

LAMPIRAN

Lampiran I : Tabel Komposisi Udara Bersih Dan Daya Hantar Ion Serta Larutan.

Tabel I : Komposisi Udara Bersih Di Atas Permukaan Laut.

Component		Content
% by volume		ppm
Nitrogen	78.09	780,900
Oxygen	20.94	209,400
Argon	.93	9,300
Carbondioxide	.0318	,318
Neon	.0018	18
Helium	.00052	5.2
Krypton	.0001	1
Xenon	.000008	0.08
Nitrousoxide	.000025	0.25
Hydrogen	.00005	0.5
Methane	.00015	1.5
Nitrogendioxide	.0000001	0.001
Ozone	.000002	0.02
Sulfurdioxide	.00000002	0.0002
Carbonmonoxide	.00001	0.1
Ammonia	.000001	0.01

Sumber : reprinted by permission from "Cleaning Our Environment The Chemical Basis for Action" American Chemical Society, 1969.

Lampiran II : Data Pengamatan.

1. Data Standarisasi.

Tabel XI : Standarisasi Pensil H Dengan $A = 31,4 \text{ mm}^2$.

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	55	0,018
2.	2	67	0,015
3.	3	91	0,011
4.	4	140	0,007
5.	5	300	0,003

Tabel XII : Standarisasi Pensil H Dengan $A = 62,8 \text{ mm}^2$.

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	45	0,022
2.	2	59	0,017
3.	3	77	0,013
4.	4	110	0,009
5.	5	200	0,005

Tabel XIII : Standarisasi Pensil H Dengan $A = 94,2 \text{ mm}^2$.

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	29	0,034
2.	2	40	0,025
3.	3	56	0,018
4.	4	91	0,011
5.	5	165	0,006

Tabel II : Daya Hantar Ekuivalen Larutan NaCl.

Konsentrasi NaCl grek/liter	Daya Hantar Ekuivalen
0,1	106,7
0,01	118,5
0,001	123,7
pengenceran tak terhingga	126,4

Tabel III : Daya Hantar Ekuivalen Ion-ion Pada 25 °C.

Kation	° +	Anion	° -
H ₃ O ⁺	349,8	OH ⁻	198,0
Li ⁺	38,7	Cl ⁻	76,3
Na ⁺	50,1	Br ⁻	78,4
K ⁺	73,5	I ⁻	76,8
NH ₄ ⁺	73,4	NO ₃ ⁻	71,4
Ag ⁺	61,9	ClO ₄ ⁻	68,0
1/2 Mg ²⁺	53,1	C ₂ H ₃ O ₂ ⁻	40,9
1/2 Ca ²⁺	59,5	1/2 SO ₄ ⁻	79,8
1/2 Ba ²⁺	63,6	1/2 CO ₃ ²⁻	70,0
1/2 Pb ²⁺	73,0	1/2 C ₂ O ₄ ²⁻	24,0
1/3 Fe ³⁺	68,0	1/4 Fe(CN) ₆ ⁴⁻	110,5
1/3 La ³⁺	69,6		

Tabel IV : Daya Hantar Jenis Larutan KCl Pada 25 °C.

Gram KCl per 1000 gr Larutan	Daya Hantar Jenis
71,1352	0,11134200
7,4193	0,01285600
0,745263	0,00140877

Tabel XIV : Standarisasi Pensil B Dengan A = 31,4 mm².

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	24	0,042
2.	2	30	0,033
3.	3	42	0,024
4.	4	67	0,015
5.	5	140	0,007

Tabel XV : Standarisasi Pensil B Dengan A = 62,8 mm².

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	20	0,050
2.	2	26	0,039
3.	3	35	0,028
4.	4	56	0,018
5.	5	125	0,008

Tabel XVI : Standarisasi Pensil B Dengan A = 94,2 mm².

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	17	0,059
2.	2	21	0,048
3.	3	27	0,037
4.	4	40	0,025
5.	5	67	0,015

Tabel XVII : Standarisasi Pensil HB Dengan A = 31,4 mm².

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	15	0,066
2.	2	19	0,053
3.	3	25	0,040
4.	4	37	0,027
5.	5	55	0,018

Tabel XVIII: Standarisasi Pensil HB Dengan A = 62,8 mm².

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	14	0,071
2.	2	17	0,059
3.	3	22	0,045
4.	4	32	0,031
5.	5	48	0,021

Tabel XIX : Standarisasi Pensil HB Dengan A = 94,2 mm².

No.	pOH	R(ohm)	L(ohm ⁻¹)
1.	1	13	0,077
2.	2	16	0,063
3.	3	20	0,050
4.	4	28	0,035
5.	5	40	0,025

Keterangan :

A = Luas penampang permukaan elektroda yang tercelup.

2. Data Pengamatan Untuk Larutan $\text{Ba}(\text{OH})_2$ Yang Dipakai Sekali.

Tabel XX : Pengamatan Pensil H.

pOH	A(mm ²)	R(ohm)	\bar{R} (ohm)	T(det)	\bar{T} (det)	\bar{L} (ohm ⁻¹)
2	31,4	1. 70	70,66	1. 7	7,33	0,0141
		2. 71		2. 7		
		3. 71		3. 8		
	62,8	1. 60	60,33	1. 6	6,33	0,0165
		2. 60		2. 7		
		3. 61		3. 6		
	94,2	1. 41	41,66	1. 5	5,33	0,0240
		2. 42		2. 6		
		3. 42		3. 5		
3	31,4	1. 95	95,00	1. 35	36,00	0,0105
		2. 95		2. 36		
		3. 95		3. 37		
	62,8	1. 80	79,33	1. 35	35,33	0,0126
		2. 79		2. 36		
		3. 79		3. 35		
	94,2	1. 57	57,00	1. 34	34,33	0,0175
		2. 57		2. 34		
		3. 57		3. 35		
4	31,4	1. 151	151,00	1. 315	315,00	0,0066
		2. 151		2. 317		
		3. 151		3. 313		
	62,8	1. 115	115,00	1. 307	308,00	0,0086
		2. 115		2. 310		
		3. 115		3. 309		
	94,2	1. 94	94,66	1. 303	305,00	0,0105
		2. 95		2. 305		
		3. 95		3. 307		

Tabel XXI : Pengamatan Pensil B.

pOH	A(mm ²)	R(ohm)	\bar{R} (ohm)	T(det)	\bar{T} (det)	\bar{L} (ohm ⁻¹)
2	31,4	1. 31	31,00	1. 4	4,66	0,0322
		2. 31		2. 5		
		3. 31		3. 5		
	62,8	1. 26	26,66	1. 4	4,33	0,0375
		2. 27		2. 4		
		3. 27		3. 5		
	94,2	1. 21	21,66	1. 4	4,00	0,0461
		2. 22		2. 4		
		3. 22		3. 4		
3	31,4	1. 43	43,66	1. 34	34,00	0,0229
		2. 44		2. 34		
		3. 44		3. 34		
	62,8	1. 36	36,33	1. 33	33,33	0,0275
		2. 36		2. 33		
		3. 37		3. 34		
	94,2	1. 28	28,00	1. 33	33,00	0,0357
		2. 28		2. 33		
		3. 28		3. 33		
4	31,4	1. 79	79,00	1. 303	303,00	0,0126
		2. 79		2. 303		
		3. 79		3. 303		
	62,8	1. 58	58,00	1. 300	300,00	0,0172
		2. 58		2. 300		
		3. 58		3. 300		
	94,2	1. 41	41,00	1. 295	298,00	0,0243
		2. 41		2. 298		
		3. 41		3. 300		

Tabel XXII : Pengamatan Pensil HB.

pOH	A (mm ²)	R (ohm)	\bar{R} (ohm)	T (det)	\bar{T} (det)	\bar{L} (ohm ⁻¹)
2	31,4	1. 19	19,66	1. 3	3,66	0,0508
		2. 20		2. 4		
		3. 20		3. 4		
	62,8	1. 18	17,66	1. 3	3,33	0,0566
		2. 18		2. 3		
		3. 17		3. 4		
	94,2	1. 16	16,66	1. 3	3,00	0,0600
		2. 17		2. 3		
		3. 17		3. 3		
3	31,4	1. 26	26,66	1. 32	32,00	0,0379
		2. 27		2. 32		
		3. 26		3. 32		
	62,8	1. 23	23,33	1. 31	31,33	0,0428
		2. 23		2. 31		
		3. 24		3. 32		
	94,2	1. 21	21,33	1. 30	30,00	0,0468
		2. 21		2. 30		
		3. 22		3. 30		
4	31,4	1. 38	38,00	1. 295	295,00	0,0263
		2. 38		2. 295		
		3. 38		3. 295		
	62,8	1. 31	31,66	1. 293	293,00	0,0315
		2. 32		2. 291		
		3. 32		3. 295		
	94,2	1. 29	29,00	1. 290	290,00	0,0344
		2. 29		2. 290		
		3. 29		3. 290		

3. Data Pengamatan Untuk Larutan Ba(OH)_2 Yang Dipakai Berulang.

Tabel XXIII : Pengamatan Pensil H'.

pOH	A(mm ²)	R(ohm)	T(det)	L(ohm ⁻¹)
2	31,4	1. 70	1. 7	1. 0,0143
		2. 73	2. 8	2. 0,0137
		3. 75	3. 8	3. 0,0133
	62,8	1. 60	1. 6	1. 0,0167
		2. 63	2. 6	2. 0,0158
		3. 65	3. 7	3. 0,0151
	94,2	1. 41	1. 5	1. 0,0243
		2. 43	2. 5	2. 0,0232
		3. 45	3. 6	3. 0,0222
3	31,4	1. 95	1. 37	1. 0,0105
		2. 100	2. 38	2. 0,0100
	62,8	1. 79	1. 36	1. 0,0127
		2. 82	2. 36	2. 0,0123
	94,2	1. 57	1. 35	1. 0,0175
		2. 59	2. 35	2. 0,0169
4	31,4	1. 150	1. 315	1. 0,0067
	62,8	2. 115	2. 310	2. 0,0086
	94,2	3. 95	3. 305	3. 0,0105

Tabel XXIV : Pengamatan Pensil B'.

