

Forecasting through Orange Hydrogen Patent Analysis

Shayan izadifar¹ - yazdan alvari² - Sara Mahmoudian Yonesi³ Abolghasem Mosayyebi⁴ - Mohsen Mazlom Farsibaf⁵ - Majid Zandi^{6*}

Abstract

From the past to the present, the use of fossil resources has caused irreparable damage to the Earth. Hydrogen, as a clean and renewable resource, can serve as an energy source. In this study, hydrogen produced from various sources and methods has been categorized into 18 different color spectra. Initially, the research discusses the methods for producing orange hydrogen. Subsequently, data from patents registered throughout the lifespan of orange hydrogen production technologies has been collected from the Lens data center. In the following steps, this data has been transformed first into the cumulative number of patents in the field of orange hydrogen production and then into the cumulative number of patents registered in orange hydrogen production technologies. By examining and analyzing the data extracted from the Lens database, it can be concluded that orange hydrogen production technology is in a growth phase, and the most suitable technology for producing orange hydrogen is gasification technology.

Key words

Orange Hydrogen, Energy, Biomass, Patent Analysis

1. Researcher in Energy Research Center Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

2. Renewable Energies Engineering Laboratory, Faculty of Mechanical and Energy Engineering, Shahid Beheshti University of Tehran.

3. PhD student in Renewable Energy Department, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

4. Laboratory expert, Renewable Energy Department, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

5. Director of research and technology of National Gas Company of Iran.

6*. Associate Professor, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran, Corresponding Author.
m_zandi@sbu.ac.ir



آینده‌نگری هیدروژن نارنجی به روش تحلیل پنت

شایان ایزدی‌فر^۱ - یزدان الواری^۲ - سارا محمودیان^۳
ابوالقاسم مسیبی^۴ - محسن مظلوم فارسی‌باف^۵ - مجید زندی^{۶*}

چکیده

از گذشته تاکنون استفاده از منابع فسیلی موجب وارد شدن خسارت‌های جبران‌ناپذیری به کره زمین شده است. هیدروژن به‌عنوان یک منبع پاک و تجدیدپذیر یک منبع اولیه انرژی جایگزین است. در این پژوهش، هیدروژن تولید شده از منابع و روش‌های مختلف، به ۱۸ طیف رنگی مختلف دسته‌بندی شده است. ابتدا به روش‌های تولید هیدروژن نارنجی اشاره شده است. سپس داده‌های پنت‌های جهانی ثبت‌شده در طول عمر فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی از مرکز داده لنز جمع‌آوری شده است. در گام اول، این داده‌ها به تعداد تجمعی پنت در حوزه تولید هیدروژن نارنجی و در گام بعدی به تعداد تجمعی پنت‌های ثبت‌شده در فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی تبدیل شده است. با مطالعه و بررسی داده‌های استخراج شده از پایگاه داده لنز، می‌توان نتیجه گرفت که فناوری تولید هیدروژن نارنجی در مرحله رشد قرار دارد و مناسب‌ترین فناوری جهت تولید هیدروژن نارنجی، فناوری گازی‌سازی است.

واژگان کلیدی: هیدروژن نارنجی، انرژی، زیست‌توده، تحلیل پنت

۱. پژوهشگر، مرکز پژوهشی انرژی، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران.

۲. لایراتوار مهندسی انرژی‌های تجدیدپذیر، دانشکده مهندسی مکانیک و انرژی، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران.

۳. دانشجوی دکتری گروه انرژی‌های تجدیدپذیر، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران.

۴. کارشناس آزمایشگاه، گروه انرژی‌های تجدیدپذیر، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران.

۵. مدیر پژوهش و فناوری شرکت ملی گاز ایران.

۶*. دانشیار، دانشگاه شهید بهشتی، تهران، ایران. (نویسنده مسئول) m_zandi@sbu.ir

مقدمه

انرژی یکی از نیازهای مهم برای زندگی انسان و توسعه جهانی است. رشد سریع جمعیت جهان به همراه رشد اقتصادی منجر به افزایش تقاضای جهانی انرژی شده است. پیش‌بینی می‌شود که تقاضای انرژی جهانی از سال ۲۰۱۰ میلادی تا سال ۲۰۴۰ میلادی از ۵۵۳۰۰۰ تراوات به ۸۵۵۰۰۰ تراوات افزایش خواهد یافت (Hosseinzadeh et al., 2020).

بیش از ۸۰ درصد از زنجیره انرژی جهان را سوخت‌های فسیلی تشکیل می‌دهند. وابستگی بیش از اندازه به سوخت‌های فسیلی چالشی برای جهان امروز شده است (Hjeij et al., 2022). میزان ذخایر فعلی سوخت‌های فسیلی در جهان حداکثر ۴۰ سال برای نفت، ۶۰ سال برای گاز طبیعی و ۱۵۶ سال برای زغال سنگ تخمین زده شده است. علاوه بر این، سوخت‌های فسیلی به دلیل گازهای مخرب احتراق مانند اکسیدهای کربن‌دار، نیتروژن، گوگرد و سایر موارد که مسئول اصلی گرمایش کره زمین هستند، تأثیر جدی بر محیط‌زیست می‌گذارند. انتشار کربن ناشی از سوخت‌های فسیلی دارای یک روند صعودی مشابه شده است و تا سال ۲۰۱۹ میلادی به مقدار ۵/۹۷۰ گیگاتن در سال رسیده است (Hjeij et al., 2022; El-Shafie et al., 2019).

منابع انرژی تجدیدپذیر بهترین گزینه برای جایگزینی این منابع سنتی به دلیل افزایش مسائل زیست‌محیطی است. هیدروژن به عنوان یک منبع انرژی پاک و تجدیدپذیر شناخته شده است. هیدروژن به دلیل داشتن ویژگی‌هایی از جمله: چگالی انرژی بالا، فراوان‌ترین عنصر شناخته شده در جهان، سبک‌ترین عنصر شناخته شده در جهان (وزن مولکولی ۲/۰۱۶) و ارزش حرارتی بسیار بالا در حدود ۳ تا ۴ برابر سوخت‌های هیدروکربنی (۱۴/۰۴ مگاژول بر کیلوگرم)، به عنوان یک منبع انرژی جایگزین برای کاهش مصرف سوخت‌های فسیلی شناخته شده است (Xu et al., 2022). هیدروژن می‌تواند به عنوان یک سوخت جایگزین در موتورهای احتراق داخلی و توربین‌های گاز استفاده شود. از سوی دیگر، هیدروژن به عنوان یک سوخت بهینه برای سلول‌های سوختی در نظر گرفته می‌شود، زیرا محصول نهایی آن آب خالص است و بازده انرژی آن تا حدود ۹۰ درصد است. زمانی که هیدروژن به عنوان یک سوخت استفاده می‌شود، هیچ آلاینده‌ای تولید نمی‌شود. محصول نهایی به کارگیری هیدروژن به عنوان یک سوخت، آب است که می‌تواند بازیافت شده و برای بازیابی هیدروژن مورد استفاده قرار گیرد (Xu et al., 2022). هیدروژن از منابع مختلفی قابل تولید است.

تاکنون بیش از ۹۶ درصد منابع شناخته شده تولید هیدروژن، منابع فسیلی و تجدیدناپذیر هستند. از این رو تولید هیدروژن با استفاده از منابع تجدیدپذیر موضوعی مهم برای آینده انرژی در جهان شناخته شده است (Sánchez-Bastardo et al., 2021). در حال حاضر، ۵۹ درصد از کل مصرف داخلی انرژی‌های تجدیدپذیر اتحادیه اروپا به انرژی زیستی اختصاص داده شده است (Hassan et al., 2024). پیش‌بینی می‌شود که تا سال ۲۰۴۰ میلادی، تولید انرژی تجدیدپذیر ۵۱ درصد از کل تقاضای انرژی جهانی را تأمین کرده و به منبع اصلی انرژی تبدیل شود (Dash et al., 2023).

در حال حاضر، فناوری‌های مربوط به تولید، ذخیره‌سازی و انتقال انرژی هیدروژن به سرعت در سراسر جهان پیشرفت کرده‌اند. این موضوع، به حرکت به سمت سامانه‌های انرژی پاک و کاهش کربن در آینده کمک خواهد کرد. همین امر به افزایش سهم هیدروژن در مصرف کل سوخت در سراسر جهان کمک می‌کند. منابع تجدیدپذیر شناخته شده برای تولید هیدروژن، آب و زیست‌توده هستند. این منابع از طریق فناوری‌های مختلف از جمله الکترولیز، تجزیه حرارتی^۱ و شیمیایی^۲، روش‌های زیستی^۳، تبدیل ترموشیمیایی و تبدیل بیولوژیکی^۴، هیدروژن را تولید می‌کنند. انرژی لازم در طول این فرایندها، اغلب برق یا حرارت است. از میان این روش‌های تولید هیدروژن، تولید هیدروژن از زیست‌توده (بیو هیدروژن)^۵ به دلیل چالش‌های زیست‌محیطی که مواد زائد، فاضلاب و زباله به وجود آورده‌اند، توجه زیادی به خود جلب کرده است. فناوری تولید بیوهیدروژن می‌تواند کارایی تبدیل بالا و مصرف انرژی پایینی داشته باشد. به علاوه، فناوری تولید بیوهیدروژن، به دلیل گستردگی در انواع منابع زیست‌توده موجود، محدود نخواهد بود (Xu et al., 2022). از سویی دیگر ارائه راهکارهایی که به طور هم‌زمان به چالش‌های حوزه آب و انرژی بپردازد و مسائل بهداشتی و زیست‌محیطی در ارتباط با پسماندهای شهری و زیست‌توده را در نظر بگیرد، بسیار حائز اهمیت است (Hassan et al., 2024).

استفاده از هیدروژن در راهبرد جهانی بدون کربن، اهمیت روزافزونی پیدا کرده است. داشتن دانش کامل در خصوص تولید، ذخیره‌سازی و حمل‌ونقل هیدروژن، نقشی حیاتی در توسعه فناوری‌های مؤثر و پایدار برای استفاده از هیدروژن ایفا می‌کند (Xu et al., 2022).

1. Thermolysis conversion
2. Thermal decomposition conversion
3. Bioremediation conversion
4. Biological conversion
5. Biohydrogen

هیدروژن یک منبع انرژی پاک است که می‌توان از آن در بیشتر کاربردهای انرژی مانند تولید برق حمل‌ونقل، صنایع شیمیایی، صنایع غذایی، فولاد، هوافضا و حوزه‌های دیگر استفاده کرد (Dash et al., 2023). این پژوهش، ابتدا به دسته‌بندی رنگ‌های هیدروژن که براساس روش‌های تولید است، می‌پردازد. سپس مروری بر فناوری‌های تولید هیدروژن از طریق زیست‌توده انجام گرفته است. در بخش بعدی که خود به ۳ زیربخش تقسیم می‌شود، به تحلیل وضعیت فعلی و گذشته فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی پرداخته می‌شود. در بخش سوم نیز نتیجه‌گیری و پیشنهادها ارائه خواهد شد.

رنگ‌بندی هیدروژن

هیدروژن گازی بی‌رنگ است که از فرایندها، منابع تولید و منابع انرژی مختلفی قابل‌تولید است. از این رو براساس منبع تولید، فرایند تولید و منبع انرژی مورد استفاده جهت تولید هیدروژن، دسته‌بندی برای هیدروژن صورت گرفته است. برای هیدروژن تولیدی با توجه به منبع تولید، فرایند تولید و منبع انرژی مورد استفاده، یک‌رنگ انتخاب شده است (Ajanovic et al., 2022).

هیدروژن مشکی: هیدروژن مشکی از فرایند گازی‌سازی زغال‌سنگ سیاه با استفاده از حرارت به‌دست می‌آید. تولید هیدروژن مشکی کمترین سازگاری را با محیط‌زیست دارد. به‌طوری‌که در ازای تولید هر کیلوگرم هیدروژن سیاه و قهوه‌ای ۲۰ کیلوگرم CO_2 دی‌اکسیدکربن آزاد می‌شود. (Arcos & Santos, 2023a; Midilli et al., 2021)

هیدروژن قهوه‌ای: هیدروژن قهوه‌ای از فرایند گازی‌سازی زغال‌سنگ قهوه‌ای یا لیگنیت^۱ قهوه‌ای با استفاده از حرارت به‌دست می‌آید. (Arcos & Santos, 2023a).

هیدروژن خاکستری: هیدروژن خاکستری از فرایند اصلاح بخار متان با استفاده از حرارت به‌دست می‌آید؛ اما در این فرایند هیچ کربنی جذب نمی‌شود. در عوض، تمام انتشار کربن در جو منتشر می‌شود (Panić et al., 2022).

هیدروژن آبی: هیدروژن آبی از فرایند اصلاح بخار یا رفرمینگ بخار متان و جذب و ذخیره‌سازی کربن با استفاده از حرارت به‌دست می‌آید (Panić et al., 2022; Midilli et al., 2021).

1. Lignit

هیدروژن سبز: هیدروژن سبز، هیدروژن تولید شده از فرایند الکترولیز آب توسط منابع انرژی تجدیدپذیر است. هیدروژن سبز نسبت به هیدروژن خاکستری آب بیشتری مصرف می‌کند. (Ajanovic et al., 2022).

هیدروژن فیروزه‌ای: از فرایند پیرولیز گاز طبیعی با استفاده از برق شبکه به‌دست می‌آید (Rioja-cabanillas & Fernández-ibáñez, n.d.).

هیدروژن سفید: هیدروژن سفید، هیدروژن طبیعی است که در زیر زمین از فرایند شکست هیدرولیکی بر اثر فشار و عوامل بیوشیمیایی به‌دست می‌آید (Incer-Valverde et al., 2023).

هیدروژن زرد: هیدروژن زرد، به هیدروژنی اشاره دارد که به‌طور خاص از فرایند الکترولیز با استفاده از برق شبکه تولید می‌شود (Dodgshun, n.d.).

هیدروژن صورتی: هیدروژن صورتی از فرایند الکترولیز به‌دست می‌آید؛ اما منبع انرژی آن، انرژی هسته‌ای است (Panić et al., 2022).

هیدروژن قرمز: هیدروژن قرمز از فرایند ترمولیز که از منبع حرارت هسته‌ای تأمین می‌شود به‌دست می‌آید (Zainal et al., 2024).

هیدروژن اقیانوسی: هیدروژن اقیانوسی از فرایند اکسیداسیون و جابه‌جایی آب - گاز^۱ با استفاده از برق و هوا به‌دست می‌آید (Arcos & Santos, 2023b).

هیدروژن بنفش: هیدروژن بنفش از فرایند الکترولیز و ترمولیز به کمک برق و حرارت هسته‌ای تولید می‌شود (Scamman & Newborough, 2016).

هیدروژن سرمه‌ای: هیدروژن سرمه‌ای از فرایند اصلاح بخار یا ریفرمینگ بخار متان و جذب و ذخیره‌سازی کربن به‌دست می‌آید. تفاوت این نوع هیدروژن با هیدروژن آبی در این است که منبع انرژی هیدروژن آبی حرارت است؛ اما در هیدروژن سرمه‌ای، منبع انرژی برق شبکه است (Zainal et al., 2024).

هیدروژن نقره‌ای: هیدروژن نقره‌ای از طریق فرایند سونولیز^۲ آب یا اتانول با استفاده از برق به‌دست می‌آید (Penconi et al., 2015).

هیدروژن طلایی: هیدروژن طلایی از فرایند هضم بی‌هوازی در مخزن‌های هیدروکربنی با منبع انرژی بیوشیمیایی به‌دست می‌آید (Incer-Valverde et al., 2023).

هیدروژن زیتونی: هیدروژن زیتونی از فرایند فوتوکاتالیز^۳ آب یا اتانول با استفاده از انرژی نورانی خورشید به‌دست می‌آید (Arcos & Santos, 2023a).

1. Water-gas shift (WGS)

2. Sonolysis

3. Photocatalysis

هیدروژن یشمی: هیدروژن یشمی با فرایند اصلاح بخار متان و جذب و ذخیره‌سازی کربن به‌دست می‌آید و تفاوت آن با هیدروژن آبی و سرمه‌ای در منبع تأمین انرژی است. منبع تأمین انرژی هیدروژن یشمی برق تجدیدپذیر است (Do et al., 2023).
هیدروژن نارنجی: هیدروژن نارنجی از طریق فرایند گازی‌سازی و اصلاح بخار متان و گازی‌سازی با آب فوق‌بحرانی^۱ برای زیست‌توده با استفاده از حرارت به‌دست می‌آید (Kalinci et al., 2009).

فناوری گازی‌سازی

گازی‌سازی یک فناوری ترموشیمیایی به‌منظور تبدیل زیست‌توده به گاز سنتز است و دهه‌ها با استفاده از گاز طبیعی و ماقبل از آن با استفاده از زغال‌سنگ مورد استفاده قرار گرفته است. گازی‌سازی در دماهای بالا (۷۰۰-۱۵۰۰ درجه سانتی‌گراد) و فشار (۲۰-۳۰ مگاپاسکال) در حضور یک عامل گازی‌سازی مانند هوا، بخار یا اکسیژن در واحد گازی‌سازی رخ می‌دهد. واکنش‌های شیمیایی اصلی در فناوری گازی‌سازی شامل پیرولیز، احتراق و گازی‌سازی است (Aziz et al., 2021).

فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی

گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی یک فناوری جدید تولید هیدروژن است. این فناوری، با تبدیل پسماند زیست‌توده به گاز سنتز، گاز سنتز غنی از هیدروژن در دما و فشار بالا تولید می‌کند. سپس در گام بعدی، هیدروژن با جداسازی از گاز سنتز به‌دست می‌آید. در فرایند گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی، آب به‌عنوان محیط واکنش و یک عامل واکنش‌دهنده عمل می‌کند. سپس در نهایت گاز سنتز غنی از هیدروژن تولید می‌شود (Kladisios & Sagia, 2022). مراحل گازی‌سازی با آب فوق‌بحرانی شامل سه مرحله اصلاح بخار، جابه‌جایی آب - گاز و واکنش اصلاح بخار متان است (Kladisios & Sagia, 2022).

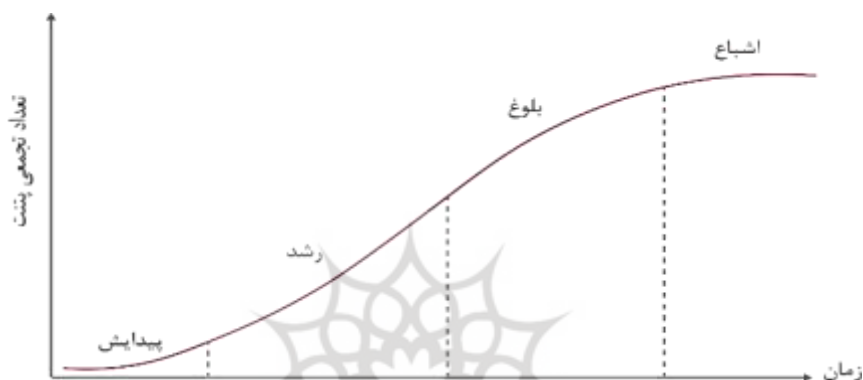
روش‌شناسی

در مسیر تحلیل و آینده‌نگری فناوری^۲ شیوه‌های مختلفی برای سنجش وضعیت حال حاضر فناوری و پیش‌بینی آینده فناوری مورد استفاده قرار گرفته است. رسم چرخه عمر

1. Supercritical water
 2. Technology Assessment

فناوری^۱ یکی از فرایندهای پذیرفته شده به‌عنوان معیاری برای سنجش وضعیت گذشته و حال و پیش‌بینی آینده فناوری است. همان‌طور که در شکل ۱ نشان داده شده است یک فناوری از زمان اولین ثبت اختراع تا حرکت در مسیر توسعه و به‌کارگیری و تجاری‌سازی شدن براساس تعداد تجمعی اختراعات ثبت‌شده به یک مسیر منحنی S شکل^۲ صعود می‌کند (Gao et al., 2013).

شکل ۱. نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری



(Gao et al., 2013)

طبق منحنی شکل ۱ می‌توان چهار فاز زیر را برای آن در نظر گرفت (Gao et al., 2013)

پیدایش: در فاز پیدایش، طرح فناوری مطرح شده در مراکز پژوهشی موردپژوهش و توسعه قرار گرفته است. در این دوره، در ابتدا پدید آوردن پتنت بسیار اندک و ناچیز است؛ اما با شناخته شدن فناوری توسط پژوهشگران دیگر، نرخ پدید آوردن پتنت مرتبط با آن شدت گرفته تا به میزان ثابتی رسیده است. در این فاز شکل منحنی به‌طور تقریبی نامنظم دیده می‌شود و حجم کلی پتنت‌ها پایین است (Gao et al., 2013)

رشد: در فاز رشد، نرخ پدید آوردن پتنت به میزان ثابتی در حال افزایش است، به‌طوری‌که تقعر منحنی به سمت بالا است و روند روبه‌رشد مشخصی مشاهده می‌شود (Gao et al., 2013).

بلوغ: در فاز بلوغ، نرخ پدید آوردن پتنت در نتیجه کاهش تحقیق و توسعه در فناوری کاهش یافته است. همچنین، نرخ رشد نمودار تجمعی پتنت مسیر کاهشی به

1. Technology Life Cycle Or Tlc
2. S Curve

خود گرفته است. این اتفاق در پی ورود فناوری به مراکز صنعتی و تجاری سازی شدن رخ می دهد. هرچند در این مرحله تعداد پتنت ها در منحنی به طور منظم روبه افزایش است؛ اما میزان تغییر شیب منحنی منفی است و تقعر منحنی به سمت پایین است (Gao et al., 2013).

اشباع یا افول: در فاز اشباع یا افول، نرخ پدید آوردن پتنت در فناوری مورد نظر مسیر کاهشی به خود گرفته است. فاز اشباع همواره معادل با افول فناوری و حذف تحقیق و توسعه در فناوری مورد نظر است؛ به طوری که فناوری از سودآوری خارج شده و سرمایه جهت تحقیق و توسعه به آن اختصاص داده نشده است. در نتیجه این امر، نمودار تجمعی به بخش هموار خود نزدیک می شود و پیش بینی مسیر افقی آن قابل تعیین است (Gao et al., 2013).

براین اساس، با تبدیل داده های ثبت شده در طول عمر فناوری های تولید هیدروژن نارنجی به تعداد تجمعی پتنت و با توجه به اینکه هر فناوری مسیر پیدایش تا افول را طی خواهد کرد، وضعیت فناوری های تولید هیدروژن نارنجی مورد بررسی قرار گرفته است.

یافته ها

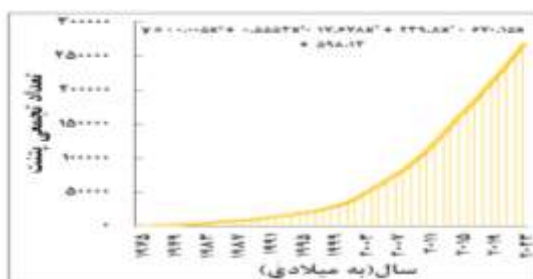
نمودار تجمعی پتنت های تولید هیدروژن نارنجی و تحلیل مقاطع زمانی

با وارد کردن کلیدواژه های مشخصی برای جستجوی تولید هیدروژن به وسیله پسماند^۱ در مرکز داده لنز^۲ و سپس تبدیل داده های پتنت های ثبت شده به تعداد تجمعی پتنت، شکل ۲ ترسیم شده است. همان طور که در شکل مشاهده می شود، تعداد بسیار زیادی از پتنت های ثبت شده در بازه زمانی سال ۲۰۰۰ میلادی به بعد است که مانع از درک بازه زمانی قبل از آن است.

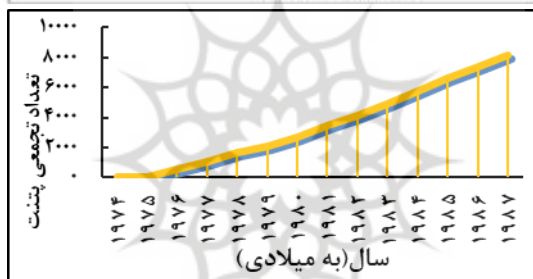
برای تطابق بهتر نمودار فناوری اصلاح پیرولیز با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) به داده های ارائه شده در شکل ۲، یک منحنی برازش شده است. چند جمله ای منحنی برازش شده، درجه ۵ در نظر گرفته شده است؛ زیرا به هر میزان درجه معادله بالاتر در نظر گرفته شود، زمان پردازش افزایش و دقت برازش نیز بیشتر خواهد شد. خطای برازش نیز همان گونه که با معیار ضریب تشخیص در شکل آمده، بسیار ناچیز است.

1. Hydrogen & Production & Waste
2. Www.Lens.Org

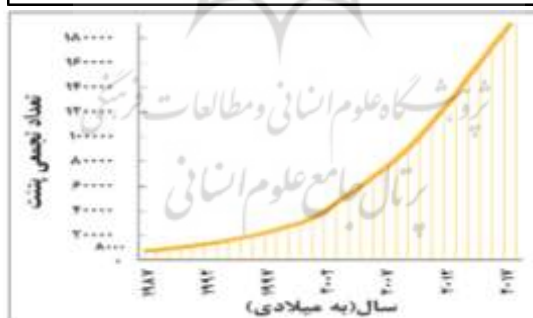
شکل ۲-الف. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده در طول عمر فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی؛ ب. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۴ میلادی تا ۱۹۸۷ میلادی؛ ج. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۸۷ میلادی تا ۲۰۱۸ میلادی؛ د. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی در مقطع زمانی سال‌های ۲۰۱۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی



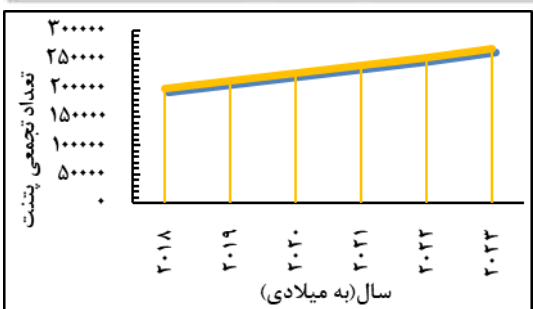
الف



ب.



ج



د

در کل این پنج دهه در نظر گرفته شده، نزدیک به ۲۷۰۰۰۰ پتنت در زمینه فناوری تولید هیدروژن نارنجی تا سال ۲۰۲۳ میلادی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۲- الف و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) فازهای زیر در این مقطع زمانی برای تولید هیدروژن نارنجی تشخیص داده شده است:

۱. مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۴ میلادی تا ۱۹۸۷ میلادی: شکل ۲- ب

۲. مقطع زمانی سال‌های ۱۹۸۷ میلادی تا ۲۰۱۸ میلادی: شکل ۲- ج

۲. مقطع زمانی سال‌های ۲۰۱۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی: شکل ۲- د

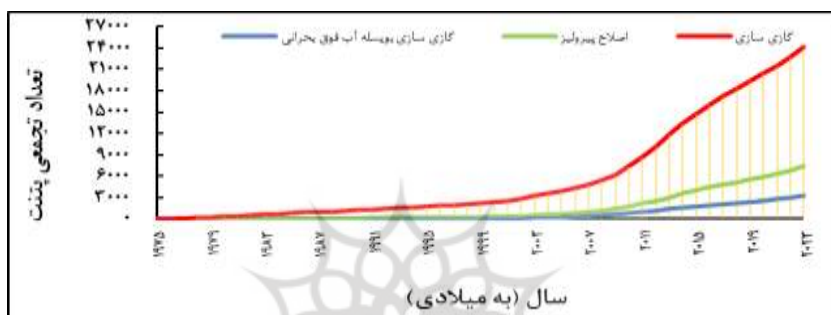
در میان سال‌های ۱۹۷۴ میلادی تا ۱۹۸۷ میلادی، نزدیک به ۸۱۵۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۲- ب و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱)، قرارگیری در فاز پیدایش در این مقطع زمانی برای تولید هیدروژن نارنجی تشخیص داده شده است. در میان سال‌های ۱۹۸۷ میلادی تا ۲۰۱۸ میلادی، نزدیک به ۱۹۱۵۰۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۲- ج و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱)، قرارگیری در فاز رشد در این مقطع زمانی برای تولید هیدروژن نارنجی تشخیص داده شده است. در میان سال‌های ۲۰۱۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی، حدود ۷۰۰۰۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۲- د و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱)، قرارگیری در فاز رشد در این مقطع زمانی برای تولید هیدروژن نارنجی تشخیص داده شده است.

نمودار تجمعی پتنت‌های فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی

با تبدیل پتنت‌های ثبت‌شده در طول عمر فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی از مرکز داده لنز به تعداد تجمعی پتنت و مقایسه نرخ تجمعی پدید آوردن پتنت‌های ثبت‌شده حوزه فناوری‌های ذکر شده در پنج دهه اخیر، نمودار شکل ۳ ترسیم شده است. از مقایسه منحنی‌های شکل ۳ و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) تشخیص داده شده است، فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله گازی‌سازی، اصلاح پیرولیز و گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی در فاز رشد قرار دارند. تعداد پتنت‌های ثبت‌شده در فناوری گازی‌سازی بسیار بالاتر از فناوری‌های دیگر است به عبارت دیگر تعداد تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه فناوری گازی‌سازی در پنج دهه اخیر حدود ۲۴۲۰۰ پتنت است. تعداد تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه فناوری

گازی‌سازی حدود بیش از ۶ برابر کل پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی و حدود بیش از ۵/۳ برابر فناوری اصلاح پیرولیز است. براین اساس می‌توان فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی را یک فناوری در حال رشد محسوب نمود که هنوز با دوره بلوغ خود و در چشم‌انداز دورتر دوره اشباع خود فاصله دارد. با نگاهی به‌کل دوره زمانی تولید هیدروژن نارنجی در شکل ۲- الف نیز این برداشت قابل‌درک است.

شکل ۳. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی



نمودار تجمعی پتنت‌های فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی و تحلیل مقاطع زمانی

در این بخش، داده‌های پتنت‌های ثبت‌شده در طول عمر فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی که شامل اصلاح پیرولیز، گازی‌سازی و گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی است، از مرکز داده لنز استخراج شده است. سپس این داده‌ها برای یک بازه زمانی مشخص، به‌صورت نمودار تجمعی پتنت در شکل ۳ ترسیم شده است. همان‌طور که در شکل ۳ مشاهده می‌شود، تعداد بسیار زیادی از پتنت‌های ثبت‌شده در بازه زمانی سال ۲۰۰۰ میلادی به بعد است؛ بنابراین مانع از درک بازه زمانی قبل از آن است. در نگاه کلی به نمودار فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی، اکثر فناوری‌ها نوظهور محسوب می‌شوند. از این‌رو لازم است تا نگاهی دقیق‌تر در مقاطع زمانی مختلف به نمودار هریک از این فناوری‌ها شود.

فناوری اصلاح پیرولیز

برای فناوری اصلاح پیرولیز نمودار تجمعی پتنت شکل ۴ ترسیم شده است. برای تطابق بهتر نمودار فناوری اصلاح پیرولیز با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری

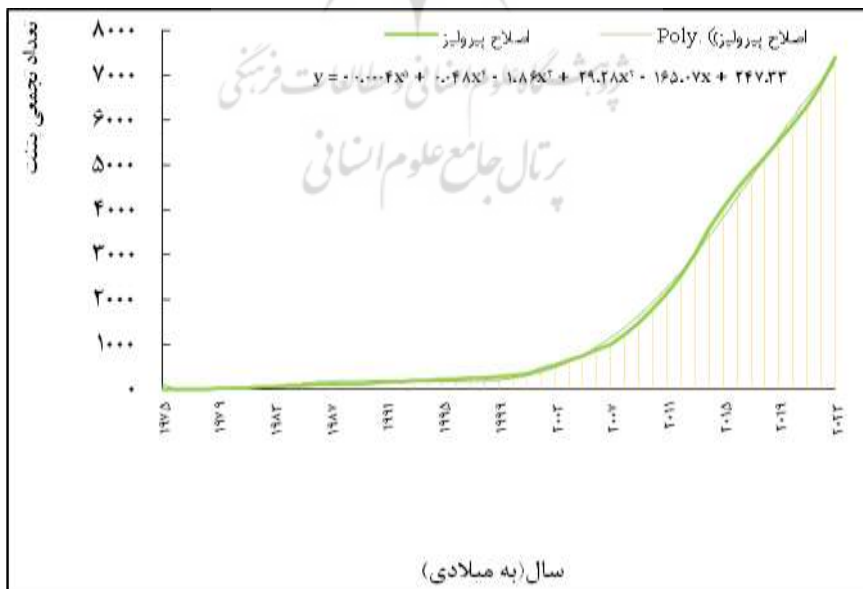
(شکل ۱) به داده‌های ارائه شده در شکل ۴، یک منحنی برازش شده است. چندجمله‌ای منحنی برازش شده درجه ۵ در نظر گرفته شده است. در کل این پنج دهه در حوزه فناوری اصلاح پیرولیز، بیش از ۷۰۰۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی تا سال ۲۰۲۳ میلادی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۴ و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) فازهای زیر در این مقطع زمانی برای فناوری اصلاح پیرولیز تشخیص داده شده است:

۱. مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی: شکل ۵-الف

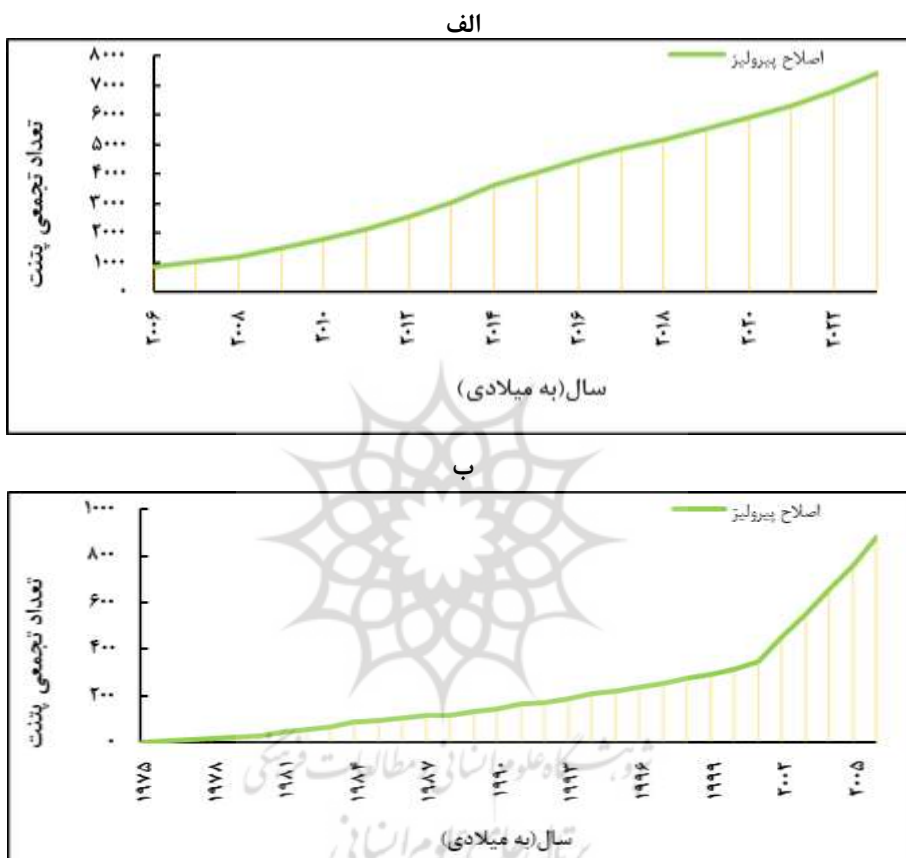
۲. مقطع زمانی سال‌های ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی: شکل ۵-ب

در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی شکل ۵-الف، حدود ۷۶۰ پتنت و در مقطع زمانی سال‌های ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی شکل ۵-ب، حدود ۶۷۰۰ پتنت در زمینه فناوری اصلاح پیرولیز به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۵-الف و شکل ۵-ب با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) در سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی فاز پیدایش و در سال‌های ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی فاز رشد در این مقاطع زمانی برای فناوری اصلاح پیرولیز تشخیص داده شده است.

شکل ۴. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری اصلاح پیرولیز در مقطع زمانی ۱۹۷۵ میلادی الی ۲۰۲۳ میلادی



شکل ۵-الف. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری اصلاح پیرولیز در بازه زمانی ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی؛ ب. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری اصلاح پیرولیز در بازه زمانی ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی



در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی، از میان تمام پتنت‌های ثبت‌شده در این بازه زمانی، بیشترین نقل‌قول مربوط به پتنت تبدیل زیست‌توده پسماند به محصول‌های مفید^۱ (James L. Grady; Guang Jiong Chen, 1999)، با ۵۷۴ نقل‌قول به مالکیت هلدینگ بایو اتانول^۲ است. این پتنت فرایندی برای تبدیل زیست‌توده زباله به محصول‌های مفید با گازی‌سازی زیست‌توده برای تولید گاز سنتز و تبدیل بستر گاز سنتز به یک یا چند محصول مفید ارائه شده است. هلدینگ بایو اتانول با استفاده از پتنت ثبتي با تبدیل زباله‌های زیست‌محیطی به گاز سنتز و تبدیل

1. Bioconversion Of Waste Biomass To Useful Products
2. Bioethanol Holdings INC

گاز سنتز به یک یا چند محصول مفید به محصول‌های مفید مانند هیدروژن، اتانول و استیک اسید دست یافته است.

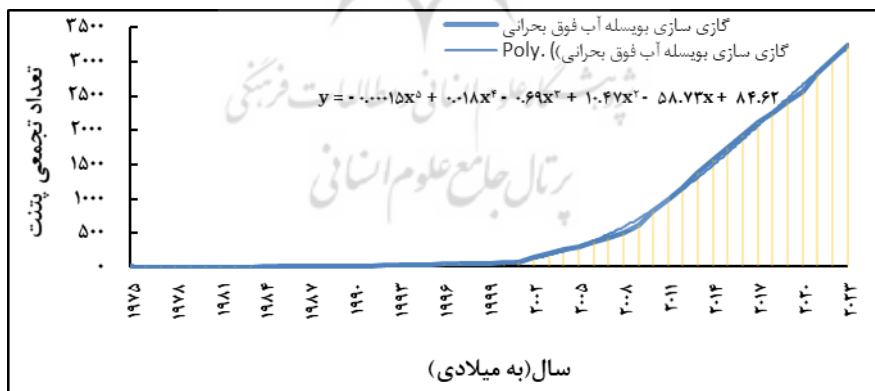
فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی

نمودار تجمعی پتنت فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی شکل ۶ ترسیم شده است. برای تطابق بهتر نمودار فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) به داده‌های ارائه شده در شکل ۶، منحنی چندجمله‌ای با درجه ۵ برازش شده است. در کل این پنج دهه در حوزه فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی، حدود ۳۲۵۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی تا سال ۲۰۲۳ میلادی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۶ و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) فازهای زیر در این مقطع زمانی برای فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی تشخیص داده شده است:

۱. مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۸ میلادی: شکل ۷-الف

۲. مقطع زمانی سال‌های ۲۰۰۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی: شکل ۷-ب

شکل ۶. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی با استفاده از فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی در مقطع زمانی ۱۹۷۵ میلادی الی ۲۰۲۳ میلادی

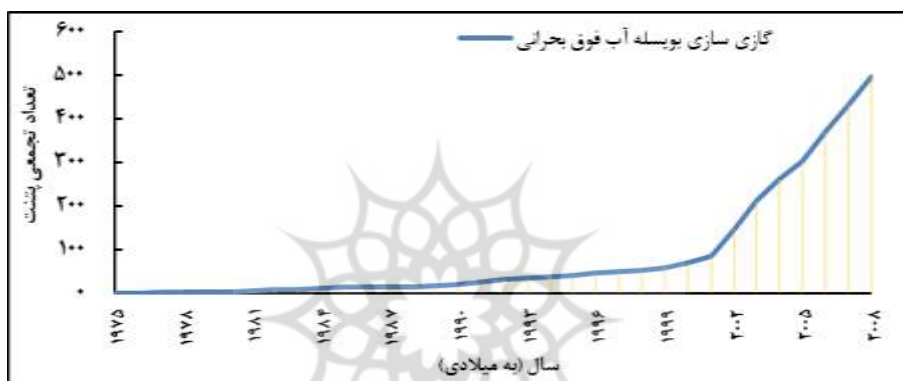


در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۸ میلادی شکل ۷-الف حدود ۵۰۰ پتنت و در مقطع زمانی سال‌های ۲۰۰۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی شکل ۷-ب، حدود ۲۸۵۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۷-الف و شکل ۷-ب با نمودار

لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) در سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۸ میلادی فاز پیدایش و در سال‌های ۲۰۰۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی فاز رشد در این مقاطع زمانی برای فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی تشخیص داده شده است.

شکل ۷-الف. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی با استفاده از فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی در مقطع زمانی ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۸ میلادی؛
ب. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی با استفاده از فناوری گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی در مقطع زمانی ۲۰۰۸ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی

الف



ب



در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی، از میان تمام پتنت‌های ثبت‌شده در این بازه زمانی، بیشترین نقل‌قول مربوط پتنت به اختراع دستگاهی بدون انتشار فرایندی مواد سمی از منابع تغذیه چندگانه جهت بازیافت بیشتر و تولید مواد مفید مانند فلزات جداسونده، کربن و فولرنس برای تولید مواد نانو، گرما و دی‌اکسیدکربن برای

تولید انرژی و تولید نفت پالایش شده و... با هزینه بسیار کمتر نسبت به سامانه‌های پالایش در حال حاضر که استانداردهای جدید انتشار را برآورده می‌کند، در سال ۲۰۱۶ با مالکیت شرکت حمل‌ونقل گروه ترنستار ال‌تی‌دی^۱ و موضوع سیستم جدید و بهبود یافته برای پردازش مواد شیمیایی و مواد مختلف^۲; (Allen KAPLAN, Miami Beach, FUS); Randall BRADLEY, Ft. Lauderdale, n.d.) با ۵۴۸ نقل قول است.

