

*Железо.* Не более 0,0001 % (1 ppm). Осадок, полученный при испытании на сульфатную золу, растворяют в 1 мл хлористоводородной кислоты разведённой 7,3 % и доводят объём раствора водой до 50 мл. 5 мл полученного раствора доводят водой до объёма 10 мл. Полученный раствор должен выдерживать испытание на железо.

*Сульфатная зола.* Не более 0,001 %. 100 г кислоты азотной концентрированной осторожно выпаривают досуха; остаток смачивают несколькими каплями серной кислоты концентрированной и нагревают до бледно-красного цвета.

*Количественное определение.* К 1,50 г кислоты азотной концентрированной прибавляют около 50 мл воды и титруют 1 М раствором натрия гидроксида, используя в качестве индикатора 0,1 мл 0,05 % раствора метилового красного. 1 мл 1 М раствора натрия гидроксида соответствует 63,0 мг  $\text{HNO}_3$ .

Хранят в защищенном от света месте.

#### **Азотная кислота, свободная от свинца.**

Азотная кислота концентрированная должна выдерживать следующее дополнительное испытание.

К 100 г азотной кислоты концентрированной прибавляют 0,1 г натрия карбоната безводного и выпаривают досуха; остаток растворяют в воде при слабом нагревании и доводят объём раствора тем же растворителем до 50,0 мл. Содержание свинца определяют методом атомно-абсорбционной спектроскопии. Интенсивность поглощения измеряют при длине волны 283,3 нм или 217,0 нм, используя в качестве источника излучения лампу с полым свинцовым катодом и воздушно-ацетиленовое пламя. Не более 0,00001 % (0,1 ppm Pb).

#### **Азотная кислота, свободная от свинца и кадмия.**

Азотная кислота концентрированная должна выдерживать следующие дополнительные испытания.

*Испытуемый раствор.* К 100 г азотной кислоты концентрированной прибавляют 0,1 г натрия карбоната безводного, выпаривают досуха; остаток