pOH	A(mm ²)	R(ohm)	T(det)	L(ohm ⁻¹)	
2	31,4	1. 31	1. 4	1. 0,0322	
		2. 32	2. 5	2. 0,0312	
		3. 33	3. 5	3. 0,0303	
	62,8	1. 26	1. 4	1. 0,0384	
		2. 26,5	2. 4	2. 0,0377	
		3. 27	3. 5	3. 0,0270	
	94,2	1. 21,5	1. 4	1. 0,0465	
		2. 22	2. 4	2. 0,0454	
		3. 23	3. 4	3. 0,0438	
	3	31,4	1. 43	1. 34	1. 0,0232
			2. 44	2. 34	2. 0,0225
		62,8	1. 36	1. 33	1. 0,0277
2. 37			2. 34	2. 0,0270	
94,2		1. 28	1. 33	1. 0,0357	
		2. 29	2. 33	2. 0,0344	
4		31,4	1. 79	1. 303	1. 0,0126
		62,8	2. 58	2. 300	2. 0,0172
	94,2	3. 41	3. 298	3. 0,0244	

Tabel XXV : Pengamatan Pensil HB'.

pOH	A(mm ²)	R(ohm)	T(det)	L(ohm ⁻¹)	
2	31,4	1. 19,5	1. 3	1. 0,0513	
		2. 20	2. 4	2. 0,0500	
		3. 20,5	3. 4	3. 0,0488	
	62,8	1. 17,5	1. 3	1. 0,0571	
		2. 18	2. 3	2. 0,0555	
		3. 19	3. 4	3. 0,0531	
	94,2	1. 16,5	1. 3	1. 0,0606	
		2. 17	2. 3	2. 0,0588	
		3. 17,5	3. 3	3. 0,0571	
	3	31,4	1. 25	1. 32	1. 0,0400
			2. 26	2. 32	2. 0,0384
		62,8	1. 23	1. 31	1. 0,0434
2. 23,5			2. 31	2. 0,0425	
94,2		1. 21	1. 30	1. 0,0476	
		2. 21,5	2. 30	2. 0,0465	
4		31,4	1. 38	1. 295	1. 0,0263
		62,8	2. 32,5	2. 293	2. 0,0307
	94,2	3. 29	3. 290	3. 0,0344	

Lampiran III : Contoh Perhitungan.

I. Perhitungan Least Quare Untuk Data Standarisasi.

1. Pensil H dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 31,4 mm².

X = L	Y = pOH	X ²	XY	(X) ²
0,018	1	3,24.10 ⁻⁴	0,018	-
0,015	2	2,25.10 ⁻⁴	0,030	-
0,011	3	1,21.10 ⁻⁴	0,033	-
0,007	4	4,90.10 ⁻⁵	0,028	-
0,003	5	9,00.10 ⁻⁶	0,015	-
0,054	15	7,28.10 ⁻⁴	0,124	2,916.10 ⁻³

$$Y = mX + b$$

$$m = \frac{n(\sum XY) - (\sum X)(\sum Y)}{n(\sum X^2) - (\sum X)^2}$$

$$b = \frac{(\sum X^2)(\sum Y) - (\sum X)(\sum XY)}{n(\sum X^2) - (\sum X)^2}$$

$$m = \frac{5 \cdot 0,24 - 0,054 \cdot 15}{5 \cdot 7,28 \cdot 10^{-4} - 2,916 \cdot 10^{-3}}$$

$$= \frac{0,52 - 0,81}{7,24 \cdot 10^{-4}} = -262,4$$

$$= \frac{7,28 \cdot 10^{-4} \cdot 15 - 0,054 \cdot 0,124}{7,24 \cdot 10^{-4}}$$

$$= \frac{1,092 \cdot 10^{-2} - 6,696 \cdot 10^{-3}}{7,24 \cdot 10^{-4}} = 5,8$$

$$Y = -262,4 X + 5,8$$

Dari persamaan tersebut jika harga-harga X dimasukkan,
maka akan diperoleh :

X	Y
0,018	1,076
0,015	1,854
0,011	2,914
0,007	3,963
0,003	5,013

Grafik dari persamaan tersebut lihat pada lampiran.

2. Pensil H dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 62,8 mm².

$$Y = -237,6 X + 6,1$$

3. Pensil H dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 94,2 mm².

$$Y = -141,5 X + 5,6$$

4. Pensil B dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 31,4 mm².

$$Y = -113,6 X + 5,7$$

5. Pensil B dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 62,8 mm².

$$Y = -95,2 X + 5,7$$

6. Pensil B dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 94,2 mm².

$$Y = -90,0 X + 6,3$$

7. Pensil HB dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 31,4 mm².

$$Y = -81,6 X + 6,3$$

8. Pensil HB dengan luas permukaan elektroda yang tercelup
: 62,8 mm².

$$Y = -77,9 X + 6,5$$

9. Pensil HB dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $94,2 \text{ mm}^2$.

$$Y = -74,9 X + 6,7$$

II. Perhitungan Kadar Gas CO_2 .

Kadar gas CO_2 dihitung berdasarkan perubahan pOH sebelum dialiri contoh udara dengan setelah dialiri contoh udara.

- Konsentrasi (OH^-) sebelum contoh udara dialirkan ke dalam larutan $\text{Ba}(\text{OH})_2$ adalah :

$$C_o = \text{inv. log} (-\text{pOH}_o) \quad (\text{normal})$$

- Konsentrasi (OH^-) setelah contoh udara dialirkan ke dalam larutan $\text{Ba}(\text{OH})_2$ adalah :

$$C_a = \text{inv. log} (-\text{pOH}_a) \quad (\text{normal})$$

- OH^- yang hilang karena Ba^{2+} bereaksi dengan CO_2 adalah:

$$n_{\text{OH}^-} = (C_o - C_a) \cdot V_{\text{lar}} \quad (\text{miligrek})$$

- Banyaknya OH^- yang hilang setara dengan banyaknya CO_2 yang bereaksi dengan Ba^{2+} . Dengan demikian banyaknya CO_2 tersebut adalah :

$$n_{\text{CO}_2} = (C_o - C_a) \cdot V_{\text{lar}} \quad (\text{miligrek})$$

$$= 0,5 \cdot (C_o - C_a) \cdot V_{\text{lar}} \quad (\text{milimol})$$

$$G_{\text{CO}_2} = 0,5 \cdot (C_o - C_a) \cdot V_{\text{lar}} \cdot M_{\text{CO}_2} \quad (\text{miligram})$$

Karena CO_2 ini terkandung dalam V_{ud} contoh udara, maka dalam 1 liter udara terdapat gas CO_2 sebanyak :

$$G_{\text{CO}_2} = 0,5 \cdot (C_o - C_a) \cdot V_{\text{lar}} \cdot M_{\text{CO}_2} \cdot (1000/V_{\text{ud}}) \quad (\text{mgr})$$

Karena $V_{\text{lar}} = 50 \text{ ml}$, $V_{\text{ud}} = 50 \text{ ml}$ dan $M_{\text{CO}_2} = 44 \text{ ng/mmol}$

maka :

$$G_{CO_2} = 22.000 (C_o - C_a) \quad (\text{mgr/liter})$$

- Dengan demikian kadar gas CO_2 di udara adalah :

$$(CO_2) = 22.000 (C_o - C_a) \quad (\text{ppm})$$

- Setelah harga-harga dimasukkan ke dalam persamaan di atas diperoleh (lihat data hasil pada Bab III).

III. Perhitungan Kadar gas CO_2 Secara Teoritis.

Diketahui :

$$K_{sp} BaCO_3 = 8,1 \cdot 10^{-7}$$

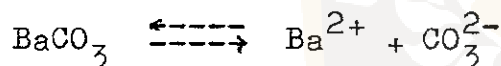
$$(Ba^{2+}) = 5,0 \cdot 10^{-5} M$$

$$V_{Ba(OH)_2} = 50 \text{ ml}$$

$$V_{\text{udara}} = 50 \text{ ml}$$

$$BM_{CO_2} = 44$$

Reaksi :



$$K_{sp} BaCO_3 = (Ba^{2+}) \cdot (CO_3^{2-})$$

$$(CO_3^{2-}) = \frac{K_{sp} BaCO_3}{(Ba^{2+})}$$

$$= \frac{8,1 \cdot 10^{-7}}{2,5 \cdot 10^{-6}}$$

$$= 3,83 \cdot 10^{-1}$$

Kadar CO_2 di udara :

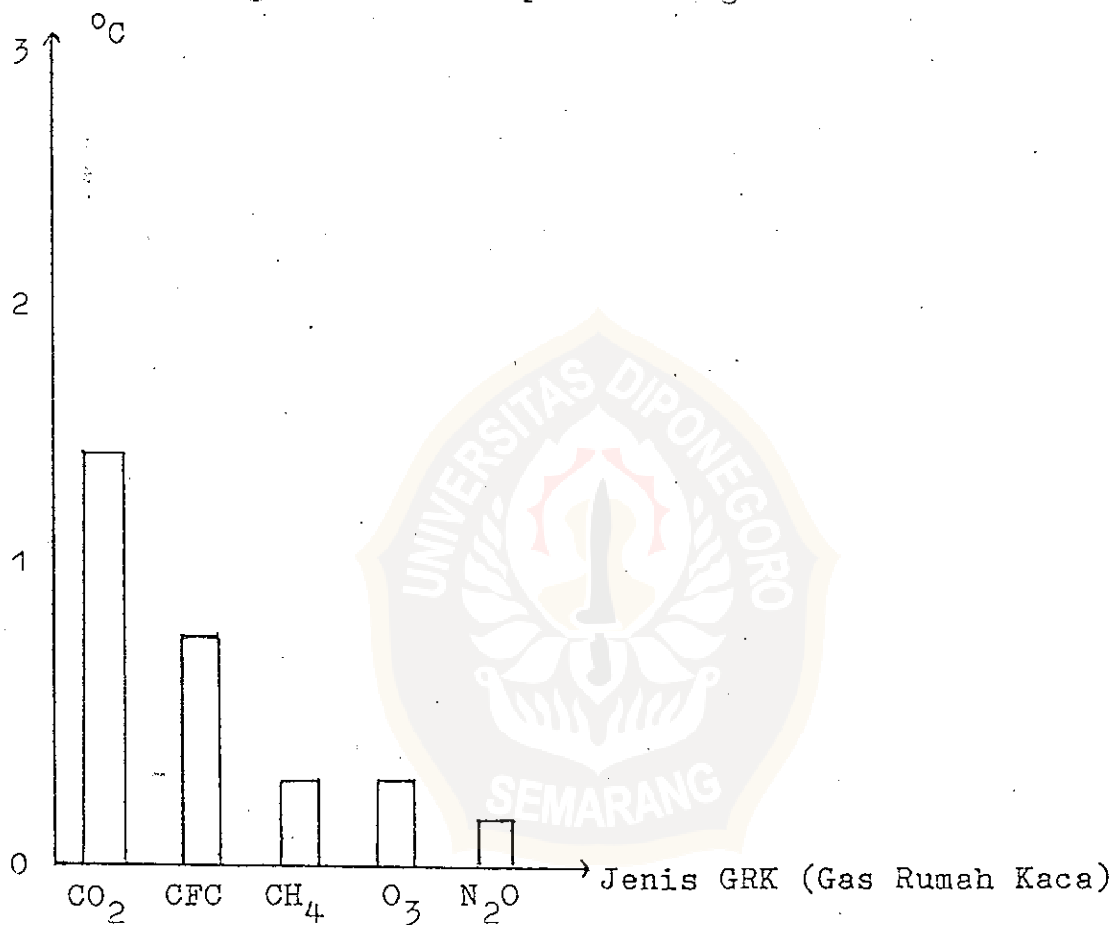
$$(CO_2) = 3,83 \cdot 10^{-1} \cdot 44 \cdot 1000/50 \quad (\text{ppm})$$

$$= 337,04 \text{ ppm}$$

Lampiran IV.

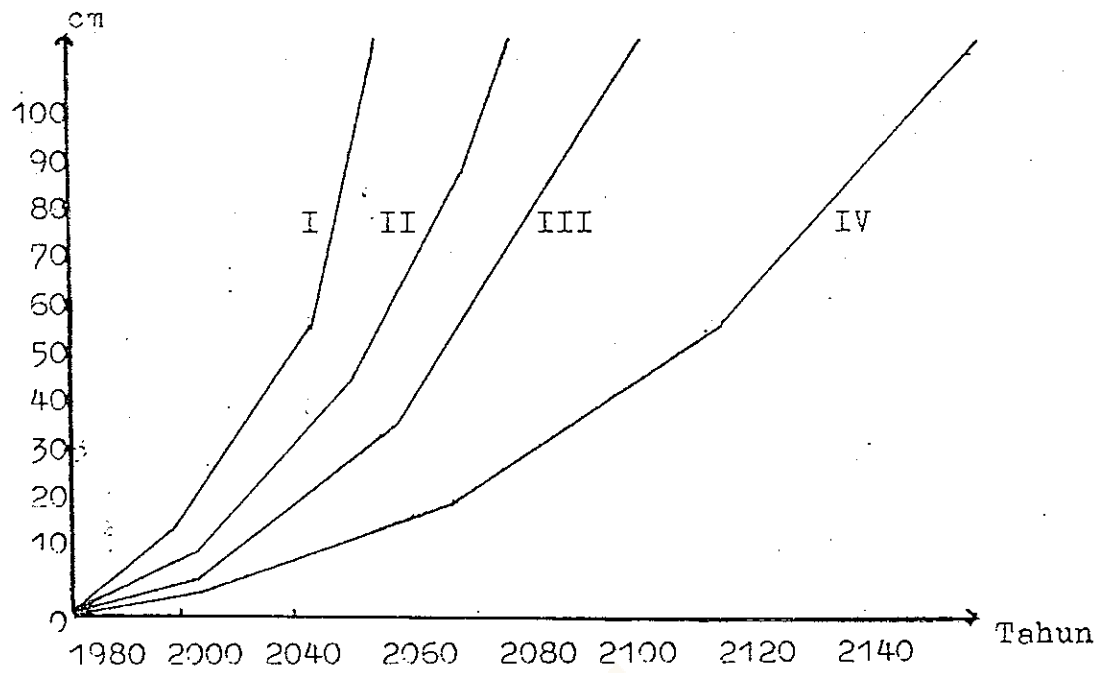
1. Grafik sumbangan GRK dalam pemanasan global.
2. Grafik kenaikan permukaan air laut akibat pemanasan global berdasarkan skenario para ahli, dari tahun 1980 - 2140.

1. Grafik sumbangan GRK dalam pemanasan global.



Grafik 1 : Sumbangan GRK Pada Pemanasan Global.

2. Grafik kenaikan permukaan air laut akibat pemanasan global berdasarkan skenario para ahli, dari tahun 1980 sampai tahun 2140 :



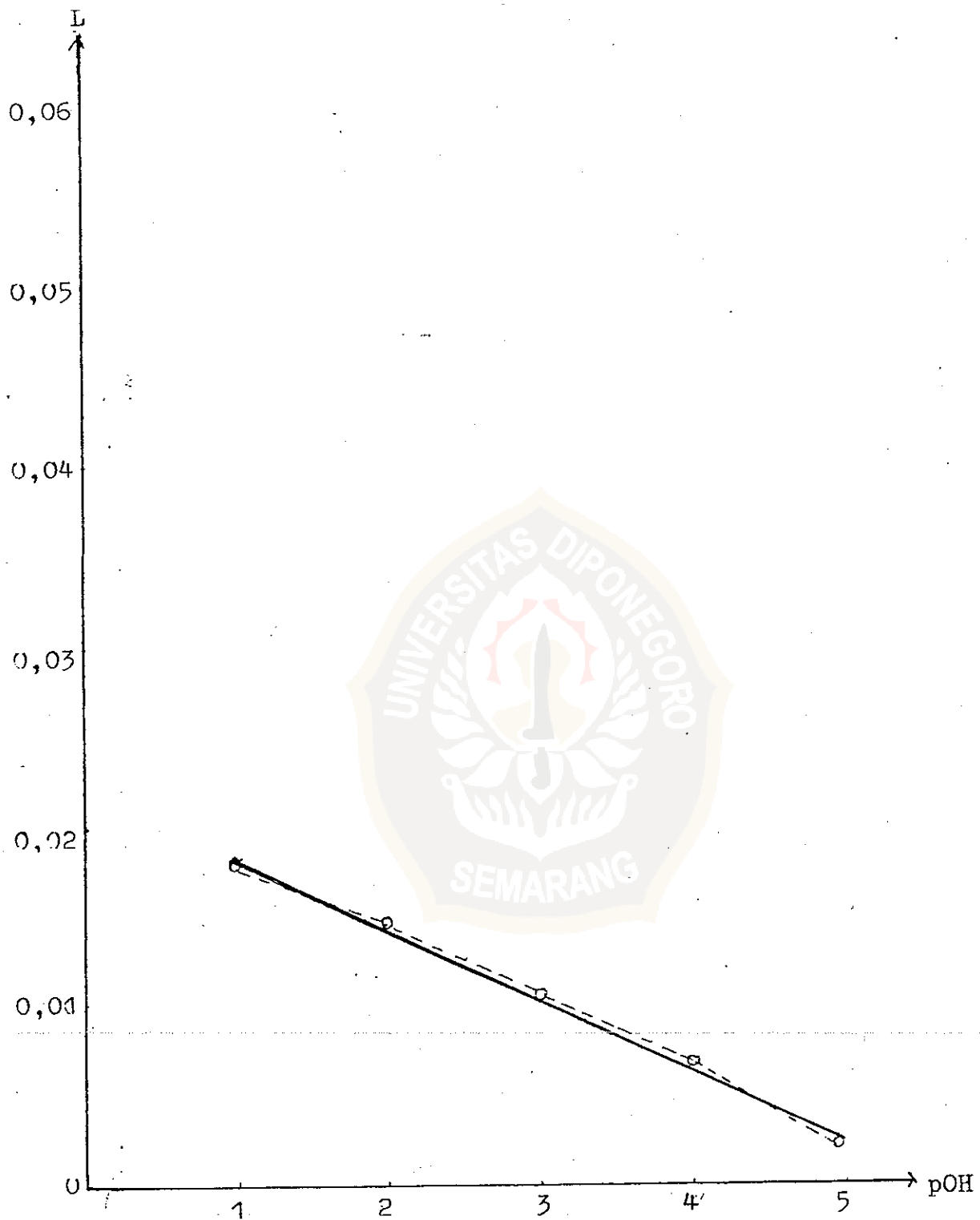
Grafik 2 : Kenaikkan Air Laut Akibat Pemanasan Global



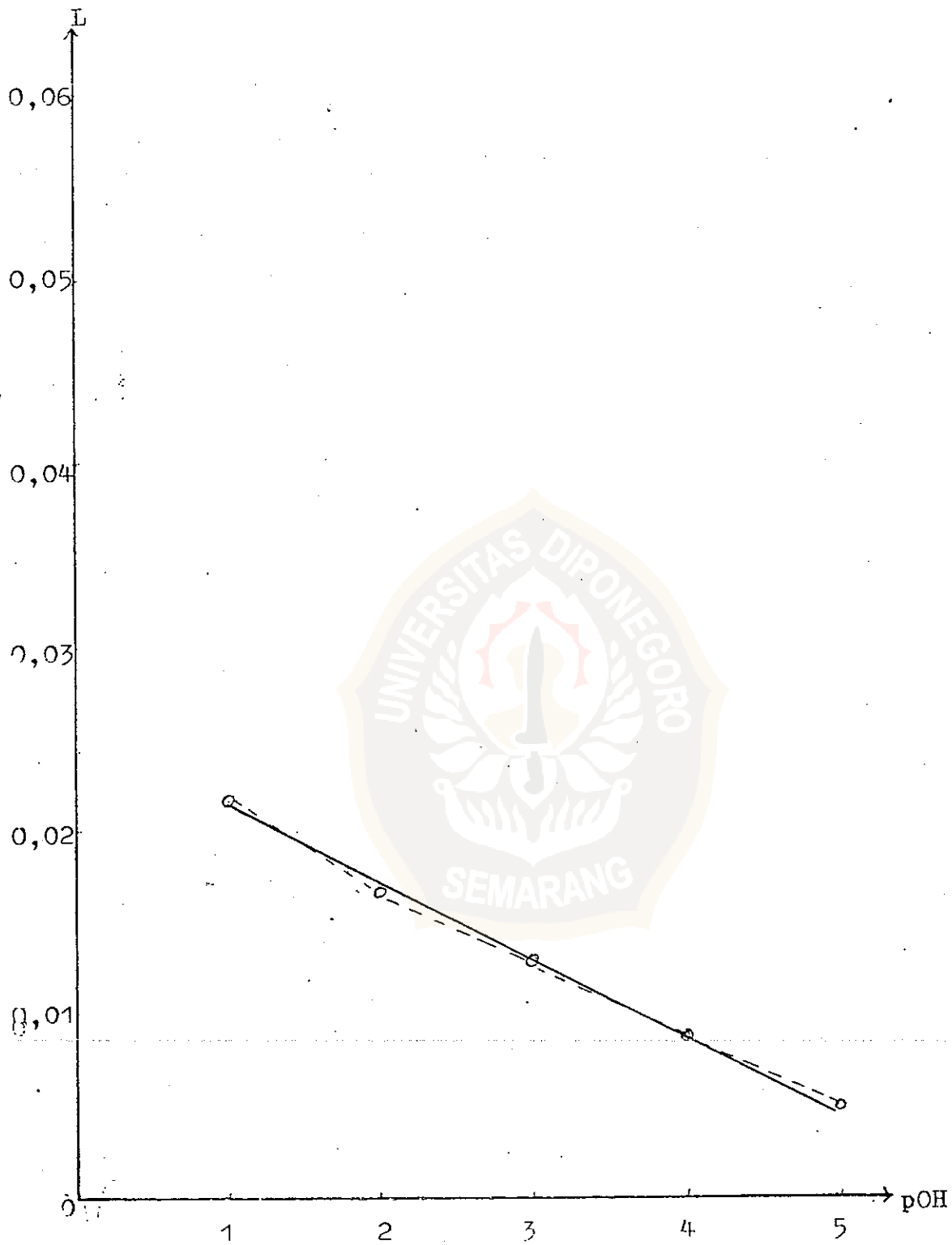
Lampiran V : Grafik Perhitungan Data Standarisasi.

1. Grafik standarisasi pensil H dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $31,4 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -262,4 X + 5,8$
2. Grafik standarisasi pensil H dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $62,8 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -237,5 X + 6,1$
3. Grafik standarisasi pensil H dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $94,2 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -141,5 X + 5,6$
4. Grafik standarisasi pensil B dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $31,4 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -113,6 X + 5,7$
5. Grafik standarisasi pensil B dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $62,8 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -95,2 X + 5,7$
6. Grafik standarisasi pensil B dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $94,2 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -90,0 X + 6,3$
7. Grafik standarisasi pensil HB dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $31,4 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -81,6 X + 6,3$
8. Grafik standarisasi pensil HB dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $62,8 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -77,9 X + 6,5$
9. Grafik standarisasi pensil HB dengan luas permukaan elektroda yang tercelup : $94,2 \text{ mm}^2$.
Persamaan : $Y = -74,9 X + 6,7$

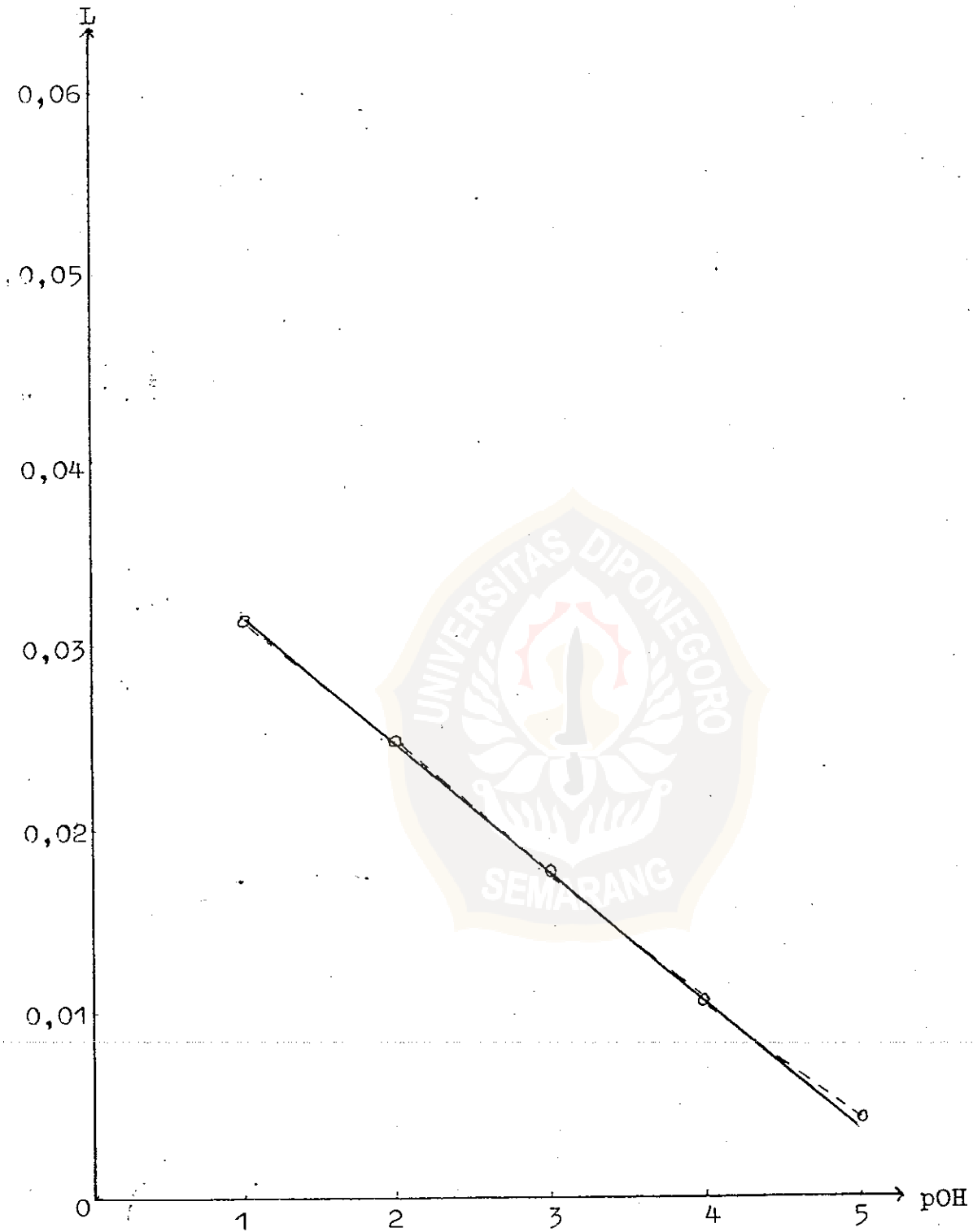
Bentuk dari grafik-grafik tersebut (lihat halaman berikutnya).



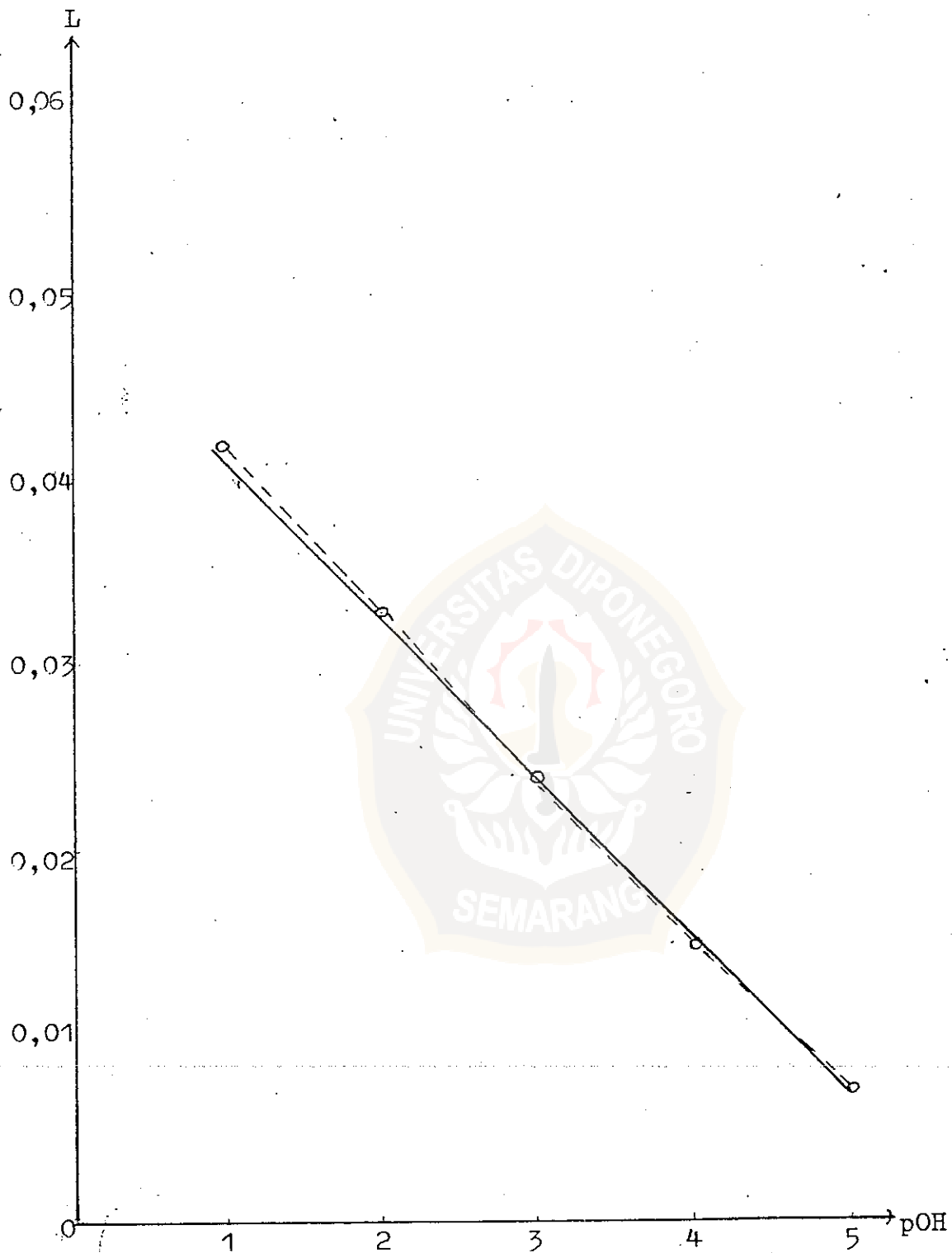
Grafik 3 : Standarisasi Pensil H Pada $A = 31,4 \text{ mm}^2$.



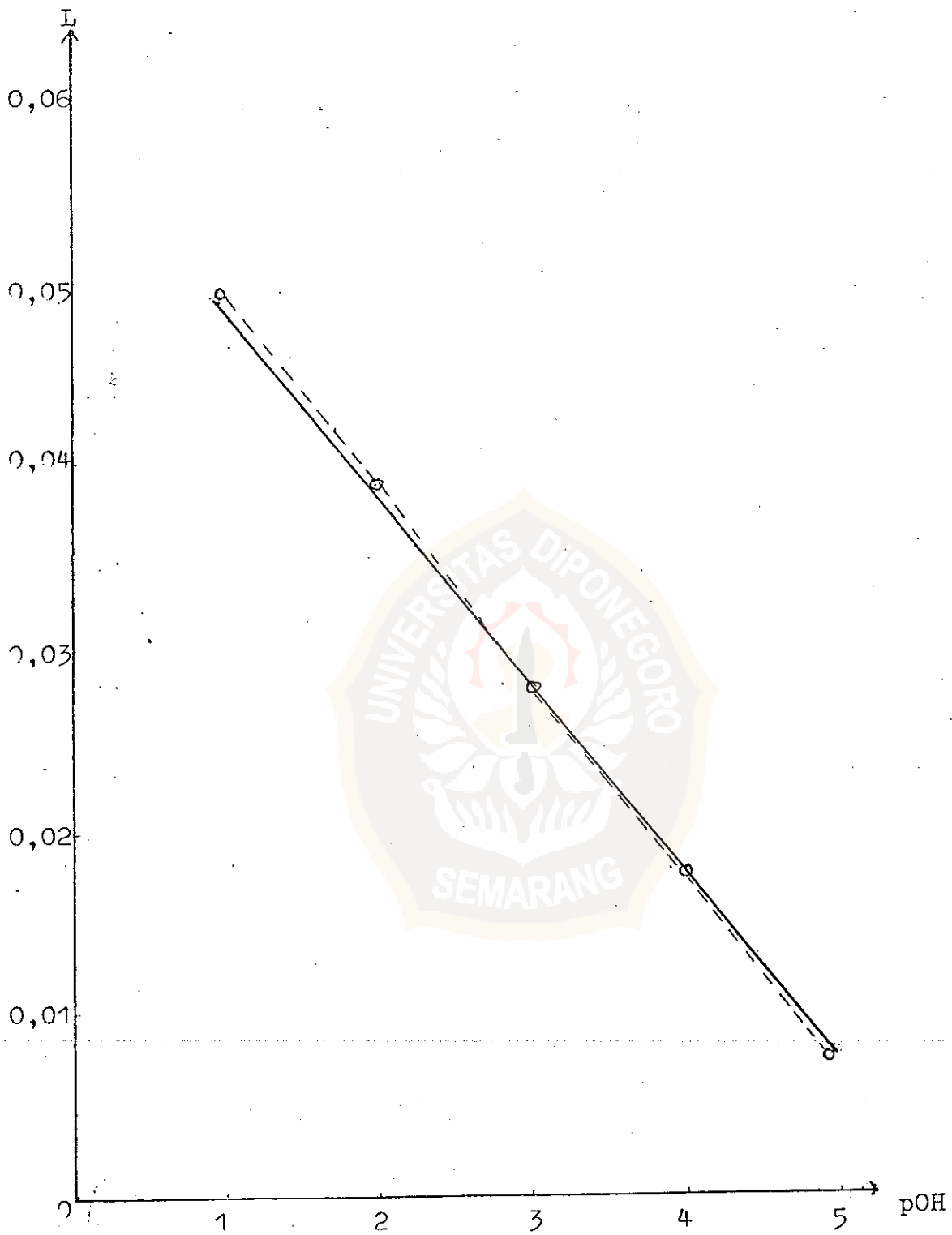
Grafik 4 : Standarisasi Pensil H Pada $A = 62,8 \text{ mm}^2$..



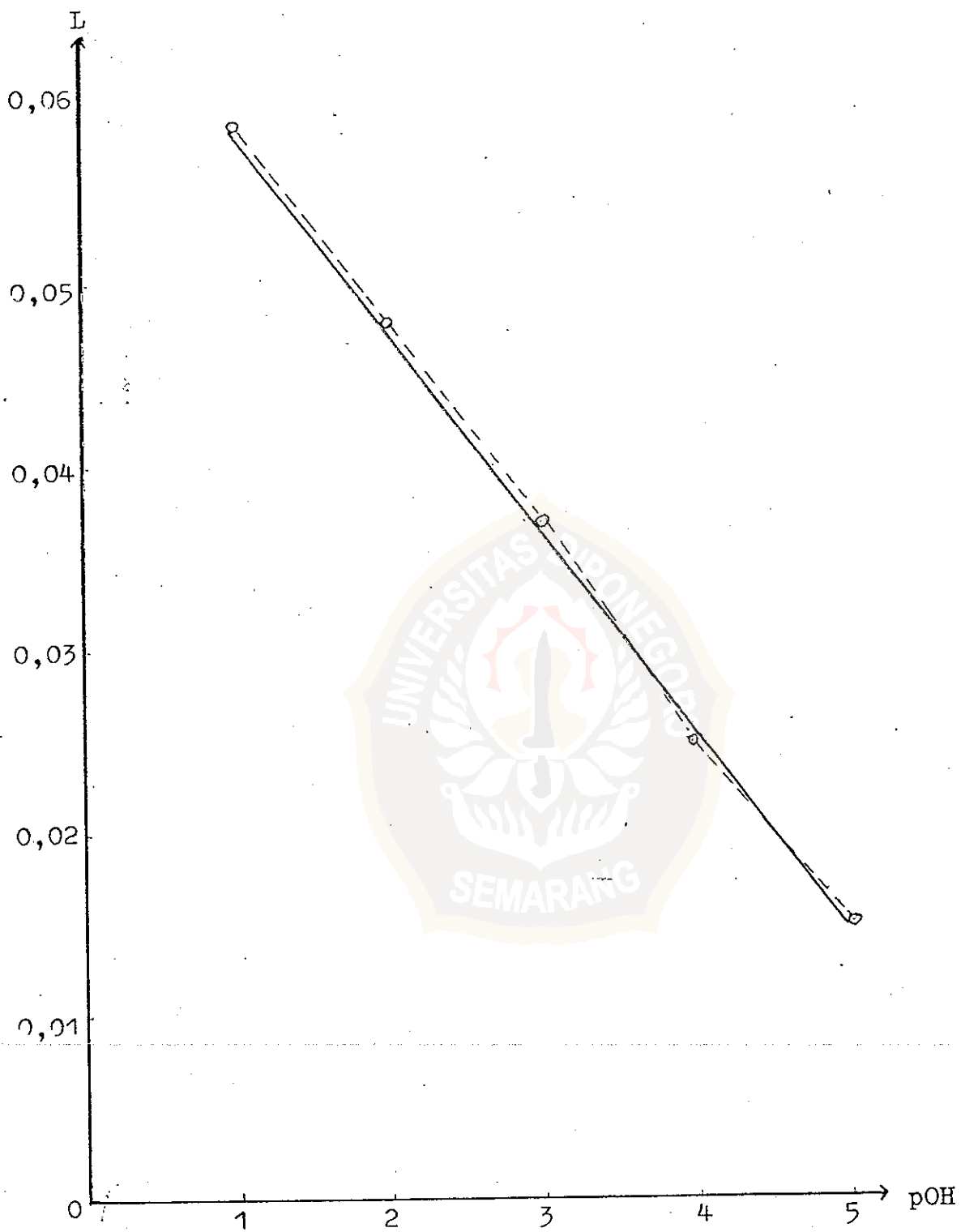
Grafik 5 : Standarisasi Pensil H Pada $A = 94,2 \text{ mm}^2$.



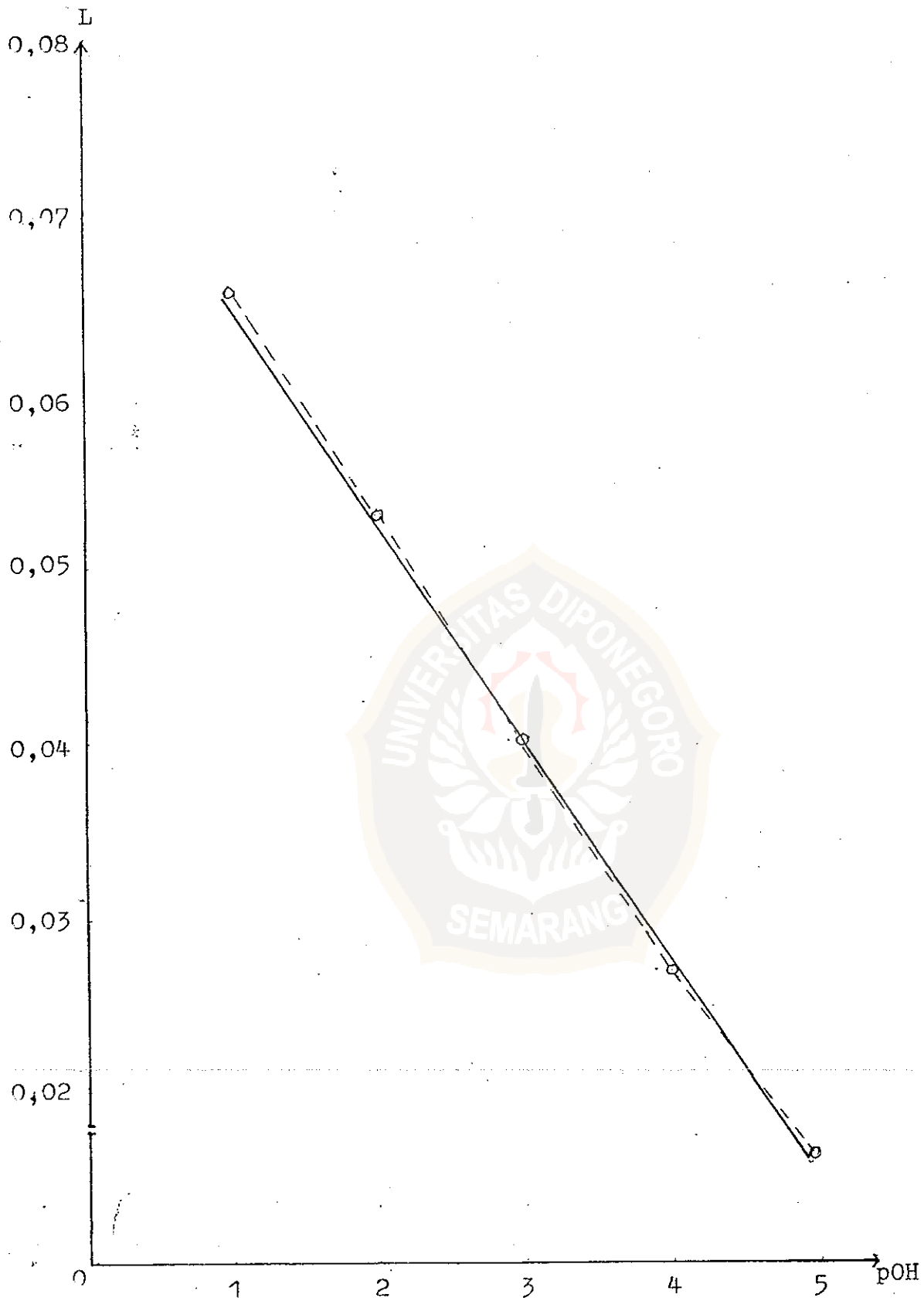
Grafik 6 : Standarisasi Pensil B Pada $A = 31,4 \text{ mm}^2$.



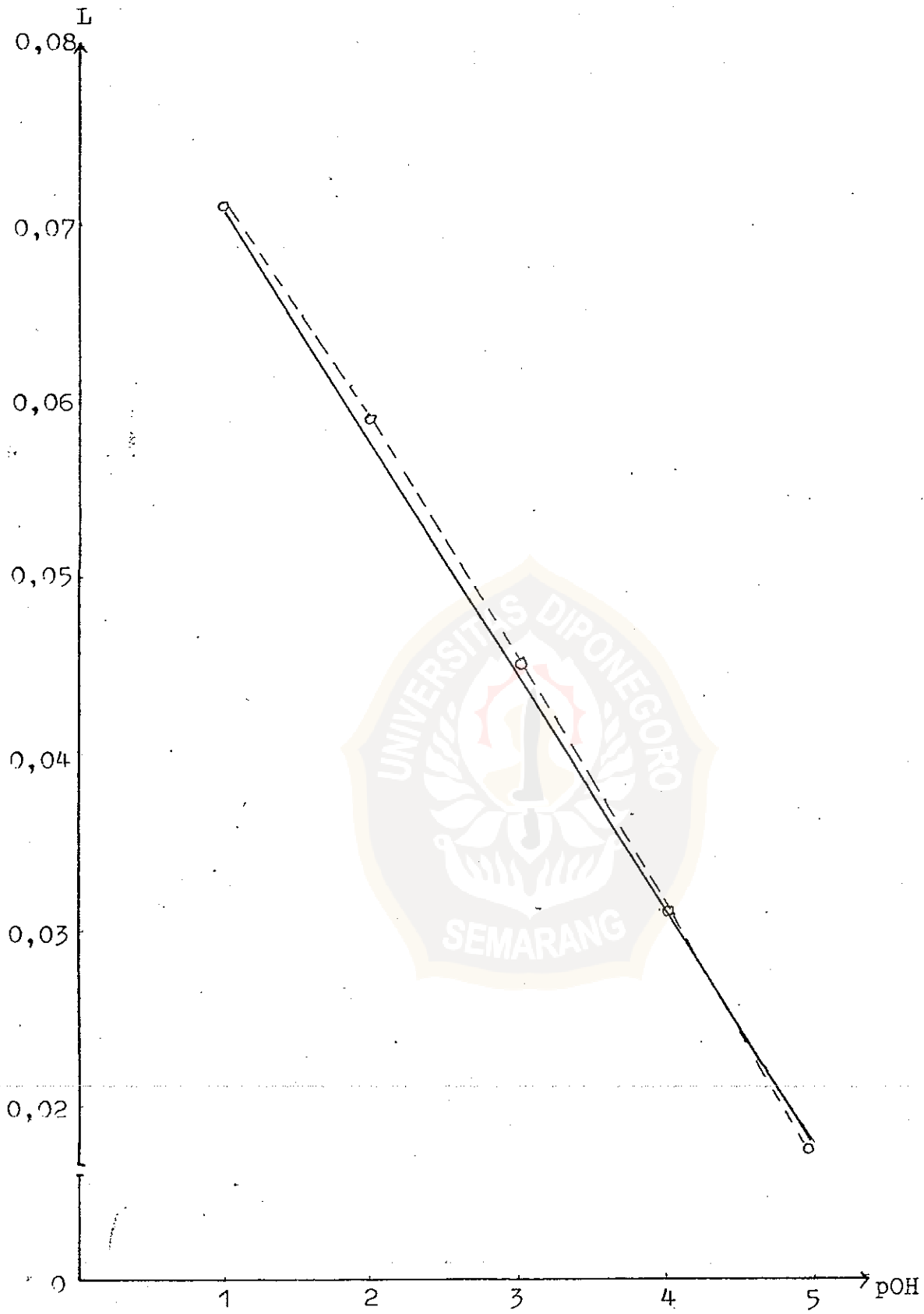
Grafik 7 : Standarisasi Pensil B Pada $A = 62,8 \text{ mm}^2$.



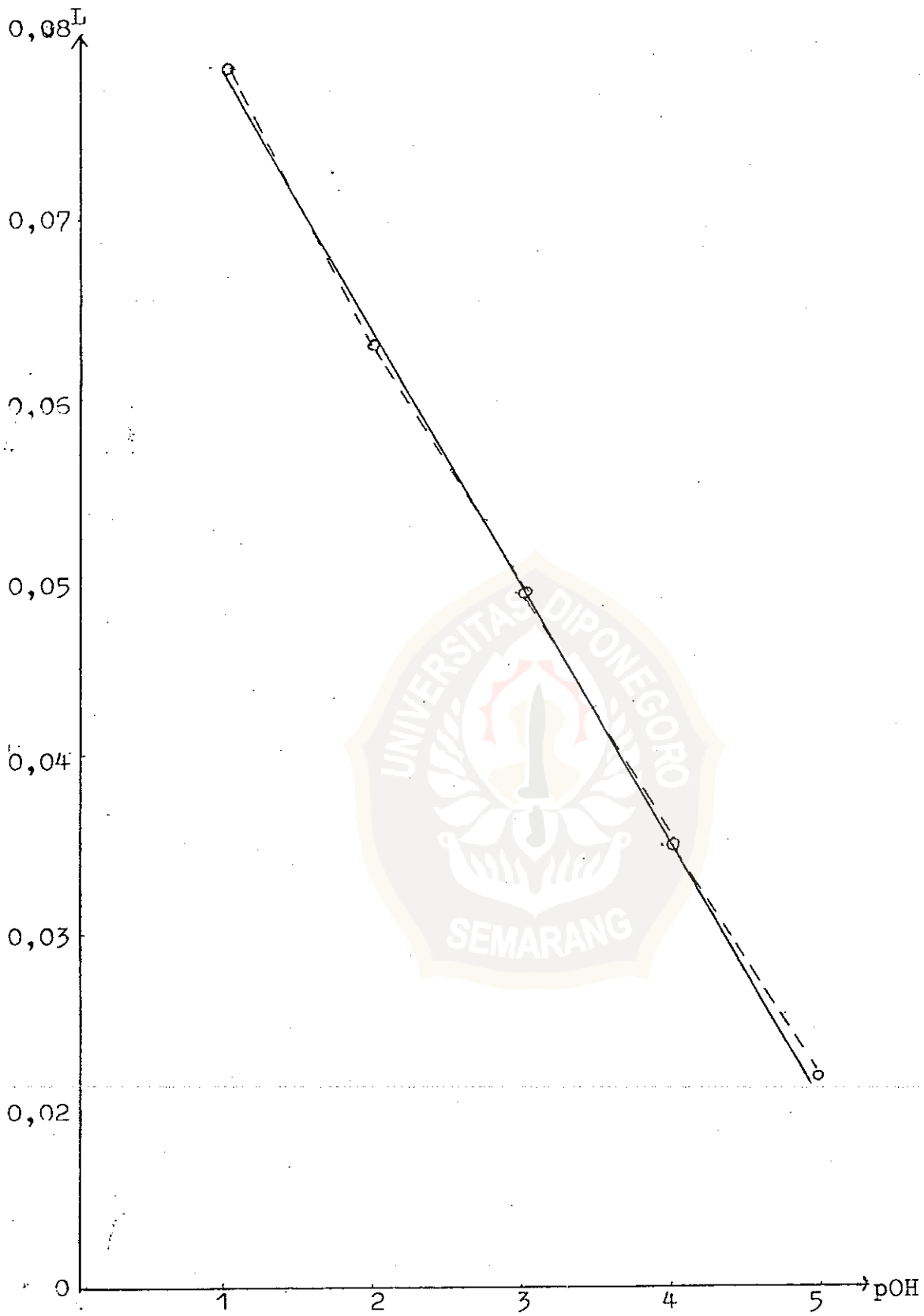
Grafik 8 : Standarisasi Pensil B Pada $A = 94,2 \text{ mm}^2$.



Grafik 9 : Standarisasi Pensil HB Pada $A = 31,4 \text{ mm}^2$.

