

Изменение № 1 ГОСТ 25742.7—83 Метанол-яд технический. Метод определения аммиака и аминсоединений в пересчете на аммиак

Утверждено и введено в действие Постановлением Государственного комитета СССР по управлению качеством продукции и стандартам от 25.12.90 № 3274

Дата введения 01.07.91

Раздел 1. Первый абзац изложить в новой редакции: «Колориметр фотоэлектрический, лабораторный, с устройством для отсчитывания значений оптической плотности и светофильтром с $\lambda = 490$ нм; рабочая длина кюветы — 50 мм»;

дополнить абзацами (после первого): «Весы лабораторные типа ВЛР-200г или ВЛЭ-200г.

Колба Кн-1—100—29/32 ТС по ГОСТ 25336—82»;

второй, третий абзацы изложить в новой редакции: «Колба 2—50(100)—2 по ГОСТ 1770—74.

Пипетка 2—2—5(10, 25, 50) по ГОСТ 20292—74»;

четвертый абзац. Заменить ссылку: ГОСТ 6221—82 на ГОСТ 6221—90;

пятый абзац. Заменить слова: «25 %-ный раствор» на «раствор с массовой долей 25 %»;

шестой — восьмой абзацы изложить в новой редакции: «Водорода пероксид по ГОСТ 10929—76, х. ч., раствор с массовой долей 30 %.

Кислота серная по ГОСТ 4204—77, раствор концентрации $c(1/2\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,1$ моль/дм³ (0,1 н.), готовят по ГОСТ 25794.1—83.

Метиловый оранжевый (индикатор), раствор с массовой долей 0,02 %, готовят следующим образом: взвешивают 0,0200 г препарата, растворяют в 80 см³ горячей воды, охлаждают, доводят объем раствора водой до 100 см³»;

девятый абзац. Заменить слова: «высший сорт» на «марки А»;

дополнить абзацами (после девятого): «*n*-Бензохинон, ч.

Допускается применение других средств измерения с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте».

Пункт 2.1. Первый абзац изложить в новой редакции: «Раствор аммиака в метаноле концентрации около 0,1 моль/дм³ готовят насыщением метанола га-

(Продолжение см. с. 318)

зобразным аммиаком на установке приготовления водных растворов аммиака по ГОСТ 4517—87. Точную концентрацию в приготовленном растворе устанавливают объемным методом (титрование приготовленного раствора аммиака в метаноле раствором серной кислоты в присутствии индикатора (метилового оранжевого). Из раствора установленной точной концентрации аммиака в метаноле готовят 100 см³ раствора концентрации аммиака в метаноле $1 \cdot 10^{-4}$ моль/дм³ (раствор А), используя расчетную формулу приготовления разбавленных растворов:

$$N_1 V_1 = N_2 V_2;$$
$$V_1 = \frac{1 \cdot 10^{-4} \cdot 100}{N_1},$$

где N_1 — известная концентрация вещества в растворе, моль/дм³;

V_1 — объем раствора известной концентрации вещества, см³;

N_2 — требуемая концентрация вещества в растворе, моль/дм³;

V_2 — объем раствора требуемой концентрации вещества, см³;

второй абзац изложить в новой редакции: «Допускается использовать водный аммиак с последующим разбавлением его метанолом для приготовления раствора концентрации 0,1 моль/дм³. Для этого в колбу вместимостью 100 см³ вносят 0,8 см³ водного раствора аммиака, доводят до метки метанолом и перемешивают. Концентрацию аммиака в приготовленном растворе определяют объемным методом. Из данного раствора готовят раствор концентрации аммиака в метаноле $1 \cdot 10^{-4}$ моль/дм³, используя расчетную формулу приготовления разбавленных растворов».

Пункт 2.2. Заменить слова: «взвешенных с погрешностью не более 0,0002 г» на «взвешивают».

Пункты 2.3 (второй абзац), 3.1. Заменить слова: «раствора сравнения» на «контрольного раствора».

Пункт 4.1. Последний абзац изложить в новой редакции: «За результат анализа принимают среднее арифметическое результатов двух параллельных определений, абсолютное расхождение между которыми не превышает допускаемое расхождение, равное 0,000003 %»;

дополнить абзацами: «Допускаемая относительная суммарная погрешность результата анализа 25 % при доверительной вероятности $P = 0,95$.

Результат округляют до той степени точности, с которой задана норма».

(ИУС № 4 1991 г.)