

# مزایای اقتصادی به‌کارگیری مبدل‌های نانوکاتالیستی در خودروها



## شناسنامه

### ستاد توسعه فناوری های نانو و میکرو

گروه رصد و تولید محتوای بخش ترویج صنعتی

طراحی و اجرا:	توسعه فناوری مهرویژن	تلفن:	۰۲۱-۶۳۱۰۰
نظارت:	داود قرابیلو	نمابر:	۰۲۱-۶۳۱۰۶۳۱۰
سندوق پستی:	۱۴۵۶۵-۳۴۴	پایگاه اینترنتی:	www.nano.ir www.INDnano.ir
پست الکترونیک:	IND@nano.ir	اینستاگرام نانو و صنعت:	@INDnano.ir
سال انتشار:	۱۴۰۳	نویسنده:	اشکان عبدشاهی: سروش صحرائیان

محتوای صنعتی و فناورانه خود را از طریق پست الکترونیک و پایگاه اینترنتی نانو و صنعت (INDnano.ir) ارسال نمایید.

## فهرست مطالب

- ۳ ..... معرفی
- ۴ ..... مزایای مبدل های نانوکاتالیستی در خودرو
- ۵ ..... کاهش آلاینده ها
- ۶ ..... کاهش مصرف سوخت و افزایش کارایی موتور
- ۶ ..... تحلیل هزینه-فایده استفاده از نانوکاتالیست ها در خودرو
- ۱۱ ..... شرکت های ایرانی نانوفناور و تولیدکننده مبدل های نانوکاتالیستی خودرو
- ۱۲ ..... بی نوشت ها
- ۱۲ ..... منابع

کاتالیست ماده‌ای است که در فرایندهای شیمیایی استفاده می‌شود تا سرعت واکنش‌ها را افزایش دهد و انتخاب‌پذیری محصولات را بهبود بخشد [۱]. در صورتی که یک واکنش شیمیایی بدون کاتالیست صورت گیرد، نیاز به دمای بالا و زمان زیادی دارد، درحالی‌که با استفاده از کاتالیست، واکنش با دمای پایین‌تر و زمان کمتری انجام می‌شود. از همین رو به‌خاطر واکنش‌پذیری بالای آن‌ها، از این مواد در خودروها و وسایل نقلیه در سیستم خروجی آگزوز آن‌ها تحت عنوان «مبدل کاتالیستی» استفاده می‌شود [۲].

مبدل کاتالیستی (کاتالیست و کاتالیزور خودرو) یک قطعه اساسی در سیستم خروجی آگزوز وسایل نقلیه است که نقش بسیار مهمی در کاهش آلاینده‌های تولیدشده از احتراق موتور دارد. در واقع مبدل کاتالیستی بیش از ۹۰٪ از گازهای آلاینده تولیدشده از احتراق موتور را به گازهای بی‌خطر تبدیل می‌کند که این امر بهبود کیفیت هوا و کاهش آلودگی هوا را تضمین می‌کند.

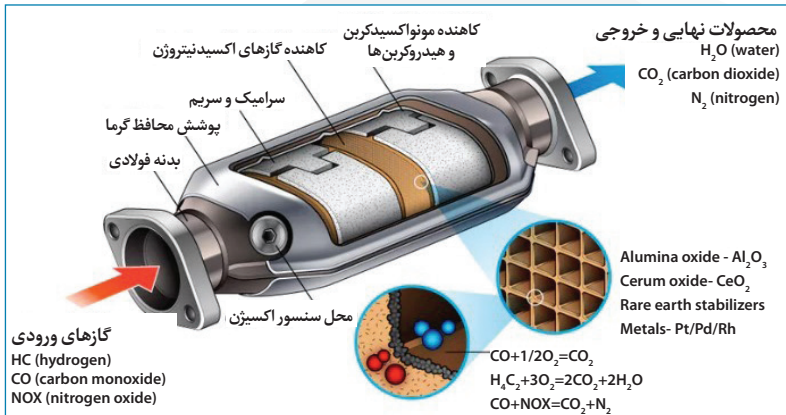
این مبدل کاتالیستی از یک هسته با پوششی از فلزات گران‌بها تشکیل شده است که در فرایند کاهش آلاینده‌ها نقش اصلی را دارند. هدف اصلی استفاده از مبدل نانوکاتالیستی، کاهش میزان هیدروکربن‌های نسوخته، مونوکسید کربن و اکسیدهای نیتروژن در گازهای خروجی آگزوز و تبدیل آن‌ها به گازهای کم‌ضرری همچون دی‌اکسیدکربن، آب و نیتروژن است که این تبدیل‌ها براساس واکنش‌های شیمیایی خاصی که توسط نانوکاتالیست فراهم می‌شود، انجام می‌شود. همچنین استفاده از مبدل نانوکاتالیستی بهبود کارایی موتور، صرفه‌جویی در مصرف سوخت و حفظ محیط‌زیست را تضمین می‌کند [۳].



شکل ۱- تصویر واقعی یک نوع مبدل نانوکاتالیستی در آگزوز خودرو

انواع کاتالیست‌های استفاده‌شده در خودروها و وسایل نقلیه برای کاهش آلاینده‌ها عمدتاً شامل کاتالیست‌های معمول فلزی و کاتالیست‌های سنتز شده از نانوذرات می‌شود [۴]. کاتالیست‌های سنتز شده از نانوذرات، به دلیل ابعاد نانومتری خود و ویژگی‌های سطحی بالا، به‌طور موثرتری با آلاینده‌ها واکنش می‌دهند و کارایی بالاتری دارند. در واقع کاتالیست‌های حاوی نانوذرات معمولاً دارای اندازه ذرات بسیار کوچک‌تر از کاتالیست‌های معمولی هستند که این امر باعث افزایش سطح واکنش آن‌ها می‌شود [۴]. این افزایش سطح واکنش باعث افزایش تعامل نانوکاتالیست با مولکول‌های واکنشی می‌شود و در نتیجه کارایی واکنش‌ها افزایش می‌یابد. همچنین این نانوذرات در کاتالیست‌ها به‌عنوان مراکز فعالیت عمل می‌کنند. این به این معنی است که به دلیل اندازه بسیار کوچک ذرات نانو، تعداد بیشتری از این ذرات در تماس با مولکول‌های واکنشی قرار دارند و بنابراین سرعت و کارایی تبدیلات شیمیایی افزایش می‌یابد. علاوه بر این، کاتالیست‌های حاوی نانوذرات از قابلیت بازیافت و استفاده مجدد

بالاتری نسبت به کاتالیست های معمولی برخوردارند. این ویژگی باعث می شود که بتوان آن ها را به صورت مکرر استفاده کرد و صرفه جویی در هزینه ها و منابع صورت بگیرد. از این رو نانوکاتالیست ها در مبدل های نانوکاتالیستی خودرو، به عنوان یک گزینه پیشرفته و مؤثر در فناوری کاتالیزورها مورد استفاده قرار می گیرند. نانوکاتالیست هایی که در خودروها استفاده می شوند، عمدتاً شامل نانوذرات فلزی مانند پلاتین، رودیمیم و پالادیم است و در تمامی سطوح پایه نانوکاتالیستی که دارای تخلخلی بالا هستند، توزیع شده است [۵]. این نانوذرات به عنوان کاتالیست های اصلی در فرایند تبدیل اکسیدهای نیتروژن ( $\text{NO}_x$ )، هیدروکربن ها ( $\text{HC}$ ) و کربن مونواکسید ( $\text{CO}$ ) به گازهای کم ضرر مانند اکسیدهای نیتروژن ( $\text{N}_2$ )، دی اکسید کربن ( $\text{CO}_2$ ) و آب ( $\text{H}_2\text{O}$ ) استفاده می شوند. مصرف کاتالیست های حاوی نانوذرات در صنعت خودروسازی و وسایل نقلیه به دلیل کارایی بالا و کاهش مؤثر آلاینده ها، به طور گسترده ای در سراسر دنیا در حال انجام است. از زمان پیدایش این فناوری، نانوکاتالیست ها در مبدل های نانوکاتالیستی آگزوز خودرو به عنوان راهکاری مؤثر برای کاهش آلودگی هوا و حفظ محیط زیست شناخته شده اند و به صورت گسترده ای در صنعت خودروسازی و تولید وسایل نقلیه استفاده می شوند.



شکل ۲- تصویر شماتیکی از مبدل نانوکاتالیستی آگزوز خودرو به همراه جزئیات آن

علاوه بر کاتالیست های فلزی و کاتالیست های سنتز شده از نانوذرات، نوع دیگری از کاتالیست های مورد استفاده در خودروها به نام کاتالیست های اکسیداسیون سه واکنشی وجود دارد. این نوع کاتالیست ها عمدتاً برای کاهش اکسیدهای نیتروژن ( $\text{NO}_x$ )، هیدروکربن ها ( $\text{HC}$ ) و کربن مونواکسید ( $\text{CO}$ ) به گازهای کم ضرر مانند اکسیدهای نیتروژن ( $\text{N}_2$ )، دی اکسید کربن ( $\text{CO}_2$ ) و آب ( $\text{H}_2\text{O}$ ) استفاده می شوند. کاتالیست های اکسیداسیون سه واکنشی از موادی مانند اکسید آهن ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ )، اکسید مس ( $\text{CuO}$ ) و اکسید وانادیوم ( $\text{V}_2\text{O}_5$ ) تشکیل شده اند و در فرایند تبدیل آلاینده ها به گازهای کم ضرر نقش دارند. این نوع کاتالیست ها نیز در خودروها و وسایل نقلیه برای کاهش آلاینده ها و بهبود کیفیت هوا استفاده می شوند.

