

**Секция «Синтез органических и неорганических веществ, композиций, полимерных материалов и математическое моделирование процессов и аппаратов для их получения»,
научный руководитель – Иванкина О.М., канд. хим. наук**

ОПТИМИЗАЦИЯ РАБОТЫ РЕКТИФИКАЦИОННОЙ КОЛОННЫ

Баскаков А.В., Лапшина С.В.

Волжский политехнический институт, Волгоград,
e-mail: hollow-ichigo@mail.ru

Метил-трет-бутиловый эфир (МТБЭ) – один из главных кислородсодержащих высокооктановых компонентов, используемых при получении неэтилизированных автомобильных бензинов. МТБЭ применяется в качестве добавки к моторным топливам, повышающей октановое число бензинов (антидетонатор). МТБЭ широко применяется в производстве высокооктановых бензинов, при этом выступает как нетоксичный, высокооктановый компонент и как оксигенат (носитель кислорода), способствующий более полному сгоранию топлива и предотвращению коррозии металлов.

Исследуемая ректификационная колонна стоит на линии производства МТБЭ – метил-трет-бутилового эфира (структурная формула $(\text{CH}_3)_3\text{COCH}_3$) – используемого в качестве добавки к моторным топливам, повышающей октановое число бензинов [1].

Для оптимизации процесса разработана математическая модель. Данная модель включает в себя систему уравнений для расчета: количества образующегося МТБЭ; выхода изобутана; скорость пара; диаметр колонны; гидравлическое сопротивление тарелок; количества тарелок; высоты колонны; тепловой расчет установки.

В результате анализа полученных результатов предложено заменить колпачковую тарелку на клацанную. Что приводит к уменьшению гидравлического сопротивления и энергозатрат. Повышает устойчивость колонны к перепаду нагрузок. Уменьшает чувствительность к загрязнению и общий объем ремонтно-восстановительных работ.

Разработанную математическую модель можно использовать в качестве обучающего модуля.

В сложившейся экологической обстановке необходимо уменьшать использование свинцосодержащих добавок и переходить на более экологически чистые добавки, к примеру, МТБЭ и ЭТБЭ.

Список литературы

1. Айнштейн В.Г., Общий курс процессов и аппаратов химической технологии / В.Г. Айнштейн, М. Г. Захаров – М.: Химия, 2008. – 437.

ИССЛЕДОВАНИЕ РЕАКЦИИ ЖИДКОФАЗНОГО ГИДРИРОВАНИЯ НИТРОБЕНЗОЛА НА НОВЫХ КАТАЛИТИЧЕСКИХ СИСТЕМАХ

Безбабных М.В., Курунина Г.М.

Волжский политехнический институт, филиал
ГОУ ВПО ВолгГТУ, Волжский, e-mail: galina1@mail.ru

Учитывая чрезвычайно большие объемы промышленного выпуска анилина и его производных, проблему совершенствования технологии получения производных этих соединений в настоящее время можно считать актуальной [1]. В работе изучается реакция гидрирования нитробензола, при этом получается анилин, который применяется в производстве анилин-замещенных и лекарственных веществ, фотоматериалов, анилиноформальдегидных смол, а также в качестве ускорителей вулканизации.

Работа является продолжением ряда работ проводимых на кафедре по изучению гидрирования органических нитросоединений на новых каталитических системах, содержащих платину и оксиды редкоземельных элементов [2-5].

Изучение реакции жидкофазного гидрирования нитробензола на новых каталитических системах проводили на установке [6], позволяющей измерять объем поглощенного водорода с течением времени. О полноте процесса гидрирования судили по объему поглощенного водорода. Реакцию считали законченной, если происходило прекращение поглощения водорода. Объем поглощенного водорода соответствует теоретическому, что предполагает количественное гидрирование. Каталитические системы готовили путем нанесения соли платины на оксид редкоземельного элемента с последующей сушкой при $T = 105 \pm 1^\circ\text{C}$ и измельчением [6]. Условия гидрирования: P_{H_2} = атмосферное, $T = 20 \pm 5^\circ\text{C}$. Продукты реакции анализировали хроматографическим методом.

Был определен порядок реакции гидрирования нитробензола методом подстановки и подтвержден графическим методом. Порядок – псевдодеривативный по нитробензолу. Каталитические системы, содержащие в своем составе оксиды редкоземельных элементов, показали активность выше, по сравнению, с 1%Pt/Al₂O₃ катализатором, который использовался в качестве катализатора сравнения.

Оксиды редкоземельных элементов могут быть рекомендованы как составная часть катализаторов гидрирования ароматических нитросоединений.

Список литературы

1. Клюев М.В., Кочетова Л.Б. Восстановительное ацилирование нитроаренов // Известия высших учебных заведений. – С. 2-8, Т. 57. Вып. 10. – 2014.

2. Костенко Н.В., Гладких Б.П., Курунина Г.М., Зорина Г.И. Гидрирование N-хлор-нитробензола на платиновых катализаторах, нанесенных на оксиды гадолиния и алюминия // Современные научные технологии. – 2013. – № 9. – С. 80-81.

3. Осипова Е.С., Курунина Г.М., Зорина Г.И., Бутов Г.М. Гидрирование п-нитрофенола на Pt катализаторах, нанесенных на оксиды РЭЗ иттриевой группы // Современные научные технологии. – 2014. – № 7-2. – С. 109.

4. Бутов Г.М., Зорина Г.И., Курунина Г.М. Жидкофазное гидрирование бензальдегида на 1% платиновых катализаторах, нанесенных на оксиды редкоземельных элементов // Ж. Хим. пром. сегодня. – № 2. – 2009. – С.3-6.

5. Бутов Г.М., Зорина Г.И., Курунина Г.М. Изучение влияния концентрации этилового спирта на скорость гидрирования п-нитротолуола на платиновых катализаторах, нанесенных на оксид гадолиния // Известия Волгоградского государственного технического университета (Сер. Химия и технология элементоорганических мономеров и полимерных материалов): Межвуз. сб. науч. ст. – Волгоград: ВолгГТУ, 2009. – Вып. 6. – № 2 (50). – С. 87-90.

6. Курунина Г.М. Жидкофазное гидрирование ароматических нитросоединений на каталитических системах, содержащих Pd (Pt) и оксиды редкоземельных элементов: дис. ... канд. хим. наук. – Волгоград, 2014.

ИЗОМОРФИЗМ В КОМПЛЕКСНЫХ КРИСТАЛЛАХ АЛЮМОКАЛИЕВЫХ И ХРОМОКАЛИЕВЫХ КВАСЦОВ

Булкин С.И., Бобков Г.С., Шарифуллина Л.Р.
Московский городской педагогический университет,
Москва, e-mail: aleshinaagz@yandex.ru

Целью исследовательской работы стало изучение явления изоморфизма замещения в структуре кристалла квасцов иона Cr³⁺ на ион Al³⁺, а также иона Al³⁺ на ион Cr³⁺. Для визуального наблюдения