



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

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 Air Minum	3
2.2 Parameter Kualitas Air	3
2.3 Syarat Kualitas Air Minum	4
2.4 Kolorimetri	5
III METODE	6
3.1 Lokasi dan Waktu PKL	6
3.2 Alat dan Bahan	6
3.3 Prosedur Kerja	6
IV KEADAAN UMUM LABKESDA KABUPATEN KUNINGAN	8
4.1 Sejarah dan Perkembangan	8
4.2 Visi dan Misi	8
4.3 Batasan Operasional	9
4.4 Fungsi dan Tujuan	9
V HASIL DAN PEMBAHASAN	10
5.1 Besi (Fe)	10
5.2 Kesadahan Total (CaCO_3)	13
5.3 <i>Coliform</i> Total	14
VI SIMPULAN DAN SARAN	18
6.1 Simpulan	18
6.2 Saran	18
DAFTAR PUSTAKA	19
LAMPIRAN	21



Sekolah Vokasi
College of Vocational Studies



Hak Cipta Dilindungi Undang-Undang

1. Dilarang mengutip sebagian atau seluruh karya tulis ini tanpa mencantumkan dan menyebutkan sumber:

a.

b.

2. Dilarang mengumumkan dan memperbanyak sebagian atau seluruh karya tulis ini dalam bentuk apapun tanpa izin IPB.

DAFTAR TABEL

1	Kadar Besi (mg/L) dalam Sampel Air Minum Isi Ulang di Kabupaten Kuningan	12
2	Kesadahan Total (mg/L) dalam sampel Air Minum Isi Ulang di Kabupaten Kuningan	14
3	<i>Coliform</i> Total (CFU/mL) dalam sampel Air Minum Isi Ulang di Kabupaten Kuningan	15

DAFTAR GAMBAR

4	Kolorimeter HACH DR 890	5
5	Lokasi sampel Air Minum Isi Ulang	10
6	Reaksi pembentukan kompleks besi-fenantrolin (Lexia dan Ngibad 2021)	11
7	Struktur Kompleks $[Fe(o-phen)_3]^{2+}$	11
8	Reaksi reduksi Fe^{3+} menjadi Fe^{2+} oleh natrium tiosulfat (Dianawati dan Sugiarsos 2013)	11
9	Reaksi reduksi Fe^{3+} menjadi Fe^{2+} oleh hidroksilamin hidroklorida (Solikha 2018)	11
10	Reaksi pembentukan kompleks besi(III) tiosianat (Lexia dan Ngibad 2021)	12
11	Reaksi pada titrasi kompleksometri (Dwantari dan Wiyantoko 2019)	13
12	Reaksi standardisasi EDTA oleh $CaCO_3$	14
13	Hasil positif (a) uji perkiraan (b) uji pene gas	15

DAFTAR LAMPIRAN

14	Kode sampel dan lokasi Depot Air Minum Isi Ulang (DAMIU)	22
15	Kompleks yang terbentuk pada penentuan kadar besi (Fe) dengan pengompleks ortofenantrolin	22
16	Kompleks yang terbentuk pada penentuan kesadahan total ($CaCO_3$)	22
17	Pengujian <i>coliform</i> pada sampel air minum isi ulang dengan metode <i>Most Probable Number</i> (MPN) seri tiga tabung	23
18	Persyaratan kualitas air minum menurut Peraturan Menteri Kesehatan No. 492 Tahun 2010	25