2014;

ΓCO 10089-2012;

ΓCO 10537-2014 (CC-MM-1).

#### В основу стандарта положена методика измерений, аттестованная ФГУП «ВНИИМ им. Д.И. Менделеева»



ФЕЛЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО ПО ТЕХНИЧЕСКОМУ РЕГУЛИРОВАНИЮ И МЕТРОЛОГИИ

FEDERAL STATE UNITARY ENTERPRISE "D.LMENDELEVEV INSTITUTE FOR METROLOGY (VNIIM)



ФЕЛЕРАЛЬНОЕ ГОСУЛАРСТВЕННОЕ **УНИТАРНОЕ ПРЕЛПРИЯТИЕ** "ВНИИМ им.Л.И.МЕНДЕЛЕЕВА"

19, Moskovsky pr., St Patershipp 190005, Russia

Fax: 7 (812) 713-01-14 Phone: 7 (812) 251-76-01

10000S Paccura г. Санкт-Петербург Телефон: 7 (812) 251-76-01 e-mail: info@vniim.ru. latter //www. verilies eu

#### СВИДЕТЕЛЬСТВО CERTIFICATE

об аттестации методики (метода) измерений

№ 766/242- (01.00250)-2016

Методика измерений молярной доли водорода, кислорода, гелия, азота, диоксида углерода, углеводородов С1-С10, серосодержащих соединений (сероводорода, сероуглерода, индивидуальных меркаптанов С1-С4, сульфидов, производных тиофена), метанола в газе сепарации методом газовой хроматографии, разработанная ООО «НИПИ НГ «Петон» (450071, Республика Башкортостан, г. Уфа, пр. Салавата Юлаева, д. 60, корпус 1) и регламентированная в документе №3606-01-2016 «Методика измерений молярной доли компонентов в газе сепарации методом газовой хроматографии» (г. Уфа, 15.06.2016 г., 68 л.), аттестована в соответствии с порядком, утвержденным Приказом Минпромторга РФ №4091 от 15.12.2015 г., и ГОСТ Р 8.563-2009.

Аттестация осуществлена по результатам экспериментальных исследований. проведенных при разработке методики, а также теоретических исследований.

Метрологические характеристики приведены на оборотной стороне свидетельства.

Директор

К.В. Гоголинский

«25» июля 2016 г.

	сристикистики точнос	ти результатов измерен	
Наимен	вование компонента	Диапазон молярной доли, х, %	Абсолютная расширенная неопределенность U(x) при коэффициенте охвата k=2, %
- NO	MERCHANISM DO	0,0010 - 0,005	0,3 · x
		0,005 - 0,010	$0.1 \cdot x + 0.001$
Азот, кисл	юрод, гелий,	0,010 - 0,10	$0,145 \cdot x + 0,0005$
водород, д	поксид углерода	0,10 - 1,0	$0.09 \cdot x + 0.006$
A CONTRACTOR		1,0-10	$0,033 \cdot x + 0,07$
	XXA Z	10 – 30	$0,015 \cdot x + 0,25$
14	по анализу	30 – 99,97	0,47 - 0,0007· x
Метан	по разности	30 – 99,97	По формуле (12.2) методики измерений
		0,0010 - 0,005	0,3 · x
		0,005 - 0,010	$0.1 \cdot x + 0.001$
Углеводор	ооды С2 – С10	0,010 - 0,10	$0,145 \cdot x + 0,0005$
1		0,10 - 1,0	$0.09 \cdot x + 0.006$
		1,0 - 25	$0,033 \cdot x + 0,07$
Углеводор	оды С6+высшие	0,005 - 1,5	$0,15 \cdot x + 0,0007$
		0,0010 - 0,010	$0.15 \cdot x + 0.00001$
Серосолер	жащие соединения	0,010 - 1,0	$0.08 \cdot x + 0.0007$
a Production		1,0-10	$0,047 \cdot x + 0,033$
		10 – 35	$0,02 \cdot x + 0,3$
	прямой метод	0,002 - 0,010	$0,19 \cdot x + 0,0001$
Метанол		0,010 - 0,05	$0,15 \cdot x + 0,0005$
	поглощение водой	0,0010 - 0,050	$0,10 \cdot x + 0,0002$
льности. 3.1 Ежеднеі - проверка і рений; - проверка і 4.7, 12.4.11 3.2 Пери	вный контроль точности приемлемости результат приемлемости результа и 13.4.2 методики измеј одический контроль	и: гов градуировки по 11.3.1, та измерений молярной д рений. стабильности резуль	периодический контроль и конт , 11.3.2, 12.3.1, 12.3.2 и 13.4.1.6 метод оли компонентов в пробе газа сепара татов определения градуировом
3.3 Контрол	ль правильности резуль		СО 5725-6. ной доли компонентов газа сепарац
	тандартного образца со		
гезультат к		створительным при выпол	нении условия:
		$\leq U(x_{\text{\tiny HSM}}),$	
где х и			понента в ГСО, %, и значение моля
		порте, %, соответственно.	

