

ПРОТАРГОЛУ РОЗЧИН 1%

Solutio Protargoli 1%

Склад

Срібла протеїнату (протарголу) 1 г
Вода очищена 100 мл

Протарголу розчин 1%, виготовлений в аптеках, має відповідати вимогам загальної статті «Нестерильні фармацевтичні препарати, виготовлені в аптеках» і наведеним нижче вимогам.

Вміст протарголу. Не менше 9.0 мг/мл і не більше 11.0 мг/мл.

Вміст срібла. Не менше 0.075 % (м/об) і не більше 0.085 % (м/об) (А.м. Ag 107.87).

ВИГОТОВЛЕННЯ

Відміряють 100 мл *води очищеної Р* і переносять у фарфорову чашку або широкогорлу колбу. На поверхню води наносять тонким шаром відповідну кількість протарголу і залишають, не збовтуючи, до повного розчинення. За потреби розчин фільтрують крізь скляний фільтр № 1 у контейнер із забарвленого скла, який щільно закупорюється, і проводять контроль.

ВЛАСТИВОСТІ

Опис. Прозора рідина коричневатого або коричневого кольору.

ІДЕНТИФІКАЦІЯ

А. До 5 мл розчину *S* додають 5 мл *розчину натрію гідроксиду розведеного Р* і 2 мл *міді (II) сульфату розчину Р*; з'являється фіолетове забарвлення.

В. До 5 мл розчину *S* додають краплями *заліза (III) хлориду розчин Р1*; утворюється осад коричневого кольору.

С. У тигель поміщають 3 мл досліджуваного розчину, обережно нагрівають майже досуха та поступово спалюють. Залишок розчиняють в 1 мл *азотної кислоти Р*, нагріваючи, і додають 10 мл *води Р*. Отриманий розчин дає реакцію на срібло (ДФУ 2.0, т. 1, 2.3.1).

ВИПРОБУВАННЯ

Розчин S. 3 мл досліджуваного розчину доводять *водою Р* до об'єму 10.0 мл, додають 2 мл *хлористовод-*

невої кислоти розведеної Р, збовтують впродовж 5 хв і фільтрують.

КІЛЬКІСНЕ ВИЗНАЧЕННЯ

Метод 1. 2.0 мл досліджуваного розчину переносять у колбу для спалювання місткістю 250 мл, додають 2 мл *сірчаної кислоти Р*, накривають колбу лійкою і кип'ятять 5 хв. Охолоджують, додають краплями 3 мл *азотної кислоти Р* і нагрівають на водяній бані 30 хв. Після охолодження додають 1 мл *азотної кислоти Р*, кип'ятять і охолоджують. Повторюють цю операцію, поки розчин не стане безбарвним після охолодження. Переносять охолоджений розчин у колбу з 20 мл *води Р*, додають 10 крапель *заліза (III) амонію сульфату розчину Р2* і титрують *0.02 М розчином амонію тіоціанату* до рожево-жовтого забарвлення, використовуючи мікробюретку або піпетку об'ємом 1.0 мл.

1 мл *0.02 М розчину амонію тіоціанату* відповідає 26.963 мг протарголу.

1 мл *0.02 М розчину амонію тіоціанату* відповідає 2.157 мг срібла.

Метод 2. До 1.0 мл досліджуваного розчину, перемішуючи, додають краплями *азотну кислоту розведеною Р* до знебарвлення розчину і 10 крапель *заліза (III) амонію сульфату розчину Р2*. Титрують *0.02 М розчином амонію тіоціанату* до рожево-жовтого забарвлення, використовуючи мікробюретку або піпетку об'ємом 1.0 мл.

1 мл *0.02 М розчину амонію тіоціанату* відповідає 26.963 мг протарголу.

1 мл *0.02 М розчину амонію тіоціанату* відповідає 2.157 мг срібла.

ЗБЕРІГАННЯ

У повітронепроникному контейнері.