

КРАТКИЕ НАУЧНЫЕ СООБЩЕНИЯ

Н. Л. АСЛАНЯН

К МЕТОДИКЕ ПРИГОТОВЛЕНИЯ ПРОЦЕНТНЫХ  
РАСТВОРОВ ТРИХЛОРУКСУСНОЙ КИСЛОТЫ

Трихлоруксусная кислота, вследствие своей гидрофильности, сильно поглощает влагу и вызывает трудности во время взвешивания. Нередко парафинирование посуды также не предохраняет трихлоруксусную кислоту от поглощения влаги. Имея ввиду сказанное, для приготовления процентных растворов трихлоруксусной кислоты мы рекомендуем поступать следующим образом.

Сначала готовить насыщенный раствор трихлоруксусной кислоты с учетом, что при 25°C в 100 мл воды растворяется около 120 г трихлоруксусной кислоты. Из насыщенного раствора трихлоруксусной кислоты отмерить один мл и довести до 100 мл дистиллированной водой. Из полученного в 100 раза разбавленного раствора отмерить 10 мл, добавить 2 капли спиртного раствора фенолфталеина и оттитровать 0,1N раствором NaOH до малиновой окраски. Из потраченного количества NaOH вычесть 0,1 мл, который расходуется на образование окраски и произвести расчет следующим образом.

Пример: на 10 мл разбавленного раствора трихлоруксусной кислоты израсходован 8,6 мл 0,1N NaOH, точнее  $8,6 - 0,1 = 8,5$ , следовательно одному миллилитру NaOH соответствует  $10 : 8,5 = 1,176$  мл трихлоруксусной кислоты. Таким образом, 0,1 гэв трихлоруксусной кислоты имеется не в одном литре раствора, а в 1,176 литрах. Учитывая степень разбавления в 100 раза, получается, что 1176 мл насыщенного раствора трихлоруксусной кислоты содержит 10 гэв. Таким образом, один литр этого раствора содержит  $1633,8 : 1176 \times 1000 = 1389$  г трихлоруксусной кислоты. Цифра 1633,8 представляет собой молекулярный вес трихлоруксусной кислоты (163,38), умноженный на 10, т. е. весовое значение 10 гэв. Зная титр данного раствора, легко приготовить растворы любых концентраций.

Необходимо на посуде насыщенного раствора трихлоруксусной кислоты отметить дату и титр в момент приготовления и последний проверять в 15 дней раз.

Институт кардиологии и сердечной хирургии  
Министерства здравоохранения АрмССР

Поступило 15.XI 1966 г.

Ն. Ա. ԱՍԼԱՆՅԱՆ

**ՏՐԻՔԼՈՐՔԱՆՆԱԹԻՎԻ ՏՈԿՈՍՍՅՈՆ ԼՈՒԾՈՒՅԹՆԵՐԻ ՊԱՏՐԱՍՏՄԱՆ  
ՄԵԹՈԴԻԿԱՅԻ ՇՈՒՐՁԸ**

Ա մ փ ո փ ու մ

Տրիքլորքացախաթթուն իր հիդրոֆիլության հետևանքով արագ կերպով խոնավություն է կլանում և դժվարություն առաջացնում կշռելու ժամանակ: Հաճախ ամանը պարաֆինապատելն էլ չի խանդարում, որ տրիքլորքացախաթթուն խոնավություն կլանի: Նկատի ունենալով այդ հանգամանքը, մենք առաջարկում ենք տրիքլորքացախաթթվի տոկոսային լուծույթները պատրաստել ոչ թե կշռելու, այլ նրա տիտրի որոշման միջոցով: