

Supplementary Information

Efisiensi Degradasi Limbah *Methylene Blue* Menggunakan Sintesis Hijau Fotokatalis ZnO Ekstrak Nanas Termodifikasi Karbon Aktif Sekam Padi

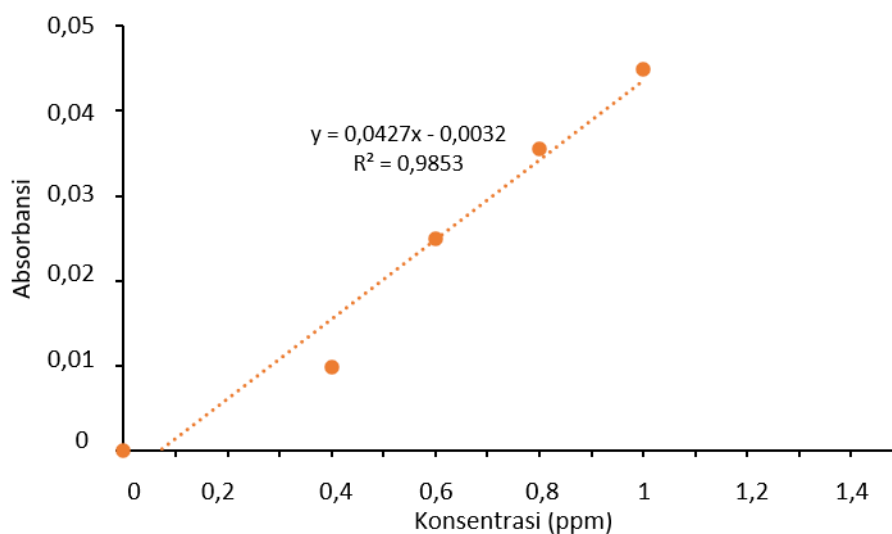
Adinda Thalia Putri, Tina Anggreani Lestari, Reffa Fitrichia, Nuni Widiarti*

Departemen Kimia, FMIPA, Universitas Negeri Semarang
Gedung D6 Kampus Sekaran, Gunungpati, Semarang, 50229 Indonesia

*Corresponding author: nuni_kimia@mail.unnes.ac.id

Tabel S1. Data absorbansi dan konsentrasi kurva kalibrasi *methylene blue*.

Absorbansi (A)	Konsentrasi (ppm)
0	0
0,0099	0,4
0,0249	0,6
0,0355	0,8
0,0449	1



Gambar S1. Grafik kurva kalibrasi *methylene blue*

Tabel S2. Data absorbansi *methylene blue* untuk setiap sampel pada variasi pH.

pH	Absorbansi (A)			
	ZnO	ZnO/KA (2:1)	ZnO/KA (3:1)	KA
6	0,0264	0,0155	0,0144	0,1553
7	0,0177	0,0103	0,0093	0,1326
8	0,0111	0,002	0,0139	0,1616

Tabel S3. Data konsentrasi *methylene blue* untuk setiap sampel pada variasi pH.

pH	Konsentrasi (ppm)			
	ZnO	ZnO/KA (2:1)	ZnO/KA (3:1)	KA
6	0,618267	0,618267	0,618267	0,618267
7	0,274005	0,274005	0,274005	0,274005
8	0,259953	0,259953	0,259953	0,259953

Persamaan hukum Beer direpresentasikan sebagai garis lurus dengan formula umum

$$y = mx + b.$$

$$\text{Hukum Beer} \quad : A = \varepsilon + C$$

$$\text{Formula Umum} \quad : y = mx + b$$

Slope (m) setara dengan ε (Wu and Zhang, 2014).

$$\text{Sehingga, } C = \frac{y}{\text{slope}}$$

Tabel S4. Data persentase degradasi *methylene blue* untuk setiap sampel pada variasi pH.

pH	Degradasi (%)			
	ZnO	ZnO/KA (2:1)	ZnO/KA (3:1)	KA
6	97,52693	97,52693	97,52693	97,52693
7	98,90398	98,90398	98,90398	98,90398
8	98,96019	98,96019	98,96019	98,96019

Daftar Pustaka

Wu, D. and Zhang, K. X., 2014. The linear relationship between concentrations and UV absorbance of nitrobenzene. *Advanced Materials Research*, 955–959, 1376–1379. <https://doi.org/10.4028/www.scientific.net/AMR.955-959.1376>.