



DAFTAR ISI

DAFTAR TABEL	xi
DAFTAR GAMBAR	xi
DAFTAR LAMPIRAN	xi
I PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah	1
1.3 Tujuan	2
1.4 Manfaat	2
II TINJAUAN PUSTAKA	3
2.1 Hidrogen Peroksida	3
2.2 Asam Perasetat	3
2.3 Estimasi Ketidakpastian Pengukuran	3
2.4 Titrimetri Redoks	5
III METODE	7
3.1 Lokasi dan Waktu PKL	7
3.2 Teknik Pengumpulan Data dan Analisis Data	7
3.3 Prosedur Kerja	7
IV. KEADAAN UMUM IPB	8
4.1 Sejarah	8
4.2 Kegiatan	8
4.3 Struktur Organisasi	8
V HASIL DAN PEMBAHASAN	10
5.1 Ketidakpastian Presisi Metode	11
5.2 Ketidakpastian Reagen	12
5.3 Ketidakpastian Titran dan Analit	13
5.4 Ketidakpastian Gabungan dan Ketidakpastian Diperluas	13
VI SIMPULAN DAN SARAN	17
6.1 Simpulan	17
6.2 Saran	17
DAFTAR PUSTAKA	18
LAMPIRAN	19

- 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 mengumumkannya dan memperbanyak sebagian atau seluruh karya tulis ini dalam bentuk apapun tanpa izin IPB.





- 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 mengumunkan dan memperbanyak sebagian atau seluruh karya tulis ini dalam bentuk apapun tanpa izin IPB.

© Hak cipta milik IPB (Institut Pertanian Bogor)

Bogor Agricultural University

DAFTAR TABEL

1	Data hasil uji presisi metode	12
2	Nilai sumber-sumber ketidakpastian penentuan kadar H_2O_2 dan PAA	14

DAFTAR GAMBAR

1	Logo PT. Evonik Indonesia	8
2	Struktur organisasi PT. Evonik Indonesia	9
3	Diagram tulang ikan penentuan kadar H_2O_2 dan PAA	11
4	Diagram persen kontribusi ketidakpastian terhadap kadar H_2O_2 (a); kadar PAA (b)	15

DAFTAR LAMPIRAN

1	Presisi metode kadar H_2O_2 dan PAA	20
2	Ketidakpastian presisi metode kadar H_2O_2 dan PAA	22
3	Ketidakpastian padatan KI	24
4	Ketidakpastian $HClO_4$ N	25
5	Ketidakpastian konsentrasi $K_2Cr_2O_7$	26
6	Ketidakpastian konsentrasi pengenceran $Na_2S_2O_3$ 0,01 N	28
7	Ketidakpastian standardisasi $Na_2S_2O_3$ 0,01 N	30
8	Ketidakpastian konsentrasi $Ce(SO_4)_2$	31
9	Ketidakpastian gabungan keseluruhan	32
10	Persen kontribusi ketidakpastian terhadap kadar H_2O_2	33
11	Persen kontribusi ketidakpastian terhadap kadar PAA	34