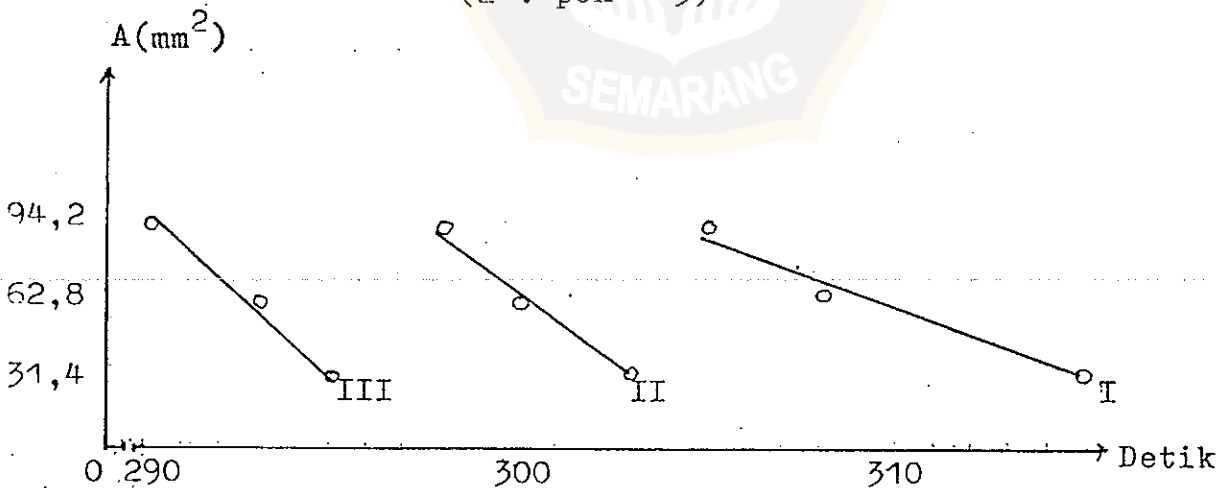
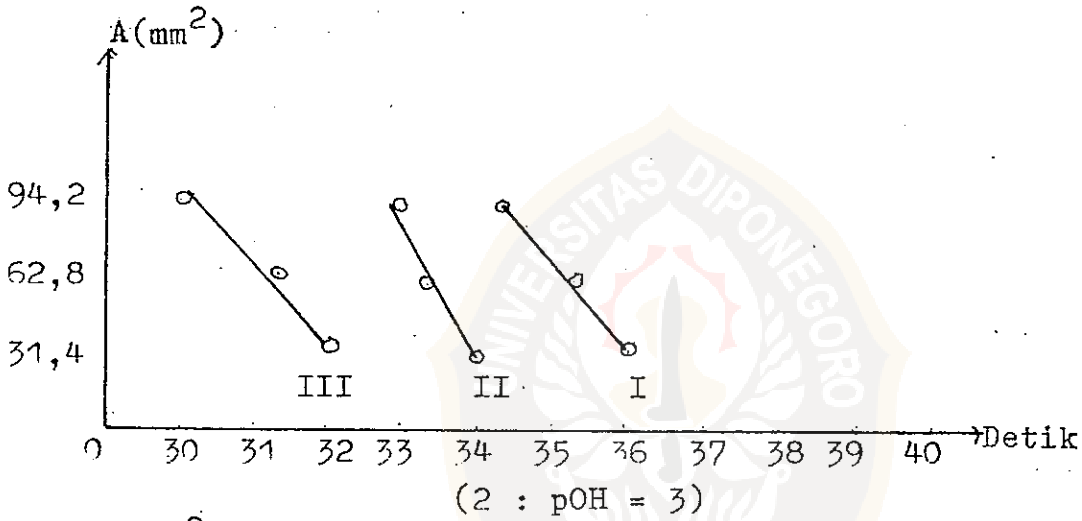
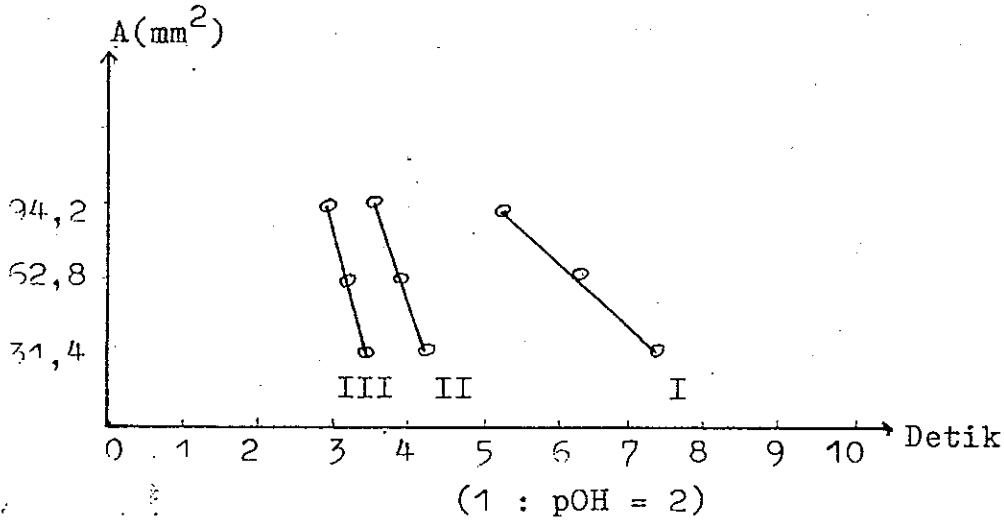


Grafik 10 : Standarisasi Pensil HB Pada $A = 62,8 \text{ mm}^2$.



Grafik 11 : Standarisasi Pensil HB Pada $A = 94,2 \text{ mm}^2$.

a. Grafik Kepekaan Alat.

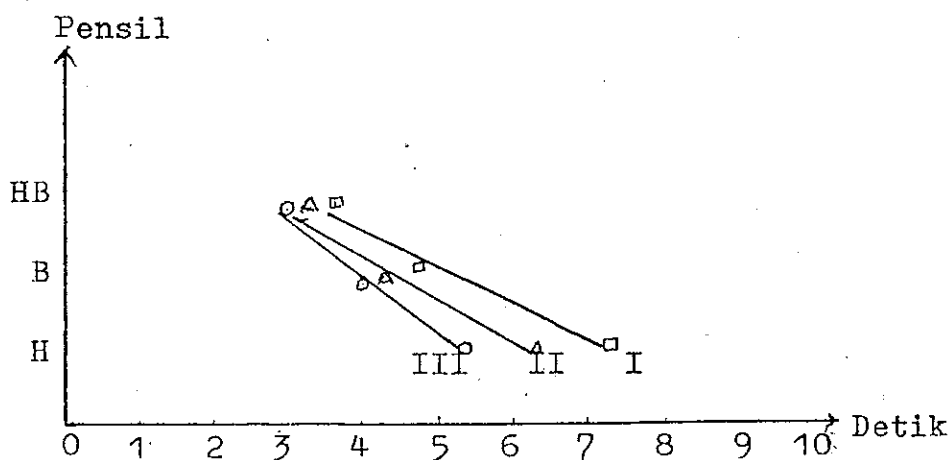


Keterangan :

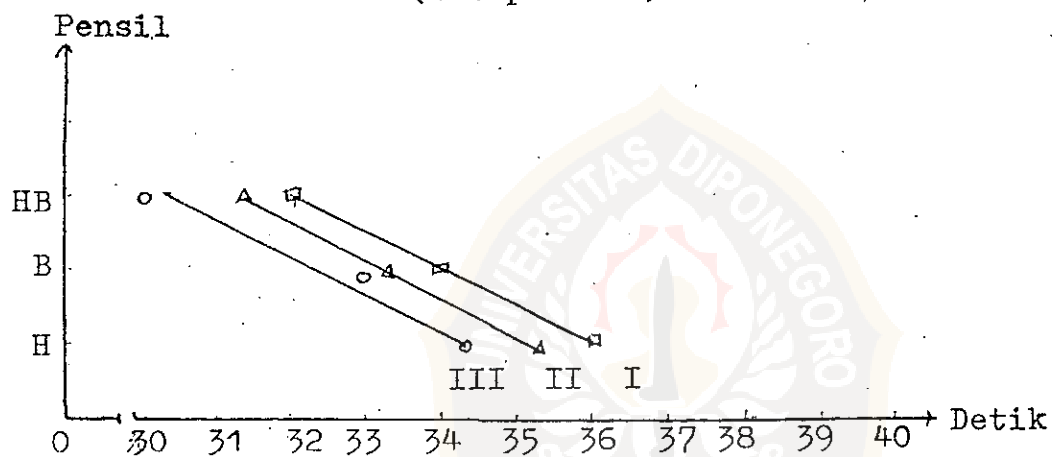
- I = Pensil H
- II = Pensil B
- III = Pensil HB

Grafik 12 : Pengaruh Luas Permukaan Elektroda Terhadap Kepekaan Alat.

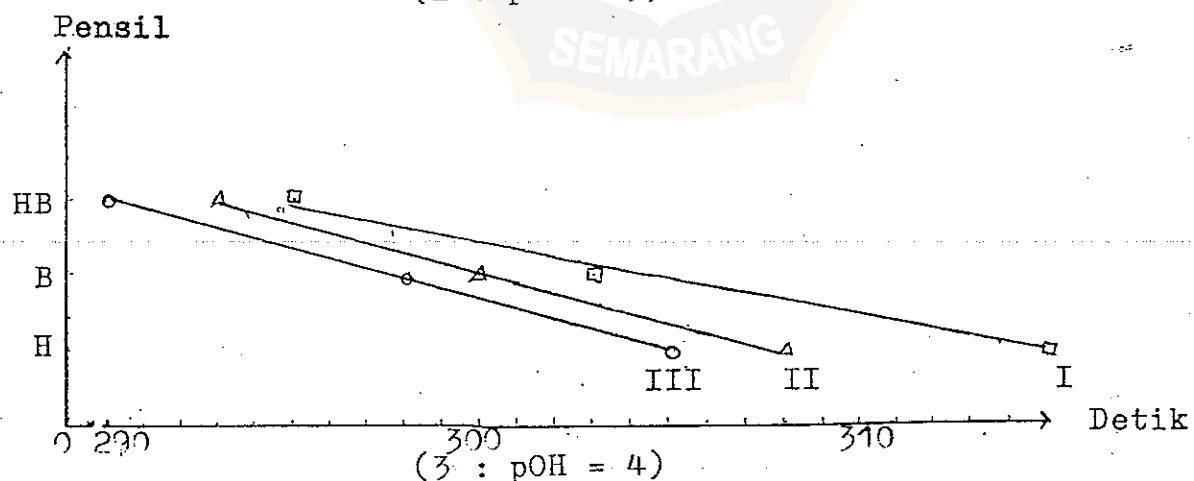
b. Grafik Kepekaan Alat.



(1 : pOH = 2)



(2 : pOH = 3)



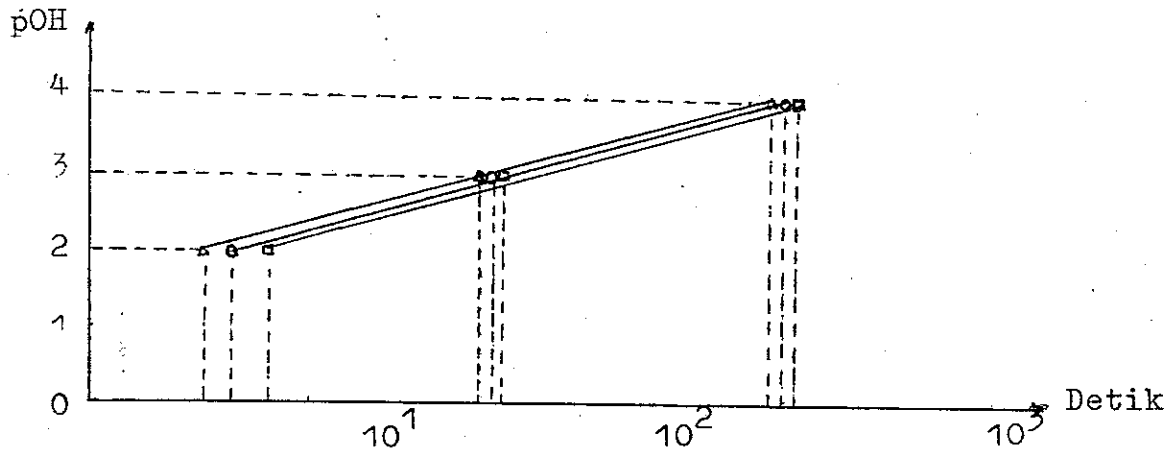
(3 : pOH = 4)

Keterangan :

I : $A = 31,4 \text{ mm}^2$ II : $A = 62,8 \text{ mm}^2$ III : $A = 94,2 \text{ mm}^2$

Grafik 13 : Pengaruh Jenis Pensil Terhadap Kepekaan Alat.

