

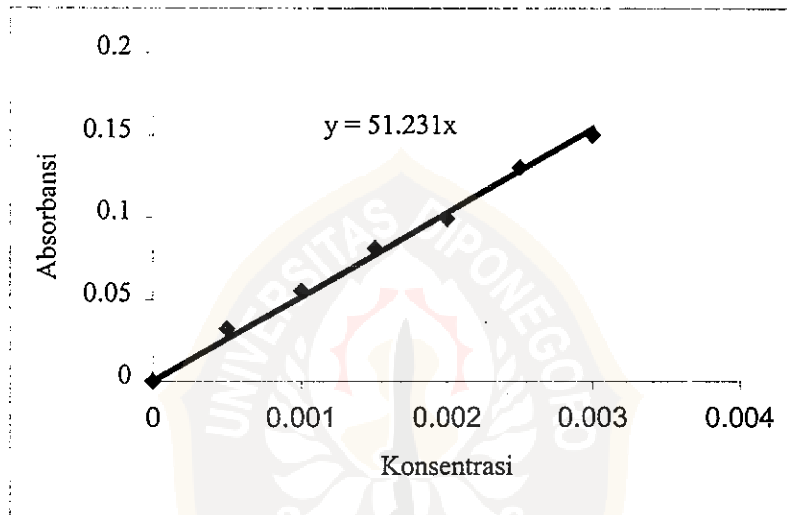
Lampiran 1

Pembuatan kurva standar trifenilfosfin

x	y
0.0005	0.032
0.001	0.055
0.0015	0.086
0.002	0.115
0.0025	0.128
0.003	0.15

x = konsentrasi trifenilfosfin

y = absorbansi



Kurva standar trifenilfosfin pada $\lambda_{opt} = 327,2 \text{ nm}$

Lampiran 2

Pergitungan Transformasi Reaksi Demetilasi N-Metilpiridinium Iodida

Hukum Lambert-Beer

$$A = \varepsilon \cdot b \cdot c$$

$$c = \frac{A}{\varepsilon}$$

$$mol = c \cdot v$$

$$mol = \frac{A}{\varepsilon \cdot b} \times v$$

$$mol = \frac{A \cdot v \cdot 10}{51,231 \cdot b}$$

$$\% \text{ transformasi} = \frac{mol_{\text{produk}}}{mol_{\text{reaktan}}} \times 100$$

$$\% \text{ transformasi} = \frac{A \cdot v \cdot 10}{51,231} \times 100$$

t (jam)	A	c	Mol	% transformasi
0	0,148	0,0029	0,0014	0
1	0,096	0,0016	0,00094	34,87
2	0,052	0,0008	0,0005	65,20
3	0,016	0,0003	0,00016	89,19
6	0,003	0,00005	0,00003	97,87
9	0,003	0,00005	0,00003	97,88
12	0,003	0,00005	0,00003	97,87
15	0,003	0,00005	0,00003	97,87
18	0,003	0,00005	0,00003	97,89

Persen transformasi reaksi demetilasi N-metilpiridinium iodida

