
КАУСТИКУМ ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ПРЕПАРАТІВ

Вид каустикуму визначається способом приготування: 140 г *кальцію оксиду Р* поміщають у скляну ступку, обережно додають 45 мл води й залишають на 30 хв. Додають 180 г попередньо подрібненого й розплавленого *дикалію сульфату Р*. Суміш подрібнюють, що супроводжується інтенсивним виділенням тепла, поміщають у круглодонну колбу з боросилікатного скла місткістю 1 л, оснащену кульовим шарніром і холодильником. Додають 180 мл *води Р* і нагрівають. Більшу частину дистиляту збирають за температури від 120 °С до 150 °С. Перегонку припиняють за температури приблизно 200 °С. У такий спосіб отримують приблизно 150 мл каустикуму.

ВЛАСТИВОСТІ

Опис. Прозора безбарвна рідина.

Розчинність. Змішується з водою та етанолом (96 %).

ВИПРОБУВАННЯ

Кислотність або лужність. До 5 мл субстанції додають 0.05 мл *метилового червоного розчину Р*. Забарвлення розчину не має змінюватися на червоне. До 5 мл субстанції додають 0.10 мл *бромтимолового синього розчину Р1*. Забарвлення розчину не має змінюватися на синє.

Сульфати (2.4.13). Не більше 0.001 % (10 ppm).
15 мл субстанції мають витримувати випробування на сульфати.

Кальцій. Не більше 0.001 % (10 ppm).

Атомно-абсорбційна спектрометрія (2.2.23, метод I).

Випробовуваний розчин. Каустикум для гомеопатичних препаратів.

Розчини порівняння. Розчини, що містять 1.0 ppm і 5.0 ppm кальцію, які готують з *кальцію еталонного розчину (10 ppm Ca) Р*.

Джерело випромінювання: лампа з порожнистим кальцієвим катодом.

Довжина хвилі: 422.7 нм.

Генератор атомної пари: повітряно-ацетиленове полум'я.

Калій. Не більше 0.001 % (10 ppm).

Атомно-емісійна спектрометрія (2.2.22, метод I).