

# Экзаменационные вопросы

## 7. Электрохимия

1. Электрохимический процесс. Основные понятия. Электрохимическая система. Количественные соотношения между величиной тока и количеством реагентов при электролизе и работе гальванического элемента..
2. Двойной электрический слой на границе «металл – электролит». Электродный потенциал. Уравнение Нернста.
3. Типы электродов. Водородный электрод. Водородная шкала электродных потенциалов.
4. Химический и концентрационный гальванические элементы. ЭДС, электродные реакции.
5. Скорость электрохимических процессов. Поляризация электродов. Поляризация электрохимической системы.
6. Химические источники тока.
7. Электролиз водных растворов электролитов.