свидетельству (для остальных компонентов бюджет составлен аналогичным образом)

Л.А. Конопелько Т.А.Попова

Руководитель НИО 242

Руководитель сектора



# Часть 2. Конденсат газовый нестабильный. Определение компонентно-фракционного состава методом газовой хроматографии с предварительным разгазированием пробы

Устанавливает Методику измерений молярной или массовой доли компонентов и фракций в пробе НГК методом газовой хроматографии с предварительным разгазированием пробы

- неуглеводородных компонентов (азота, диоксид углерода);
- ightharpoonup углеводородов  $C_1$ -H- $C_5$  и фракций углеводородов от  $C_6$  до  $C_{44}$  (или до  $C_{12+высшие}$ );
- серосодержащих соединений (сероводорода, карбонилсульфида, дисульфида углерода, индивидуальных меркаптанов C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>, сульфидов, производных тиофена);
- метанола.

Методика определения содержания углеводородов от  $C_6$  до  $C_{44}$  в дегазированном конденсате адаптирована с положениями международного стандарта ИСО 3924 «Нефтепродукты. Определение фракционного состава методом газовой хроматографии» с учетом потребностей национальной экономики РФ и особенностей национальной стандартизации.

#### Основные разделы национального стандарта



Область применения

Нормативные ссылки

Требования к показателям точности

Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы и реактивы

Методы измерений

Отбор проб

Дегазация пробы нестабильного газового конденсата

Условия проведения хроматографического анализа

Подготовка к выполнению измерений, в т.ч. проведение холостого опыта, градуировка хроматографа

Выполнение измерений

Разметка хроматограммы для представления углеводородного состава газа дегазации и дегазированного конденсата в компонентно-фракционном виде

Вычисление компонентно-фракционного состава нестабильного газового конденсата

Обработка и оформление результатов измерений

Контроль точности

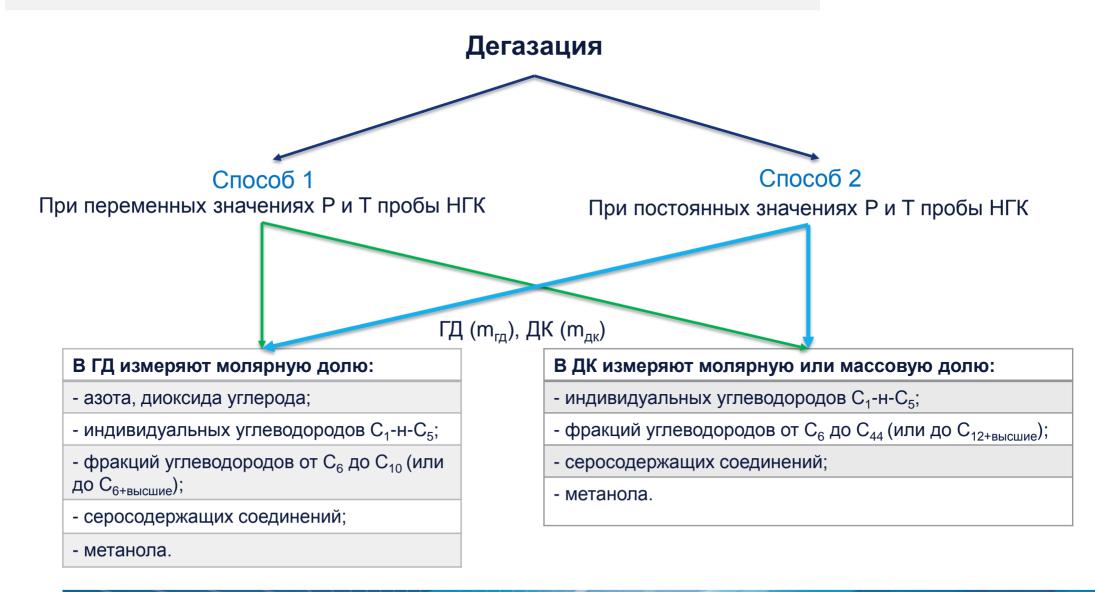
Приложение Метрологические характеристики стандартных образцов

Приложение Примеры типовых хроматограмм

Приложение Пример представления результатов определения КФС



КФС нестабильного газового конденсата устанавливают на основании измерений газохроматографическим методом состава ГД и ДК, получаемых в процессе дегазации пробы НГК



#### Методологические подходы к анализу газа дегазации



# **Хроматографическое определение молярной доли компонентов и фракций газа** дегазации проводят <u>на разных аналитических каналах</u>

- ≽ азот определяют в изотермическом режиме на колонке с молекулярными ситами, детектирование на ДТП, газ-носитель гелий;
- ightharpoonup диоксид углерода, сероводород (более 0,10 %) в режиме программирования температуры на колонке с полимерным сорбентом, ДТП, гелий; одновременно могут определяться углеводороды от  $C_1$  до H- $C_5$  индивидуально, углеводороды от  $C_6$  до  $C_{10}$  в виде суммарного компонента  $C_{6+высшие}$  с использованием обратной продувки;
- углеводороды C<sub>1</sub> C<sub>10</sub> для представления в компонентно-фракционном виде определяют в режиме программирования температуры на капиллярной колонке, с детектированием на ПИД, газ-носитель гелий;
- ▶ метанол в изотермическом режиме на капиллярной колонке, детектирование на ПИД, газноситель гелий; определение метанола может быть совмещено с определением углеводородов;
- ➤ серосодержащие соединения и сероводород (менее 0,10 %) в режиме программирования температуры на капиллярной колонке, детектирование на ПФД, газ-носитель гелий.

# **Методологические подходы к анализу дегазированного конденсата**



# **Хроматографическое определение содержания компонентов и фракций в** дегазированном конденсате проводят на разных аналитических каналах

- углеводороды С₁-н-С₅ и метанол определяют методом внутреннего стандарта (2,2-диметилбутан) в режиме программирования температуры на колонках с полимерным адсорбентом, детектирование на ПИД, газ носитель гелий; применяют обратную продувку предколонки без измерения суммарного пика более тяжелых углеводородов;
- ightharpoonup индивидуальные углеводороды  $C_1$ -H- $C_5$  и фракции углеводородов от  $C_6$  до  $C_{44}$  определяют в режиме программирования температуры на капиллярной колонке, детектирование на ПИД, газ-носитель гелий.

# Вычисление компонентно-фракционного состава нестабильного газового конденсата



#### Исходные данные для расчета КФС

$x_i^{{\scriptscriptstyle \Gamma}\!\scriptscriptstyle A}$	молярная доля компонентов и фракций газа дегазации, измеренная хроматографическим методом, %
$x_i^{{ t A}^{ t K}}$ или $w_i^{{ t A}^{ t K}}$	молярная или массовая доля компонентов и фракций дегазированного конденсата, измеренная хроматографическим методом, %
$m_{\scriptscriptstyle \Gamma\!\!\!/\!\!\!\!/}$	масса газа дегазации, выделившегося в процессе дегазации НГК, г
$m_{ m _{ m JK}}$	масса дегазированного конденсата, выделившегося в процессе дегазации НГК, г.

Компонентно-фракционный состав нестабильного газового конденсата может быть рассчитан в единицах молярной или массовой доли

# Вычисление КФС нестабильного газового конденсата в единицах массовой доли



#### 1 Масса i -го компонента и фракции ГД и ДК

$$m_i = \frac{w_i \cdot m}{100}$$

где  $w_i$  – массовая доля i -го компонента и фракции пробы ГД или ДК,%.

m - масса ГД или ДК, выделившегося при дегазации, г.

### **2** Суммарная масса каждого i -го компонента и фракции НГК

$$m_i^{\text{\tiny H}\Gamma\text{\tiny K}} = m_i^{\text{\tiny F}\text{\tiny A}} + m_i^{\text{\tiny A}\text{\tiny K}}$$

#### 3 Массовая доля i -го компонента и фракции НГК

$$w_i^{ ext{hfk}} = rac{m_i^{ ext{hfk}}}{m_{ ext{hfk}}} \cdot 100$$
 или  $w_i^{ ext{hfk}} = rac{m_i^{ ext{hfk}}}{\sum m_i^{ ext{hfk}}} \cdot 100$ 

где  $m_i^{\text{HГК}}$  – масса і-го компонента и фракции пробы НГК, г;  $m_{\text{HГК}}$  – масса НГК, г.

# Вычисление КФС нестабильного газового конденсата в единицах молярной доли



#### 1 Число молей ГД и ДК

$$n = \frac{m}{M}$$

где m — масса ГД или ДК, выделившихся при дегазации, г;

M - молярная масса ГД или ДК, г/моль, вычисляемая по формуле

$$M = \frac{\sum (x_i \cdot M_i)}{100}$$

#### 2 Число молей каждого i -го компонента и фракции ГД и ДК

$$n_i = rac{x_i}{100} \cdot n$$
 или  $n_i = rac{m_i}{M_i}$ 

где  $x_i$ - молярная доля i-го компонента или фракции пробы ГД или ДК, % ;

 $m_i$ - масса i -го компонента и фракции ГД или ДК, г;

 $M_i$  — молярная масса i -го компонента или фракции пробы ГД или ДК, г/моль;

### 3 Суммарное количество молей каждого i -го компонента и фракции в НГК

$$n_i^{\text{\tiny HFK}} = n_i^{\text{\tiny FA}} + n_i^{\text{\tiny AK}}$$

где  $n_i^{\text{дк}}$ ,  $n_i^{\text{гд}}$  – число молей ДК и ГД, моль;

 $n_i^{\text{нгк}}$ – число молей НГК, моль.

#### 4 Молярная доля i -го компонента и фракции в НГК

$$x_i^{\text{\tiny HFK}} = \frac{n_i^{\text{\tiny HFK}}}{\sum n_i^{\text{\tiny HFK}}} \cdot 100$$

#### Средства градуировки





В качестве средств градуировки используют стандартные образцы состава газа дегазации утвержденного типа и стандартные образцы состава дегазированного конденсата утвержденного типа. В стандарте установлены требования к метрологическим характеристикам стандартных образцов.

#### Пример:

ΓCO 10540-1-2014;

ΓCO 10089-2012;

ΓCO 10537-2014 (CC-MM-1);

ГСО 10525-2014 (СЖ-М-1).

