LAMPIRAN

Lampiran Perhitungan Kadar DO :

Pengukuran 1

1. Oksigen terlarut (mg/l) $= \frac{0{,}81 \times 0{,}025 \times 8000 \times 1{,}007}{50}$

$= \frac{163{,}134}{50}$

$= 3{,}26$ mg/l

Pengukuran 2

2. Oksigen terlarut (mg/l) $= \frac{0{,}81 \times 0{,}025 \times 8000 \times 1{,}007}{50}$

$= \frac{163{,}134}{50}$

$= 3{,}26$ mg/l

Lampiran Perhitungan %RPD :

$$\%RPD = \frac{3{,}26 - 3{,}26}{3{,}26} \times 100\ \%$$

$= 0\ \%$

Hasil Akhir :

$$\text{Oksigen terlarut (mg/l)} = \frac{\text{hasil pengukuran simplo + hasil pengukuran duplo}}{2}$$

$$= \frac{3,\ 26 + 3,\ 26}{2}$$

$= 3{,}26$ mg/l

Lampiran Perhitungan Kadar BOD_0 hari :

Pengukuran 1

1. BOD_0 hari (mg/l) $= \frac{0,81 \times 0,025 \times 8000 \times 1,007}{50}$

$= \frac{163,134}{50}$

$= 3,26$ mg/l

Pengukuran 2

2. BOD_0 hari (mg/l) $= \frac{0,81 \times 0,025 \times 8000 \times 1,007}{50}$

$= \frac{163,134}{50}$

$= 3,26$ mg/l

Lampiran Perhitungan %RPD :

$$\%RPD = \frac{3,26 - 3,26}{3,26} \times 100\ \%$$

$= 0\ \%$

Hasil :

BOD_0 hari $= \frac{\text{hasil pengukuran simplo + hasil pengukuran duplo}}{2}$

$= \frac{3,26 + 3,26}{2}$

$= 3,26$ mg/l

Lampiran Perhitungan Kadar BOD_5 hari :

Pengukuran 1

1. BOD_5 (mg/l) $= \frac{0,04 \times 0,025 \times 8000 \times 1,007}{50}$

$= \frac{8,056}{50}$

$= 0,16$ mg/l

Pengukuran 2

2. BOD_5 (mg/l) $= \frac{0,04 \times 0,025 \times 8000 \times 1,007}{50}$

$= \frac{8,056}{50}$

$= 0,16$ mg/l

Lampiran Perhitungan %RPD :

$$\%RPD = \frac{0,16 - 0,16}{0,16} \times 100\ \%$$

$= 0\%$

Hasil :

BOD_5 hari $= \frac{\text{hasil pengukuran simplo + hasil pengukuran duplo}}{2}$

$= \frac{0,16 + 0,16}{2}$

$= 0,16$ mg/l

Kadar BOD_5 Sesungguhnya :

Kadar BOD $= BOD_0$ hari $- BOD_5$ hari

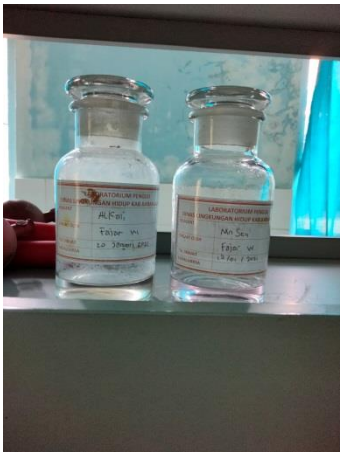
$= 3,26$ mg/l $- 0,16$ mg/l

$= 3,10$ mg/l

Dokumentasi Penelitian:

Gambar 1. Sampel analisis.

Gambar 2. Botol winkler 300 ml untuk uji DO dan BOD.



Gambar 3. Larutan $MnSO_4$ dan larutan Alkali iodide azida.

Gambar 4. Sampel sebelum ditambahkan larutan $MnSO_4$ dan larutan Alkali iodide azida.

Gambar 5. Sampel setelah ditambahkan larutan $MnSO_4$ dan larutan Alkali iodide azida.

Gambar 6. Sampel setelah penambahan Asam Sulfat.

Gambar 7. Proses titrasi sampel.