

LAMPIRAN 1

DATA PENGAMATAN

1.Data Pengamatan Hasil Elektrolisa Air dengan Elektrolit Natrium Hidroksida dengan Arus 5 Amper

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 4 Lempeng

Tabel 3. Hasil Elektrolisis dengan Arus 5 Ampere dan Elektroda 4 Lempeng

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	16.5	0.05
2	60	14.5	0.1
3	90	12	0.15
4	120	9	0.2
5	150	4.4	0.22
6	180	2.3	0.25
7	210	1.5	0.28
8	240	0.8	0.29
9	270	0.6	0.3
10	300	0.4	0.31
11	330	0.3	0.32
12	360	0.3	0.33

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 6 Lempeng

Tabel 4. Hasil Elektrolisis dengan Arus 5 Ampere dan Elektroda 6 Lempeng

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	17.5	0.09
2	60	15	0.12
3	90	6	0.2
4	120	4	0.21
5	150	2.5	0.23
6	180	2	0.25
7	210	1.5	0.27
8	240	1	0.29
9	270	0.5	0.32
10	300	0.5	0.34

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 8 Lempeng

Tabel 5. Hasil Elektrolisis dengan Arus 5 Ampere dan Elektroda 8 Lempeng

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	23	0.05
2	60	18	0.1
3	90	9.5	0.2
4	120	3	0.22
5	150	2.5	0.25
6	180	2	0.28
7	210	1	0.29
8	240	0.5	0.32
9	270	0.5	0.34
10	300	0.5	0.36

2. Data Pengamatan Hasil Elektrolisa Air dan elektolit Natrium Hodroksida dengan Arus 10 Amper

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 4 Lempeng

Tabel 6. Hasil Elektrolisis dengan Arus 10 Ampere dan 4 Lempeng Elektroda

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	13	0.08
2	60	13	0.12
3	90	11.5	0.19
4	120	10.5	0.23
5	150	10	0.29
6	180	9.5	0.32
7	210	9	0.39
8	240	8.5	0.42
9	270	7.5	0.48
10	300	6.5	0.49
11	330	6	0.50
12	360	3.6	0.52
13	390	3	0.52
14	420	4.5	0.53
15	450	3	0.54
16	480	2.1	0.55
17	510	0.5	0.56

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 6 Lempeng

Tabel 7. Hasil Elektrolisis dengan Arus 10 Ampere dan 6 Lempeng Elektroda

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	28	0.1
2	60	22	0.19
3	90	19	0.25
4	120	15.5	0.31
5	150	14	0.4
6	180	8	0.42
7	210	5	0.47
8	240	3	0.49
9	270	2.1	0.5
10	300	1.7	0.5
11	330	1.6	0.5
12	360	1.5	0.52
13	390	1.2	0.54
14	420	0.8	0.54
15	450	0.5	0.56
16	480	0.5	0.58
17	510	0.5	0.58

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 8 Lempeng

Tabel 8. Hasil Elektrolisis dengan Arus 10 Ampere dan 8 Lempeng Elektroda

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	22	0.08
2	60	20	0.16
3	90	18	0.25
4	120	15.5	0.32
5	150	14	0.38
6	180	8	0.44
7	210	5	0.46
8	240	3	0.5
9	270	2.1	0.52
10	300	1.7	0.54
11	330	1.6	0.54
12	360	1.5	0.56
13	390	1.4	0.58
14	420	1.4	0.58
15	450	1.2	0.59
16	480	0.8	0.61
17	510	0.5	0.61
18	540	0.5	0.63
19	570	0.5	0.65

3. Data Pengamatan Hasil Elektrolisa Air dengan Elektrolit Natrium Hidroksida dengan Arus 15 Amper

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 4 Lempeng

Tabel 9. Hasil Elektrolisis dengan Arus 15 Ampere dan 4 Lempeng Elektroda

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	12	0.02
2	60	11.5	0.09
3	90	10.5	0.12
4	120	9.5	0.19
5	150	9	0.22
6	180	8	0.29
7	210	7.5	0.35
8	240	7.4	0.39
9	270	6.8	0.43
10	300	6.6	0.5
11	330	6.5	0.55
12	360	6.3	0.6
13	390	5.5	0.65
14	420	4.8	0.7
15	450	3.6	0.72
16	480	2.8	0.78
17	510	2.5	0.8
18	540	2.3	0.8
19	570	1.4	0.81
20	600	1.2	0.81
21	630	1.1	0.83
22	660	0.8	0.83
23	690	0.5	0.84
24	720	0.5	0.85

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 6 Lempeng

Tabel 10. Hasil Elektrolisis dengan Arus 15 Ampere dan 6 Lempeng Elektroda

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	30	0.09
2	60	30	0.18
3	90	30	0.24
4	120	30	0.27
5	150	30	0.31
6	180	30	0.39
7	210	30	0.41
8	240	28	0.5
9	270	24.5	0.59
10	300	23.5	0.62
11	330	23	0.7
12	360	18	0.79
13	390	18	0.82
14	420	17	0.83
15	450	12	0.89
16	480	8	0.91
17	510	6.5	0.98
18	540	6	0.94
19	570	4.5	0.99
20	600	4	0.99
21	630	2	1
22	660	2	1.1
23	690	2	1.1
24	720	1.7	1.2

Konsentrasi NaOH = 0,05 N
 Volume Air + Elektrolit = 850 ml
 Jumlah Lempeng Elektroda = 8 Lempeng

Tabel 11. Hasil Elektrolisis dengan Arus 15 Ampere dan 8 Lempeng Elektroda

No	Waktu (detik)	ΔP (Manometer U (cm))	Tekanan (P) (Kg/Cm ²)
1	30	30	0.1
2	60	30	0.18
3	90	30	0.24
4	120	30	0.32
5	150	30	0.39
6	180	30	0.46
7	210	30	0.51
8	240	30	0.56
9	270	30	0.6
10	300	28	0.64
11	330	24.5	0.68
12	360	23.5	0.71
13	390	23	0.76
14	420	18	0.78
15	450	18	0.8
16	480	17	0.84
17	510	12	0.86
18	540	8	0.9
19	570	6.5	0.92
20	600	6	0.94
21	630	4.5	0.96
22	660	4	1
23	690	2	1.1
24	720	2	1.2
25	750	2	1.3

4. Data Pengamatan Pada Reaktor Elektrolisis

Tabel 12. Hasil Data Pengamatan Pada Reaktor Elektrolisis

Arus	Berat Reaktor Elektrolisis Sebelum (gr)	Berat Reaktor Elektrolisis Sesudah		
		4 Lempeng (gr)	6 Lempeng (gr)	8 Lempeng (gr)
5	1475	1460	1455	1457
10		1455	1453	1450
15		1450	1448	1445