

Хиральные соединения очень важны в медицине и исследованиях материалов. Сяомин Фэн, профессор химического колледжа в Сычуаньском университете, используя бифункциональный катализ, C₂-симметрию и другие стратегии, разработал новую серию лигандов и катализаторов для асимметрического синтеза - хиральные азот-кислородные соединения.

Данные соединения могут быть использованы не только в качестве органических катализаторов, но также в качестве лигандов для образования сложных катализаторов с металлами (например, скандия, меди, никеля, магния и лантанидов), которые делают возможными некоторые новые асимметрические реакции. Они включают хиральные координационные соединения оксида азота скандия, которые обеспечили первые каталитические асимметрические реакции Роскэмпа, реакции Манниха, реакции α -аминирования и так далее. Данные виды соединений являются одними из лучших катализаторов для органического синтеза и обеспечивают свежие идеи для разработки новых хиральных катализаторов.

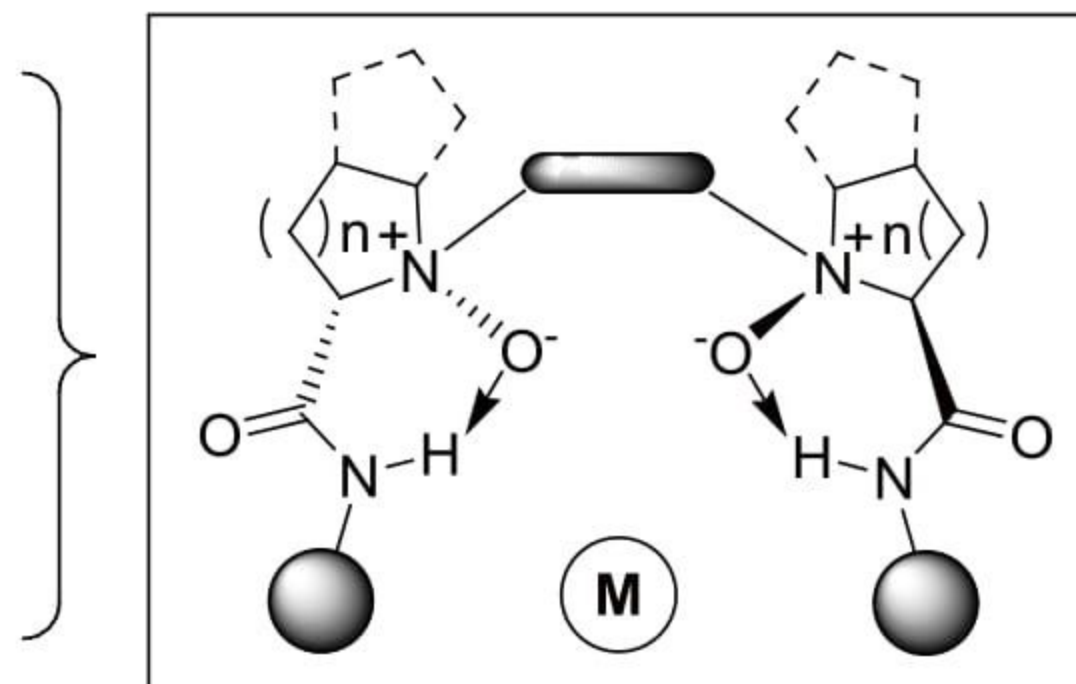
J&K гордится своим сотрудничеством с группой профессора Фэна в Сычуаньском университете, выступая в качестве эксклюзивного поставщика данных хиральных соединений азота-кислорода со следующими преимуществами:

- Мягкие условия реакции
- Дозировка может быть снижена до 0,05 мол.%
- Превосходная стереоселективность в различных реакциях
- Высокая чистота
- Надежные поставки достаточного запаса

Асимметрический катализ

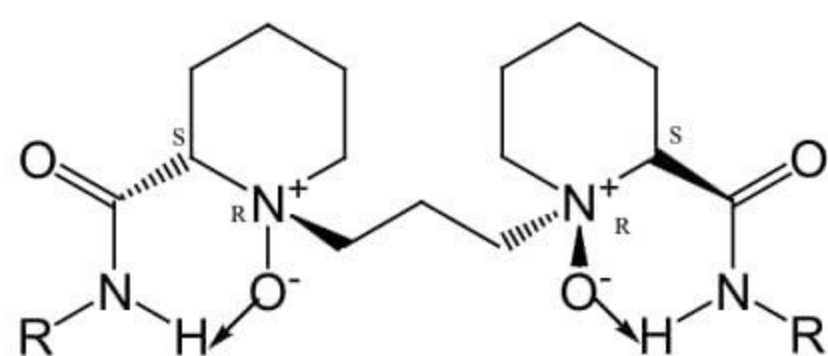
N,N'-диоксид

α -Хлорирование
 Реакция аминирования
 Реакция аллирования
 Альдольная реакция
 Реакция Манниха
 Реакция цианирования
 Гидроксиметилирование
 Галогенаминирование
 Окисление



