

## عنوان مقاله:

سنتر، شناسایی و بررسی ساختار بلوری کمپلکس جدید (II) Sr و (II) Cu، یک پیشساز جهت تهیه کاتالیست Cu-Sr/SiO<sub>2</sub> با قابلیت کاربرد در تولید گاز هیدروژن

## محل انتشار:

مجله شیمی کاربردی روز، دوره 15، شماره 56 (سال: 1399)

تعداد صفحات اصل مقاله: 18

## نویسنده:

زهرا رزم آرا - استاد یار گروه شیمی دانشگاه زابل

## خلاصه مقاله:

کمپلکس جدید ناچور هسته  $(\text{dipic})_4(\text{OH})_2 \cdot n \cdot n\text{H}_2\text{O}$   $\text{Sr}_2$   $[(\text{Sr}(\text{OH})_2)_6\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4$   $\text{CS})$  که عبارتست از پیریدین ۲-۶ دی کربوکسیلاتو تحت امواج التراسونیک تهیه شد. ساختار کمپلکس CS به طور کامل توسط تجزیه عنصری، طیف سنجی زیر قرمز (FT-IR)، آنالیز وزن سنجی حرارتی (TGA)، آنالیز حرارتی تفاضلی (DTA) و پراش پرتو X تک بلور (SC-XRD) شناسایی شد. نتایج آنالیز کریستالوگرافی کمپلکس CS نشان داد که این کمپلکس در ساختار تری کلینیک با گروه فضایی P-۱ متبلور شده است. همچنین این آنالیز وجود تعداد زیادی پیوند هیدروژنی H-O...O که نقش اساسی در ایجاد شبکه سه بعدی دارند را تایید می کند. سپس کاتالیست Cu-Sr/SiO<sub>2</sub> از تجزیه حرارتی کمپلکس CS در دمای ۶۰۰°C و در حضور پایه سیلیکا تهیه شد. در ادامه کاتالیست های مرجع Cu-Sr/SiO<sub>2</sub> به روشهای همرسوبی و تلقیح نیز تهیه شدند و بوسیله روشهای طیف سنجی زیر قرمز، آنالیز پراش پرتو ایکس (XRD)، میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) و مساحت سطح ویژه (BET) شناسایی شدند. نتایج حاصل از این مطالعات نشان داد که کاتالیست حاصل از تجزیه حرارتی کمپلکس CS دارای اندازه ذرات کوچکتر و مساحت سطح ویژه بزرگتری نسبت به دو کاتالیست مرجع است. به منظور تولید گاز هیدروژن، واکنش جابجایی آب-گاز (WGS) در محدوده دمایی ۳۰۰-۴۲۰°C بر سطح کاتالیست های Cu-Sr/SiO<sub>2</sub> انجام شد. بررسی اثر دما نشان داد که در ۳۸۰°C فعالیت کاتالیزوری هر سه کاتالیست در بالاترین مقدار خود قرار دارد. همچنین بالاترین عملکرد کاتالیزوری مربوط به کاتالیستی است که از کمپلکس CS مشتق شده است. این عملکرد کاتالیزوری بالا به خصوصیات فیزیکی و شیمیایی کاتالیست تهیه شده نظیر اندازه ذرات کوچکتر و مساحت سطح ویژه بیشتر نسبت داده شد.

## کلمات کلیدی:

کمپلکس Cu-Sr، ساختار بلوری، کاتالیست Cu-Sr/SiO<sub>2</sub>، واکنش جابجایی آب-گاز، گاز هیدروژن

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/2074655>

