

# Тест

по ККЛС

тема: «Анализ воды очищенной и для инъекций»

**Введите фамилию и имя**

Всего заданий

18

Далее

Время тестирования

20 мин.

## В аптеке воду очищенную проверяют:



1

1 раз в неделю.



2

1 раз в квартал.



3

1 раз в 3 дня.



4

Ежедневно.



## Вода очищенная подвергается в аптеках испытаниям на отсутствие:

- 1 Хлоридов, сульфатов, солей кальция.
- 2 Хлоридов, тяжелых металлов.
- 3 Тяжелых металлов, сульфатов, солей кальция.
- 4 Нитратов и нитритов, сульфатов, солей кальция.





**Вода для инъекций, кроме испытаний на отсутствие хлоридов, сульфатов, солей кальция, дополнительно подвергается в аптеке испытаниям:**

1

На отсутствие нитратов, углерода диоксида, восстанавливающих веществ.

2

На отсутствие углерода диоксида, восстанавливающих веществ, на содержание аммиака.

3

На содержание аммиака, pH среды, отсутствие нитритов.

4

На отсутствие нитратов, углерода диоксида, pH среды.



## Реактивы для определения восстанавливающих веществ в воде для инъекций:

- 1 Раствор перманганата калия, разведённая серная кислота.
- 2 Раствор перманганата калия, разведённая хлороводородная кислота.
- 3 Раствор перманганата калия, разведённая азотная кислота.
- 4 Раствор перманганата калия, концентрированная серная кислота.





**ГФ регламентирует с помощью соответствующего эталонного раствора определять содержание в воде очищенной:**

1

Хлоридов.

2

Солей кальция.

3

Солей аммония.

4

Сульфатов.



# Реактивы для определения ионов кальция в воде очищенной:

1

Бария хлорид, кислота хлороводородная.

2

Серебра нитрат, азотная кислота.

3

Трилон Б, аммиачный буфер.

4

Аммония гидроксид, аммония хлорид, кислота хлороводородная.





# Реактивы для определения сульфат-ионов в воде очищенной:

1

Бария хлорид, кислота хлороводородная.

2

Серебра нитрат, кислота хлороводородная.

3

Серебра нитрат, кислота азотная.

4

Аммония оксалат, аммония гидроксид.





# Реактивы для определения хлорид-ионов в воде очищенной:

- 1 Бария хлорид, кислота хлороводородная.
- 2 Серебра нитрат, кислота азотная.
- 3 Серебра нитрат, кислота хлороводородная.
- 4 Бария хлорид, кислота азотная.



Оценка качества воды очищенной и воды для инъекций осуществляется согласно приказу МЗ РФ:

1

№ 305 от 1997 г.

2

№ 751н от 2015 г.

3

№ 308 от 1997 г.

4

№ 309 от 1997 г.





## ГФ-XIV рекомендует определять примесь нитратов и нитритов в воде очищенной:

- 1 По обесцвечиванию раствора перманганата калия.
- 2 По реакции с концентрированной серной кислотой.
- 3 По реакции с раствором дифениламина в серной кислоте.
- 4 По реакции с раствором серебра нитрата.





## Хранение воды очищенной:

- 1 не более одних суток
- 2 12 часов
- 3 не более 3-х суток
- 4 не более 5-х суток



# Хранение воды для инъекций:

- 1 не более одних суток
- 2 12 часов
- 3 не более 3-х суток
- 4 не более 5-х суток





# Примесь аммиака в воде для инъекций устанавливают по:

- 1 обесцвечиванию окраски раствора перманганата калия в среде серной кислоты
- 2 появлению синей окраски при прибавлении раствора дифениламина в конц. серной кислоте
- 3 сравнению с эталоном после прибавления реактива Несслера





# Примесь восстанавливающих веществ в воде для инъекций устанавливают по:

- 1 обесцвечиванию окраски раствора перманганата калия в среде серной кислоты
- 2 появлению синей окраски при прибавлении раствора дифениламина в конц. серной кислоте
- 3 сравнению с эталоном после прибавления реактива Несслера



# Примесь углекислого газа в воде для инъекций устанавливают по:

- 1 помутнению известковой воды через один час после прибавления
- 2 появлению синей окраски при прибавлении раствора дифениламина в конц. серной кислоте
- 3 сравнению с эталоном после прибавления реактива Несслера





# Какова периодичность проверки воды очищенной в контрольно-аналитической лаборатории:

1

1 раз в квартал

2

1 раз в месяц

3

1 раз в полгода





# Воды для инъекций проверяют на апирогенность с помощью

1

испытания на белых мышах

2

испытания на кроликах

3

испытания на морских свинках



## Принцип получения воды очищенной методом дистилляции заключается в:

- 1 пропускании водопроводной воды через мембраны под давлением
- 2 пропускание водопроводной воды через катионообменные смолы
- 3 нагревание воды до кипения с последующей конденсацией пара



# Результат

**Оценка**

**Правильных ответов**

**Набранных баллов**

Ошибки в выборе ответов на задания:

Всего заданий

бал.

Снова

Выход

Затрачено времени