**Фунтиков, Валерий Алексеевич.**

## Влияние химических и фазовых равновесий на средний порядок и физико-химические свойства халькогенидных стекол : диссертация ... доктора химических наук : 02.00.01. - Санкт-Петербург, 1998. - 461 с. : ил.

## Оглавление диссертациидоктор химических наук Фунтиков, Валерий Алексеевич

ВВЕДЕНИЕ.

Глава 1. ХИМИЧЕСКАЯ, ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКАЯ СТОЙКОСТЬ И ЭЛЕКТРОДНЫЕ СВОЙСТВА ХАЛЬКОГЕНВДНЫХ СТЕКЛООБРАЗНЫХ СПЛАВОВ

1.1. Синтез халькогенидных стекол.

1.2. Химическая стойкость стекол.

1.2.1. О тенденциях в развитии теории и эксперимента по химической стойкости стекол.

1.2.2. Кинетика химического травления халькогенидных стекол.

1.2.2.1. Системы А1У- ВУ1 , АУ - ВУ1 , А™- ВУ - 0й , АКШ).ВУ сVI .гд

1.2.2.2. Закономерности химического растворения стеклообразных халькогенидов.

1.2.3. Химический эквивалент халькогенидных стекол.

1.2.3.1. Системы А1У- ВУ

1.2.3.2. Системы АУ - ВУ

1.2.3.3. Системы А1У- ВУ - СУ

1.2.3.4. Системы А1 - В1У - СУ

1.2.3.5. Системы А111 - В1У - СУ

1.2.3.6. Системы А1 -ВУ - С

1.2.3.7. Системы А111 - В7 - С

1.2.3.8. Закономерности концентрационной зависимости химического эквивалента халькогенидных стекол.

1.3. Электрохимическая стойкость стекол.

1.3.1. Электрохимический эквивалент халькогенидных стекол.

1.3.1.1. Системы'' А1У-ВУ1< , АУ-ВУ1< 7 А1У-ВУ-С^

1.3.1.2. Системы А1 - В1У- СУ

1.3.1.3. Системы А1 - ВУ - СУ

1.3.1.4. Системы AHI-BIV- CVI

1.3.1.5. Системы Ain-BV - CVI

1.3.1.6. Закономерности электрохимического растворения халькогенидных стекол.

1.4. Электрохимический механизм химического растворения стеклообразных халькогенидов в растворах электролитов.

1.5. Электродные свойства халькогенидных стекол.

1.5.1. 0 тенденциях в развитии теории и эксперимента по изучению электродных свойств стеклообразных сплавов

1.5.2. Электродные функции халькогенидных стекол по отношению к катионам Си , Fe

1.5.2.1. Системы А1 - BV - CVI

1.5.2.2. Системы аЧ1^1, Ain-BIV-CVI, Ain-BV-CVI, AIV-BV-CVI

1.5.2.3. Закономерности формирования электродного потенциала халькогенидных стекол по отношению к катионам Cu2+, Fe3+.