

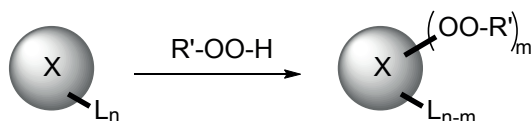
КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ С ОРГАНИЧЕСКИМИ  
ПЕРОКСИДАМИ

Шарипов М.Ю.,<sup>a</sup> Василькова О.В.,<sup>a,б</sup> Карпов И.Д.,<sup>a,б</sup> Приходченко П.В.<sup>a</sup>

<sup>a</sup>Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова Российской Академии Наук,  
119991, Москва, Ленинский проспект 31,  
e-mail: mike\_sharipov@mail.ru

<sup>б</sup>Российский химико-технологический университет  
им. Д.И. Менделеева, 125047, Москва, Миусская пл., 9

В последние десятилетия наблюдается непрерывный рост интереса к изучению химии пероксокомплексов с металлами, благодаря расширению области применения таких комплексов в качестве окислителей в органической химии. Посредством каталитического окисления осуществляется подавляющее число методов превращения органических соединений в полезные химические вещества<sup>1</sup>. Кроме этого, реакции окисления, опосредованные пероксокомплексами металлов, привлекли большое внимание в области биоорганической и биологической химии<sup>2</sup>.



Хотя общепринято, что металлы играют важную роль в образовании радикальных частиц, ответственных за инициирование реакций окисления, и в разложении органических гидропероксидов, образующихся в процессах окисления, полное механистическое понимание в большинстве случаев отсутствует, ввиду нестабильности образующихся пероксидных интермедиатов. Такая информация имеет решающее значение с фундаментальной точки зрения, а также для улучшения существующих, и разработки новых каталитических систем.

## Литература

1. G. Licini, V. Conte, A. Coletti, M. Mba, C. Zonta Coord. Chem. Rev., 2011, 255, 2345.
2. E.G. Kovaleva, M.B. Neibergall, S. Chakrabarty, J.D. Lipscomb Acc. Chem. Res., 2007, 40, 475.

Работа выполнена при поддержке гранта Президента Российской Федерации для молодых ученых - кандидатов наук МК-2947.2019.3.