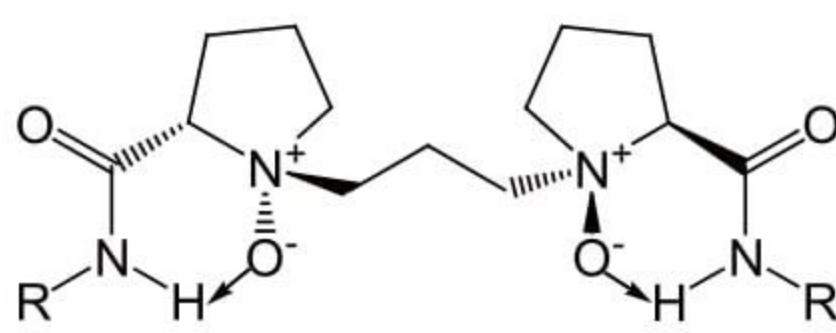
Реакция Ен и аза-реакция Ен
 Реакция Фриделя-Крафтса
 Реакция Роскэмпа
 Реакция Михаэля и аза-реакция
 Михаэля
 Гетеро-реакция Дильса-Альдера
 Реакция Генри и аза-реакция Генри
 Реакция циклоприсоединения [3+2]
 Реакция раскрытия эпоксидного
 цикла
 другие...

M = Mg^{II}, Cu^{I,II}, Zn^{II}, Co^{II}, Ni^{II},
 Fe^{II}, In^{III}, Sc^{III}, La^{III}, Y^{III}, Yb^{III}, etc

