

25.02.25.

35 група

Сировина і допоміжні матеріали у виробництві

Тема: ВИЗНАЧЕННЯ АМІАКУ В ПОВІТРІ ПРИМІЩЕНЬ

Якісне визначення. Якщо в повітрі є аміак, то під час випаровування з відкритої склянки міцної хлоридної кислоти з'являється білий туман унаслідок утворення хлориду амонію; рожевий лакмусовий папірець, змочений дистильованою водою, синіє.

Кількісне визначення виконують універсальними газовими аналізаторами - УК-1 і УГ-2. Вони мають повітрязбірний пристрій -сильфонний насос з гумовою трубкою, шток, пряму втулку з што-

порним пристроєм, металевий футляр і набір приладдя для визначення газів.

Перед початком аналізу відкривають кришку футляра, беруть скляну трубку, наповнену індикаторним порошком, і шток. Потім відводять палець штопорного пристрою і встановлюють шток у на-

пряму втулку. Натисканням руки на головку штока стискають силь-

фон до потрапляння пальця штопорного пристрою у верхнє фіксує заглиблення у канавці штока.

Індикаторну трубку в'єднують з гумовою трубкою сильфонного насоса і відкритий 11 кінець розміщують у точці, де досліджують повітря.

Обережно відводять кінець штопорного пристрою із заглиблення.

При цьому проба повітря у кількості 250 мл просмоктується повітрянозбірним пристроєм через скляні трубки з індикаторним порошком.

Якщо в повітрі є аміак, то світло-коричневий індикаторний порошок синіє. Після просмоктування досліджуваного повітря (кінець штопорного пристрою автоматично потрапляє в нижнє заглиблення штока) індикаторну трубку знімають з гумової і прикладають до спеціальної шкали так, щоб нижня межа забарвленого стовпчика індикаторного порошку в трубці збігалася з нульовою поділкою шкали.

Верхня межа забарвленого стовпчика показує на шкалі концентрацію аміаку в досліджуваному повітрі.

Опрацювати тему