# Использование водородсодержащих топливных смесей для снижения выбросов парниковых газов

# Р.В. Шарапов

Муромский институт (филиал) Владимирского государственного университета, Муром

Аннотация: Целью исследования является оценка экологической и экономической эффективности применения водородно-природных смесей в существующих топливных системах. Работа основана на стехиометрическом расчете объемов выбросов и сравнительном стоимостном анализе. Установлено, что линейная зависимость между долей водорода и снижением выбросов СО2 позволяет сократить их на 30% для смеси с 30% об. Н2. Объем выбросов водяного пара также снижается на 15%, что объясняется разницей в стехиометрии горения метана и водорода. В статье обоснована экономическая целесообразность технологии в случае использования дешевого водорода, получаемого локально, например, при переработке отходов.

Ключевые слова: газ, природный газ, водород, парниковые газы, газовая смесь, углекислый газ.

#### Ввеление

Одной из наиболее значимых проблем современности, носящей глобальный характер, является антропогенное изменение климата. Осознание масштабов данной угрозы на международном уровне нашло отражение в Рамочной конвенции Организации Объединенных Наций об изменении климата 1992 года, которая обозначила необходимость коллективных действий по противодействию негативным последствиям [1]. Для борьбы с глобальным изменением климата на планете, а также с его негативными последствиями в 2015 году было принято Парижского соглашения, целью которого является сдерживание прироста глобальной средней температуры значительно ниже 2 °C по сравнению с доиндустриальным уровнем. Для достижения этой цели странам-участницам, включая Российскую Федерацию, необходимо реализовать комплекс мер по радикальному сокращению выбросов парниковых газов, основными из которых являются диоксид углерода (СО2), метан (СН4) и закись азота (N2O).

Основным источником эмиссии парниковых газов, в первую очередь CO<sub>2</sub>, остается топливно-энергетический комплекс. Процесс сжигания углево-

дородов, включая природный газ, сопровождается образованием значительных объемов диоксида углерода и водяного пара, что напрямую влияет на радиационный баланс планеты и способствует росту средней глобальной температуры [2, 3]. Кроме СО<sub>2</sub>, при неполном сгорании или в результате сопутствующих процессов могут образовываться другие вредные вещества, такие как оксид углерода и оксиды азота, что усугубляет экологическую нагрузку и создает риски для здоровья населения [4].

В настоящее время становится актуальным поиск технологических решений, позволяющих декарбонизировать существующие энергетические системы без их полной замены. Одним из наиболее перспективных направлений является использование водорода в качестве низкоуглеродного или безуглеродного энергоносителя. Водород, при сгорании которого образуется преимущественно водяной пар, может применяться в качестве добавки к традиционным углеводородным топливам или полностью замещать их, что потенциально позволяет значительно снизить углеродный след [5]. В последние годы проводятся активные исследования по адаптации существующей газовой инфраструктуры и топливных систем к работе на водородсодержащих смесях. Результаты исследований, проведенных такими организациями, как Avacon, DVGW и E.ON, демонстрируют, что значительная часть находящегося в эксплуатации газового оборудования (например, котлы, плиты) способно функционировать в безопасном режиме при использовании смесей природного газа с водородом, где объемная доля последнего может достигать 20–30% [6]. Более поздние проекты, такие как HyDeploy в Великобритании, успешно подтвердили безопасную подачу 20% водородной смеси в действующую газовую сеть [7].

Однако внедрение водорода сопряжено с комплексом научнотехнических задач, требующих углубленного изучения. Среди них – влияние водорода на процессы горения (скорость пламени, устойчивость, температура), материалы оборудования (риск водородного охрупчивания, герметичность соединений), эффективность и эмиссионные характеристики в различных типах топливных систем.

Цель работы — оценка экологической и экономической эффективности применения водородно-природных смесей в топливных системах.

### Изменение выбросов при сгорании водородсодержащих газовой смеси

Для количественной оценки экологического эффекта от добавления водорода в природный газ необходимо провести расчет объемов выбросов, образующихся при сгорании топливной смеси. Основой для такого расчета являются стехиометрические уравнения горения основных компонентов природного газа и водорода:

$$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$$
  
 $C_2H_6 + 3,5O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$   
 $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$   
 $C_4H_{10} + 3,25O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2,5H_2O$   
 $C_5H_{12} + 8O_2 \rightarrow 5CO_2 + 6H_2O$   
 $H_2 + 0,5O_2 \rightarrow H_2O$ 

Молярные отношения реагирующих газов, в соответствии с законом Авогадро, пропорциональны их объемным отношениям. Следовательно, зная компонентный состав газовой смеси (СН<sub>4</sub> 96,2%,  $C_2H_6$  2,80%,  $C_3H_8$  0,148%,  $C_4H_{10}$  0,088%,  $C_5H_{12}$  0,055%), можно с высокой точностью определить теоретические объемы продуктов сгорания.

