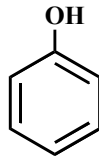


Назва аналізу:

*Аналіз лікарських речовин, похідних фенолів.***ФЕНОЛ**
Phenolum

PHENOL

 C_6H_6O

М.м. 94,1

Вміст: Фенол містить не менше 99.0 % і не більше 100.5% C_6H_6O .*Опис.* Безбарвні або блідо-рожеві, або блідо-жовтуваті кристали або кристалічна маса, що розпливається на повітрі.**Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:**

ДФУ 2-е вид., т. 2, 2014, с. 654

Спостереження.**Розчинність.** Розчинний у воді Р.**Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:**

ДФУ 2-е вид., т. 1, 2014, с.33

Спостереження.**Ідентифікація.***Методика проведення ідентифікації.**А.* 0,5 г субстанції розчиняють у 2 мл розчину аміаку концентрованого Р і доводять об'єм розчину водою Р до 100 мл. До 2 мл одержаного розчину додають 0,05 мл розчину натрію гіпохлориту концентрованого Р; з'являється блакитне забарвлення, що згодом стає більш інтенсивним.**Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:**

ДФУ вид. 2, Т. 2 с. 654

Рівняння реакції:**Спостереження.***В.* До 1 мл розчину S додають 10 мл води Р і 0,1 мл розчину заліза(III) хлориду Р1; з'являється фіолетове забарвлення, що зникає при додаванні 5 мл 2-пропанолу Р.**Рівняння реакції:****Спостереження.**

Кількісне визначення.

2.000 г субстанції розчиняють у воді Р і доводять об'єм розчину тим самим розчинником до 1000.0 мл.

25.0 мл одержаного розчину поміщають у колбу з притертою скляною пробкою, додають 50.0 мл 0.0167 М розчину бромід-бромату і 5 мл хлористоводневої кислоти Р, закривають пробкою, витримують протягом 30 хв, періодично перемішуючи, потім залишають на 15 хв. Додають 5 мл розчину 200 г/л калію йодиду Р, перемішують і титрують 0.1 М розчином натрію тіосульфату до появи слабо-жовтого забарвлення. Потім додають 0.5 мл крохмалю розчину Р, 10 мл хлороформу Р і продовжують титрування, енергійно перемішуючи до повного знебарвлення розчину.

Паралельно проводять контрольний дослід.

1 мл 0.0167 М розчину бромід-бромату відповідає 1.569 мг C_6H_6O .

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

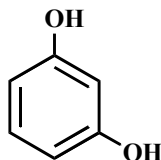
ДФУ вид. 2, Т. 2 с. 654

Рівняння реакції:**Розрахунки**

$$s = \text{_____}; V_{0,1 M Na_2S_2O_3} = \text{_____} \text{ мл}$$

$$T(\text{г / мл}) = \text{_____} = \text{_____} =$$

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

Висновок.**RESORCINOL****РЕЗОРЦИН
Resorcinolum**

$C_6H_6O_2$

М.м. 110,1

Вміст: Резорцин містить не менше 98.5 % і не більше 101.0 % бензол-1,3-діолу, у *перерахунку на суху речовину*.

Опис. Кристалічний порошок або кристали безбарвні, або блідо рожево-сірого кольору. Червоніють під впливом світла і повітря.

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

ДФУ 2-е вид., т. 2, 2014, с. 573

Спостереження.

Розчинність. Дуже легко розчинний у воді Р.

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

ДФУ 2-е вид., т. 1, 2014, с.33

Спостереження.

Ідентифікація.

Методика проведення ідентифікації.

В. 0,1 г субстанції розчиняють у 1мл води *P*, додають 1 мл розчину натрію гідроксиду концентрованого *P* і 0,1 мл хлороформу *P*, нагрівають і охолоджують; з'являється інтенсивне темно-червоне забарвлення, що при додаванні невеликого надлишку кислоти хлористоводневої *P* переходить у блідо-жовте забарвлення.

Нормативна документація, відповідно до якої проводився аналіз:

ДФУ вид. 2, Т. 2 с. 573

Рівняння реакції:

Спостереження.

С. Ретельно змішують тонко здрібнені порошки близько 10 мг субстанції і близько 10 мг калію гідрофталату *P* до одержання однорідного порошку. Одержану суміш нагрівають на полум'ї до появи оранжево-жовтого забарвлення. Потім охолоджують, додають 1 мл розчину натрію гідроксиду розведеного *P*, 10 мл води *P* і збовтують до розчинення. В одержаному розчині виявляється інтенсивна зелена флуоресценція.

Рівняння реакції:

Спостереження.

Висновок.

Виконавець _____ Викладач _____