Lampiran 2. Perhitungan Pembuatan Larutan Uji DPPH dan Larutan Induk Ekstrak

1. Pembuatan Larutan DPPH (0,1 mM)

   Banyak DPPH yang ditimbang

   0,1 mM = $\frac{\text{x (mg)}}{394,32}$ x $\frac{1000}{\text{V}}$

   X = $\frac{19716 \text{ x } 0,1}{1000}$

   X = 1, 97 mg

   DPPH 394 ppm = Ditimbang 19,7 mg serbuk DPPH dilarutkan dalam 50 mL etanol 70%

   DPPH 39,4 ppm = Dipipet 1 mL larutan DPPH 394 ppm dilarutkan dalam 10 mL etanol 70%.

2. Pembuatan Larutan Induk Ekstrak

   500 ppm ekstrak = Ditimbang 500 mg ekstrak dilarutkan dalam 1000 mL etanol 70%

   Pembuatan Seri Kadar (50, 150, 250, 350 dan 450 ppm)

   - 50 ppm
     M_1 x V_1 = M_2 x V_2
     500 x V_1 = 50 x 10
     V_1 = 1 mL

   - 150 ppm
     M_1 x V_1 = M_2 x V_2
     500 x V_1 = 150 x 10
     V_1 = 3 mL

   - 250 ppm
     M_1 x V_1 = M_2 x V_2
     500 x V_1 = 250 x 10
     V_1 = 5 mL

   - 350 ppm
     M_1 x V_1 = M_2 x V_2
     500 x V_1 = 350 x 10
     V_1 = 7 mL

   - 450 ppm
     M_1 x V_1 = M_2 x V_2
     500 x V_1 = 450 x 10
     V_1 = 9 mL