

روش جدید یک مرحله‌ای سنتز رنگدانه فتالوسیانین سبز مس در حلال آبی با استفاده از امواج ریز

بهنام سیدی ، علیرضا میر حبیبی ، محمد ادریسی

پژوهشکده صنایع رنگ ایران

تهران - تقاطع اتوبان همت و خیابان بنی هاشم - شماره ۳۲

First Author E-mail: behnamseyyedi@yahoo.com

چکیده

در این روش برای تهیه رنگدانه فتالوسیانین سبز مس (هگزا د کا کلرو فتالوسیانین مس) در مقیاس آزمایشگاهی از آون مایکروویو ساده استفاده شد. از مواد اولیه بنزوئیک اسید یا اندیرید فتالیک ، کلرید مس دو ظرفیتی ، کاتالیزور مولیبدات آمونیوم و محلول کلرید سدیم در آب م قطر بعنوان حلال استفاده شد. سنتز فتالوسیانین سبز مس در حلال آب با بهره بیش از ۹۵ درصد در محدوده زمانی ۴ تا ۶ دقیقه به انجام رسید. زمان واکنش نسبت به روش‌های کلاسیک گزارش شده در مقالات علمی به میزان ۵۰ تا ۸۰ برابر کاهش یافت. بهره عمل نیز در مقایسه با روش‌های یاد شده افزایش زیاد و قابل توجهی دارد.

واژه‌های کلیدی: اسید بنزوئیک؛ اندیرید فتالیک؛ امواج ریز؛ فتالوسیانین سبز مس؛ کلرید سدیم

مقدمه

علاوه پس از ذوب بایستی مواد را در اسید سولفوریک غلیظ حل کرده و با رقیق کردن با آب رنگدانه آزاد شود این مرحله نیز وقت گیر بوده و پساب اسیدی زیادی تولید می نماید. در سالهای اخیر با استفاده از امواج ریز زمان را به حدود چند دقیقه کاهش داده اند ولی مسئله فراریت مواد و راندمان پایین و استفاده از حلالها در این روشها نیز وجود دارد. برای تهیه فتالوسیانین سبز از پلی کلرینه نمودن فتالوسیانین آبی استفاده می شود که روشی مشکل بوده و نیاز به اقدامات ایمنی دارد. در این روش فتالوسیانین سبز با

در روش‌های معمول جهت تهیه فتالوسیانین مس (شکل ۱) بیشتر از روش فاز جامد و روش ذوب، بدون حلال از مواد اولیه اندیرید فتالیک ، اوره ، کلرید مس یک ظرفیتی و مقدار کمی املاح مولیبدات آمونیوم بعنوان کاتالیزور استفاده می گردد. با این روش تهیه این رنگدانه چندین ساعت وقت می گیرد. فراریت بعضی مواد در دمای ذوب ، کنترل دما ، بهم زدن مخلوط و راندمان پایین از اشکالات روش می باشد [6].