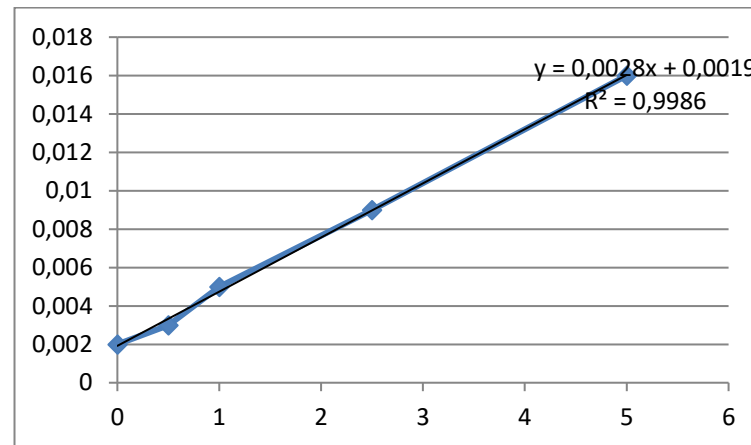


## LAMPIRAN 4

### Contoh Perhitungan Hasil Nitrogen Anorganik

Berikut ini adalah tabel data perolehan hasil nitrogen anorganik berdasarkan kedalaman 0 sampai 4 m, 5 sampai 8 m, 9 sampai 12 m :

- Menentukan nilai x (mg/L) pada kedalaman 0 sampai 4 di titik 1



$$\begin{aligned} X \text{ (mg/L)} &= \frac{(\text{absorbansi} - a)}{b} \\ &= \frac{(0,006 - 0,00192)}{0,002822} \\ &= 1,45 \text{ mg/L} \end{aligned}$$

No.	Kedalaman (m)	Titik Sampling	Pengujian 1			Pengujian 2			Selisih (mg/L)	Rata - rata (mg/L)
			Absorbansi	X (mg/L)	Nitrogen Anorganik (mg/L)	Absorbansi	X (mg/L)	Nitrogen Anorganik (mg/L)		
1	0 sampai 4	1	0,006	1,45	14,5	0,009	2,51	25,1	10,6	8,9
2		2	0,005	1,09	10,9	0,008	2,15	21,5	10,6	
3		3	0,006	1,45	14,5	0,007	1,80	18,0	3,5	
4		4	0,005	1,09	10,9	0,008	2,15	21,5	10,6	
5	5 sampai 8	1	0,005	1,09	10,9	0,007	1,80	18,0	7,1	8,0
6		2	0,005	1,09	10,9	0,007	1,80	18,0	7,1	
7		3	0,004	0,74	7,4	0,006	1,45	14,5	7,1	
8		4	0,005	1,09	10,9	0,008	2,15	21,5	10,6	
9	9 sampai 12	1	0,004	0,74	7,4	0,005	1,09	10,9	3,5	5,3
10		2	0,004	0,74	7,4	0,005	1,09	10,9	3,5	
11		3	0,003	0,38	3,8	0,005	1,09	10,9	7,1	
12		4	0,004	0,74	7,4	0,006	1,45	14,5	7,1	

Contoh Perhitungan:

$$\begin{aligned} \text{Nitrogen Anorganik (mg/L)} &= \text{ppm kurva} \times f \\ &= \text{ppm kurva} \times 10 \end{aligned}$$

Keterangan :

Ppm kurva = kadar contoh yang didapat dari kurva hubungan antara kadar deret standar dengan pembacaannya setelah dikoreksi blanko.

f = faktor pengenceran = 10 ml

Berikut perhitungan kadar c-organik yang terdapat pada kedalaman 0 sampai 4 di titik 1:

$$\begin{aligned}\text{Nitrogen Anorganik (mg/L)} &= \text{ppm kurva} \times f \\ &= 1,45 \times 10 \\ &= 14,5 \text{ mg/L}\end{aligned}$$