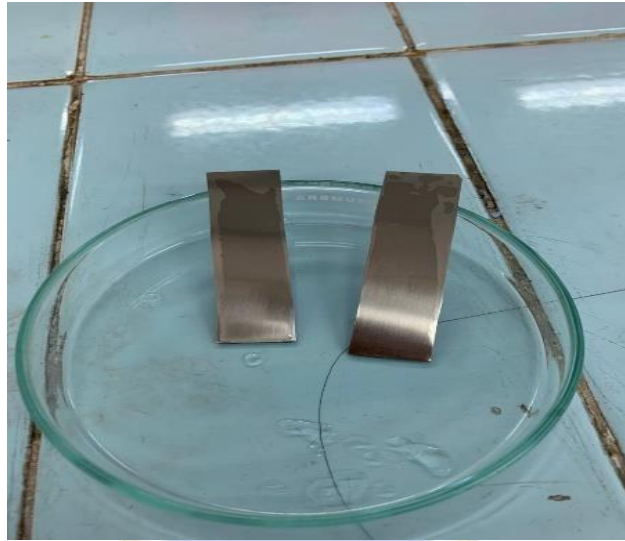


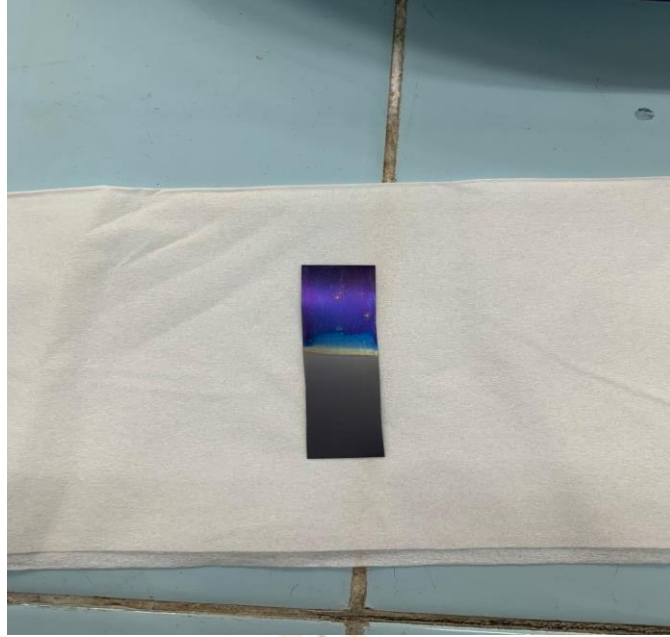
Lampiran  
Dokumentasi Penelitian



Gambar L1. Plat Ti Setelah dibersihkan



Gambar L2. Kalsinasi pada plat TiO<sub>2</sub>



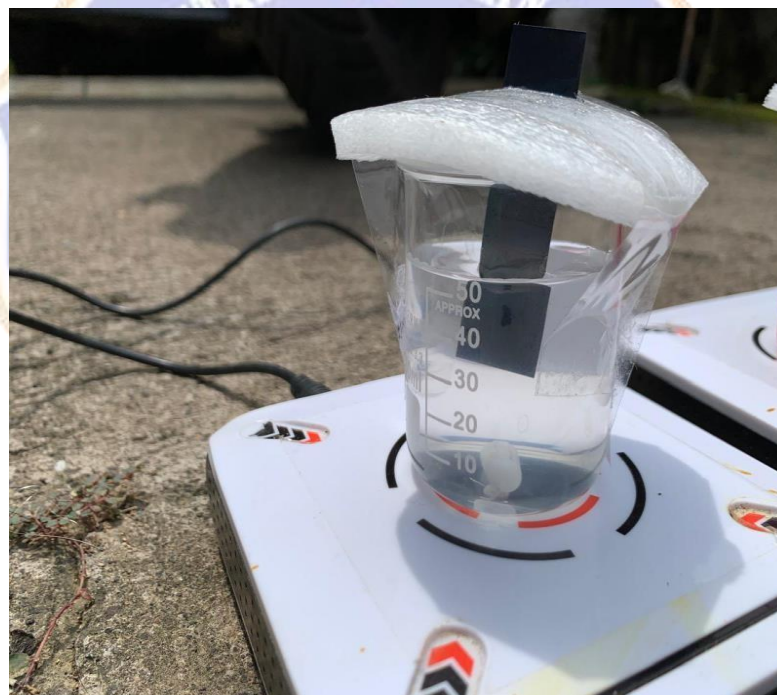
Gambar L3. Setelah dikalsinasi



Gambar L4. Perendaman plat  $\text{TiO}_2$  dalam carbon black



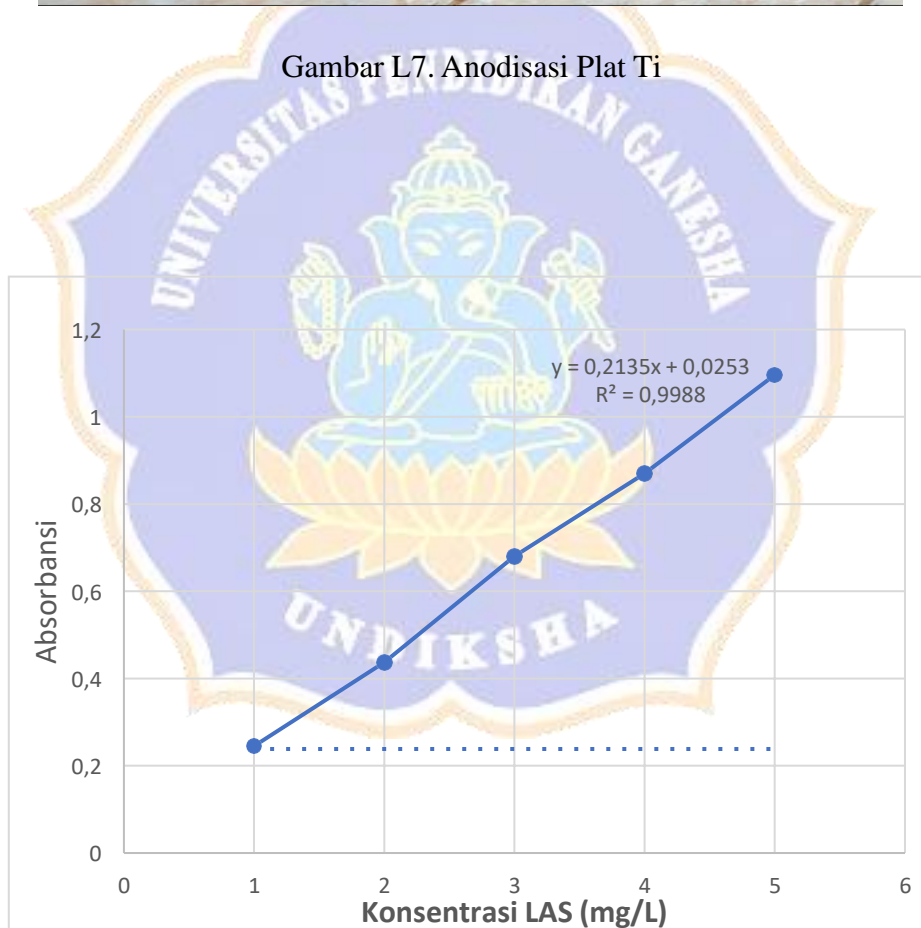
Gambar L5.  $\text{TiO}_2$  yang telah dimodifikasi dengan carbon



Gambar L6. Degradasi LAS dengan  $\text{TiO}_2\text{-C}$  dan sinar matahari



Gambar L7. Anodisasi Plat Ti



Gambar L8. Kurva Standar

## Pembuatan Larutan Kerja

- a. Larutan natrium hidroksida (NaOH) 1N;

Sebanyak 2 gram NaOH dilarutkan dalam 50 mL akuades sampe tanda lalu dikocok hingga homogen

- b. Larutan natrium hidroksida (NaOH) 0,02N;

Sebanyak 0,08 gram NaOH dilarutkan dalam 100 mL akuades sampe tanda lalu dikocok hingga homogen

- c. Larutan Asam Sulfat (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) 1N;

Sebanyak 1,38 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat dilarutkan kedalam labu ukur yang berisi 50 mL akuades sampai tanda dan dikocok hingga homogen.

- d. Larutan Asam Sulfat (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) 6N;

Sebanyak 8,28 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> pekat dilarutkan ke dalam labu ukur yang sudah berisi akuades 50 mL sampai tanda dan dikocok hingga homogen.

- e. Larutan biru metilen;

Sebanyak 1,5 mg atau 0,00015 gram metilen biru, dilarutkan kedalam labu erlenmeyer ditambahkan H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 6N sebanyak 2 mL dan ditambahkan C sebanyak 2 gram yang sudah dilarutkan dengan akuades.

- f. Larutan Pencuci;

Sebanyak 2 ml H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 6N dan dilarutkan kedalam labu ukur 50 ml akuades. diambahkan 2 gram NaH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>.H<sub>2</sub>O, dikocok hingga larut sempurna kemudian ditambahkan akuades hingga tanda dan dikocok lagi hingga homogen

- g. Larutan induk surfaktan anionik

Sebanyak 0,1 gram LAS atau natrium lauri sulfat dilarutkan dengan 100 ml akuades dalam labu ukur 100 ml, kemudian tambahkan akuades hingga tanda dan kocok hingga homogeny