

Студент _____ група _____ курс _____

НАЦІОНАЛЬНИЙ ФАРМАЦЕВТИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ
КАФЕДРА ФАРМАЦЕВТИЧНОЇ ХІМІЇ
61168, м. Харків, вул. Валентинівська, 4 тел. (0572) 67-92-04

ПРОТОКОЛ АНАЛІЗУ № _____ / _____ від « _____ » _____ 20 _____ р.

Назва аналізу: *Аналіз якості води очищеної.*

ВОДА ОЧИЩЕНА В КОНТЕЙНЕРАХ

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

ДФУ 2-е вид. Том 2 с. 129

Опис. Прозора, безбарвна рідина.

Спостереження.

Випробування на чистоту.

Вода очищена в контейнерах має витримувати вимоги розділу «Випробування на чистоту» для води очищеної «in bulk», а також випробування, наведені нижче.

Кислотність або лужність.

До 10 мл субстанції, свіжопрокип'яченої та охолодженої у пробірці з боросилікатного скла, додають 0.05 мл *метилового червоного розчину Р*; одержаний розчин не має забарвлюватися у червоний колір.

Спостереження.

До 10 мл субстанції додають 0.1 мл *бромтимолового синього розчину Р1*; розчин не має забарвлюватися у синій колір.

Спостереження.

Хлориди.

До 10 мл субстанції додають 1 мл *азотної кислоти розведеної Р* і 0.2 мл *срібла нітрату розчину Р2*; протягом не менше 15 хв. не має бути видимих змін розчину.

Рівняння реакції:

Спостереження.

Сульфати

До 10 мл субстанції додають 0.1 мл *хлористоводневої кислоти розведеної Р* і 0.1 мл *барію хлориду розчину Р1*; протягом не менше 1 год. не має бути видимих змін розчину.

Рівняння реакції:

Спостереження.

Амонію солі

Не більше 0.00002 % (0.2 ppm). До 20 мл субстанції додають 1 мл *калію тетраіодомеркурату розчину лужного Р*; через 5 хв. переглядають розчин за вертикальною віссю пробірки; забарвлення випробовуваного розчину має бути не інтенсивнішим за забарвлення еталона, приготованого одночасно з випробовуваним розчином додаванням 1 мл *калію тетраіодомеркурату розчину лужного Р* до суміші 4 мл *амонію еталонного розчину (1 ppm NH₄) Р* і 16 мл *води, вільної від аміаку, Р*.

Амонію еталонний розчин (1 ppm NH₄).
5000302.

Еталонний розчин амонію (2.5 ppm NH₄) Р розводять водою Р у 2.5 рази безпосередньо перед використанням.

ДФУ 2-е вид., 2015 р., Т 1, с. 746

Рівняння реакції:

Спостереження.

Висновок.

Виконавець _____ Викладач _____

ПРОТОКОЛ АНАЛІЗУ від « _____ » _____ 20 _____ р.

Назва аналізу: *Аналіз води очищеної.*