Лікарські речовини – похідні карбонових кислот ароматичного ряду

(похідні бензойної кислоти)

***Фізичні властивості***

***Агрегатний стан***

***Розчинність***

Малорозчинна у воді, розчинний у киплячій воді, легкорозчинний у спирті,\_хлороформі,\_етері

Кристалічний порошок білого кольору або безбарвні кристали без запаху чи з дуже слабким специфічним запахом

Розчинний у жирних оліях

При нагріванні сублімується

***Температура кипіння (Ткип.)***

***Густина***

249,2°C

1,27 г/см3

***Одержання***

Вперше відкрита в бензойній (росноладанній) смолі Resina Benzоe в 1608 році.

Одержують синтетично декількома способами:

1. Окиснення толуолу: *Реагент:* MnO2

*Умови:* кисле середовище (H2SO4)



1. Хлорування толуолу з подальшим гідролізом бензотрихлориду:

*Реагент:* H2O

*Умови:* каталізатор Cl2



1. Декарбоксилювання фталевої кислоти: *Реагенти:* Ca(OH)2, CaCO3, HCl

*Умови:* t o



***Зберігання***

У добре закупореній тарі

***Застосування***

Зовнішньо як протимікробний і фунгіцидний засіб

***Дослідження на чистоту***

За температурою плавлення

**Нефармакопейна реакція**

***Дослідження на справжність***

+ AgNO3 (білий осад)

**FeCl3**

*Вихідні речовини:* бензойна кислота

*Реагент:* 1. NaOH

*Умови:* нейтральне середовище

2. FeCl3

*Спостереження:* жовто-рожевий осад



***Кількісне визначення***

Алкаліметрія у спиртовому середовищі, пряме титрування, індикатор – феноловий червоний, s = 1:

