

КАЛЬЦІЙ ЙОДИД ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ЛІКАРСЬКИХ ЗАСОБІВ

Calcii iodidum tetrahydricum ad
praeparationes homeopathicas

CALCIUM IODATUM FOR HOMOEOPATHIC PREPARATIONS

CaI₂ · 4H₂O
[13640-62-5]

М.м. 366.0

Вміст: не менше 97.0 % і не більше 102.0 %, в пере-
рахунку на безводну речовину.

ВЛАСТИВОСТІ

Опис. Білий або майже білий дуже гігроскопічний
порошок.

Розчинність. Дуже легко розчинний або легко роз-
чинний у воді Р і етанолі (96 %) Р.

ІДЕНТИФІКАЦІЯ

А. Розчин S (див. розділ «Випробування») дає реак-
цію (а) на кальцій (2.3.1).

В. Розчин S (див. розділ «Випробування») дає реак-
цію (b) на йодиди (2.3.1).

ВИПРОБУВАННЯ

Розчин S. 10.0 г субстанції розчиняють у воді дис-
тильованій Р і доводять об'єм розчину тим самим
розчинником до 100.0 мл.

Прозорість розчину (2.2.1). Розчин S має бути про-
зорим.

Кольоровість розчину (2.2.2, метод II). Забарвлен-
ня розчину S має бути не інтенсивнішим за ета-
лон ВУ₅.

Вільний йод і йодиди. До 5 мл розчину S додають 2 мл
метиленхлориду Р, струшують і залишають. Верхній
(органічний) шар має бути безбарвним (2.2.2, ме-
тод I) (вільний йод). До одержаного розчину дода-
ють 0.2 мл сірчаної кислоти розведеної Р, струшують і
залишають. Верхній (органічний) шар залишається
безбарвним (2.2.2, метод I) (вільні йодиди).

Сульфати (2.4.13). Не більше 0.015 % (150 ppm).

10 мл розчину S доводять водою дистильованою Р до
об'єму 15 мл.

Залізо (2.4.9). Не більше 0.001 % (10 ppm). Визначен-
ня проводять, використовуючи 10 мл розчину S.

Вода (2.5.12). Від 18.0 % до 22.0 %. Визначення про-
водять із 0.100 г субстанції.

КІЛЬКІСНЕ ВИЗНАЧЕННЯ

0.300 г субстанції розчиняють у 50 мл води Р. Дода-
ють 5 мл азотної кислоти розведеної Р і 25.0 мл 0.1 М
розчину срібла нітрату і струшують. До одержаного
розчину додають 2 мл заліза(III) амонію сульфату
розчину Р2 і титрують 0.1 М розчином амонію тіо-
ціанату до переходу забарвлення з червоного на
жовте.

1 мл 0.1 М розчину срібла нітрату відповідає 14.70 мг
CaI₂.

ЗБЕРІГАННЯ

У повітронепроникному контейнері.