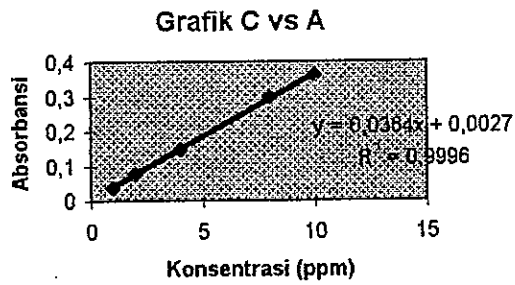


Lampiran 1 : Grafik konsentrasi  $\text{Co}^{2+}$  standar



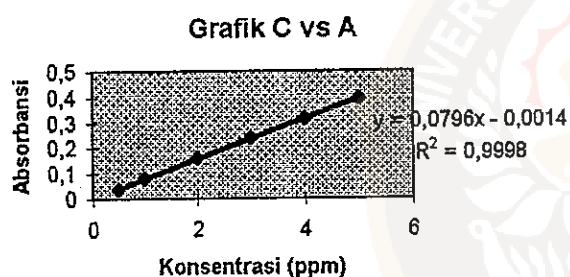
Lampiran 2 : Konsentrasi  $\text{Co}^{2+}$  yang teradsorpsi

No	Konsentrasi awal ppm	Konsentrasi sisa ppm
1	1,71	1,16
2	3,63	2,95
3	5,83	4,54
4	7,78	6,88
5	9,393	8,72

Lampiran 3 : Konsentrasi  $\text{Co}^{2+}$  dalam campuran yang teradsorpsi

No	Konsentrasi awal ppm	Konsentrasi sisa ppm
1	0	0
2	2,12	1,79
3	4,16	3,61
4	6,22	5,31
5	8,36	6,88
6	9,93	8,72

Lampiran 4 : Grafik konsentrasi  $\text{Ni}^{2+}$  standar



Lampiran 5 : Konsentrasi  $\text{Ni}^{2+}$  yang teradsorpsi

No	Konsentrasi awal ppm	Konsentrasi sisa ppm
1	0,14	0,14
2	0,55	0,49
3	0,91	0,90
4	1,30	1,30
5	1,85	1,69

Lampiran 6 : Konsentrasi  $\text{Ni}^{2+}$  dalam campuran yang teradsorpsi

No	Konsentrasi awal ppm	Konsentrasi sisa ppm
1	1,85	1,09
2	1,35	1,31
3	1	2,97
4	0,65	0,65
5	0,29	0,26
6	0	0

Lampiran 7 : Contoh perhitungan konsentrasi dalam molar

$$\begin{aligned} \text{konsentrasi} &= 3,34 \text{ mg L}^{-1} / 58,932 \\ &= 0,58 \times 10^{-3} \text{ mol/L} \end{aligned}$$

Lampiran 8 : Perhitungan konstanta adsorpsi  $\text{Co}^{2+}$

Persamaan :  $y = 4515,9x + 2,5629$  sama dengan  $C/Y = C/Y_{\max} + 1/K \cdot Y_{\max}$

$$C/Y_{\max} = 4515,9x \quad C = X$$

$$Y_{\max} = 1/4515,9$$

$$= 0,22 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ g}^{-1}$$

$$2,5629 = 1/K \cdot Y_{\max}$$

$$K = 1/(2,5629 \text{ g} \times 0,22 \times 10^{-3} \text{ mol L}^{-1} \text{ g}^{-1})$$

$$= 1762,027 \text{ L mol}^{-1}$$

Lampiran 9 : Contoh perhitungan  $\beta$

$$\beta = \frac{K[A]}{1 + K[A]}$$

$$\beta = \frac{1762,0267[0,00039]}{1 + 1762,0267[0,00039]}$$

$$= 0,407$$