# В основу стандарта положена методика измерений, аттестованная ФГУП «ВНИИМ им. Д.И. Менделеева»





Свидетельству.	лярной доли компонентов га ности результатов измерений	AUTO POPULATION	в Приложении 1 к данному	
Таблица 1 – Значения абс	олютной расширенной неопред		пярной доли компонентов г	
дегазации (ГД)	Диапазон значени	ей Абсолютная рас	сширенная неопределенность	
Наименование компонент	а молярной доли компо	нента, измерений моляр	измерений молярной доли (при коэффициенте	
STAPES TEST AO	x, %		охвата k=2), U(x <sub>i</sub> )*), %	
Азот,	От 0,005 до 0,010 св. 0,01 до 0,10		$0.1 \cdot x + 0.001$ $0.15 \cdot x + 0.0005$	
Лиоксид углерода,	св. 0,1 до 1,0		0,11 · x + 0,0005	
Углеводороды С1-С10	св. 1 до 30		$0.04 \cdot x + 0.07$	
Углеводороды С6+высшие	св. 30 до 95 От 0,005 до 1,500		0,016 · x +0,7 0.15 · x+ 0,0007	
P Friedoggo Poggin Covenciane	От 0,001 до 0,010	0,	$0.15 \cdot x + 0.00001$	
Серосодержащие соединения	св. 0,01 до 1,00 св. 1 до 10		$0.08 \cdot x + 0.0007$ $0.05 \cdot x + 0.03$	
	св. 10 до 70		$0.03 \cdot x + 0.25$	
Метанол	От 0,005 до 0,010		$0,19 \cdot x + 0,0001$	
	св. 0,01 до 1,50		$0,15 \cdot x + 0,0005$	
ла римечание – соответству доверительной вероятности P = 0	ует границам абсолютной погрешн ,95	юсти результата измерения м	олярной доли компонента при	
Габлица2 — Значения о	тносительной расширенной не	еопределенности измерени	ий молярной (массовой) до	
компонента дегазированного ко	онденсата (ДК) Относительная расширенная	THE PERSON NAMED IN COLUMN TWO IS NOT THE PERSON NAMED IN COLUMN TWO IS NAMED IN COLUMN TW	TA A	
	неопределенность измерений		ая неопределенность измерени ьзовании абсолютных массовы	
Диапазон значений	молярной доли $U^{o}(x_{i})^{\circ}$	градуировочны	х коэффициентов), %	
молярной (массовой) доли	(при k=2), %	относительная расширенная неопределенность измерени молярной (массовой) доли $U^o\left(x_i\right)\left(U^o\left(w_i\right)\right)^*$ , при использовании относительных молярных (массовых)		
компонента, х (w), %	При использовании абсолютных молярных			
	градуировочных	градуировочных		
	коэффициентов *)	эффициентов /		
0,005 - 0,100 0,1 - 1,0	30 30 - 9 · x <sub>i</sub>	33 - 33 - 8,5 · x <sub>i</sub>	33 33 – 8,5 · w <sub>i</sub>	
1-10	21-0.5·xi	$25 - 0.4 \cdot x_i$	$25 - 0.4 \cdot w_i$	
10 – 25	19 - 0,3 · x <sub>i</sub>	23 - 0,2 · x <sub>i</sub>	23 - 0,2 · w <sub>i</sub>	
25 – 40	$16 - 0.2 \cdot x_i$	$20-0,1\cdot x_i$	$20 - 0.1 \cdot w_i$	
<ul> <li>соответствует границам оти доверительной вероятности Р = 0</li> </ul>	осительной погрешности результ	гата измерений молярной (м	ассовой) доли компонента п	
	результатов измерений	The state of the s	Jan A V.	
Контроль точности вклю	чает ежедневный контроль, пе	риодический контроль и ко	онтроль правильности.	
3.1 Ежедневный контрол		0524 10542 10566-	10 6 7 4	
	и результатов градуировки по 1 ги результата измерений моля			
11.2.3.2, 11.3.1.5, 11.3.2.2, 11.3.	2.5 и 11.3.3.3 методики измерен	ий.		
	нтроль стабильности результ	атов определения градуи	ровочных коэффициентов	
з 3 Контроль правиль	по ГОСТРИСО 5725-6. ности результатов измерени	й молярной поли комп	почентов газа сепарании	
использованием контрольных г	проб по 14.4	и молярной доли ком	топентов газа сепарации	
первичному эталону единиц м	й по настоящей методике нолярной доли и массовой ко	измерений прослежива ицентрации компонентог	аются к государственно в в газовых средах (ГЭТ 1	
11).	по настоящей методике из			
исследований с участием двег	надцати лабораторий предпрі	иятий нефтегазового сект	ropa.	
	ти измерений для этана и мет т составлен аналогичным обра-		нии 2 к свидетельству (для	
Зам. Руководителя НИО	24	ant	А.В. Колобова	
Руководитель сектора	Store	efr	Т.А.Попова	
	Colle	727		



# Часть 3. Конденсат газовый нестабильный. Определение компонентно-фракционного состава методом газовой хроматографии без предварительного разгазирования пробы

Устанавливает Методику измерений молярной или массовой доли компонентов и фракций в пробе нестабильного газового конденсата прямым вводом пробы в хроматограф (без предварительного разгазирования)

- неуглеводородных компонентов (азота, диоксид углерода);
- > углеводородов  $C_1$ -H- $C_5$  и фракций углеводородов от  $C_6$  до  $C_{44}$  (или до  $C_{12+высшие}$ );
- ▶ серосодержащих соединений (сероводорода, карбонилсульфида, дисульфида углерода, индивидуальных меркаптанов С<sub>1</sub>-С<sub>4</sub>, сульфидов, производных тиофена);
- метанола.

#### Основные разделы национального стандарта



Область применения

Нормативные ссылки

Требования к показателям точности

Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы и реактивы

Методы измерений

Отбор проб

Условия проведения хроматографического анализа

Подготовка к проведению измерений, в том числе проведение холостого опыта, градуировка

хроматографа

Выполнение измерений

Оформление результатов измерений

Контроль точности результатов измерений

Приложение Требования к метрологическим характеристикам стандартных образцов

Приложение Примеры типовых хроматограмм

Приложение Примеры разметки хроматограмм

Приложение Пример представления результатов определения КФС

# **Методологические подходы к анализу нестабильного газового конденсата**



# Анализ компонентно-фракционного состава НГК реализуют с использованием одного хроматографического комплекса <u>с несколькими аналитическими</u> каналами

- неуглеводородные компоненты (азота, диоксида углерода), углеводороды С<sub>1</sub>-н-С<sub>4</sub>, сероводород (более 0,10 %) и метанол определяют в изотермическом режиме на насадочной колонке с полимерным адсорбентом, с детектированием на ДТП, газноситель гелий;
- углеводороды  $C_1$ -H- $C_5$ , фракции углеводород от  $C_6$ -H- $C_{44}$  в режиме программирования температуры на капиллярной колонке, с детектированием на ПИД, газ-носитель гелий;
- серосодержащие соединения определяют в режиме программирования температуры, на капиллярной колонке, с детектированием на ПФД, газ-носитель гелий.

#### Средства градуировки





В качестве средств градуировки используют стандартные образцы состава нестабильного газового конденсата утвержденного типа с установленными метрологическими характеристиками в специализированных пробоотборниках поршневого типа постоянного давления.

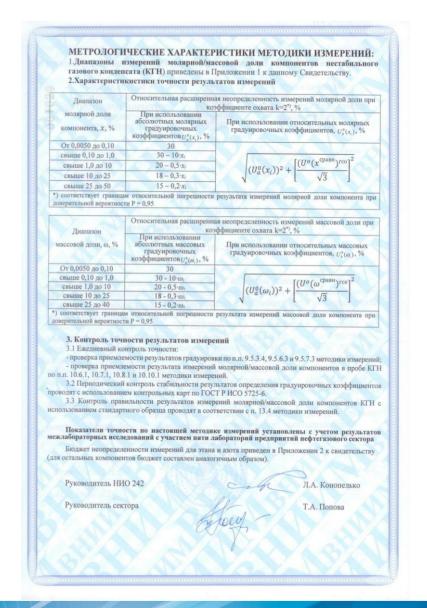
#### Пример:

ΓCO 10525-2014

## В основу стандарта положена методика измерений, аттестованная ФГУП «ВНИИМ им. Д.И. Менделеева»

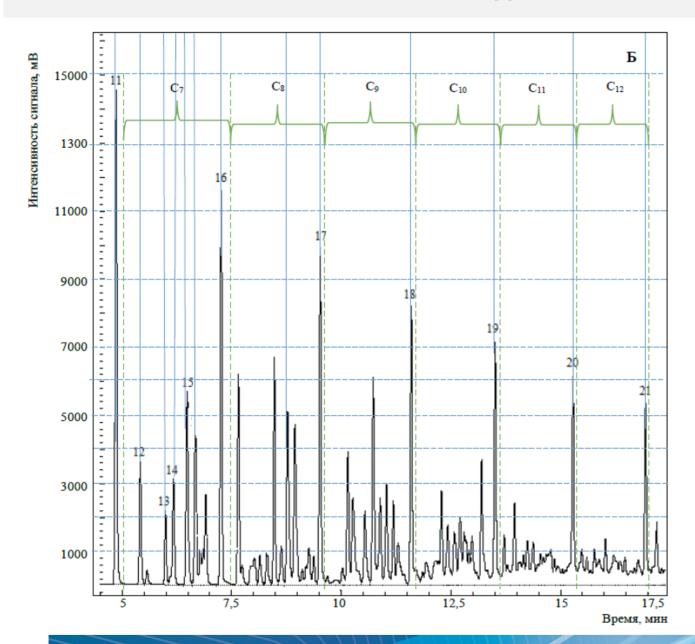






# Разметка хроматограммы для представления углеводородного состава ГС, ГД, ДК, НГК в компонентно-фракционном виде КФС<sub>с</sub>