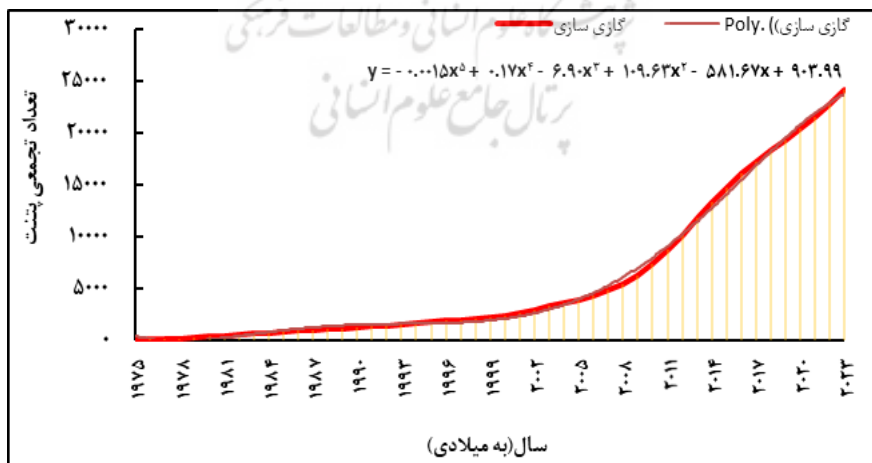
فناوری گازی‌سازی

نمودار تجمعی پتنت فناوری گازی‌سازی (شکل ۸) ترسیم شده است. برای تطابق بهتر نمودار فناوری گازی‌سازی با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱)، به داده‌های ارائه شده در شکل ۸، منحنی چندجمله‌ای با درجه ۵ برازش شده است. در کل این پنج دهه در حوزه فناوری گازی‌سازی نزدیک به ۲۴۲۰۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی تا سال ۲۰۲۳ میلادی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۸ و نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱)، فازهای زیر در این مقطع زمانی برای تولید هیدروژن نارنجی تشخیص داده شده است:

۱. مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی: شکل ۹-الف

۲. مقطع زمانی سال‌های ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۱۳ میلادی: شکل ۹-ب

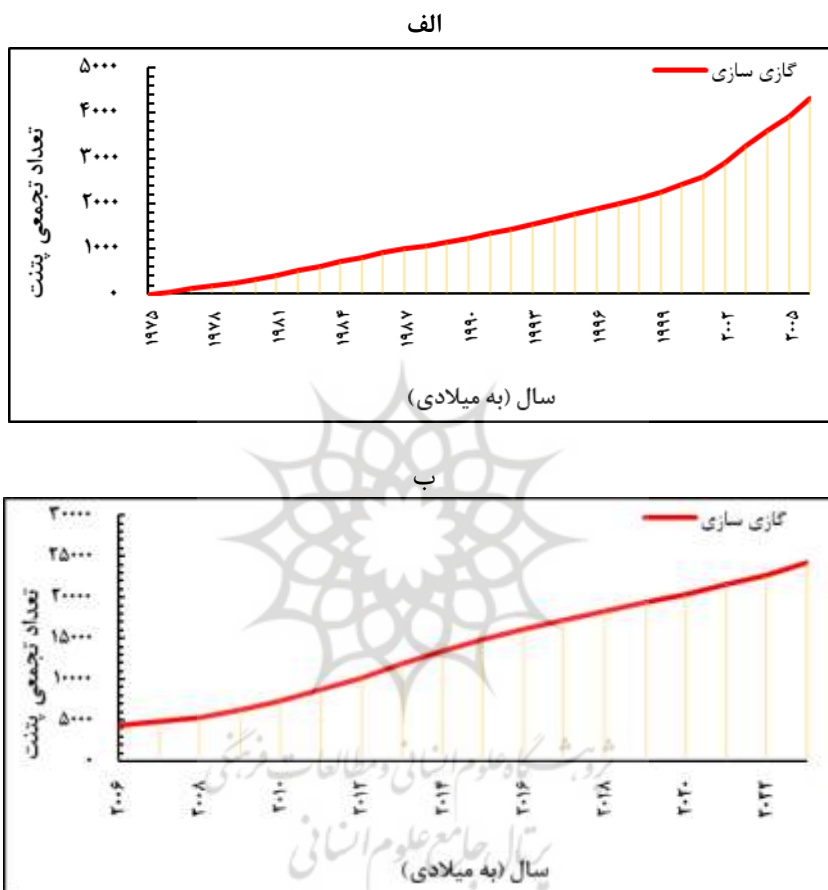
شکل ۸. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به وسیله از فناوری گازی‌سازی



1. Transtar Group Ltd

2. New And Improved System For Processing Various Chemicals And Materials

شکل ۹-الف. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری گازی‌سازی در بازه زمانی ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی، ب. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری گازی‌سازی در بازه زمانی ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی



در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی شکل ۹-الف، نزدیک به ۴۳۵۰ پتنت، در مقطع زمانی سال‌های ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی شکل ۹-ب، نزدیک به ۱۹۸۵۰ پتنت در زمینه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری گازی‌سازی به ثبت رسیده است. از مقایسه شکل ۹-الف و شکل ۹-ب با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) در سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۰۶ میلادی، فاز پیدایش و در سال‌های ۲۰۰۶ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی، فاز رشد در این مقاطع زمانی برای فناوری گازی‌سازی تشخیص داده شده است.

در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی، از میان تمام پتنت‌های ثبت‌شده در این بازه زمانی، بیشترین نقل‌قول مربوط به پتنت سنتر سوخت‌های مایع و مواد شیمیایی از هیدروکربن‌های اکسیژن‌دار^۱ با ۳۶۰ نقل‌قول است. این پتنت به اختراع فرایندی برای تبدیل هیدروکربن‌های اکسیژن‌دار به هیدروکربن‌ها، کتون‌ها و الکل‌ها ارائه شده است. از هیدروکربن‌ها، کتون‌ها و الکل‌ها می‌توان به‌عنوان یک سوخت مایع مانند بنزین، سوخت جت یا سوخت دیزل و مواد شیمیایی صنعتی بهره برد.

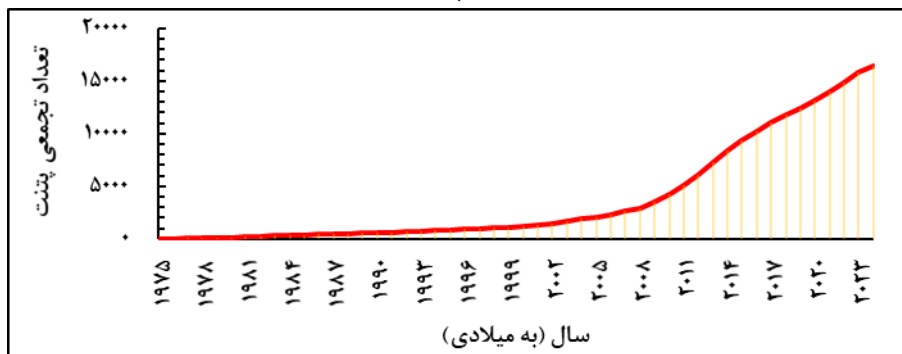
طبق شکل ۸، فناوری گازی‌سازی در فاز رشد قرار گرفته است. روش‌های فناوری گازی‌سازی، گازی‌سازی بستر سیال و گازی‌سازی دوفازی است. با استفاده از کلیدواژه «تولید هیدروژن به‌وسیله پسماند گازی‌سازی بستر سیال^۲» و «تولید هیدروژن به‌وسیله پسماند گازی‌سازی دوفازی^۳» در مرکز داده لنز، نمودار تجمعی پتنت شکل ۱۰-الف و شکل ۱۰-ب ترسیم شده است. از مقایسه شکل ۱۰-الف و شکل ۱۰-ب با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۲)، فاز رشد در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی فناوری تولید هیدروژن به‌وسیله گازی‌سازی بستر سیال و ابتدای فاز بلوغ در مقطع زمانی سال‌های ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی فناوری تولید هیدروژن به‌وسیله گازی‌سازی دوفازی تشخیص داده شده است.

شکل ۱۰-الف. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به روش فناوری گازی‌سازی دوفازی در بازه زمانی ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی، ب. نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه تولید هیدروژن نارنجی به روش گازی‌سازی بستر سیال در بازه زمانی ۱۹۷۵ میلادی تا ۲۰۲۳ میلادی



1. Synthesis Of Liquid Fuels And Chemicals From Oxygenated Hydrocarbons
2. Hydrogen & Production & Waste & Fluid & Bed & Gasification
3. Hydrogen & Production & Waste & Two & Phase & Gasification

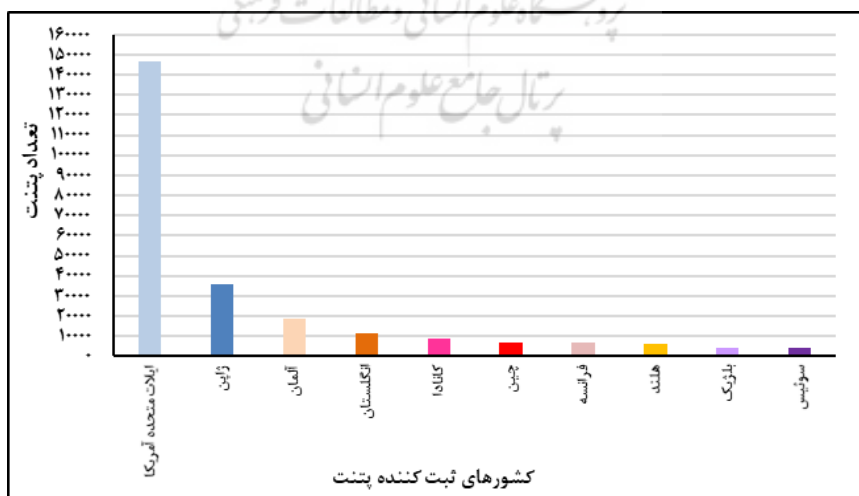
ب



کشورهای برتر ثبت‌کننده پتنت در حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی

۱۰ کشور برتر که پتنت‌های تولید هیدروژن نارنجی در بازه زمانی ۵۰ ساله اخیر در آن‌ها به ثبت رسیده، در شکل ۱۱ نشان داده شده است. در این شکل مشاهده می‌شود که حدود نیمی از پتنت‌ها در کشور آمریکا به ثبت رسیده است. با اضافه کردن کشورهای دیگر به این میزان، می‌توان گفت بیش از ۹۰ درصد پتنت‌ها در زمینه تولید هیدروژن نارنجی در کشورهای پیشرفته و صنعتی به ثبت رسیده است. کشور چین در رتبه ششم این نمودار قرار دارد. از آنجایی که به‌طور تقریبی ۱۸ درصد از جمعیت جهان در چین قرار دارد. در سال ۲۰۲۲ میلادی حدود ۲۴۵ میلیون تن زباله در کشور چین

شکل ۱۱. نمودار ۱۰ کشور برتر ثبت‌کننده پتنت در حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی



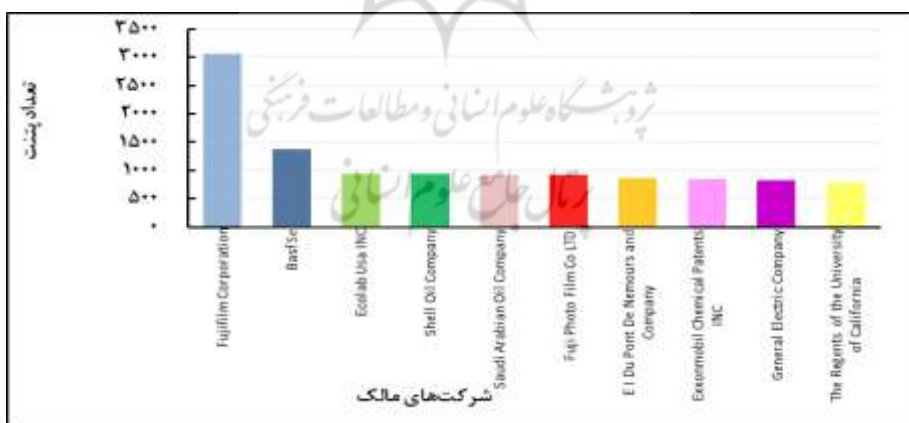
(Lens, 2024)

تولید شده است (Slotta, n.d.). از این رو تولید هیدروژن نارنجی می‌تواند برای کشور چین اهمیت اقتصادی و زیست‌محیطی زیادی داشته باشد. در صورتی که تولید هیدروژن نارنجی وارد فاز تجاری شود، هیدروژن نارنجی در سبد انرژی کشور چین می‌تواند جایگاه ویژه‌ای پیدا کند.

تحلیل مالکان پتنت

در شکل ۱۲، ۱۵ مالک برتر پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه تولید هیدروژن نارنجی در پنج دهه گذشته نشان داده شده است. در میان مالک‌ها، بیشتر شرکت‌ها در حوزه نفت و گاز و پتروشیمی فعالیت دارند. در این میان، نام شرکت‌های فوجی فیلم و جنرال موتورز نیز به چشم می‌خورد. نکته قابل توجه این است که بیشترین سهم مالکیت، حدود بیش از ۳۰۰۰ پتنت ثبت‌شده در حوزه تولید هیدروژن نارنجی، مربوط به شرکت فوجی فیلم است. فوجی فیلم در سراسر جهان روی موضوع‌های مختلف زیست‌محیطی تحت سیاست انرژی پاک کار می‌کند. با توجه به تمرکز شرکت فوجی فیلم بر تحقیق و توسعه در حوزه هیدروژن، می‌توان انتظار داشت که این شرکت در آینده دستاوردهای مهمی در زمینه انرژی پاک و پایدار به‌دست آورد.

شکل ۱۲. نمودار ۱۵ شرکت برتر مالک پتنت‌های ثبت‌شده در حوزه تولید هیدروژن نارنجی



(Lens, 2024)

جمع‌بندی و نتیجه‌گیری

با توجه به اثر زیست‌محیطی و مخربی که استفاده از منابع فسیلی بر کره زمین داشته است، بشر برای حفظ محیط‌زیست ناچار به استفاده از منابع انرژی پاک و تجدیدپذیر

است. هیدروژن یکی از منابع پاک و تجدیدپذیر است که از روش‌ها و منابع مختلفی قابل‌تولید است. یکی از منابع تولید هیدروژن استفاده از زیست‌توده به روش ترموشیمیایی (هیدروژن نارنجی) است. در سال‌های اخیر پژوهشگران و دانشمندان پژوهش‌ها و پتنت‌های گوناگونی در حوزه تولید هیدروژن به ثبت رسانده‌اند.

در این پژوهش، با تبدیل داده‌های پتنت‌های ثبت‌شده در طول عمر فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی از مرکز داده لنز به تعداد تجمعی پتنت، نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده حوزه فناوری‌های هیدروژن نارنجی رسم شده است. برای تطابق بهتر با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱) به داده‌های ارائه شده منحنی چندجمله‌ای با درجه ۵ برازش شده است. سپس با مقایسه نمودار تجمعی رسم شده با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری، فازهای مختلف فناوری تحلیل شده است. در پنج دهه گذشته، حدود ۲۷۰,۰۰۰ پتنت در حوزه فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی به ثبت رسیده است.

با مقایسه نمودار تجمعی پتنت‌های ثبت‌شده با نمودار لجستیک (S شکل) چرخه عمر فناوری (شکل ۱)، فاز رشد برای فناوری تولید هیدروژن نارنجی تشخیص داده شده است. فناوری‌های تولید هیدروژن نارنجی که شامل اصلاح بخار، گازی‌سازی به‌وسیله آب فوق‌بحرانی و گازی‌سازی است، در فاز رشد قرار دارند.

کشورهای درحال توسعه نسبت به کشورهای توسعه‌یافته برای متحمل شدن کمترین ریسک جهت دستیابی به یک فناوری بایستی کمترین هزینه را جهت دستیابی به یک فناوری پرداخت کنند. زمانی که یک فناوری از فاز رشد عبور کرده، تحقیق و توسعه آن فناوری انجام شده، قابلیت اطمینان فناوری بالا رفته و فناوری وارد فاز بلوغ شده است. کشور ما ایران جز کشورهای درحال توسعه است و با مشکل ناترازی انرژی روبه‌رو است؛ بنابراین یکی از نیازهای اساسی ایران، برطرف کردن مشکل ناترازی انرژی است. از این‌رو حرکت به سمت تولید هیدروژن به‌عنوان یک منبع انرژی پاک برای کشور ما ضروری است. با توجه به اینکه تولید هیدروژن نارنجی به‌وسیله فناوری گازی‌سازی در مراحل انتهایی رشد و ورود به مرحله بلوغ است، مناسب‌ترین فناوری جهت تولید هیدروژن نارنجی برای کشور ما ایران استفاده از فناوری گازی‌سازی است.

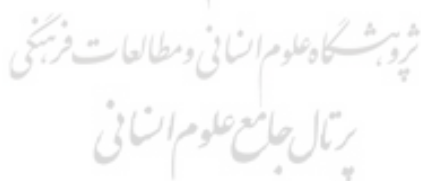
منابع

مرکز پژوهشی انرژی دانشگاه شهید بهشتی. (۲۰۲۴). No Title. مرکز پژوهشی انرژی دانشگاه شهید بهشتی. <https://erc.bu.ac.ir>

- Ajanovic, A., Sayer, M., & Haas, R. (2022). The economics and the environmental benignity of different colors of hydrogen. *International Journal of Hydrogen Energy*, 47(57), 24136–24154.
<https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2022.02.094>
- Allen KAPLAN, Miami Beach, FUS); Randall BRADLEY, Ft. Lauderdale, F. (US). (n.d.). *New and Improved System for Processing Various Chemicals and Materials*.
- Arcos, J. M. M., & Santos, D. M. F. (2023a). The Hydrogen Color Spectrum: Techno-Economic Analysis of the Available Technologies for Hydrogen Production. *Gases*, 3(1), 25–46.
<https://doi.org/10.3390/gases3010002>
- Arcos, J. M. M., & Santos, D. M. F. (2023b). The Hydrogen Color Spectrum: Techno-Economic Analysis of the Available Technologies for Hydrogen Production. *Gases*, 3(1), 25–46.
<https://doi.org/10.3390/gases3010002>
- Aziz, M., Darmawan, A., & Juangsa, F. B. (2021). Hydrogen production from biomasses and wastes: A technological review. *International Journal of Hydrogen Energy*, 46(68), 33756–33781.
<https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2021.07.189>
- Dash, S. K., Chakraborty, S., & Elangovan, D. (2023). A Brief Review of Hydrogen Production Methods and Their Challenges. *Energies*, 16(3).
<https://doi.org/10.3390/en16031141>
- Do, T. N., Kwon, H., Park, M., Kim, C., Kim, Y. T., & Kim, J. (2023). Carbon-neutral hydrogen production from natural gas via electrified steam reforming: Techno-economic-environmental perspective. *Energy Conversion and Management*, 279(October 2022).
<https://doi.org/10.1016/j.enconman.2023.116758>
- Dodgshun, J. (n.d.). *Hydrogen: Clearing Up the Colours*.
<https://www.enapter.com/newsroom/hydrogenclearing-%0AUp-the-colours;>
- El-Shafie, M., Kambara, S., & Hayakawa, Y. (2019). Hydrogen Production Technologies Overview. *Journal of Power and Energy Engineering*, 07(01), 107–154. <https://doi.org/10.4236/jpee.2019.71007>
- Gao, L., Porter, A. L., Wang, J., Fang, S., Zhang, X., Ma, T., Wang, W., & Huang, L. (2013). Technology life cycle analysis method based on patent documents. *Technological Forecasting and Social Change*, 80(3), 398–407. <https://doi.org/10.1016/j.techfore.2012.10.003>
- Hassan, Q., Hafedh, S. A., Mohammed, H. B., Abdulrahman, I. S., Salman, H. M., & Jaszczur, M. (2024). A review of hydrogen production from bio-energy, technologies and assessments. *Energy Harvesting and Systems*, 11(1), 1–19. <https://doi.org/10.1515/ehs-2022-0117>
- Hjeij, D., Biçer, Y., & Koç, M. (2022). Hydrogen strategy as an energy transition and economic transformation avenue for natural gas exporting countries: Qatar as a case study. *International Journal of Hydrogen*

- Energy*, 47(8), 4977–5009.
<https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2021.11.151>
- Hosseinzadeh, A., Zhou, J. L., Altaee, A., Baziar, M., & Li, D. (2020). Effective modelling of hydrogen and energy recovery in microbial electrolysis cell by artificial neural network and adaptive network-based fuzzy inference system. *Bioresource Technology*, 316(July), 123967.
<https://doi.org/10.1016/j.biortech.2020.123967>
- Incer-Valverde, J., Korayem, A., Tsatsaronis, G., & Morosuk, T. (2023). “Colors” of hydrogen: Definitions and carbon intensity. *Energy Conversion and Management*, 291(May), 117294.
<https://doi.org/10.1016/j.enconman.2023.117294>
- James L. Grady; Guang Jiong Chen. (1999). 99/02085 Bioconversion of waste biomass to useful products. *Fuel and Energy Abstracts*, 40(3), 214. [https://doi.org/10.1016/s0140-6701\(99\)97855-4](https://doi.org/10.1016/s0140-6701(99)97855-4)
- Kalinci, Y., Hepbasli, A., & Dincer, I. (2009). Biomass-based hydrogen production: A review and analysis. *International Journal of Hydrogen Energy*, 34(21), 8799–8817.
<https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2009.08.078>
- Kladisios, P., & Sagia, A. S. (2022). A Review on Supercritical Water Gasification of Biomass. *Bioenergy and Bioresource: Open Access*, 3(4), 7–10.
<https://www.iomcworld.org/articles/a-review-on-supercritical-water-gasification-of-biomass-94265.html%0Ahttps://www.iomcworld.org/abstract/a-review-on-supercritical-water-gasification-of-biomass-94265.html%0Ahttps://www.iomcworld.org/>
- Lens, T. (2024). *No Title*. <https://www.lens.org/>
- Midilli, A., Kucuk, H., Topal, M. E., Akbulut, U., & Dincer, I. (2021). A comprehensive review on hydrogen production from coal gasification: Challenges and Opportunities. *International Journal of Hydrogen Energy*, 46(50), 25385–25412.
<https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2021.05.088>
- Okolie, J. A., Rana, R., Nanda, S., Dalai, A. K., & Kozinski, J. A. (2019). Supercritical water gasification of biomass: A state-of-the-art review of process parameters, reaction mechanisms and catalysis. *Sustainable Energy and Fuels*, 3(3), 578–598. <https://doi.org/10.1039/c8se00565f>
- Panić, I., Cuculić, A., & Čelić, J. (2022). Color-Coded Hydrogen: Production and Storage in Maritime Sector. *Journal of Marine Science and Engineering*, 10(12). <https://doi.org/10.3390/jmse10121995>
- Penconi, M., Rossi, F., Ortica, F., Elisei, F., & Gentili, P. L. (2015). *Hydrogen Production from Water by Photolysis, Sonolysis and Sonophotolysis with Solid Solutions of Rare Earth, Gallium and Indium Oxides as Heterogeneous Catalysts*. 9310–9325.
<https://doi.org/10.3390/su7079310>

- Rioja-cabanillas, A., & Fernández-ibáñez, P. (n.d.). *d r a o b k l a h e Th*.
- Sánchez-Bastardo, N., Schlögl, R., & Ruland, H. (2021). Methane Pyrolysis for Zero-Emission Hydrogen Production: A Potential Bridge Technology from Fossil Fuels to a Renewable and Sustainable Hydrogen Economy. *Industrial and Engineering Chemistry Research*, 60(32), 11855–11881. <https://doi.org/10.1021/acs.iecr.1c01679>
- Scamman, D., & Newborough, M. (2016). Using surplus nuclear power for hydrogen mobility and power-to-gas in France. *International Journal of Hydrogen Energy*, 41(24), 10080–10089. <https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2016.04.166>
- Slotta, D. (n.d.). *Amount of disposed garbage in China in selected years from 1990 to 2022*. Statista. <https://www.statista.com/statistics/279117/amount-of-disposed-garbage-in-china/>
- Xu, X., Zhou, Q., & Yu, D. (2022). The future of hydrogen energy: Bio-hydrogen production technology. *International Journal of Hydrogen Energy*, 47(79), 33677–33698. <https://doi.org/10.1016/j.ijhydene.2022.07.261>
- Zainal, B. S., Ker, P. J., Mohamed, H., Ong, H. C., Fattah, I. M. R., Rahman, S. M. A., Nghiem, L. D., & Mahlia, T. M. I. (2024). Recent advancement and assessment of green hydrogen production technologies. *Renewable and Sustainable Energy Reviews*, 189(November 2023). <https://doi.org/10.1016/j.rser.2023.113941>



Orange Hydrogen Forecasting through Patent Analysis

Shayan izadifar¹ - yazdan alvari² - Sara Mahmoudian Yonesi³
Abolghasem Mosayyebi⁴ - Mohsen Mazlom Farsibaf⁵ - Majid Zandi^{6*}

Abstract

From the past to the present, the use of fossil resources has caused irreparable damage to the Earth. Hydrogen, as a clean and renewable resource, can serve as an energy source. In this study, hydrogen produced from various sources and methods has been categorized into 18 different color spectra. Initially, the research discusses the methods for producing orange hydrogen. Subsequently, data from patents registered throughout the lifespan of orange hydrogen production technologies has been collected from the Lens data center. In the following steps, this data has been transformed first into the cumulative number of patents in the field of orange hydrogen production and then into the cumulative number of patents registered in orange hydrogen production technologies. By examining and analyzing the data extracted from the Lens database, it can be concluded that orange hydrogen production technology is in a growth phase, and the most suitable technology for producing orange hydrogen is gasification technology.

Key words: Orange Hydrogen, Energy, Biomass, Patent Analysis

1. Researcher in Energy Research Center Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

2. Renewable Energies Engineering Laboratory, Faculty of Mechanical and Energy Engineering, Shahid Beheshti University of Tehran.

3. PhD student in Renewable Energy Department, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

4. Laboratory expert, Renewable Energy Department, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran.

5. Director of research and technology of National Gas Company of Iran.

6*. Associate Professor, Shahid Beheshti University, Tehran, Iran, Corresponding Author.
m_zandi@sbu.ac.ir