

ТН КАЛЬЦИЙ МАГНИЙ

Автор : Chloé Grammatico Создано: 02/07/2010

Страница : 1 Версия : V1_0

Общее количество страниц: 4

CRISTAL ТН КАЛЬЦИЙ МАГНИЙ титрованием

0-2°f до 0-60°f
или
0-20мг/л до 0-600мг/л

Редакция	Причины редактирования	Создано:	Одобрено:	Дата
1	Создание документа	C.Grammatico		02/07/2010
2	Обновление	C.Grammatico		24/08/2010

ТН КАЛЬЦИЙ МАГНИЙ

Автор : Chloé Grammatico Создано: **02/07/2010**

Страница : **2** Версия : **V1_0**

Общее количество страниц: 4

Проба

Разбавление	Нет
Дозированное добавление	Нет
Подготовка	Фильтрация при необходимости

Анализ

Принцип и метод	Титрование при 650 нм и pH 10 с помощью EDTA окрашивание, создаваемое взаимодействием гидроксинафтола синего, кальция и магния. Вначале титрования раствор - фиолетового цвета. Эквивалентность достигается, когда окраска переходит из фиолетового в синий. Она образуется, когда исчезает последнее соединение.
Измеряемое химическое вещество	Кальций магний
Мешающие компоненты	Нет
Температура	30°C

Функционирование

Эталоны

Калибровка по нулю		
Калибровка	Вручную или в режиме реального времени, 1 раз в месяц	Кальций Магний конец шкалы

Презентация

Опция промывка	Нет
Другие опции	Нет

 <p>НИОКР</p>	<h2>ТН КАЛЬЦИЙ МАГНИЙ</h2> <p>Автор : Chloé Grammatico Создано: 02/07/2010</p>	<p>Страница : 3 Версия : V1_0</p> <p>Общее количество страниц: 4</p>
---	---	---

Шкала	0-2°F до 0-60°F
Метод	Титрование
Мешающие компоненты	
Насосы	4
Реактивы / потребление	Буфер D pH 10 (90 мл/день)
	HNB Гидроксинафтол синий (50 мл/день)
	Серная кислота 2N (90 мл/день)
	EDTA (680 мл/день)
Продолжительность	5 мин макс
Минимально определяемое значение	2% конец шкалы
Точность	3 % от конца шкалы
Повторяемость	2 % от конца шкалы

<p>Référence Fichier : C:\Documents and Settings\User\Мои документы\Web_site\SERES\Вода\Cristal\вкладыш перевод\Kal'cii + Magnii TH.doc</p> <p>SERES Environnement 360, rue Louis de Broglie - Pôle d'Activités d'Aix Les Milles « La Duranne » - BP 87000 - 13793 AIX-EN-PROVENCE Cedex 3 - FRANCE</p> <p>Tel : +33 (0)4 42.97.37.37 - Fax : + 33 (0)4 42.97.30.30 - E.mail : seres-france@seres-france.com - Web : www.seres-france.com</p>

Данный документ является собственностью SERES Environnement и не может воспроизводиться без специального разрешения компании

Подготовка реактивов :

BLEU d'HYDROXYNAPHTOL

Flacon à utiliser : Polyéthylène

Précautions de stockage :

Méthode : Bleu hydroxynaphtol $C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{11}S_3$

Riedel de Haën réf. 33936

Eau déminéralisée QSP

Conservation du réactif : 1 an

500mg \pm 1mg

1l \pm 10ml

Code : R01210

IRRITANT

CORROSIF

TOXIQUE

NOCIF

TAMPON D 2 pH 10

Flacon à utiliser : Polyéthylène

Précautions de stockage :

Méthode : EDTA sel dipotassique magnésique

$C_{10}H_{12}K_2MgN_2O_8,2H_2O$

Acide borique H_3BO_3

Potassium chlorure KCl

Sodium hydroxyde NaOH

Eau déminéralisée QSP

Conservation du réactif: 1 an

10g \pm 0,1g

33g \pm 0,1g

39,7g \pm 0,1g

18,7g \pm 0,1g

1l \pm 10ml

Code : R01266

IRRITANT

CORROSIF

TOXIQUE

NOCIF

TAMPON AMMONIACAL 2 pH 10

Flacon à utiliser : Polyéthylène

Précautions de stockage :

Méthode : Ammonium chlorure NH_4Cl

Ammoniaque 25 % NH_4OH

EDTA sel dipotassique magnésique

$C_{10}H_{12}K_2MgN_2O_8,2H_2O$

Eau déminéralisée QSP

Conservation du réactif: 1 an

54g \pm 0,5g

350ml \pm 1ml (ou 440ml à 20 %)

10g \pm 0,1g

1l \pm 10ml

Code : R01147

IRRITANT

CORROSIF

TOXIQUE

NOCIF

EDTA DISODIQUE N/50 *

Flacon à utiliser : Polyéthylène

Précautions de stockage :

Méthode : Acide éthylènediaminetétraacétique,

Sel disodique

Acide éthylènediaminetétraacétique,

Sel dipotassique magnésique

Eau déminéralisée QSP

Conservation du réactif: 1 an

3,725g \pm 1mg

0,098g \pm 1mg

1l \pm 0,5ml

Code : R01220N...

IRRITANT

CORROSIF

TOXIQUE

NOCIF

ACIDE SULFURIQUE environ 2N (lavage)

Flacon à utiliser : Polyéthylène

Précautions de stockage :

Méthode : Acide sulfurique H_2SO_4 96 %

Eau déminéralisée QSP

Conservation du réactif: 2 ans

57ml \pm 1ml

1l \pm 10ml

Code : R01159

IRRITANT

CORROSIF

TOXIQUE

NOCIF