### مزایای مبدل های نانوکاتالیستی در خودرو

از مهم ترین مزایای استفاده از نانوکاتالیست در خودروها و نقش کاتالیست های نانوذره ای، می توانیم به موارد زیر توجه کنیم:

## کاهش آلاینده‌ها

در یک خودروی معمولی سواری که از سوخت‌های فسیلی استفاده می‌کند، بدون استفاده از نانوکاتالیست، میزان تولید گازهای آلاینده مانند NO<sub>x</sub>، CO و هیدروکربن‌ها بسیار بیشتر است [۶]. گازهای سمی CO (اکسید کربن) و NO<sub>x</sub> (اکسید نیتروژن) اثرات زیان‌باری بر محیط‌زیست و سلامت انسان‌ها دارند [۷]. CO یک گاز بی‌رنگ و بی‌بو است که از سوخت ناقص واکنش در موتورها و سیستم‌های گرمایشی تولید می‌شود. این گاز می‌تواند به خون متصل شده و اکسیژن را از خون جدا کند که منجر به اختلال در عملکرد اعضای بدن می‌شود و در موارد شدید ممکن است منجر به مرگ شود. در مورد NO<sub>x</sub>، این گروه شامل اکسید نیتریک (NO) و دی‌اکسید نیتروژن (NO<sub>2</sub>) است که از فعالیت‌های احتراقی مانند خودروها، نیروگاه‌ها و صنایع تولید می‌شود. این گازها منجر به ایجاد مشکلات تنفسی، تشدید بیماری‌های ریوی مانند آسم و احتقان شده و در موارد شدید می‌توانند به مرگ منجر شوند. از این رو، کنترل و کاهش انتشار این گازها از اهمیت بسیاری برخوردار است تا محیط‌زیست و سلامت انسان‌ها حفظ شود. همچنین هیدروکربن‌های نسوخته دارای حلالیت زیاد در چربی بوده و به سهولت از طریق تنفس و گوارش جذب بدن می‌شوند و با جمع شدن در بافت‌های چربی و عضلانی بدن آبیان سبب آلودگی گونه‌های آبی می‌تواند استفاده انسان خواهند شد. از این رو، ورود این گونه ترکیبات نفتی به شبکه غذایی انسان از طریق این آبیان می‌تواند انواع مسمومیت‌ها و بیماری‌ها را برای انسان به دنبال داشته باشد [۸].

از طرفی با استفاده از نانوکاتالیست‌های قدیمی، این میزان آلاینده‌ها کاهش می‌یابد اما ممکن است کارایی آن‌ها محدود باشد که استفاده از نانوکاتالیست‌ها میزان تولید این آلاینده‌ها را می‌تواند به میزان چشمگیری بهبود دهد و کارایی بیشتری در حذف گازهای آلاینده داشته باشد [۹].

به‌عنوان مثال در کشور ایران، میانگین غلظت بنزن خروجی از آگزوز در خودروهای خارجی به‌عنوان یکی از هیدروکربن‌های شایع، کمتر از ۲٫۵ ppm و غلظت بنزن خروجی از آگزوز خودروهای داخلی بیشتر از ۲۰ ppm بوده است. در خصوص میزان HC نیز این مقدار به‌ترتیب برابر با ۷۳٫۱۸ ppm و ۱۲۲٫۴ ppm است. غلظت بنزن خروجی از آگزوز خودروهای انژکتوری تولید داخل در حدود ۸ برابر خودروهای وارداتی و برای هیدروکربن‌های

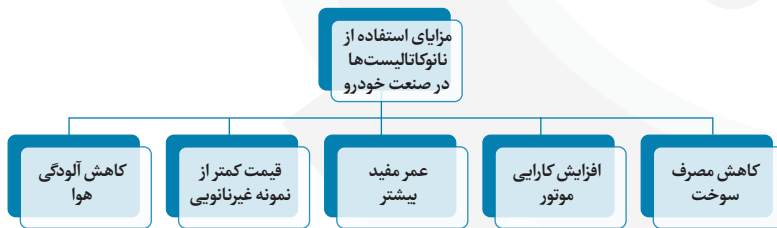


شکل ۳- فرار گرفتن در معرض گازهای NO<sub>x</sub>، HC، CO و تأثیر آن‌ها بر سلامت انسان

نسوخته این میزان در حدود ۲,۵ برابر است [۱۰]. پس همان طور که پیداست، نقش فناوری نانو در کاهش میزان تولید این گازهای مضر بسیار مهم است.

#### ■ کاهش مصرف سوخت و افزایش کارایی موتور

به طور کلی نانوکاتالیست های مورد استفاده در صنعت خودرو، به دلیل افزایش سطح واکنش و تعامل بیشتر با مولکول های واکنشی، نسبت به کاتالیست های قدیمی تر می توانند کارایی بیشتری در کاهش آلاینده ها، کاهش مصرف سوخت و افزایش کارایی موتورها ایجاد کنند. این مزایا در کاهش آلاینده ها و بهبود عملکرد خودروها به ویژه در محیط های شهری که به تولید گازهای آلاینده حساس هستند، بسیار مهم و حیاتی است.



▲ شکل ۴- مزایای استفاده از نانوکاتالیست

### تحلیل هزینه-فایده استفاده از نانوکاتالیست ها در خودرو

در جدول ۱ به بررسی میزان غلظت مجاز گاز ورودی به مبدل کاتالیستی خودرو مطابق با سازمان ملی استاندارد ایران و میزان سهم هر یک از گازهای ورودی در  $\lambda$  های مختلف پرداخته شده است تا خودروسازان مکلف به رعایت تولید خودرویی شوند که میزان گاز خروجی از موتور پس از احتراق، از مقادیر مشخص شده تجاوز نکند. در بخش موتور و مبدل کاتالیستی خودروها، عبارت  $\lambda$  یا «ضریب هوا به سوخت» نسبت مقدار هوا به مقدار سوختی که به موتور تزریق می شود را نشان می دهد. ضریب هوا به سوخت باید بهینه تنظیم شود تا موتور بهتر کار کند، احتراق بهینه انجام شود و انتشار گازهای آلاینده کاهش یابد. تنظیم صحیح این ضریب نیاز به تنظیمات دقیق در سیستم تزریق سوخت و سیستم تخلیه دارد.

▼ جدول ۱- مشخصات میزان مجاز گازهای ورودی به کاتالیست اگزوز خودرو مطابق با شماره استاندارد ۲۳۲۱۲ ملی ایران<sup>۲</sup>

ترکیبات گاز ثابت ورودی	$\lambda=0.97$	$\lambda=0.995$	$\lambda=1.02$
H <sub>2</sub> O	۱۳٪	۱۳٪	۱۳٪
CO <sub>۲</sub>	۱۳٪	۱۳٪	۱۳٪
O <sub>۲</sub>	۱۳٪	۰,۶۴٪	۱۵,۱٪

ادامه جدول ۱- مشخصات میزان مجاز گازهای ورودی به کاتالیست آگزوز خودرو مطابق با شماره استاندارد ۲۳۲۱۲ ملی ایران<sup>۲</sup>

$\lambda=1,02$	$\lambda=0,995$	$\lambda=0,97$	ترکیبات گاز ثابت ورودی
۱۰۰۰ ppm	۱۰۰۰ ppm	۱۰۰۰ ppm	NO
۵۰۰۰ ppm	۵۰۰۰ ppm	۵۰۰۰ ppm	CO
۱۶۷۰ ppm	۱۶۷۰ ppm	۱۶۷۰ ppm	H <sub>۲</sub>
۳۰۰۰ ppm C <sub>۱</sub>	۳۰۰۰ ppm C <sub>۱</sub>	۳۰۰۰ ppm C <sub>۱</sub>	غلظت کل بر مبنای C <sub>۱</sub>
۵۲۵ ppm	۵۲۵ ppm	۵۲۵ ppm	C <sub>۱</sub> H <sub>۲</sub>
۵۰۰ ppm	۵۰۰ ppm	۵۰۰ ppm	C <sub>۱</sub> H <sub>۴</sub>
۱۵۰ ppm	۱۵۱۰ ppm	۱۵۰ ppm	C <sub>۲</sub> H <sub>۸</sub>

در صورت تطابق گازهای خروجی از موتور خودرو با جدول ۱، از آنجاکه میزان تبدیل گازهای سمی خارج شده از موتور به گازهای کم خطرتر در مبدل‌های نانوکاتالیستی بیش از ۹۹٪ و مبدل‌های معمولی (کاتالیزورهای قدیمی برای آگزوز خودرو) در حدود ۹۵٪ گزارش شده است، میزان انتشار هریک از گازهای سمی نامبرده شده به صورت عمومی در خودروها مطابق با جدول ۲ خواهد بود. به عنوان مثال:

میزان انتشار گاز سمی CO از کاتالیست خودرو به محیط اطراف برحسب ppm/km = میزان درصد تبدیل کاتالیست خودرو × میزان غلظت گاز CO ورودی به کاتالیست از طریق موتور خودرو حاصل از احتراق

$$CO_{out} = 5000 \times 0,99 = 5000 \text{ (ppm/km)} \quad (1)$$

همان طور که از جدول ۲ قابل مشاهده است، لیست مشخصات و میزان تبدیل مبدل کاتالیست خودرو و محصول نانویی و معمولی با ذکر میزان انتشار گازهای سمی از هر کدام از آن‌ها، درج شده است. مبدل نانوکاتالیستی به واسطه سطح واکنش بسیار بالاتر، میزان حجم آلاینده‌های سمی بسیار کمتری نسبت به مبدل‌های معمولی تولید می‌کند که این خود می‌تواند نقطه عطفی برای این محصول نسبت به سایر محصولات تولید شده باشد. در جدول ۳ لیست قیمت دو محصول مبدل نانوکاتالیستی خودرو و مبدل معمولی برای خودرو تیبیا به عنوان یکی از خودروهای تولید داخل کشور ذکر شده است که می‌توان از اطلاعات آن به عنوان مقایسه‌ای برای دو نوع مبدل معمولی و مبدل نانوکاتالیستی برای آگزوز خودرو استفاده کرد.

جدول ۲- میزان گاز خروجی از مبدل کاتالیستی در آگزوز خودرو براساس میزان تبدیل ۹۹٪ در مبدل های نانوکاتالیستی و میزان تبدیل ۹۵٪ در مبدل های معمولی

میزان انتشار گازهای سمی خروجی از مبدل کاتالیستی				NO <sub>out</sub> (ppm/km)	CO <sub>out</sub> (ppm/km)	وزن (kg)	جنس بدنه	نوع کاتالیست مورداستفاده در مبدل آگزوز خودرو	ردیف
هیدروکربن های نسوخته									
غلظت کل بر مبنای C <sub>1out</sub> (ppm/km)	C <sub>2H<sub>2</sub>out</sub> (ppm/km)	C <sub>2H<sub>4</sub>out</sub> (ppm/km)	C <sub>2H<sub>6</sub>out</sub> (ppm/km)						
۳۰	۲	۵	۵,۵	۱۰	۵۰	۲,۸	استیل	مبدل نانوکاتالیستی	۱
۱۲۰	۱۰	۲۰	۲۵	۴۰	۲۰۰	۲,۹	استیل	مبدل معمولی	۲

جدول ۳- فرضیات تحلیل هزینه-فایده ۲

قیمت (تومان)	نوع کاتالیست
۲,۹۰۰,۰۰۰	مبدل نانوکاتالیستی خودروی تیبیا
۳,۳۰۰,۰۰۰	مبدل های معمولی خودروی تیبیا

همچنین در جدول ۴ به بررسی هزینه-فایده استفاده از دو نوع مبدل نانوکاتالیستی و معمولی برای خودروی تیبیا پرداخته شده است که شامل اطلاعاتی از قبیل قیمت، میانگین عمر مفید و میزان درصد حجمی بهینه شده این دو نوع محصول است. طبق جدول صفحه بعد می توان دریافت که هزینه صرفه جویی شده در صورت استفاده از مبدل نانوکاتالیستی قابل ملاحظه بوده و بنابراین استفاده از این مبدل های نانوکاتالیستی توجیه اقتصادی دارد. فرمول درصد حجمی بهینه شده برابر است با:

$$P_i = \frac{\sum C_w - \sum C_n}{\sum C_n} \times 100 \quad (2)$$

P<sub>i</sub>: درصد حجمی بهینه شده در استفاده از مبدل های نانوکاتالیستی؛

C<sub>w</sub>: هزینه موارد با فناوری نانو؛

C<sub>n</sub>: هزینه موارد بدون فناوری نانو.

به عنوان مثال، درصد حجمی بهینه شده قیمت دو نوع مبدل نانوکاتالیستی و معمولی به روش فرمول ۳ محاسبه می شود:



$$P_i = \frac{2,900,000 - 3,300,000}{3,300,000} \times 100 = -12.12\% \quad (3)$$

جدول ۴- بررسی هزینه-فایده استفاده از مبدل های نانوکاتالیستی و معمولی در خودروی تیب

درصد حجمی بهینه شده		میانگین عمر مفید (کیلومتر)	قیمت کل (تومان)	تعداد	نوع
عمر مفید	خرید کاتالیست				
+۲۵%	-۱۲.۱۲%	۸۰,۰۰۰	۲,۹۰۰,۰۰۰	۱	مبدل نانوکاتالیستی
		۶۰,۰۰۰	۳,۳۰۰,۰۰۰	۱	مبدل معمولی (غیرنانویی)
۳۰,۰۰۰ کیلومتر	۴۰۰,۰۰۰ تومان	اختلاف قیمت و عمر مفید			

همان طور که از جدول شماره ۴ مشخص است، تفاوت قیمت دو محصول نانویی و معمولی ۱۲.۱۲٪ است و به میزان ۴۰۰,۰۰۰ تومان مبدل نانوکاتالیستی ارزان تر است و همچنین میزان عمر مفید مبدل نانوکاتالیستی ۲۵٪ بیشتر از مبدل معمولی و قدیمی است که اگر میزان پیمایش ۲۴۰,۰۰۰ کیلومتر از هر خودرو را به عنوان مقدار مشترکی برای هر دو نوع کاتالیست نانویی و معمولی لحاظ کنیم، مبدل معمولی ۴ بار و مبدل نانوکاتالیستی ۳ بار بایستی تعویض شود که نشان دهنده ۱ بار صرفه جویی در خرید کاتالیست است.

به عبارت دیگر در صورت استفاده از مبدل نانوکاتالیستی (کاتالیست نانویی)، به ازای پیمایش هر ۲۴۰,۰۰۰ کیلومتر توسط یک خودرو که تقریباً معادل ۸ سال کارکرد یک خودرو است، در خرید ۱ عدد مبدل معمولی صرفه جویی می شود. حال اگر مطابق با گزارش سازمان بین المللی سازندگان وسایل نقلیه موتوری، تعداد خودروهای فعال در ایران را معادل رقم ۱۵ میلیون دستگاه در نظر بگیریم و اگر این تعداد دستگاه را همه را خودرو تیب به عنوان یکی از وسیله های نقلیه در ایران با کمترین میزان انتشار گازهای سمی نسبت به سایر دستگاه های موجود در نظر بگیریم، می توان میزان صرفه جویی ارزی حاصل از استفاده از این نوع مبدل های نانوکاتالیستی را به صورت فرمول زیر محاسبه کرد:

$$(4) \quad \text{میزان تفاوت قیمت دو محصول نانویی و غیرنانویی} = 15,000,000 \times 3,300,000 = 49,500,000,000$$

این رقم به معنی این است که اگر فرض کنیم قیمت هر واگن قطار سریع السیر ۱/۲ میلیون یورو باشد تنها با استفاده از کاتالیست نانویی به ازای پیمایش ۲۴۰,۰۰۰ کیلومتر تمامی خودروهای فعال در کشور (تقریباً معادل ۸ سال کارکرد یک خودرو)، می توان ۶۳۰ عدد واگن قطار سریع السیر در مدت ۸ سال به ناوگان حمل و نقل کشور اضافه کرد.

از طرفی به ازای پیمایش ۸۰,۰۰۰ کیلومتر توسط تنها یک خودرو، میزان انتشار هر یک از گازهای CO، NO و مجموعه هیدروکربن های نسوخته برای مبدل معمولی مطابق با رابطه زیر به ترتیب ۱۲kg، ۲۴kg و ۹.۵kg بیشتر از مبدل نانوکاتالیستی برای خودرو تیب خواهد بود:

$$\Delta C \text{ (ppm/km)} = C_{\text{Nano}} - C_{\text{Non-Nano}} \quad (5)$$

به عنوان مثال میزان تفاوت انتشار گاز CO از دو مبدل نانوکاتالیستی و معمولی با توجه به اطلاعات درج شده در جدول ۲ به شرح زیر است:

$$\Delta C_{CO} (\text{ppm/km}) = (200-50) \times 80,000 = 12,000,000 \text{ ppm} = 12 \text{ kg} \quad (6)$$

در صورت استفاده از مبدل نانوکاتالیستی به جای کاتالیست های معمولی (مبدل های غیرنانویی و قدیمی)، مطابق با رابطه زیر می توان میزان جلوگیری از انتشار هر یک از گازهای سمی را به دست آورد که مقدار عددی هر یک از این گازها در جدول ۵ لیست شده است:

$$\Delta C_{tot} = N \times \Delta C_n \quad (7)$$

جایی که:

$\Delta C_{tot}$  = میزان تفاوت انتشار گاز سمی از مبدل های نانوکاتالیستی و معمولی برای تمامی وسایل نقلیه؛

N = تعداد خودروهای فعال در کشور؛

$\Delta C_n$  = اختلاف غلظت انتشار هر یک از گازهای سمی از دو مبدل نانوکاتالیستی و معمولی برای یک خودرو.

به عنوان مثال، میزان تفاوت انتشار گاز CO برای دو مبدل نانوکاتالیستی و معمولی به ازای ۱۵ میلیون وسیله نقلیه فعال در کشور (در صورت مفروض نمودن خودرو تیباً به عنوان تمامی خودروها) مطابق با رابطه بالا به شرح زیر خواهد بود:

$$\Delta C_{CO} = 15,000,000 \times 12 = 180,000,000 \text{ kg} \quad (8)$$

**جدول ۵- میزان انتشار هر یک از گازهای سمی به ازای ۸۰,۰۰۰ کیلومتر مسافت برای ۱۵ میلیون دستگاه**

عنوان	نماد	مقدار (تن)
میزان تفاوت انتشار گاز CO از مبدل های نانوکاتالیستی و معمولی	$\Delta C_{CO}$	۱۸۰,۰۰۰
میزان تفاوت انتشار گاز NO از مبدل های نانوکاتالیستی و معمولی	$\Delta C_{NO}$	۳۶,۰۰۰
میزان تفاوت انتشار گاز هیدروکربن از مبدل های نانوکاتالیستی و معمولی	$\Delta C_{\text{Hydro-Carbon}}$	۱۴۲,۵۰۰

همان طور که از جدول ۵ پیداست، در صورت استفاده از مبدل نانوکاتالیستی به جای مبدل های معمولی در مجموع از انتشار ۳۵۸,۰۰۰ تن گازهای سمی جلوگیری می شود. آلودگی هوا یکی از مهم ترین عوامل مرگ و میر در جهان است که سالانه ۵ میلیون مرگ به آن ارتباط داده می شود. آلودگی هوا به ۹٪ مرگ و میر در سراسر جهان نسبت داده می شود و همچنین یکی از عوامل خطرزا برای افزایش بیماری است. بیشترین میزان مرگ و میر ناشی از آلودگی هوا در کشورهای کم درآمد تا متوسط اتفاق می افتد و تا بیش از ۱۰۰ برابر اختلاف در سراسر جهان متغیر است. همچنین در سال ۲۰۱۵، ۹ میلیون نفر در جهان به دلیل بیماری های غیر عفونی ناشی از آلودگی هوا مثل بیماری های قلبی، سکته مغزی و سرطان ریه جان خود را از دست داده اند که تقریباً تمام (۹۲ درصد) این مرگ ها در کشورهای کم درآمد یا با درآمد متوسط و کشورهایی که دارای جهش اقتصادی بوده اند (مانند هند) رخ داده است. در میان کشورهای جهان، برونی، سوئد و فنلاند کمترین میزان مرگ ناشی از آلودگی و بنگلادش، سومالی و چاد بالاترین

میزان را آلودگی دارند.

به عنوان مثال در آمریکا ۱۵۵ هزار مورد (۵٫۸ درصد)، در بریتانیا پنجاه هزار مورد (هشت درصد) و در ایران ۴۸ هزار مورد مرگ (۱۲٫۵ درصد) ناشی از آلودگی است که در سال ۹۵ بیش از ۴۸۰۰ نفر در تهران بر اثر آلودگی هوا جان خود را از دست داده‌اند.

بر اساس گزارش سال ۲۰۱۴ سازمان جهانی بهداشت حدود ۷ میلیون نفر به علت آلودگی هوا در سال ۲۰۱۴ جان خود را از دست داده‌اند که این رقم دو برابر پیش‌بینی‌هاست. از این هفت میلیون نفر، ۴۳ میلیون نفر به علت آلودگی هوای خانه‌ها در اثر دود و آلودگی ناشی از سوخت و اجاق‌های خوراک‌پزی نامناسب جان باخته‌اند. این آمار همچنین نشان می‌دهد که بیش از سه میلیون و ۷۰۰ هزار نفر بر اثر آلودگی هوا در فضای بیرونی در شهرها و روستاها در سراسر جهان جان خود را از دست داده‌اند که یکی از منشأهای اصلی آن گازهای سمی خروجی از مبدل‌های معمولی در خودروهاست. از این رو جایگزینی خودروهای دیزلی سنگین قدیمی با خودروهای دیزلی جدید و با آلایندگی کم و همچنین مجهز نمودن خودروهای تولیدی جدید به نانوکاتالیست‌ها (مبدل‌های نانوکاتالیستی) و از طرفی استفاده از سوخت‌هایی با درصد گوگرد کمتر می‌تواند به عنوان یکی از عوامل کاهش دهنده آلودگی هوا و جلوگیری از مرگ و میر انسان‌ها تأثیرگذار باشد.

