Білий кристалічний порошок без запаху. При нагріванні сублімується

Малорозчинний у хлороформі, спирті (*w* = 96%), етері

Дуже малорозчинний у воді

***Агрегатний стан***

***Розчинність***

***Фізичні властивості***

***Одержання***

*Вихідна речовина:* саліцилова кислота

1. Ацетилування

а) *Реагент:* оцтовий ангідрид



б) *Реагент:* оцтова кислота, PCl3

*Умови:* 50 оС



2*. Реагент:* кетен



***Зберігання***

У закупореній тарі

***Кількісне визначення***

***Застосування***

Протиревматичний, протизапальний, жарознижувальний, болезаспокійливий засіб, а також для попередження утворення тромбів, при тромбозі судин сітківки, порушенні мозкового кровообігу, для попередження ускладнень і зменшення приступів стенокардії при ішемічній хворобі серця.

Протипоказання. Виразкова хвороба шлунка, дванадцятипалої кишки, при порушеннях зсідання крові, у перші три місяці вагітності.

Лікарські форми. Цитрамон, Седальгін, Алька-Прим, Тромбо-АСС

1.щАлкаліметрія, зворотне титрування (ДФУ). Омилення субстанції

*Титрант:* NaOH, індикатор – фенолфталеїн, s = 1/2. Надлишок розчину відтитровують HCl

ПаралельноОпроводятьРконтрольнийШдослід:

надл.



2.щАлкаліметрія, пряме титрування, індикатор – фенолфталеїн, s = 1:

*Розчинник:*C2H5OH (спирт, заздалегідь нейтралізований фенолфталеїном)

*Титрант:* NaOH

*Умови*: t o ( >20 °C відбувається частковий гідроліз)



3. Броматометрія після гідролізу (див. кислоту саліцилову)

ІЧ-спектроскопія

***Ідентифікація***

Гідроліз

Лужний

Кислотний

*Реактив:* H2SO4(конц.) – запах оцтової кислоти. *Реактив:* НСНО – рожеве забарвлення (саліцилова кислота)

1. *Реагент:* NaOH



2. *Реагент:* H2SO4(розв.)

*Умови:* фільтрування, висушування, t пл. – 156-161 оС

*Спостереження:* кристалічний білий осад 

3. *Реактив:* C2H5OH, H2SO4(конц.) – етилацетат

*Спостереження:* характерний запах 

4. *Реактив:* FeCl3

*Спостереження:* фіолетове забарвлення

***Ідентифікація***

***йон Ca2+***

*Реактив:* Са(ОН)2

*Умови:* прожарювання, ідентифікація ацетону

*Спостереження:* пари забарвлюють фільтрувальний папір, змочений

*о-*нітробензальдегідом, у жовто-зелений, блакитно-зелений, а при змочуванні розчином кислоти хлористоводневої – блакитний колір:

