

Lampiran 7

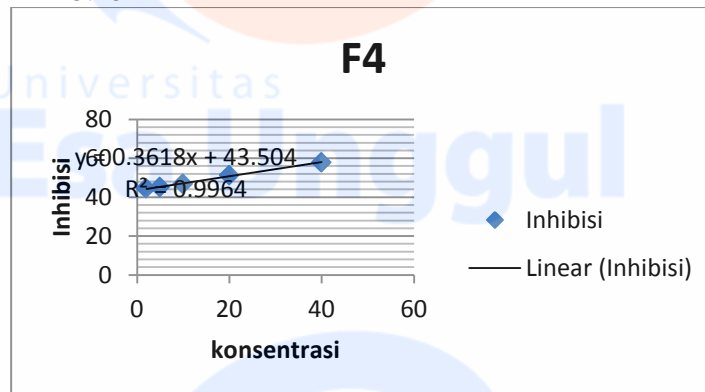
**Hasil Aktivitas Antioksidan**

| No | Kode Sampel | Metode           | Panjang Gelombang | Hasil Antioksidan (ppm)/Ic50 | % Brix |
|----|-------------|------------------|-------------------|------------------------------|--------|
| 1  | F1          |                  |                   | 19,82                        | 5,20   |
| 2  | F2          |                  |                   | 19,09                        | 8,50   |
| 3  | F3          | Spektrofotometer | 517               | 18,70                        | 10,10  |
| 4  | F4          |                  |                   | 17,95                        | 12,60  |
| 5  | F5          |                  |                   | 16,54                        | 15,10  |

Sampel F4

|         | Konsentrasi | Absorbansi | Inhibisi | Aktivitas Antioksidan IC <sub>50</sub> |
|---------|-------------|------------|----------|--|
| cuvet 1 | 2           | 0.0571     | 44.4     | <b>17,95 ppm</b>                       |
| cuvet 2 | 5           | 0.0563     | 45.18    |  |
| cuvet 3 | 10          | 0.0547     | 46.74    |  |
| cuvet 4 | 20          | 0.0501     | 51.22    |  |
| cuvet 5 | 40          | 0.0433     | 57.84    |  |
|         | Blanko      | 0.1027     |          |  |

$$\begin{aligned} \% \text{ inhibisi} &= \frac{A \text{ Blanko} - A \text{ Sampel}}{A \text{ Blanko}} \times 100\% \\ &= \frac{0.1027 - 0.0563}{0.1027} \times 100 \\ &= 45.18 \end{aligned}$$



Hasil dari analisis kemudian dihitung dengan dimasukkan ke dalam persamaan regresi yaitu  $Y = AX + B$ . dimana konsentrasi (ppm) sebagai absis (sumbu X) dan nilai % peredaman (antioksidan) sebagai kordinatnya (sumbu Y), dan A adalah intersep sedangkan B adalah slope.

$$\begin{aligned} Y &= AX + B \\ 50 &= 0.361X + 43.50 \\ X &= \frac{50 - 43.50}{0.361} = 17,95 \text{ ppm} \end{aligned}$$