

содержат 0,0008 мэкв ( $8 \cdot 10^{-4}$  мэкв) тирозина.

Для построения калибровочного графика готовят следующие разведения стандартного раствора:

| №                | Стандартный раствор тирозина, мл | 0,2 М раствор хлористоводородной кислоты, мл | Содержание тирозина, мэкв $\cdot 10^4$ |
|------------------|----------------------------------|--|--|
| 1                | 5,00                             | 0  | 8,00                                   |
| 2                | 4,00                             | 1,00   | 6,40                                   |
| 3                | 3,00                             | 2,00   | 4,80                                   |
| 4                | 2,00                             | 3,00   | 3,20                                   |
| 5                | 1,75                             | 3,25   | 2,80                                   |
| 6                | 1,50                             | 3,50   | 2,40                                   |
| 7                | 1,20                             | 3,80   | 1,92                                   |
| 8                | 1,00                             | 4,00   | 1,60                                   |
| 9                | 0,50                             | 4,50   | 0,80                                   |
| 10               | 0,25                             | 4,75   | 0,40                                   |
| Контрольный опыт | 0                                | 5,00   | 0                                      |

После этого к содержимому каждой пробирки прибавляют по 10 мл натрия гидроксида раствора 0,5 М и по 3 мл реактива Фолина-Чокальтеу разведённого. Через 10 минут измеряют оптическую плотность растворов на спектрофотометре при длине волны 630 нм в кювете с толщиной слоя 1 см, сравнивая с контрольным опытом. Затем строят калибровочный график, откладывая по оси абсцисс количество тирозина в миллиэквивалентах в пробе, а по оси ординат – соответствующие оптические плотности.

Из величины оптической плотности опытных растворов вычитают величину оптической плотности контрольного раствора и по найденной оптической плотности и калибровочному графику находят содержание тирозина в миллиэквивалентах в опытных пробах.

Количество тирозиновых единиц в 1 г субстанции (X) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{C \cdot V \cdot 16 \cdot 1000}{a \cdot 5 \cdot 10}$$