

Антикоагулянт-соединения, которое тормозят процесс свертывания крови, это обеспечивают отсутствие существенной измененной исследуемых компонентов перед аналитическим процессом. Печень или легкие антикоагулянт, находящиеся в вакуумных пробирках должны быть помещены в кровь немедленно после взятия проб крови

ЭДТА- соли этилендиаминтетрауксусной к-ты. Используются этилендиаминтетрауксусная (K₂), цитратовая (K₃) и диглицерофосфатная (Na₂)


Виды и назначения пробирок

Учет крови	Назначение	Область применения	Число перевертываний
красной	Без антикоагулянта	исследования свертываемости	5 - 6 раз
оранжевой	гепарин	экстренно-диагностические	
зеленой	активатор свертываемости и фибринолитический	исследования свертываемости	5-6 раз
желтой	лигндин гепарин натрий гепарин	исследования	8-10 раз
розовой	цитрат натрий	исслед. коагуляции	8-4 раз
серой	NaF-оксалат лигндин парацетамол гепарин	исслед. глюкозы	8-10 раз
синей	K ₂ ЭДТА K ₃ ЭДТА	гематологические исследования крови	8-10 раз
черной	цитрат натрий	СОЭ	8-10 раз

Цитрат - в вакуумных пробирках для исслед. системы гемостаза используется лигндин трехзамещенной цитрат натрий в концентрации: 3,2%, 3,8%
 Коагулянтное действие ионизирующей энергии в целях обеспечения стабильности образцов крови для исслед. показателей гемостаза в вакуумных пробирках. Соотношение антикоагулянт/кровь в этих пробирках 1:9, при концентрации цитрат натрий 3,2%.

Гепарин - ингибирует по катиону гепарин при концентрации от 10 до 60 МЕ/мл и от 8 до 12 МЕ/мл крови резко ингибирует действие коагулянтного каскада.

Правильный выбор антикоагулянта для взятия крови на исследование имеет большое значение, а ошибка в выборе может быть источником неправильного результата анализа

5 (2011) 

День 6.

Тема: качественные реакции на биоорганические соединения.

1. Заполнить таблицу

Органическое вещество	Качественная реакция	Цвет
Белок	Бихромовая реакция	сине-оранжевое окрашивание
	Нингидриновая реакция	сине-фиолетовое окрашивание
	Ксантопротеиновая реакция	желтое окраш.
	Реакция Фалс	желтое окраш.
Глюкоза	Фрэншера	желтое → красное
Сахароза	р-е медной зеркалы	красно-коричневое
мальтоза	р-е серебрян. зеркала	сереб. налет
Крахмал	кач. реакция иодом	синий цвет

2. С помощью качественных реакций определить содержания вещества в предложенном флаконе. Ход определения записать:

Белок

Бихромовая реакция

- в пробирку налить 5 кап. 1% р-ра эич. белка, добавить 10% р-ра NaOH и 1 кап. 1% р-ра CrO_3 , аккуратно встряхнуть

Нингидриновая реакция

- в пробирку налить 5 кап. 1% р-ра эич. белка и 5 кап. 0,1% р-ра нингидрина, аккуратно встряхнуть

- смесь нагреть на спиртовке до кипения

Ксантопротеиновая реакция

- в пробирку налить 5 кап. 1% р-ра эич. белка и 3 капли концентрированной азотной к-ты

- осторожно нагреть на спиртовке

- затем охладить под струей холодной воды и добавить 10 кап. 10% р-ра NaOH

Реакция Фалс

- в 5 кап. 1% р-ра эич. белка добавить 5 кап. реак. Фалс

- смесь кипятить до однократного вскипания, затем охладить под струей холодной воды

Глюкоза

реакция Фрэншера

- 4 проб. пронумеровать

- в каждую р-р-е: в 1 - глюкоза, 2 - мальтоза, 3 - сахароза, 4 - крахмал

- проб. из опыта 1-3 по 10 кап. 10% NaOH

- в 5 проб. дов. по 10 кап. 10% р-ра NaOH и 1 кап. 1% р-ра CrO_3 . смесь перемешать

- все пробирки по очереди нагреть на спиртовке

Крахмал

кач. реакция, иодом

- в первую пробирку налить 10 кап. 1% р-ра крахмала и 1 кап. 1% р-ра иода

- во 2 проб. налить 10 кап. 1% р-ра крахмала, 5 кап. 10% р-ра KI и поместить в термостат 10-15 мин при 45°

- емесу иэ ёмопоу нрорипиу рэзгавте иэ эиэти
- ё леаеме годалеме эеанис э⁵ рупе иога, а ёмо рупе
макко еорпанне гие эонета

5 (орн)

Мр