

LAMPIRAN

1. Perhitungan Pembuatan Konsentrasi Ekstrak Ubi Jalar Sebanyak 250 ppm, 500 ppm, dan 700 ppm.

- Perhitungan larutan induk 800 ppm dalam 100 ml akuades

800 ppm = 800 gr dalam 1000 mg/ml

400 gr dalam 500 mg/ml

80 gr dalam 100 mg/ml

Jadi, ditimbang 80 gr ekstrak ubi jalar dan dilarutkan dengan menggunakan 100 ml akuades steril.

- Pengenceran konsentrasi sampel 250 ppm, 500 ppm, dan 700 ppm dalam 5 ml akuades steril.

➤ Konsentrasi 250 ppm dalam 5 ml larutan akuades $M_1.V_1 = M_2.V_2$

$$800 \text{ ppm}.V_1 = 250 \text{ ppm}.5 \text{ ml} \quad V_1 = 1,5 \text{ ml}$$

Jadi, larutkan larutan induk sebanyak 1,5 ml dengan 3,5 ml akuades steril.

➤ Konsentrasi 500 ppm dalam 5 ml larutan akuades $M_1.V_1 = M_2.V_2$

$$800 \text{ ppm}.V_1 = 500 \text{ ppm}.5 \text{ ml} \quad V_1 = 3,1 \text{ ml}$$

Jadi, larutkan larutan induk sebanyak 3,1 ml dengan 1,9 ml akuades steril.

➤ Konsentrasi 700 ppm dalam 5 ml larutan akuades $M_1.V_1 = M_2.V_2$

$$800 \text{ ppm}.V_1 = 700 \text{ ppm}.5 \text{ ml} \quad V_1 = 4,3 \text{ ml}$$

Jadi, larutkan larutan induk sebanyak 4,3 ml dengan 0,7 ml akuades steril.

2. Perhitungan Pembuatan Media *Eosin Methylene Blue* (EMB) Dan Media Luria Bertani (LB)

- Penimbangan Media *Eosin Methylene Blue* (EMB) :

$$\text{Media EMB} = \frac{500 \text{ ml}}{1000 \text{ ml}} \times 37.5 \text{ gr} = 18.75 \text{ gr}$$

Jadi, media EMB seberat 18.75 gr dan dilarutkan dengan 500 ml akuades

➤ Penimbangan Luria Bertani (LB) :

$$\text{Media LB} = \frac{500 \text{ ml}}{1000 \text{ ml}} \times 37 \text{ gr} = 18.5 \text{ gr}$$

Jadi, media LB ditimbang seberat 18.5 gr dan dilarutkan dengan 1000 ml akuades.

