Lampiran 1. Perhitungan pembuatan larutan standar

1. Standar Larutan Cr 2, 1.5, 1.0, 0.7, 0.5 mg/L

Rumus :

C1 x V1 = C2 x V2

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

Keterangan :

C1 = Konsentrasi larutan pekat

V1 = Volume larutan pekat

C2 = Konsentrasi larutan encer

V2 = Volume larutan encer

9. Pembuatan larutan induk Cr 100 mg/L dari 1000 mg/L

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

$$V1 = \frac{100 \text{ mg/L} \times 100 \text{ ml}}{1000 \text{ mg/L}}$$

V1 = 10 Ml

Jadi untuk membuat 100 Ml larutan Cr 100 mg/L, diambil 10 Ml larutan Cr 1000 mg/L

10. Pembuatan larutan induk Cr 2 mg/L dari 100 mg/L

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

$$V1 = \frac{2 \text{ mg/L} \times 100 \text{ ml}}{1000 \text{ mg/L}}$$

V1 = 2 ml

Jadi untuk membuat 100 ml larutan Cr 2 mg/L, diambil 2 ml larutan Cr 100 mg/L

11. Pembuatan larutan induk Cr 1.5 mg/L dari 100 mg/L

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

$$V1 = \frac{1.5 \text{ mg/L} \times 100 \text{ ml}}{1000 \text{ mg/L}}$$

V1 = 1.5 ml

Jadi untuk membuat 100 ml larutan Cr 1.5 mg/L, diambil 1.5 ml larutan Cr 100 mg/L

12. Pembuatan larutan induk Cr 1.0 mg/L dari 100 mg/L

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

$$V1 = \frac{1.0\ mg/L \times 100\ ml}{1000\ mg/L}$$

$$V1 = 1.0\ ml$$

Jadi untuk membuat 100 ml larutan Cr 1.0 mg/L, diambil 1.0 ml larutan Cr 100 mg/L

13. Pembuatan larutan induk Cr 0.7 mg/L dari 100 mg/L

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

$$V1 = \frac{0.7\ mg/L \times 100\ ml}{1000\ mg/L}$$

$$V1 = 0.7\ ml$$

Jadi untuk membuat 100 ml larutan Cr 0.7 mg/L, diambil 0.7 ml larutan Cr 100 mg/L

6. Pembuatan larutan induk Cr 0.5 mg/L dari 100 mg/L

$$V1 = \frac{C2 \times V2}{C1}$$

$$V1 = \frac{0.5\ mg/L \times 100\ ml}{1000\ mg/L}$$

$$V1 = 0.5\ ml$$

Jadi untuk membuat 100 ml larutan Cr 0.5 mg/L, diambil 0.5 ml larutan Cr 100 mg/L

Lampiran 2. Hasil analisis konsentrasi COD dan logam kromium (Cr) desain konfigurasi elektroda pada proses elektrokoagulasi

2.1 Hasil analisis konsentrasi COD

No	Desain Elektroda (Volt)	Waktu Kontak (Jam)	COD (mg/L)	Efisiensi (%)
1	Batang pasif 20V Reaktor A	1	386.799	0
		3	357.604	7.54
		5	375.445	2.93
2	Lembaran X 10V Reaktor A	0	234.155	0
		1	155.788	33.46
		3	141.856	39.41
		5	65.231	72.14
3	Lembaran Y 20V Reaktor A	0	577.188	0
		1	409.691	29.01
		3	491.047	14.92
		5	363.43	37.03
4	Lembaran X 10A Reaktor B	0	718.974	0
		1	506.147	29.6
		3	538.885	25.04
		5	381.717	46.9
5	Lembaran X 7V Reaktor B	0	968.516	0
		1	1019.64	-5.27
		3	1111.996	-14.81
		5	1174.663	-21.28

2.2 Hasil analisis kandungan logam kromium (Cr)

waktu	logam Cr (mg/L)	Efisiensi (%)
0	10.16	0
1	3.75	63.09
3	2.37	76.67
5	3.23	68.2