

CATALOGO DE LABORATORIOS
Facultad Ciencias Exactas y Tecnología

II. ANALISIS DE HIPOCLORITO

Nº	PARAMETROS	UNIDADES	METODOS DE ANALISIS*	Límite de detección
1	Cloro Activo en Hipoclorito de Sodio	g/l	Volumétrico	2
2	Cloro Activo en Hipoclorito de Calcio	g/l	Volumétrico	2
3	Alcalinidad Libre en Hipoclorito de sodio	%	Volumétrico	0,5
4	Cloruro	mg/l	Volumétrico	0,5
5	NaOH	mg/l	Volumétrico	1

*Control químico de Calidad “Jesus Miguel TajraAdad” .basada en Normas Técnicas Brasileras, Ed. 1982

ANALISIS DE ACIDO SULFURICO TECNICO

Nº	PARAMETROS	UNIDADES	METODO DE ANALISIS*	Límite de detección
1	Determinación de Concentración	%	Volumétrico	0,1
2	Determinación de Residuo Fijo	%	Gravimétrico	0,1
Nº	PARAMETROS	UNIDADES	METODOS DE ANALISIS	Límites de detección
1	Calcio	ppm	Volumétrico	10
2	Cloruro	ppm	Volumétrico	0,5
3	Conductividad	umho/cm	Conductivímetro(2510-B)	0,5
4	Carbonato	%	AOAC 955,01 Volumétrico	0,1
5	Cadmio	ppm	Fotométrico (3500-Cd D)	0,02
6	Cobre	ppm	Fotométrico Sal de Fenol(3500-Cu D)	0,1
7	Cromo+3	ppm	AOAC 990.08 Calorimetría (3500-Cr D)	0,01
8	Cromo+6	ppm	AOAC 990.08 Calorimetría (3500-Cr D)	0,01
9	Cromo Total	ppm	AOAC 990.08 Calorimetría (3500-Cr D)	0,01
10	Fenoles	ppm	Fotométrico (5530- C)	0,01
11	Fosforo	ppm	Extracción Arizona-Espectrofotometría	0,1
12	Grasas y Aceites	ppm	Extracción de Soxhlet (5520-B)	1
13	Hierro	ppm	Especctrofotométrico	0,01