

коэффициент корреляции калибровочной кривой должен быть не менее 0,99.

Метод 2 – метод стандартных добавок

Испытуемый раствор готовят, как указано в фармакопейной статье. Равные объемы испытуемого раствора помещают не менее чем в три мерные колбы одинаковой вместимости. Для получения ряда разведений в две колбы добавляют пропорционально увеличивающиеся объемы эталонного раствора определяемого элемента. Доводят содержимое каждой колбы растворителем до метки. При этом значение эмиссии или абсорбции растворов со стандартными добавками должно находиться в линейной области калибровочной кривой.

Все растворы вводят в генератор одинаковое количество раз, чтобы получить установившееся показание.

Расчеты. Методом наименьших квадратов рассчитывают линейное уравнение калибровочной кривой и из него получают концентрацию определяемого элемента в испытуемом растворе.

Расчет концентрации может быть произведен графическим методом. Для этого строят график зависимости среднего значения результата измерения от добавленного количества определяемого элемента. Экстраполируют линию, соединяющую эти точки на графике, до пересечения с осью абсцисс. Расстояние от начала координат до полученной точки пересечения дает концентрацию определяемого элемента в испытуемом растворе.

При использовании ААС для определения концентрации элемента в анализируемых образцах наряду с приведенными выше методами (калибровочной кривой и стандартных добавок) могут быть использованы метод сравнения и метод ограничивающих растворов. При этом должно быть подтверждено, что концентрация раствора сравнения находится в линейной области и не превышает предельно допустимое содержание элемента в испытуемом растворе (для испытания на чистоту).

Реактивы и эталонные растворы.

Вода должна быть деионизированной на ионообменных смолах,