

ภาคผนวก

การเตรียม 0.2mM DPPH ปริมาตร 100 ml

สูตรโมเลกุล = $C_{18}H_{12}N_5O_6$

มวลโมเลกุลของ DPPH = 394.30 g/mol

0.2 mM DPPH

ในสารละลาย 1000 ml มี DPPH ละลายอยู่ 0.2×10^{-3} mol

ในสารละลาย 100 ml มี DPPH ละลายอยู่ 2×10^{-5} mol

DPPH 1 mol มีน้ำหนักเท่ากับ 394.30 g

DPPH 2×10^{-5} mol มีน้ำหนักเท่ากับ 8×10^{-3} g

ชั่ง DPPH = 8 mg