

عنوان مقاله:

واکنش هیدروژناسیون در حذف بنزن توسط کاتالیست های هیبرید

محل انتشار:

هشتمین سمینار ملی شیمی و محیط زیست ایران (سال: 1396)

تعداد صفحات اصل مقاله: 4

نویسندگان:

نسترن پارسا فرد - دانشکده علوم، دانشگاه کوثر بجنورد، بجنورد

محمدحسن پیروی - دانشکده علوم شیمی و نفت، دانشگاه شهید بهشتی، تهران

زهرا محمدیان - دانشکده علوم شیمی و نفت، دانشگاه شهید بهشتی، تهران

خلاصه مقاله:

هیدروژناسیون جزیی و گزینشی بنزن یکی از روش های مقرون به صرفه و مورد توجه صنعت به منظور تولید مواد شیمیایی پرکاربرد میباشد. در این کار سری جدیدی از نانوذرات نیکل-تنگستن که روی پایه های اسیدی و هیبریدی ZH-X با روش تلقیح هم زمان نشانده شده است. این کاتالیست ها برای واکنش هیدروژناسیون بنزن تهیه و مورد ارزیابی قرار گرفتند. ویژگی های فیزیک و شیمیایی این کاتالیست ها توسط روش هایی مانند XRD, FT-IR, XRF, TGA و جذب و جذب نیتروژن-NH₃ TPD, IR-Py شناسایی شد. فعالیت و گزینش پذیری پودرهای تهیه شده در محدوده دمایی 130-190°C و فشار اتمسفری مورد آزمایش قرار گرفتند. نتایج بیانگر آن است که بهترین درصد تبدیل در دمای 130°C با کاتالیست NWZH-0.67 حاصل میشود همچنین کاتالیست ذکر شده در تمامی دماها به ویژه 150°C گزینش پذیری مطلوبی نسبت به سیکلوهگزان نشان میدهد و پایداری حرارتی آن در مقابل تشکیل کک پس از 72 ساعت تحت جریان بودن به دلیل نوع و میزان اسیدیته بالا است.

کلمات کلیدی:

هیدروژناسیون بنزن، درصد تبدیل، گزینش پذیری، پایداری

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/678187>

