**УНИВЕРСИТЕТ**

**СИНЕРГИЯ**

**Медицинский факультет**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Дисциплина «Химия»**

*Специальность 31.05.01 "Лечебное дело"*

**БИЛЕТ №14**

1. Поверхностное натяжение. Влияние концентрации на поверхностное натяжение. Поверхностно-активные вещества. Поверхностная активность. Правило Дюкло-Траубе. 2. Буферные системы крови. 3. Рассчитать концентрации ионов в насыщенном растворе SrCrO4 в моль/л и в г/л. 4. Оценить роль энтальпийского и энтропийного факторов для реакции: H2O2(жидк.) + O3(газ) = 202(газ) + H2O(жидк) по известным данным:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Н2О2 | Н2О | О3 | О2 |
| Н0обр., кДж/моль | -188 | -286 | 142 | 0 |
| S0, Дж/(моль•K) | 110 | 70 | 238 | 205 |

Определить температуру, при которой реакция пойдет самопроизвольно.

**Утверждено на заседании кафедры фармации**

**Протокол №\_\_\_\_от \_\_\_\_\_**

**Заведующий кафедрой фармации, д.б.н., профессор**

**Бабешина Л. Г. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**