

**PENGARUH pH TERHADAP HASIL SINTESIS
SENYAWA NITRO DAN
NITRITOPENTAMINKOBALT (III) KLORIDA**

SKRIPSI



KKS
KK
MP. K. 378/94
Dar
p

OLEH :

HASANA DARAIN

NIM. 000010546

**JURUSAN KIMIA
FAKULTAS MATEMATIKA DAN ILMU PENGETAHUAN ALAM
UNIVERSITAS AIRLANGGA
SURABAYA
1993**

**PENGARUH pH TERHADAP HASIL SINTESIS
SENYAWA NITRO DAN
NITRITOPENTAMINKOBALT (III) KLORIDA**

S K R I P S I

**Diajukan Untuk Melengkapi Tugas Akhir dan
Memenuhi Persyaratan Untuk Mencapai
Gelar Sarjana Kimia**

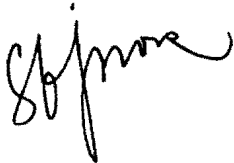
OLEH :

HASANA DARAIN

NIM. 088810545

Disetujui oleh :

Dosen Pembimbing I



Dra. Ny. SRI RAHADJENG

NIP. 130 531 770

Dosen Pembimbing II



Drs. FAIDURROHMAN, M.S.

NIP. 131 406 061

PENGARUH pH TERHADAP HASIL SINTESIS SENYAWA NITRO DAN NITRITOPENTAMINKOBALT (III) KLORIDA

SKRIPSI

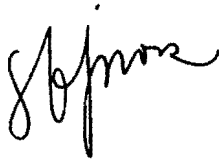
OLEH :

HASANA DARAIN

NIM. 088810545

Disetujui oleh :

Dosen Pembimbing I



Dra. Ny. SRI RAHADJENG

NIP. 130 531 770

Dosen Pembimbing II



Drs. FAIDURROHMAN, M.S.

NIP. 131 406 061

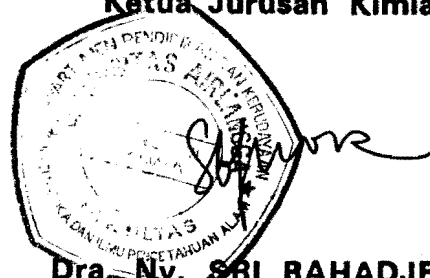
Dekan,



DR. AMI SOEWANDI J.S.

NIP. 130 531 781

Ketua Jurusan Kimia



Dra. Ny. SRI RAHADJENG

NIP. 130 531 770

ABSTRAK

Sintesis senyawa nitro dan nitritopentaminkobalt(III) klorida dapat dibuat dari reaksi substitusi antara kompleks kloropentaminkobalt(III) klorida dengan senyawa nitrit pada kondisi yang berbeda. Jika substitusi ion nitrit dilakukan pada pH = 4 dihasilkan senyawa nitropentaminkobalt(III) klorida, sedangkan substitusi pada pH netral dihasilkan senyawa nitritopentaminkobalt(III) klorida.

Dalam usaha mencari pH optimumnya dilakukan pengukuran absorbansi dari senyawa hasil sintesisnya dengan spektrofotometer UV-VIS. Senyawa hasil sintesis tersebut juga diidentifikasi dengan spektrofotometer UV-VIS dan IR.

Hasil penelitian menunjukkan bahwa sintesis senyawa nitropentaminkobalt(III) klorida dapat dilakukan pada pH 3,0-5,0 dan senyawa nitritopentaminkobalt(III) klorida dapat dilakukan pada pH 6,5-7,5.