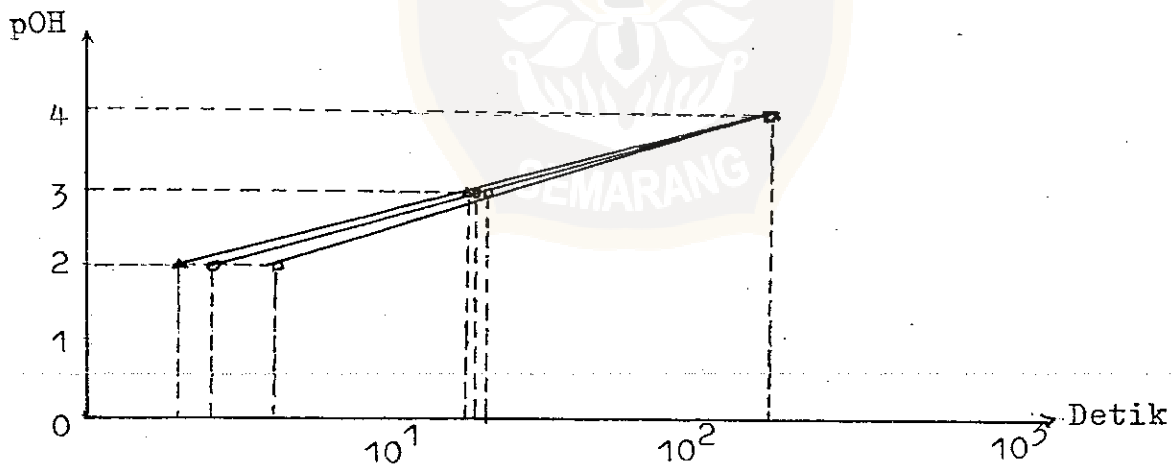
c. Grafik Kepekaan Alat.



Grafik 14 : Pengaruh pOH Terhadap Kepekaan Alat Pada $A = 31,4 \text{ mm}^2$.

Keterangan :

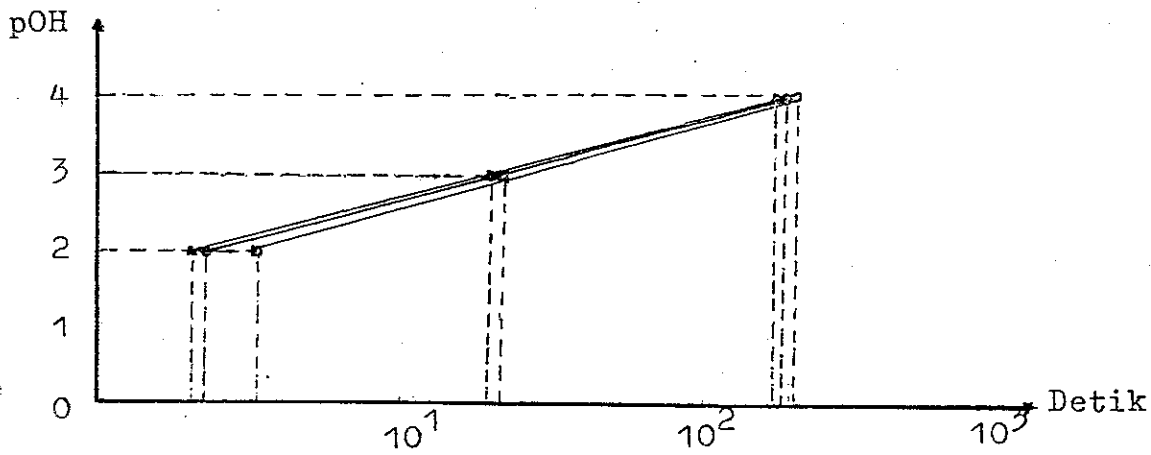
- = Pensil H
- = Pensil B
- △ = Pensil HB



Grafik 15 : Pengaruh pOH Terhadap Kepekaan Alat Pada $A = 62,8 \text{ mm}^2$.

Keterangan :

- = Pensil H
- = Pensil B
- △ = Pensil HB

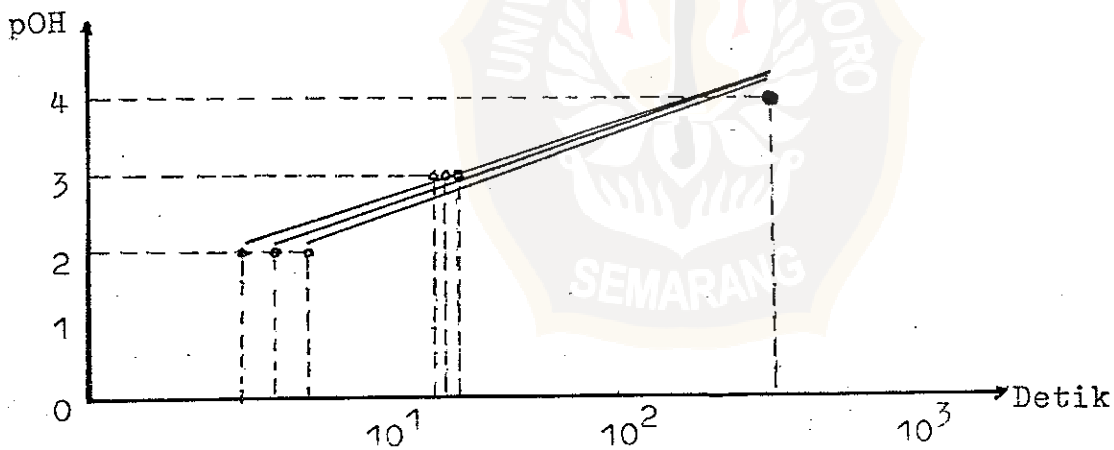


Grafik 16 : Pengaruh pOH Terhadap Kepekaan Alat Pada $A = 94,2 \text{ mm}^2$

Keterangan :

- = Pensil H
- = Pensil B
- △ = Pensil HB

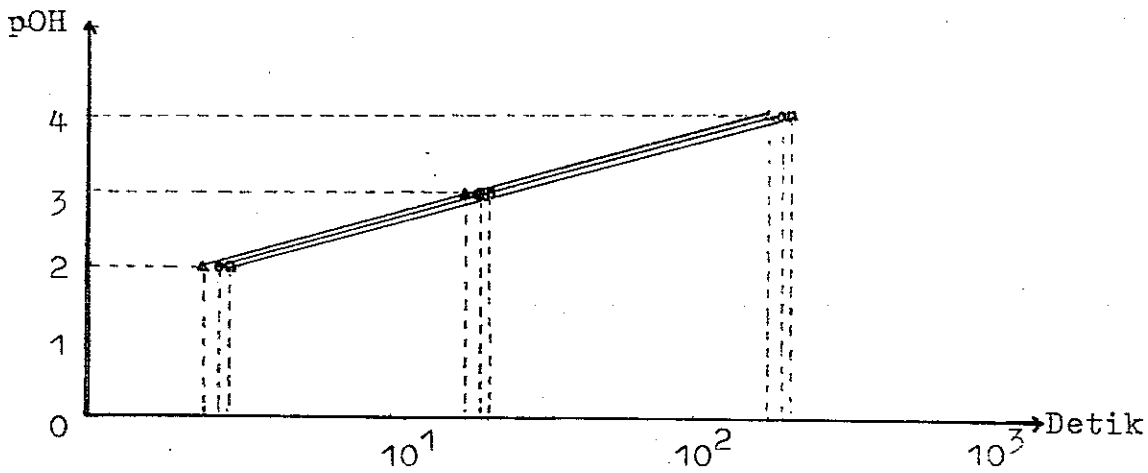
d. Grafik Kepekaan Alat.



Grafik 17 : Pengaruh pOH Terhadap Kepekaan Alat Pada Pensil H

Keterangan :

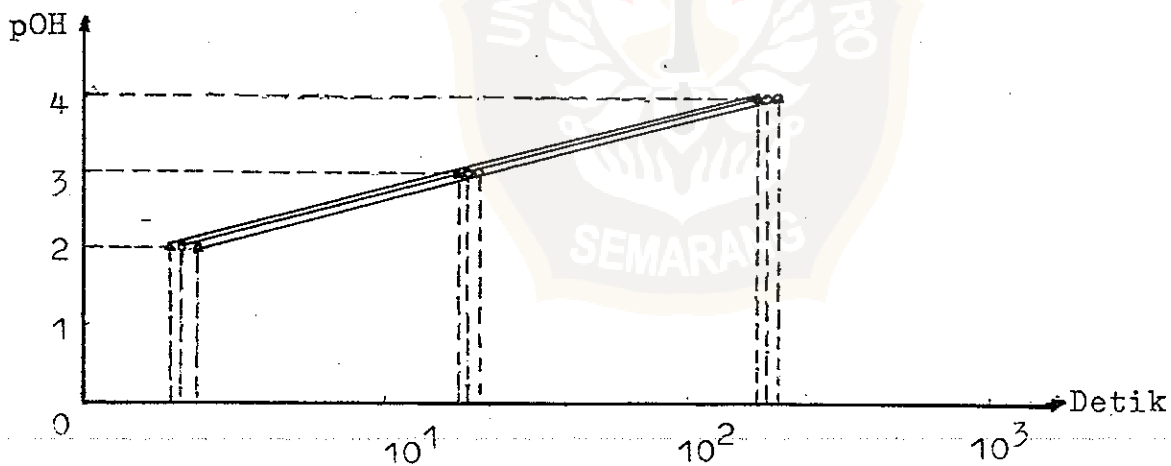
- = Luas elektroda = $31,4 \text{ mm}^2$
- = Luas elektroda = $62,8 \text{ mm}^2$
- △ = Luas elektroda = $94,2 \text{ mm}^2$



Grafik 18 : Pengaruh pOH Terhadap Kepekaan Alat Pada Pensil B

Keterangan :

- = Luas elektroda = 31,4 mm²
- = Luas elektroda = 62,8 mm²
- Δ = Luas elektroda = 94,2 mm²



Grafik 19 : Pengaruh pOH Terhadap Kepekaan Alat Pada Pensil HB

Keterangan :

- = Luas elektroda = 31,4 mm²
- = Luas elektroda = 62,8 mm²
- Δ = Luas elektroda = 94,2 mm²

