

Назва аналізу:

Аналіз екстемпоральних лікарських засобів.

Рр.: Natrii hydrocarbonatis 0,5

ОРГАНОЛЕПТИЧНИЙ КОНТРОЛЬ (колір, запах, відсутність механічних включень)

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

Наказ МОЗ України № 812 від 17.10.2012, стор. 13

Спостереження.

Висновок.

ФІЗИЧНИЙ КОНТРОЛЬ (відхилення, допустимі при розважуванні порошків на дози).

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

Наказ МОЗ України № 812 від 17.10.2012, стор. 13; додаток 8, стор. 30

Розрахунки.

m_n порошку 1; 2; 3 = _____ г

Відносне відхилення (%) =

Абсолютне відхилення (\pm) =

$X(\%) = \text{_____} =$

Допустимі норми відхилень (%) _____

ХІМІЧНИЙ КОНТРОЛЬ (ідентифікація та визначення кількісного вмісту речовин, що входить до складу ЕЛЗ).

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

- ✓ Кулешова М. И. и др. Анализ лекарственных форм, изготовляемых в аптеках. Пособие. 2-е изд., Медицина, 1989 г, с. 92
- ✓ Наказ МОЗ України № 812 від 17.10.2012, стор. 13; додаток 8, стор. 30

Ідентифікація.

Методика проведення ідентифікації.

1. Сіль натрію, внесена в безбарвне полум'я пальника, забарвлює його в жовтий колір.

Спостереження.

2. 0,05 г препарату розчиняють в 1 мл вди, додають 2 мл розчину 150 г / л калію карбонату Р і нагрівають до кипіння, осад не утворюється. До р-ру додають 4 мл розчину калію піроантіманату Р і нагрівають до кипіння. Потім охолоджують у крижаній воді і, якщо необхідно, потирають скляною паличкою об стінки пробірки, утворюється густий осад білого кольору.

Рівняння реакції:

Спостереження.

3. До 0,05 г препарату додають 0,5 мл розведеної оцтової кислоти - виділяються бульбашки газу.

Рівняння реакції:

Спостереження.

4. 0,1 г препарату розчиняють в 1 мл води, додають 5 крапель насиченого розчину магнію сульфату - при кип'ятінні утворюється білий осад.

Рівняння реакції:

Спостереження.

Висновок.

Кількісне визначення.

Наважку 0,05 г препарату розчиняють в 5 мл дистильованої води та титрують 0,1 М розчином хлористоводневої кислоти (індикатор - метиловий оранжевий).

1 мл 0,1 М розчину хлористоводневої кислоти відповідає 0,0084 г NaHCO_3 .

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

Рівняння реакції:

Розрахунки

$$S = \frac{m_n}{V_{0,1 \text{ М розчину хлористоводневої кислоти}}} =$$

$$T(z / \text{мл}) =$$

$$X(z) =$$

Висновок.

Відхилення, допустимі в масі окремих інгредієнтів

Додаток 8 (наказ від 17.10.2012 № 812), стор. 30

Розрахунки.

$$X(\text{г}) \text{ прописано} = \text{_____ г}$$

$$\text{Відносне відхилення (\%)} =$$

$$\text{Абсолютне відхилення (\pm)} =$$

$$X(\%) = \text{_____} =$$

$$\text{Допустимі норми відхилень (\%)} \text{_____}$$

Висновок (задовільно або незадовільно) згідно наказу МОЗ України № 812 від 17.10.2012

Виконавець _____

Викладач _____