**Задание гр.5401, 5402, 5403 по теме 7.2.**

**Расписать препараты по алгоритму**

(номер препаратов соответствует номеру студента в группе)

1. каптоприл

2. резерпин

3. триптофан

4. серотонин

5. индометацин

6. пирацетам

7. трописетрон (навобан)

8. умифеновир (арбидол)

9. каптоприл

10. эналаприл

11. линкомицин

12. клиндамицин

13. резерпин

14. суматриптан (имигран)

15. умифеновир (арбидол)

*Алгоритм характеристики лекарственного вещества:*

1. Латинское название (1 б), химическая формула (1 б)

2. Химическое название (4 б)

3. Функциональные группы (2 б)

4. Описание, растворимость (3 б)

5. Качественный анализ физико-химическими методами (4 б)

6. Химические свойства и реакции подлинности (8 б)

7. Титриметрические методы количественного определения, их обоснование, уравнения реакций, условия титрования, индикатор, фактор эквивалентности ЛВ и титранта, расчётные формулы содержания (%) ЛВ , титра (8 б)

8. Физико-химические методы анализа, расчётные формулы (4 б)

9. Условия хранения, обусловленные физико-химическими свойствами и влиянием внешней среды (3 б)

10. Медицинское применение, лекарственные формы (2 б)

**Решить задачи по теме 7.2.**

**1.** Для определения содержания (%) умифеновира в субстанции готовят анализируемый и стандартный растворы по одной и той же методике и хроматографируют. Рассчитайте содержание умифеновира в субстанции, если из хроматограммы найдено: площадь пика анализируемого раствора составляет 6,70; площадь пика стандартного раствора − 6,80; навеска субстанции умифеновира равна 0,1013 г, навеска стандартного образца – 0,1045 г. Потеря в массе при высушивании составляет 4,0%. Содержание умифеновира в стандартном образце 99,98%.

Cделайте вывод о качестве субстанции по показателю «Количественное определение», если по НД содержание умифеновира в пересчете на сухое вещество должно быть не менее 99,0% и не более 101,0%.

**2.** Какую навеску каптоприла необходимо взять, чтобы на титрование израсходовалось 7,00 мл 0,1 н. раствора йода? Напишите реакцию.

**3.** Рассчитайте содержание пирацетама (М.м. 142,16 г/моль) в субстанции, если на титрование 0,1487 г пирацетама по методу Къельдаля израсходовано 10,52 мл 0,1 н. раствора хлористоводородной кислоты (К=0,9826). Потеря в массе при высушивании составляет 0,3%. Напишите реакции.