**Куксенко, Елена Леонидовна.**

## Каталитические системы на основе солей палладия (II) и меди (I, II) для окисления СО в водных растворах : диссертация ... кандидата химических наук : 02.00.15. - Алма-Ата, 1984. - 197 с. : ил.

## Оглавление диссертациикандидат химических наук Куксенко, Елена Леонидовна

ВВЕДЕНИЕ.

ШВА I. ОБЗОР ЛИТЕРАТУРЫ

1.1. Состояние комплексов палладия(П) в водных растворах.

1.2. Карбонильные комплексы палладия

1.3. Состояние галогенидных соединений меди(1,П) в водных растворах.

1.4. Окисление оксида углерода комплексами палладия(П) и меди(1,П) в водных растворах.

ШВА П. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

2.1. Предмет исследования.

2.2. Методика эксперимента и аппаратура.

2.3. Используемые реактивы.

2.4. Ошибки эксперимента.

ШВА Ш. РЕЗУЛЬТАТЫ ЭКСПЕРИМЕНТА И ИХ ОВСУЩЕНИЕ

3.1. Восстановление комплексов палладия(П) оксидом углерода в присутствии 02 и CgHg.

3.1.1. Восстановление ацетата и сульфата палладия(П) оксидом углерода.

3.1.2. Влияние дикиелорода на восстановление ацидокомплексов палладия(П) оксидом углерода.

3.1.3. Влияние бензола на восстановление комплексов &00 и оксидом углерода.

3.2. Окисление хлорида меди(1) дикислородом в присутствии оксида углерода.

3.3. Восстановление и^ё/с^ оксидом углерода в присутствии солей меди(1).

3.3.1. Восстановление &(«) в системе u^z/ce^ -ikd?- t/ce-u/&

3.3.2. Восстановление &№') в системе Pjefy - сиае-Авг-ЦгО-М

3.4. Восстановление хлорида меди(П) оксидом углерода в присутствии комплексов Я/ОО

3.4.1. Влияние концентрации стехиометрических компонентов и катализатора на скорость реакции.

3.4.2. Влияние протонной кислотности.

3.4.3. Влияние концентрации хлорид-ионов и температуры.

3.4.4. Влияние концентрации Л/8?.

3.5. Восстановление меди(П) оксидом углерода в присутствии &00 и СиО) . Регенерация каталитической системы №(/')-fotfr'O

3.5.1. Влияние концентрации etfg&tfy.

3.5.2. Влияние концентрации еиОО на скорость реакции восстановления и регенерации системы

3.5.3. Влияние начальной концентрации на скорость восстановления £иОО и регенерации системы

3.5.4. Влияние концентрации хлорид-ионов.

3.5.5. Влияние протонной кислотности.

3.6. Каталитическое окисление оксида углерода дикислородом в водных растворах комплексов

Ж") и 0иО>").

3.6.1. Влияние концентрации СО и Og.

3.6.2. Влияние концентрации

3.6.3. Влияние концентрации

3.6.4. Влияние концентрации

3.6.5. Влияние концентрации хлорид-ионов.

3.6.6. Влияние протонной кислотности и температуры.