## شرکت‌های ایرانی نانوفناور و تولیدکننده مبدل‌های نانوکاتالیستی خودرو

### ۱- شرکت ایران دلکو



نشانی: تهران، بزرگراه شیخ فضل الله نوری، ابتدای خیابان سازمان آب، نبش کوچه میرداماد، پلاک ۶، طبقه اول  
تلفن: ۰۲۱-۸۸۲۸۴۸۰۱

ایمیل: [info@irandelco.com](mailto:info@irandelco.com)

وبسایت: [www.irandelco.com](http://www.irandelco.com)

### ۲- شرکت: پرتو فرازان آویژه کیمیا



نشانی: استان البرز، کرج، مهریلا، خیابان درختی، ساختمان باران  
تلفن: ۰۲۱-۶۵۴۳۹۶۰۷

ایمیل: [info@parto-farazan.com](mailto:info@parto-farazan.com)

وبسایت: [www.partofarazan.com](http://www.partofarazan.com)

### ۳- شرکت: صنعت آفرین ماهان



نشانی: استان البرز، کرج، شهرک صنعتی بهارستان، انتهای گلستان ششم غربی، پلاک ۱۲۵

تلفن: ۰۲۶-۳۴۷۶۴۱۴۲

ایمیل: [lab@samcat.co](mailto:lab@samcat.co)

وبسایت: [www.samcat.co](http://www.samcat.co)



۴- شرکت عایق خودرو توس

نشانی: استان خراسان رضوی، مشهد، شهرک صنعتی توس، فاز یک، بلوار تلاش  
تلفن: ۰۵۱-۳۵۴۱۳۳۳۶

ایمیل: info@aktcom.com

وبسایت: www.aktcom.co

#### بی‌نوشت‌ها

- ۱ واحد ppm به معنای «بخش بر میلیون» است که به معنای تعداد ذرات گاز موردنظر در هر ۱ میلیون ذره ورودی است.
- ۲ استاندارد شماره ۲۳۲۱۲ تحت عنوان: «کاتالیست سه‌راهه خودرویی بنزین سوز، کاتالیست سه‌راهه خودرویی گازسوز، کاتالیست اکسنده دیزل (DOC) و کاتالیست اکسنده آمونیاک (ASC) در موتورهای احتراق دیزلی مجهز به کاتالیست SCR»
- ۳ قیمت‌ها مربوط به سال ۱۴۰۳ است.

#### منابع

- ۱ P. T. Anastas, M. M. Kirchhoff, and T. C. Williamson, "Catalysis as a foundational pillar of green chemistry," *Appl. Catal. A Gen.*, vol. 221, no. 2-1, pp. 13-3, Nov. 2001, doi: 10.1016/S860-0926X(1-00793)01.
- ۲ J. Gao, G. Tian, and A. Sornioti, "On the emission reduction through the application of an electrically heated catalyst to a diesel vehicle," *Energy Sci. Eng.*, vol. 7, no. 6, pp. 2383-2397, Dec. 2019, doi: 10.1002/ESE3.416.
- ۳ M. V. Twigg, "Progress and future challenges in controlling automotive exhaust gas emissions," *Appl. Catal. B Environ.*, vol. 70, no. 1-4, pp. 2-15, Jan. 2007, doi: 10.1016/J.AP-CATB.2006.02.029.
- ۴ W. Ahmad, T. Noor, and M. Zeeshan, "Effect of synthesis route on catalytic properties and performance of Co3O4/TiO2 for carbon monoxide and hydrocarbon oxidation under real engine operating conditions," *Catal. Commun.*, vol. 89, pp. 19-24, Jan. 2017, doi: 10.1016/J.CATCOM.2016.10.012.
- ۵ Rongchao Jin, "The impacts of nanotechnology on catalysis by precious metal nanoparticles," 2011, [Online]. Available: <https://doi.org/10.1515/ntrev-2011-0003>
- ۶ V. Soloiu, J. W. McAfee, M. Ilie, C. Carapia, A. Weaver, and A. Brant, "Experimental and Numerical Investigation of Combustion and Emissions Characteristics in a Drone Jet Engine Fueled with Jet-A," Jan. 2023, doi: 10.2514/6.2023-1065.
- ۷ R. B. Cope, "Carbon monoxide: can't see, can't smell, body looks red but they are dead," *Handb. Toxicol. Chem. Warf. Agents*, pp. 353-371, Jan. 2020, doi: 10.1016/B978-0-12-819090-6.00024-6.
- ۸ سامان معینی، مریم عباس والی، الهه معینی، سمیرا قربانی، «بررسی اثرات زیست محیطی ناشی از تجمع هیدروکربن های نفتی و امنیت غذایی»، ۱۳۹۳، [Online]. Available: <https://civilica.com/doc/375350/>
- ۹ Y. Xia, H. Yang, C. T. Campbell, "Nanoparticles for Catalysis," 2013, (<https://doi.org/10.1021/ar400148q>)
- ۱۰ فریده عتابی، سیدعلیرضا حاجی سیدمیرزا حسینی، «بررسی میزان انتشار بنزن و هیدروکربن نسوخته خروجی از آگزوز خودروهای تولید داخل و وارداتی در شهر تهران، ۱۳۹۷»، [Online]. Available: <https://civilica.com/doc/754468>