растворяют в воде при слабом нагревании и доводят объём раствора тем же растворителем до 50,0 мл.

Кадмий. Не более 0,00001 % (0,1 ppm). Содержание кадмия определяют методом атомно-абсорбционной спектрометрии. Интенсивность поглощения измеряют при длине волны 228,8 нм, используя в качестве источника излучения лампу с полым кадмиевым катодом и воздушно-ацетиленовое или воздушно-пропановое пламя.

Свинец. Не более 0,00001 % (0,1 ppm). Содержание свинца определяют методом атомно-абсорционной спектрометрии. Интенсивность поглощения измеряют при длине волны 283,3 нм или 217,0 нм, используя лампу с полым свинцовым катодом и воздушно-ацетиленовое пламя.

**Азотная кислота**. Содержит 31 – 34 % HNO<sub>3</sub>.

Смешивают 1 г азотной кислоты концентрированной и 1 г воды.

 $\Pi$ лотность. 1,186 — 1,210.

**Азотная кислота разведённая 20 %**. Содержит около 200 г/л HNO<sub>3</sub>.

32 г азотной кислоты концентрированной доводят водой до 100 мл.

**Азотная кислота разведённая 16 %**. Содержит азотной кислоты 15,5-17,0 %.

Смешивают 1 г азотной кислоты и 1 г воды.

Плотность. 1,087 - 1,096.

**Азотная кислота разведённая 12,5 %.** Содержит около 125 г/л HNO<sub>3</sub>.

20 г азотной кислоты концентрированной доводят водой до 100 мл.

**Азотная кислота разведённая 4 %.** Содержит около 40 г/л HNO<sub>3</sub>.

20 г азотной кислоты разведённой 16 % доводят водой до 100 мл.

## Азотная кислота дымящая.

Прозрачная жидкость, слегка желтоватого цвета, дымящая на воздухе.

 $d_{20}^{20}$ . Около 1,5.

## Азотной кислоты ацетоновый раствор 3 %.

4,8 г азотной кислоты концентрированной доводят ацетоном до 100 мл.

## Азотной кислоты 7,5 М раствор.

525 мл азотной кислоты концентрированной доводят водой до 1000,0 мл.