

Автор: Chloé Grammatico Создано: 03/09/2009

Страница: **1** Редакция: **V2_0**

Общее число страниц: 4

НИОКР

CRISTAL АММОНИЙ

Редакция	Причины редактирования	Создано:	Одобрено:	Дата
1	Создание документа	C.Grammatico		16/07/2009
2	Обновление	C.Grammatico		24/08/2010



Автор: Chloé Grammatico Создано: 03/09/2009

Страница: **2** Редакция: **V2_0**

Общее число страниц: 4

НИОКР

Шкала		
Разбавление	Да, свыше 0 -1мг/л	
Дозированное добавление	Нет	
Подготовка	Фильтрация при необходимости	

Анализ				
Принцип и метод	В присутствии катализатора, нитропруссид натрия, ион аммония взаимодействует с хлором и салицилатом натрия в базовой среде, чтобы вызвать окрашивание, называемое синий индофенол.			
Измеряемое химическое вещество	АммонийNH4+			
Мешающие компоненты	Цветность и мутность воды. Сульфиды >2мг/л			
Температура	45°C			

Фун	Эталоны	
Калибровка по нулю	Вручную, 2 раза в месяц	Деминерализованна я вода
Калибровка	Вручную, 1 раз в месяц	Аммоний, Середина или конец шкалы в соответствии с требуемой точностью



Автор: Chloé Grammatico Создано: 03/09/2009

Страница: $\bf 3$ Редакция: ${\bf V2}_{-0}$

Общее число страниц: 4

НИОКР

Шкала	0-1 мг/л		
Метод	Колориметрия - синий		
Мешающие компоненты	Мутность - сульфиды		
Насосы	4 (+1 если разбавление)		
	Буфер рН12 или рН11	1,1 л/мес.	
Реактивы /	Салицилат / Нитропруссид	1,1 л/мес.	
потребление	Дихлороизоциануровая кислота	1,1 л/мес.	
	Серная кислота 2N	1,1 л/ мес.	
Продолжительность			
Минимально определяемое значение	15μг/л		
Точность	2 % от конца шкалы		
Повторяемость	2 % от конца шкалы		



Автор: Chloé Grammatico Создано: 03/09/2009

Страница: 4 Редакция: **V2_0**

Общее число страниц: 4

Code : **L113R**

Code : L115R

IRRITANT

TOXIQUE

IRRITANT

NOCIF

IRRITANT

TOXIQUE

IRRITANT

TOXIQUE

IRRITANT

TOXIQUE

IRRITANT

NOCIF

CORROSIF TOXIQUE

NOCIE

Code: L245R

CORROSIF

NOCIF

CORROSIF

NOCIF

CORROSIF

Code : **L111R**

Code : **L159R**

Code : **L250R**

CORROSIF TOXIQUE

NOCIF

CORROSIF

HUOKP

Подготовка реактивов:

SOLUTION TAMPON pH12

Flacon à utiliser : Polyéthylène Conservation du réactif: 1 an

Précautions de stockage :

Méthode: Sodium hydroxyde NaOH $33g \pm 0.1g$

Potassium chlorure KC] $31g \pm 0,1g$ Potassium sodium tartrate C₄H₄KNaO₆,4H₂O 45g ± 0,1g Dissoudre dans eau déminéralisée QSP 11 ± 10ml

SOLUTION DE SALICYLATE/NITROPRUSSIATE

Flacon à utiliser : Polyéthylène Conservation du réactif: 1 mois

Précautions de stockage : A l'abri de la lumière

Méthode : Sodium salicylate C₁H₅NaO₃ 300g ± 1g

Sodium Nitroprussiate Na₂[Fe(CN)₅NO],2H₂O $2g \pm 0.1g$ Dissoudre dans eau déminéralisée QSP 11 ± 10 ml

ACIDE DICHLOROISOCYANURIQUE, SEL DE SODIUM

Flacon à utiliser : Polyéthylène Conservation du réactif: 1 mois

Précautions de stockage :

Méthode: Acide dichloroisocyanurique C3Cl2N3NaO3,2H2O 4g ± 0,1g eau de javel 36°chlore Code : L114R 20ml ±1ml

Eau déminéralisée QSP 11 ± 10ml

ACIDE SULFURIQUE ENVIRON 2N

Flacon à utiliser : Polyéthylène Conservation du réactif: 2 ans

Précautions de stockage :

Méthode: Acide sulfurique H₂SO₄ 57ml ± 1ml

Eau déminéralisée QSP 11 ± 10ml

SOLUTION TAMPON CITRATE pH11

Flacon à utiliser : Polyéthylène Conservation du réactif: 1 an

Précautions de stockage :

Méthode : Sodium hydroxyde $35g \pm 0.1g$

Potassium sodium tartrate $33q \pm 0.1q$ Tri-sodium citrate C₆H₅Na₃O₇,2H₂O 100g ± 1g Eau déminéralisée QSP 11 ± 10ml

ETALON AMMONIUM à 1g/l (NH₄)+

Flacon à utiliser : Polvéthylène Conservation du réactif: 2 mois

Précautions de stockage : Méthode : Ammonium chlorure NH₄CI 2,97g ± 1mg

Eau déminéralisée QSP 11 ± 0.5ml

Référence Fichier: C:\Documents and Settings\User\Mou документы\Web site\SERES\Boga\Cristal\вкладыш перевод\Ammonii.doc