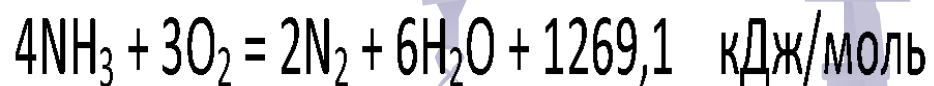
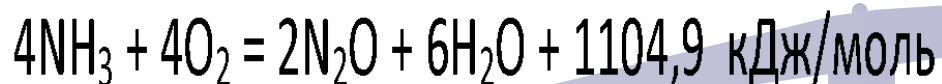
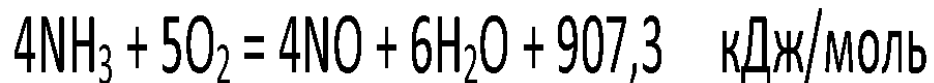
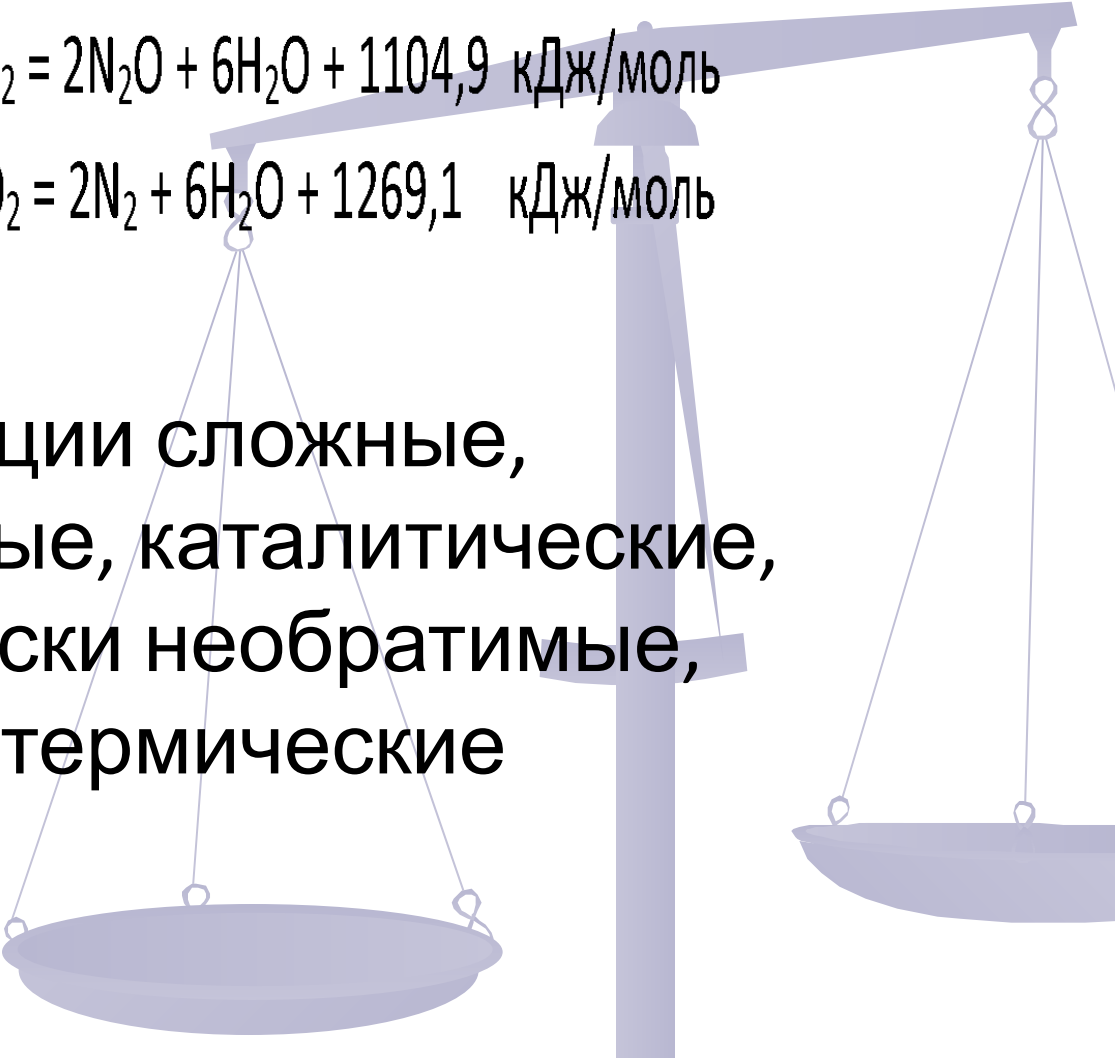


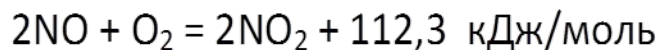
1. Окисление аммиака кислородом воздуха протекает по уравнениям:



реакции сложные,  
гетерогенные, каталитические,  
практически необратимые,  
экзотермические



# 1. Окисление оксида азота

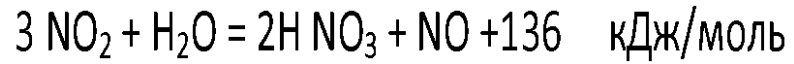


Реакция сложная, гомогенная, некаталитическая, экзотермическая, обратимая. Особенностью данной реакции является увеличение скорости реакции при понижении температуры.

Условия проведения процесса

ФАКТОРЫ	Необходимо для увеличения	
	Скорости реакции	Степени превращения
Температура	уменьшить	уменьшить
Давление	увеличить	увеличить
Концентрация	вводить исходные	ввод исх., вывод. продукты
Катализатор	ввести	не влияет

# 1. Абсорбция оксидов азота водой



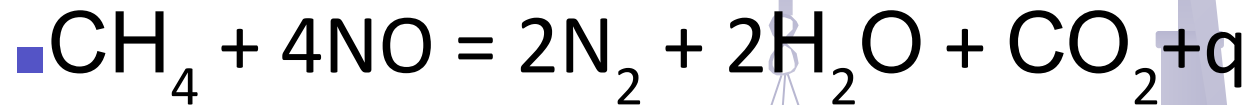
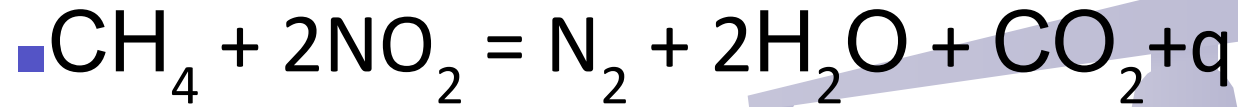
Реакция экзотермическая, гетерогенная, сложная, некаталитическая, обратимая.

Условия проведения процесса

А  
Б  
В  
Г  
Д  
Е  
Ж  
З  
И  
К  
Л  
М  
Н  
О  
П  
Р  
С  
Т  
У  
Ф  
Х  
Ц  
Ч  
Ш  
Щ  
Ъ  
Ы  
Ь  
Э  
Ю  
Я



## Очистка хвостовых газов



- Реакции восстановления оксидов азота сложные, экзотермические, каталитические, гетерогенные, практически необратимые.

