Прозрачная, бесцветная или почти бесцветная жидкость, смешивается с водой.

 $d_{20}^{20}$ . От 1,384 до 1,416.

Раствор 10 г/л является сильной кислотой и дает реакцию на нитраты.

Прозрачность. Азотная кислота должна быть прозрачной.

*Цветность*. Окраска азотной кислоты должна быть не интенсивнее эталона  $Y_6$ . *Хлориды*. Не более  $0,00005\,\%$   $(0,5\,\text{ppm})$ . К  $5\,\text{г}$  азотной кислоты концентрированной прибавляют  $10\,\text{мл}$  воды и  $0,3\,\text{мл}$   $1,7\,\%$  раствора серебра нитрата, выдерживают в течение  $2\,\text{мин}$  в защищенном от света месте. Полученный раствор должен выдерживать испытание на хлориды. Эталон готовят с использованием смеси  $13\,\text{мл}$  воды,  $0,5\,\text{мл}$  азотной кислоты концентрированной,  $0,5\,\text{мл}$  эталонного раствора хлорида  $(5\,\text{ppm}\,\text{Cl})$  и  $0,3\,\text{мл}$   $1,7\,\%$  раствора серебра нитрата.

Сульфаты. He более 0,0002 % (2 ppm). К 10 г азотной кислоты концентрированной прибавляют 0,2 г натрия карбоната и выпаривают досуха; остаток растворяют в 15 мл воды дистиллированной. Полученный раствор сульфаты. выдерживать Эталон должен испытание на ГОТОВЯТ использованием 2 мл эталонного раствора сульфата (10 ppm SO<sub>4</sub>) и 13 мл воды дистиллированной.

Мышьяк (метод A). Не более 0,000002 % (0,02 ppm). К 50 г азотной кислоты концентрированной прибавляют 0,5 мл серной кислоты концентрированной и осторожно выпаривают до появления белых паров; к остатку прибавляют 1 мл 10 % раствора гидроксиламина гидрохлорида и доводят водой до 2 мл. Полученный раствор должен выдерживать испытание на мышьяк. Эталон готовят с использованием 1,0 мл эталонного раствора мышьяка (1 ppm As).

Тяжелые металлы. Не более 0,0002 % (2 ppm). 10 мл раствора, приготовленного для испытания на железо, доводят водой до 20 мл. 12 мл полученного раствора должны выдерживать испытание на тяжелые металлы. Эталон готовят с использованием эталонного раствора свинца (2 ppm Pb).