

LAMPIRAN B PERHITUNGAN

Penentuan COD Rasio 1 hari ke-0

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2$$

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,47) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 233 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 1 hari ke-5

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2$$

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,5) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 224 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 1 hari ke-7

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2$$

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,65) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 192 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 1 hari ke-10

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,8) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 128 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 2 hari ke-0

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,55) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 208 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 2 hari ke-5

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO}_4\text{)}_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,6) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 192 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 2 hari ke-7

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4)_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO}_4)_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,7) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 160 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 2 hari ke-10

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4)_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO}_4)_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,85) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 112 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 3 hari ke-0

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4\text{(SO}_4)_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO)}_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4\text{(SO}_4)_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,62) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 186 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 3 hari ke-5

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4(\text{SO}_4)_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO}_4)_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,65) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 176 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 3 hari ke-7

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4(\text{SO}_4)_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO}_4)_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,75) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 144 \text{ mg/L}$$

Penentuan COD Rasio 3 hari ke-10

Menghitung Normalitas ferro ammonium sulfat

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = (\text{mL K}_2\text{Cr}_2 \times 0,25) / \text{mL standarisasi dengan Fe(NH)}_4(\text{SO}_4)_2$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = (2,5 \text{ mL} \times 0,25 \text{ mL}) / 6,5 \text{ mL}$$

$$N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO})_2 = 0,096 \text{ N}$$

$$\text{COD} = ((\text{mL Titran Blanko} - \text{mL Titran Sampel}) \times N \text{ Fe(NH)}_4(\text{SO}_4)_2 \times 8000) / \text{mL Sampel}$$

$$\text{COD} = ((3,2 - 2,87) \times 0,1 \text{ N} \times 8000) / 2,5 \text{ mL}$$

$$\text{COD} = 106 \text{ mg/L}$$