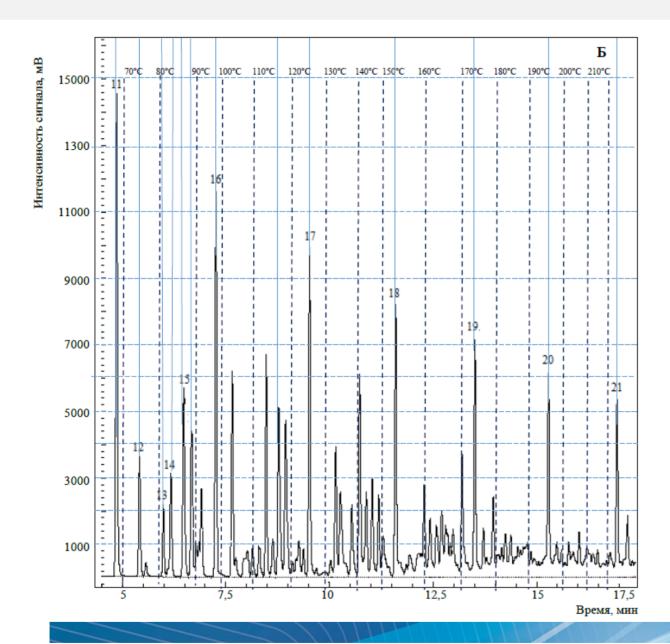
#### Способ 1

 $C_1$ –н- $C_5$  представляют в виде индивидуальных компонентов,  $C_6$ – $C_{10}$  ( $C_6$ – $C_{44}$ ) – в виде фракций, ранжированных по числу атомов углерода в молекуле углеводорода (КФС $_{\rm C}$ )

$$\begin{array}{l} 11 - \textit{H-C}_6 H_{14}; \\ 16 - \textit{H-C}_7 H_{16}; \\ 17 - \textit{H-C}_8 H_{18}; \\ 18 - \textit{H-C}_9 H_{20}; \\ 19 - \textit{H-C}_{10} H_{22}; \\ 20 - \textit{H-C}_{11} H_{24}; \\ 21 - \textit{H-C}_{12} H_{26}. \end{array}$$







#### Способ 2

 $C_1$ -н- $C_5$  представляют в виде индивидуальных компонентов, от  $C_6$  до  $C_{10}$  ( $C_6$ - $C_{44}$ ) - в виде фракций, ранжированных по температурам кипения (КФС<sub>t</sub>)

 $11 - H - C_6 H_{14}$ ;

12 – метилциклопентан;

13 – бензол;

14 – циклогексан;

15 – изогептан;

 $16 - H - C_7 H_{16}$ ;

 $17 - H - C_8 H_{18}$ ;

 $18 - H - C_9 H_{20}$ ;

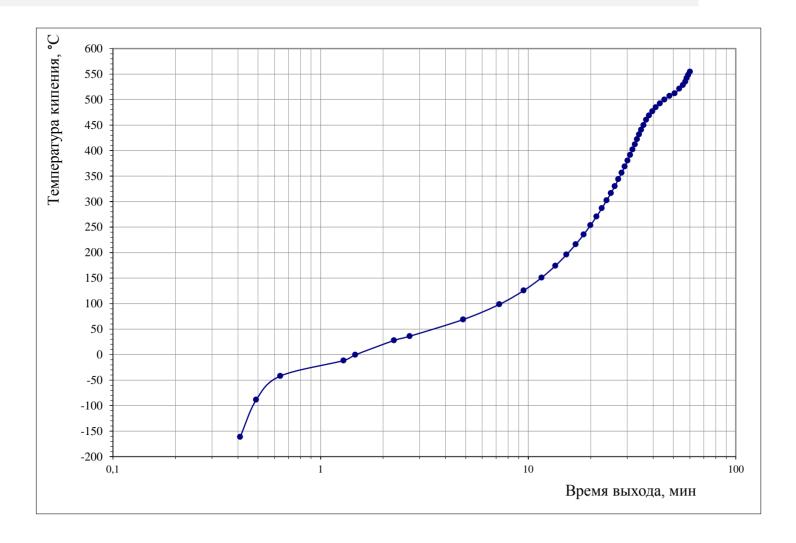
 $19 - H - C_{10}H_{22}$ ;

 $20 - H - C_{11}H_{24}$ ;

 $21 - H - C_{12}H_{26}$ 

# Установление зависимостей времени выхода и градуировочных коэффициентов *н*-алканов от их температур кипения





Зависимости времени выхода и градуировочных коэффициентов *н*-алканов от их температур кипения могут быть представлены в виде графика, таблицы, математической функции

# **Аттестация методик определения компонентно-фракционного** состава газа сепарации и нестабильного газового конденсата



Для аттестации методик определения КФС газа сепарации и нестабильного газового конденсата были проведены межлабораторные экспериментальные исследования

#### Объекты МЭИ

В качестве объектов МЭИ были проанализированы шифрованные образцы:

- имитатор состава газа сепарации в баллоне под давлением;
- имитатор состава газа дегазации в баллоне под давлением;
- имитатор состава дегазированного конденсата в ампуле;
- имитатор состава НГК в баллоне постоянного давления поршневого типа.

#### Лаборатории-участники

В МЭИ приняло участие 15 лабораторий, в том числе ХАЛ ПАО «Газпром», производители хроматографического оборудования, лаборатории и НИИ отрасли

#### Результаты МЭИ

Результаты, полученные при проведении МЭИ, были использованы для установления показателей точности методик, а также установления сопоставимости результатов определения компонентнофракционного состава НГК, полученных по методике определения с предварительным разгазированием пробы и по методике с прямым вводом пробы в хроматограф.

# Рассылка и согласование проектов национальных стандартов





Первые редакции проектов национальных стандартов для направления замечаний и предложений были представлены структурным подразделениям и дочерним обществам ПАО «Газпром», организациям — членам ТК 52 и другим заинтересованным лицам.

ООО «Газпром геологоразведка», ООО «Газпром добыча Астрахань», ООО «Газпром добыча Надым», ООО «Газпром добыча Ноябрьск», ООО «Газпром добыча Оренбург», ООО «Газпром добыча Уренгой», ООО «Газпром добыча Ямбург», ООО «Газпром ВНИИГАЗ», ООО «Газпром геологоразведка», ОАО «СевКавНИПИгаз», ООО «Газпром переработка», ООО «Газпром трансгаз Нижний Новгород», ФГУП «УНИИМ», ОАО ВНИИ НП, ЗАО НИЦ Инкомсистем, ООО «ТюменНИИгипрогаз», ООО «Газпром трансгаз Саратов», ООО «Газпром трансгаз Ухта», и др.

Полученные замечания и предложения рассмотрены, проанализированы и учтены при формировании окончательных редакций проектов национальных стандартов



- Для фракций углеводородов значение градуировочного коэффициента устанавливают методом интерполяции по зависимости градуировочных коэффициентов н-алканов от их температур кипения для значения средней температуры кипения фракции.
- Молярную массу индивидуальных компонентов устанавливают с использованием справочных данных.
- Молярную массу фракции углеводородов устанавливают методом интерполяции по зависимости температуры кипения н-алкана от его молярной массы для значения средней температуры кипения фракции.
- Градуировочные коэффициенты, абсолютные и относительные, устанавливаются для каждой аналитической системы на основании стандартных образцов, что соответствует требованиям ФЗ «Об обеспечении единства измерений»

#### СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

МОСКОВСКОЕ ПОДРАЗДЕЛЕНИЕ ПЕТОН 117246, г. Москва, Научный проезд, 14a, стр.1

тел.: +7 (495) 980-27-18

e-mail: info@invtech.peton.ru

НИПИ НГ ПЕТОН

450071, г. Уфа, пр-т Салавата Юлаева, д.60, к.1

тел.: +7 (347) 246-87-09

e-mail: peton@peton.ru

www.peton.ru

