

Реакция	Выход реакции	Катализатор	
<p>Процесс Габера</p> <p>азот + водород \rightleftharpoons аммиак</p> $\text{N}_2(\text{г}) + 3\text{H}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{г})$	Получение аммиака	железо	
<p>Контактный способ</p> <p>диоксид серы + кислород \rightleftharpoons триоксид серы</p> $2\text{SO}_2(\text{г}) + \text{O}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{г})$	Получение серной кислоты	пентаоксид ванадия	
<p>Гидрирование растительных масел</p> $\text{RCH} = \text{CHR} + \text{H}_2 \rightarrow \text{RCH}_2\text{CH}_2\text{R}$	Получение маргарина	никель	
<p>Процесс Оствальда</p> <p>аммиак + кислород \rightleftharpoons монооксид азота + вода</p> $4\text{NH}_3(\text{г}) + 5\text{O}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 4\text{NO}(\text{г}) + 6\text{H}_2\text{O}(\text{ж})$	Получение азотной кислоты	платина/родий	
<p>Каталитические преобразователи</p> <p>оксид азота + монооксид углерода \rightarrow азот + диоксид углерода</p> $2\text{CO}(\text{г}) + 2\text{NO}(\text{г}) \rightarrow \text{N}_2(\text{г}) + 2\text{CO}_2(\text{г})$	Сокращение вредных выбросов машин	платина/палладий/родий	