**П Л А Н**

лабораторно-практических занятий по общей химии

для  **медико-диагностического факультета**

на 2018-2019 учебный год

1 курс I семестр

Продолжительность занятия 2,5 часа

|  |  |
| --- | --- |
| №№п/п | Тема занятия |
| 1 | Вводное занятие. Введение в курс «Общая химия». |
| 2 | Общая характеристика растворов. Способы выражения состава растворов. |
| 3 | Растворы электролитов. Электролитическая диссоциация. |
| 4 | Понятие о химическом эквиваленте. |
| 5 | Теория окислительно-восстановительных реакций. |
| 6 | Строение атома. Химическая связь. |
| 7 | Электропроводность растворов |
| 8 | Коллигативные свойства растворов. |
| 9 | Равновесные биохимические процессы. Буферные растворы. |
| 10 | Равновесие в растворах комплексных соединений. |
| 11 | Основы химической кинетики.  |
| 12 | Катализ. Обратимые и необратимые реакции. Химическое равновесие. |
| 13 | Электрохимия. Электродные потенциалы и механизм их возникновения. Потенциометрия. |
| 14 | Окислительно-восстановительные системы и редокс-потенциалы. Измерение редокс-потенциалов. |
| 15 | Поверхностные явления. Адсорция. |
| 16 | Адсорбция на подвижной и неподвижной поверхности. |
| 17 | Дисперсные системы. Свойства коллоидных растворов и грубодисперсных систем. |
| 18 | Устойчивость коллоидно-дисперсных систем. |
| 19 | ВМС. Полиэлектролиты. Защитное действие ВМС. |
| 20 |  Тестовый контроль |

Зав. кафедрой общей и

биоорганической химии, доцент В.В. Болтромеюк