



## DAFTAR ISI

DAFTAR TABEL	xi
DAFTAR GAMBAR	xi
DAFTAR LAMPIRAN	xi
I PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Tujuan	2
1.3 Manfaat	2
II TINJAUAN PUSTAKA	3
2.1 Air Minum	3
2.2 Syarat Kualitas Air Minum	3
2.3 <i>Inductively Coupled Plasmas-Optical Emission Spectrometry</i>	4
III METODE	7
3.1 Lokasi dan Waktu PKL	7
3.2 Prosedur Kerja	7
3.2.1 Pembuatan Reagen	7
3.2.2 Pembuatan Larutan Standar dan QC	7
3.2.3 Preparasi Sampel	8
3.2.4 Pembuatan <i>Blank</i> dan <i>Spike</i>	8
3.2.5 Penentuan Kadar Fe dan Mn	8
IV KEADAAN UMUM LABKESDA DKI JAKARTA	9
4.1 Sejarah	9
4.2 Kegiatan Lembaga	9
4.3 Struktur Organisasi	10
4.4 Fungsi dan Tujuan	10
V HASIL DAN PEMBAHASAN	11
5.1 Kadar Besi (Fe)	12
5.2 Kadar Mangan (Mn)	15
VI SIMPULAN	18
6.1 Simpulan	18
6.2 Saran	18
DAFTAR PUSTAKA	19
LAMPIRAN	22

Hak Cipta Dilindungi Undang-Undang

Hak cipta milik IPB (Institut Pertanian Bogor)

Sekolah Vokasi  
College of Vocational Studies

Bogor Agricultural University

1. Dilarang mengutip sebagian atau seluruh karya tulis ini tanpa mencantumkan dan menyebutkan sumber:
  - a. Pengutipan hanya untuk kepentingan pendidikan, penelitian, penulisan karya ilmiah, penyusunan laporan, penulisan kritik atau tinjauan suatu masalah.
  - b. Pengutipan tidak merugikan kepentingan yang wajar IPB.
2. Dilarang memurnikan dan memperbanyak sebagian atau seluruh karya tulis ini dalam bentuk apapun tanpa izin IPB.



## DAFTAR TABEL

1	Hasil pengukuran kekeruhan air minum di LABKESDA Provinsi DKI Jakarta	11
2	Hasil pengukuran kadar Fe pada air minum menggunakan ICP-OES berserta tingkat akurasi (% <i>Recovery</i> ) dan presisi (%RPD)	13
3	Hasil pengukuran kadar Mn pada air minum menggunakan ICP-OES berserta tingkat akurasi (% <i>Recovery</i> ) dan presisi (%RPD)	16

## DAFTAR GAMBAR

1	Mekanisme eksitasi atom pada prinsip kerja ICP-OES. pada a dan b atom tereksitasi, c atom terionisasi, d ion tereksitasi ke titik eksitasi, e emisi ion, f; g; h emisi atom	5
2	Skema mekanisme dan komponen ICP-OES	6
3	Reaksi Fe dengan HNO <sub>3</sub> dan HCl pada preparasi sampel	12
4	Kurva kalibrasi standar Fe yang diukur menggunakan ICP-OES	13
5	Reaksi Mn dengan HNO <sub>3</sub> dan HCl pada preparasi sampel	15
6	Kurva kalibrasi standar Mn yang diukur menggunakan ICP-OES	15

## DAFTAR LAMPIRAN

1	Peraturan Kementerian Kesehatan No. 492 Tahun 2010	23
2	Instrumen ICP-OES yang digunakan dalam Penelitian di LABKESDA Provinsi DKI Jakarta	24
3	Struktur Organisasi LABKESDA Provinsi DKI Jakarta	25
4	Hasil pengukuran standar Fe	26
5	Contoh perhitungan %recovery Spike Fe dan %RPD	26
6	Hasil pengukuran standar Mn	27
7	Contoh perhitungan Spike %recovery Mn dan %RPD	27

Hak Cipta Dilindungi Undang-Undang

1. Dilarang mengutip sebagian atau seluruh karya tulis ini tanpa mencantumkan dan menyebutkan sumber:
  - a. Pengutipan hanya untuk kepentingan pendidikan, penelitian, penulisan karya ilmiah, penyusunan laporan, penulisan kritik atau tinjauan suatu masalah.
  - b. Pengutipan tidak merugikan kepentingan yang wajar IPB.
2. Dilarang memurnikan dan memperbanyak sebagian atau seluruh karya tulis ini dalam bentuk apapun tanpa izin IPB.