При сгорании 1 м<sup>3</sup> природного газа объем выделяющегося углекислого газа составит [8]:

$$V_{CO2} = (96,20 \cdot 1 + 2,80 \cdot 2 + 0,148 \cdot 3 + 0,088 \cdot 2 + 0,055 \cdot 5) / 100 = 1,027 \text{ м}^3$$
 Объем выделяющихся водяных паров составит:

$$V_{H2O} = (96,20 \cdot 2 + 2,80 \cdot 3 + 0,148 \cdot 4 + 0,088 \cdot 2,5 + 0,025 \cdot 6) / 100 = 2,019 \text{ m}^3$$

Аналогичным образом проводятся расчеты для газовых смесей с добавлением в них 5-30% водорода (см. таблица 1).

Таблица 1 Выбросы парниковых газов при сгорании 1 м $^3$  газовой смеси.

Водород, %	0	5	10	15	20	25	30
CO <sub>2</sub> , м <sup>3</sup>	1,027	0,976	0,924	0,873	0,822	0,770	0,719
H <sub>2</sub> O, M <sup>3</sup>	2,019	1,968	1,917	1,866	1,815	1,765	1,714

Анализ результатов, представленных в таблице 1, позволяет выявить линейную зависимость между долей водорода в смеси и сокращением объема диоксида углерода. Каждые 5% объема водорода приводят к снижению выбросов  $CO_2$  примерно на 5%. Это объясняется постепенным замещением углеродсодержащих компонентов ( $CH_4$ ,  $C_2H_6$  и др.) безуглеродным топливом ( $H_2$ ), в результате горения которого  $CO_2$  не образуется.

Вопреки первоначальным ожиданиям, объем паров воды в продуктах сгорания не увеличивается, а снижается с ростом доли водорода. При 30% объема водорода выброс H<sub>2</sub>O уменьшается на 15%. Этот ключевой факт объясняется стехиометрией реакций горения. При сжигании 1 моля метана образуется 2 моля водяного пара, а для 1 моля водорода — только 1 моль. Несмотря на то что водород имеет более высокую энергетическую ценность на единицу массы, при расчете на единицу объема смеси и с учетом разбавления природного газа, общий выход водяного пара уменьшается. Это важное наблюдение, так как оно указывает на снижение общей энтальпии дымовых газов и потенциальное уменьшение конденсации влаги в системах отвода продуктов сгорания.

## Стоимостной анализ применения водородсодержащих газовых смесей

Розничная цена на 1 м<sup>3</sup> природного газа, реализуемого населению, составляет 8,32 рублей. В России ежегодно производится более 2,4 миллиардов

м<sup>3</sup> водорода. Стоимость получения водорода, по оценкам специалистов [9], составляет от 10 рублей за 1 м<sup>3</sup> в зависимости от технологии производства («серый», «голубой», «зеленый» водород).

В таблице 2 даны результаты изменения стоимость 1 м<sup>3</sup> газовой смеси с различным содержанием водорода. Стоимость кубометра смеси меняется незначительно и зависит от стоимости получения водорода (которая в последние 2 года возросла с 7 до 10 рублей) [10].

Таблица 2 Стоимость 1 м³ водородсодержащей газовой смеси.

Водород, %	0	5	10	15	20	25	30
Стоимость 1 м <sup>3</sup> газовой смеси, руб.	8,32	8,40	8,49	8,57	8,66	8,74	8,82

Для конечного потребителя более актуальной является стоимость единицы получаемой энергии, а не топлива. Поскольку теплотворная способность водорода на единицу объема значительно ниже, чем у метана, для выработки того же количества тепла требуется больший объем топливной смеси. Средняя стоимость получения 1 кВт тепла при сжигании природного газа составляет 0,82 рубля. Добавление водорода в газовую смесь увеличивает стоимость получения тепла, достигая 1,10 рублей за 1 кВт для смеси с 30% содержанием водорода.

Таблица 3 Стоимость получения 1 кВт тепловой энергии, получаемой при сжигании водородсодержащей газовой смеси

Водород, %	0	5	10	15	20	25	30
Теплота сгорания, кДж/м <sup>3</sup>	36599	35310	34022	32732	31443	30155	28867
Стоимость 1 кВт тепла, руб.	0,82	0,86	0,90	0,94	0,99	1,04	1,10
Изменение стоимости, %	100	105	110	115	121	127	134

#### Заключение

Стехиометрический расчет подтвердил значительное снижение выбросов парниковых газов при сжигании водородсодержащих смесей. Установлено, что добавка 30% водорода приводит к снижению объемных выбросов СО<sub>2</sub> на 30% и выбросов H<sub>2</sub>O на 15%. Это обеспечивает прямой экологический эффект и соответствует глобальным трендам декарбонизации энергетики. Ключевым преимуществом рассмотренной технологии является ее высокая совместимость с существующей газовой инфраструктурой. Результаты международных проектов и экспертные оценки свидетельствуют, что существующее газопотребляющее оборудование (котлы, ТЭЦ) способно работать на смесях с содержанием водорода до 20-30% без существенной модернизации. Это значительно снижает порог входа для внедрения технологии по сравнению с другими низкоуглеродными решениями, требующими капитальной перестройки энергосистем.

Максимального эффекта применения водородсодержащих газовых смесей можно добиться в местах получения дешевого водорода. Одним из направлений в данной области является плазменная переработка отходов [11]. Локализация таких производств вблизи крупных центров газопотребления (городов, промышленных зон) минимизирует логистические расходы и делает концепцию распределенного подмешивания водорода в газовые сети экономически обоснованной. Внедрение водородсодержащих топливных смесей позволяет достичь немедленного экологического эффекта с минимальными капитальными затратами. Дальнейшая масштабируемость технологии напрямую зависит от развития экономики водорода, в частности, от снижения стоимости его производства и внедрения мер углеродного регулирования.

## Литература

- 1. Ишков А.Г. Роль метана в изменении климата. М.: НИИПЭ, 2018. 34 с.
- 2. Сибгатуллин А., Петличенко А. и др. Оценка потенциала снижения выбросов парниковых газов с учетом перспектив развития газификации регионов России // Энергетическая политика, 2023, №10(189). С. 30-41.
- 3. Экология, энергетика, энергосбережение: бюллетень. М.: ПАО «Мосэнерго», 2023. Выпуск 2. Водородная энергетика: за и против. 36 с.
- 4. Шегельман И.Р., Щукин П.О., Морозов М.А. Ресурсные вызовы в области региональной биоэнергетики и пути их преодоления // Инженерный вестник Дона, 2012, № 2. URL: ivdon.ru/ru/magazine/archive/ n2y2012/819
- 5. Bromberg L. In-Cylinder Laminar Flame Propagation Speed: Effect on hydrogen and rich gas addition. MIT Plasma Science and Fusion Center, 2005. 23p.
- 6. Davis M. Greenhouse gas reduction potential and cost-effectiveness of economy-wide hydrogen-natural gas blending for energy end uses // Renewable and Sustainable Energy Reviews. 2023. DOI: 10.1016/j.rser.2022.112962.
- 7. HyDeploy Project. Project Close Down Report. 2021. URL: hydeploy.co.uk/app/uploads/2022/06/HyDeploy-Close-Down-Report\_Final.pdf
- 8. Шарапов Р.В., Осипов В.А. Использование водорода для повышения экологичности топливных систем // Машиностроение и безопасность жизнедеятельности. 2024. № 3. С. 68-72.
- 9. Обзор российского рынка водорода. Сентябрь 2024. Прогноз развития до 2028 года. URL: dzen.ru/a/Z018iYILtH PTJXW
- 10. Шарапов Р.В. Снижение выбросов парниковых газов за счет добавления водорода в системы газоснабжения // Машиностроение и безопасность жизнедеятельности. 2025. № 2. С. 65-69.
- 11. Артемов А.В., Переславцев А.В., Вощинин С.А. Получение водорода в процессе плазменной переработки отходов // Энергия: экономика, техника, экология. 2021. № 6. С. 30-35.

#### References

- 1. Ishkov A.G. Rol metana v izmenenii klimata [The role of methane in climate change]. M.: NIIPE, 2018. 34 p.
- 2. Sibgatullin A., Petlichenko A., Blinov A., Ishkov A., Romanov K. Energeticheskaya politika, 2023, №10(189). Pp. 30-41.
- 3. Ekologiya, energetika, energosberezhenie: byulleten [Ecology, energy, energy saving: bulletin]. M.: PAO «Mosenergo», 2023. Vol. 2. 36 p.
- 4. Shegelman I.R., Shchukin P.O., Morozov M.A. Inzhenernyj vestnik Dona, 2012, № 2. URL: ivdon.ru/ru/magazine/archive/ n2y2012/819
- 5. Bromberg L. In-Cylinder Laminar Flame Propagation Speed: effect on hydrogen and rich gas addition. MIT Plasma Science and Fusion Center, 2005. 23p.
- 6. Davis M. Renewable and Sustainable Energy Reviews. 2023. DOI: 10.1016/j.rser.2022.112962.
- 7. HyDeploy Project. Project Close Down Report. 2021. URL: hydeploy.co.uk/app/uploads/2022/06/HyDeploy-Close-Down-Report Final.pdf
- 8. Sharapov R.V., Osipov V.A. Mashinostroenie i bezopasnost' zhiznedeyatel'nosti. 2024. № 3. Pp. 68-72.
- 9. Obzor rossijskogo rynka vodoroda. Sentyabr' 2024. Prognoz razvitiya do 2028 goda. [Overview of the Russian Hydrogen Market. September 2024. Development Forecast until 2028].
  - 10. URL: dzen.ru/a/Z018iYILtH\_PTJXW
- 11. Sharapov R.V. Mashinostroenie i bezopasnost' zhiznedeyatel'nosti. 2025. № 2. Pp. 65-69.
- 12. Artemov A.V., Pereslavcev A.V., Voshchinin S.A. Energiya: ekonomika, tekhnika, ekologiya. 2021. № 6. Pp. 30-35.

Дата поступления: 12.10.2025 Дата публикации: 26.11.2025