1595285

 $R = 2,6\text{-iPr}_2\text{C}_6\text{H}_3$

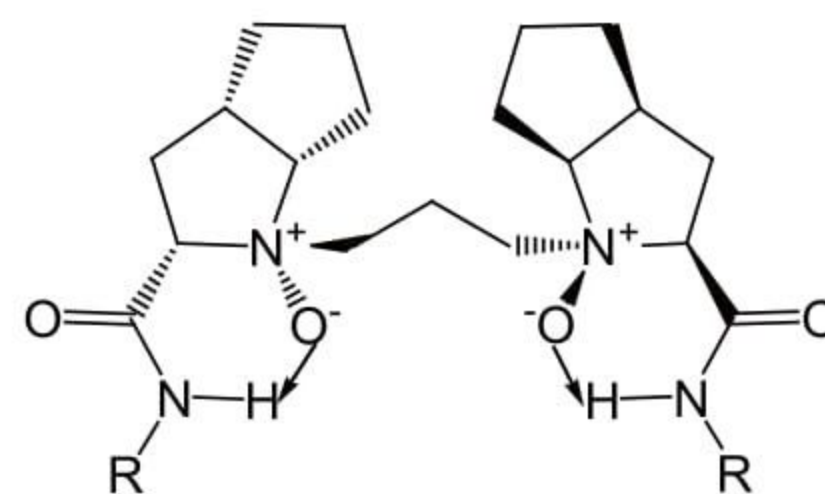
1000051-40-0

NO-Feng-PDiPPPi, 99%

1595283

 $R = 2,6\text{-iPr}_2\text{C}_6\text{H}_3$

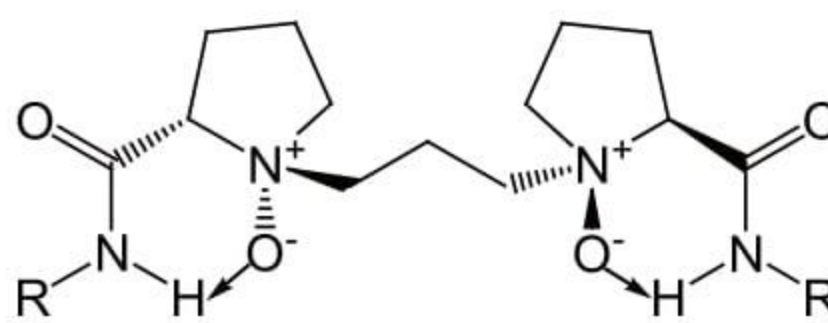
945564-85-2

NO-Feng-PDiPPPy, 99%

1595287

 $R = 2,6\text{-iPr}_2\text{C}_6\text{H}_3$

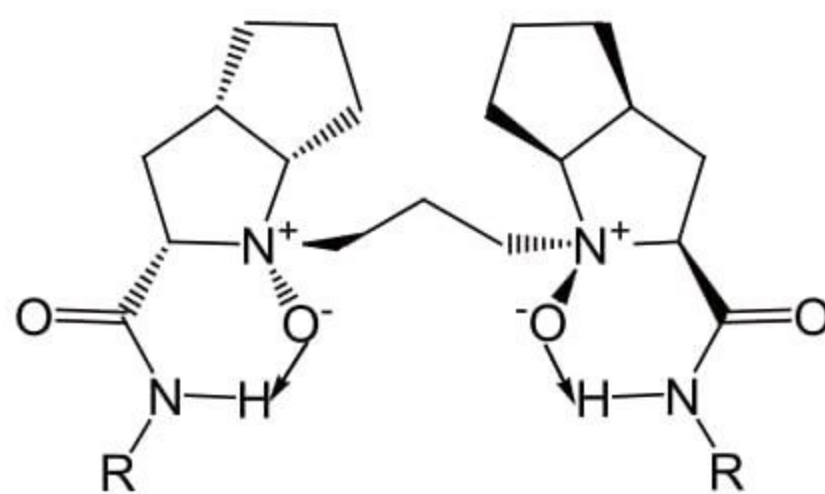
1005495-74-8

NO-Feng-PDiPPRa, 99%

1595284

 $R = 2,6\text{-Me}_2\text{C}_6\text{H}_3$

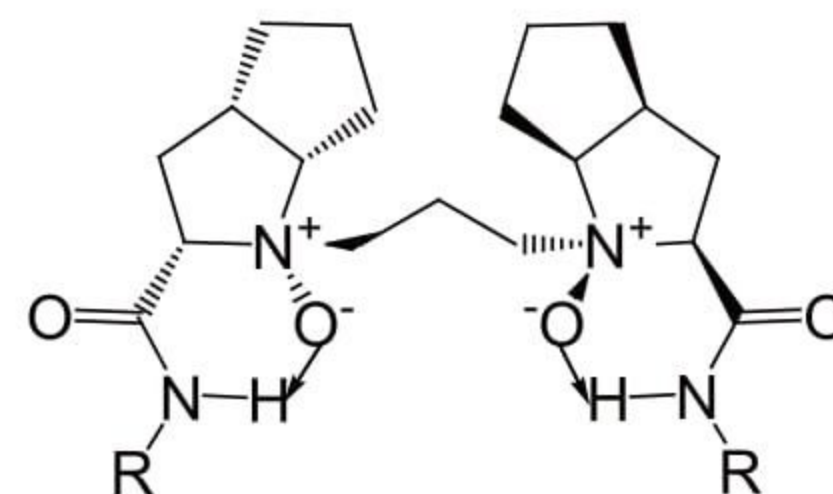
1330533-36-2

NO-Feng-PDMPPy, 99%

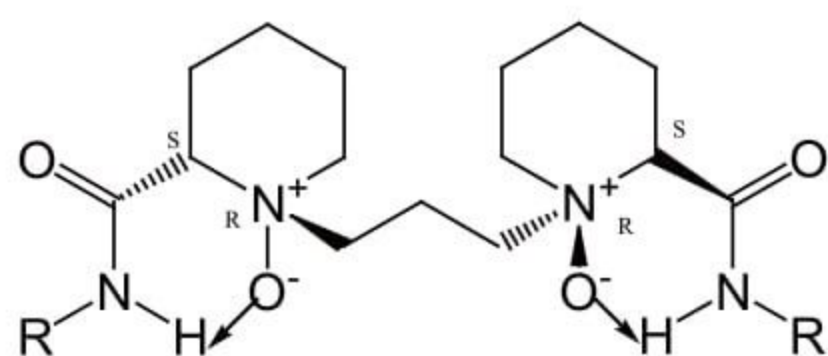
1595288

 $R = 2,6\text{-Me}_2\text{C}_6\text{H}_3$

1132049-44-5

NO-Feng-PDMPRa, 99%

1595289

 $R = 2,6\text{-Me}_2\text{C}_6\text{H}_3$

NO-Feng-P2-PETiQ, 99%

1595286

 $R = 2,4,6\text{-trimethylphenyl}$

1310585-10-4

NO-Feng-PTMPPPi, 99%