

		<p> <input type="checkbox"/> Приспособления для работы с обычными стеклянными пипетками (включая электронные) <input type="checkbox"/> Держатели, штативы, лапки, крепежная оснастка <input type="checkbox"/> Водоструйные насосы <input type="checkbox"/> Лиофильная сушка </p> <p> Владеть способами применения методик в области исследования сред физическими, химическими и физико-химическими методами. Инструментальные методы анализа. </p> <p> <u>Задание</u> <u>Контрольные вопросы по потенциометрии</u> 1 В чем сущность потенциометрических методов анализа? 2 Какой процесс вызывает возникновение электродного потенциала? 3 Какая зависимость выражается уравнением Нернста? Пояснить смысл входящих в него величин. 4 Что такое стандартный электродный потенциал? Как его определяют экспериментально? 5 Принцип устройства стандартного водородного электрода, электродная реакция. 6 Как устроен гальванический элемент? Какие реакции протекают при его работе? 7 Как возникает ЭДС гальванического элемента? 8 Как классифицируются электроды, используемые в потенциометрии? 9 Электроды сравнения – хлорсеребряный и каломельный. Их устройства, функции, принципы действия, электродные реакции. 10 Классификация индикаторных электродов. Их функции и отличия от электродов сравнения. 11 Привести примеры металлических индикаторных электродов 1-го и 2-го рода. Объяснить механизм их действия. 12 Каковы основные типы ионоселективных электродов? Как они устроены и на чем основан принцип их действия? 13 Как устроен стеклянный электрод? На чем основана функция ионной селективности группы стеклянных электродов? 14 В чем сущность прямой потенциометрии (ионометрии)? Достоинства и недостатки метода. 15 В чем суть метода потенциометрического титрования? В каких координатах строят кривые потенциометрического титрования? Чем обусловлен выбор координат? 16 Привести примеры потенциометрического титрования с использованием следующих реакций: а) нейтрализации; б) окисления–восстановления; в) осаждения; г) комплексообразования. </p>
--	--	---