

19 JAN 1993

**OPTIMASI pH PADA PENETAPAN
KADAR Pb DENGAN EKSTRAKSI PELARUT
SECARA SPEKTROFOTOMETRI**

SKRIPSI



MILIK
PERPUSTAKAAN
"UNIVERSITAS AIRLANGGA"
SURABAYA

MP.K. 203/91
Ari
0

Oleh :

Anak Agung Gede Ariadi

NPM : 088830609

JURUSAN KIMIA

**DEPARTEMEN PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS AIRLANGGA
SURABAYA
1991**

**OPTIMASI pH PADA PENETAPAN
KADAR Pb DENGAN EKSTRAKSI PELARUT
SECARA SPEKTROFOTOMETRI**

SKRIPSI

**Diajukan Untuk Melengkapi Tugas Akhir Dan
Memenuhi Persyaratan Untuk Mencapai
Gelar Sarjana Kimia pada FMIPA
Universitas Airlangga
Surabaya**

Oleh :

Anak Agung Gebe Ariadi
NPM : 088830809

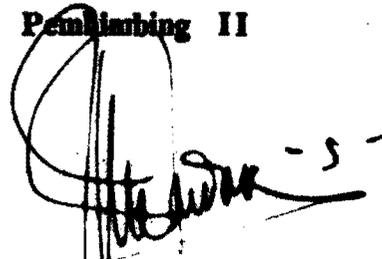
Disetujui oleh :

Pembimbing I



(Dra. Ny. Sri Rahadjeng)
NIP. 130531770

Pembimbing II



(Dra. Tjitjik Sri T.)
NIP. 131801627

**OPTIMASI pH PADA PENETAPAN
KADAR Pb DENGAN EKSTRAKSI PELARUT
SEGARA SPEKTROFOTOMETRI**

SKRIPSI

Oleh :

Anak Agung Gebe Ariadi

NPM : 088830609

JURUSAN KIMIA

Disetujui oleh :

Pembimbing I

(Dra. Ny. Sri Rahadjeng)

NIP. 130531770

Pembimbing II

(Dra. Tjitjik Srie T.)

NIP. 131801627

Dekan

Ketua Jurusan Kimia



(Dr. Ami Soewandi J.S.)

NIP. 130531781

(Dra. Ny. Sri Rahadjeng)

NIP . 130531770

RINGKASAN

Telah dilakukan penelitian mengenai optimasi pH pada penetapan kadar Pb dengan ekstraksi pelarut secara spektrofotometri. Pada cara spektrofotometri larutan sampel $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ditambah campuran buffer, pH diatur dengan pH meter kemudian ditambah larutan dithizon 0,005% dalam kloroform selanjutnya diekstraksi dan dibiarkan campuran terpisah. Komplek berwarna yang terbentuk diukur absorbansinya dengan alat spektrofotometer.

Dari hasil penelitian ini dapat dilihat bahwa pH optimum terjadi pada pH 11,30 untuk semua konsentrasi dengan masing-masing nilai absorbansinya adalah sebagai berikut :

1. konsentrasi 5 ppm nilai absorbansinya 0,339
2. konsentrasi 25 ppm nilai absorbansinya 0,726
3. konsentrasi 50 ppm nilai absorbansinya 0,628.

Untuk pengaruh pH terhadap pembentukan kompleks khelat Pb^{2+} terjadi pada konsentrasi 5 ppm, 25 ppm, sedangkan pada konsentrasi 50 ppm sudah terjadi penurunan nilai absorbansi dan kemungkinan sudah tidak memenuhi hukum Lambert-Beer.