

КАЛІЮ БІХРОМАТ ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ЛІКАРСЬКИХ ЗАСОБІВ

Kalii bichromas ad praeparationes homoeopathicas

$K_2Cr_2O_7$
[7778-50-9]

М.м. 294.2

Вміст: не менше 99.0% і не більше 101.0%.

ВЛАСТИВОСТІ

Опис. Кристали помаранчевого кольору.

Розчинність. Легко розчинний у воді *P*, практично нерозчинний в етанолі (96 %) *P*.

ІДЕНТИФІКАЦІЯ

A. Дає реакцію (b) на калій (2.3.1).

B. 10 мг субстанції розчиняють у 5 мл води *P*. Додають 0.25 мл сірчаної кислоти розведеної *P*, 0.5 мл водню пероксиду розчину концентрованого *P* і 1 мл ефіру *P*, струшують; верхній шар має бути блакитним.

ВИПРОБУВАННЯ

Розчин S1. 5.0 г субстанції розчиняють у воді дистильованій *P* і доводять об'єм тим самим розчинником до 50.0 мл.

Розчин S2. До 20.0 мл розчину S1 додають 20 мл хлористоводневої кислоти *P* і 50 мл трибутилфосфату *P*. Отриманий розчин струшують протягом 2 хв, видаляють нижній шар і струшують його з 10 мл ефіру *P*. Нижній шар упарюють насухо під вакуумом. Залишок розчиняють у 10 мл води дистильованої *P* і додають аміаку розчин розведений *P*1 до нейтральної реакції за лакмусовим папером синім *P* і доводять об'єм розчину водою дистильованою *P* до 20.0 мл.

Прозорість розчину(2.2.1). Розчин S1 має бути прозорим.

Кальцій (2.4.3). Не більше 0.05 % (500 ppm). 2.0 мл розчину S2 доводять водою дистильованою *P* до об'єму 15 мл.

Хлориди (2.4.4). Не більше 0.005 % (50 ppm). 1.0 г субстанції розчиняють у 15 мл азотної кислоти розведеної *P*. Використовують 1 мл азотної кислоти *P* замість зазначеної азотної кислоти розведеної *P*.

Сульфати (2.4.13). Не більше 0.015 % (150 ppm). 10 мл розчину S2 доводять азотною кислотою розведеною *P* до об'єму 15 мл.

КІЛЬКІСНЕ ВИЗНАЧЕННЯ

0.100 г субстанції розчиняють у 25 мл води *P*. Додають 2 г калію йодиду *P*, 25 мл сірчаної кислоти розведеної *P* і витримують у темному місці протягом 10 хв. До одержаного розчину додають 150 мл води *P* і титрують 0.1 *M* розчином натрію тіосульфату до переходу зеленого забарвлення у блакитне, додаючи 1 мл крохмалю розчину *P* ближче до закінчення титрування.

1 мл 0.1 *M* розчину натрію тіосульфату відповідає 4.903 мг $K_2Cr_2O_7$.