

## DAFTAR GAMBAR

| Gambar   | Halaman |
|--|---------|
| 1. Tanaman Hati Ungu ( <i>Tradescantia pallida</i> ).....  | 7       |
| 2. Struktur dasar antosianidin .....   | 10      |
| 3. Berbagai bentuk struktur antosianidin .....   | 10      |
| 4. Struktur antosianin pada kondisi pH yang berbeda .....  | 12      |
| 5. Degradasi antosianin monoglukosida pada pH 3,5 oleh panas.....                                  | 14      |
| 6. Mekanisme reaksi kopigmentasi pada antosianin.....  | 15      |
| 7. Pembentukan ikatan melalui transfer muatan antosianin dengan senyawa fenolik (pirokatekol)..... | 16      |
| 8. Struktur dasar pirokatekol.....   | 19      |
| 9. Diagram alir proses ekstraksi pigmen antosianin hati ungu .....                                 | 23      |
| 10. Diagram alir proses kopigmentasi antosianin dengan katekol dan pengamatan.....                 | 25      |
| 11. Pengaruh kopigmentasi terhadap batokromik dan hiperkromik ekstrak antosianin.....              | 29      |
| 12. Pengaruh kopigmentasi dengan katekol terhadap konsentrasi antosianin selama penyimpanan .....  | 31      |
| 13. Retensi warna ekstrak antosianin selama penyimpanan sampai dengan hari ke – 50.....            | 33      |
| 14. Kurva kinetika reaksi degradasi antosianin pada masing-masing rasio .....                      | 35      |
| 15. Tanaman hati ungu segar .....  | 57      |
| 16. Pengukuran kadar air .....   | 57      |

|  |    |
|--|----|
| 17. Penyaringan ekstrak tanaman hati ungu .....  | 57 |
| 18. Ekstrak antosianin tanaman hati ungu .....   | 58 |
| 19. Pemekatan ekstrak dengan <i>rotary vacuum evaporator</i> .....                           | 58 |
| 20. Sentrifugasi sampel.....   | 58 |
| 21. Penyimpanan sampel hari ke – 0 hingga hari ke – 50.....                                  | 59 |
| 22. Persiapan pengujian sampel.....  | 59 |
| 23. Sampel dalam larutan <i>buffer</i> HCl-KCl pH 1.....                                     | 59 |
| 24. Sampel dalam larutan <i>buffer</i> sitrat pH 3,5 dan 4,5 .....                           | 60 |
| 25. Pengukuran absorbansi sampel.....  | 60 |
| 26. Sampel dalam larutan <i>buffer</i> HCl-KCl pH 1 hari ke – 0<br>hingga hari ke – 50.....  | 60 |
| 27. Sampel dalam larutan <i>buffer</i> sitrat pH 3,5 hari ke – 0<br>hingga hari ke – 50..... | 61 |
| 28. Sampel dalam larutan <i>buffer</i> sitrat pH 4,5 hari ke – 0<br>hingga hari ke – 50..... | 61 |
| 29. Pengukuran panjang gelombang .....   | 61 |
| 30. Pemanasan sampel untuk analisis kinetika reaksi.....                                     | 62 |
| 31. Sampel setelah pemanasan dalam larutan <i>buffer</i> HCl-KCl pH 1..                      | 62 |
| 32. Sampel setelah pemanasan dalam larutan <i>buffer</i> sitrat pH 4,5 .....                 | 62 |