

Penelitian dibagi dua tahap. Tahap pertama adalah pengujian karakteristik minyak sawit yang digunakan, analisis aktivitas lipase dan pembuatan hidrolisat minyak sawit. Hidrolisis minyak sawit dilakukan secara enzimatik dengan menggunakan lipase dari *Candida cylindracea* dengan kecapatan pengadukan fermenter 300 rpm dan suhu 35 °C. Hidrolisis mencapai sebesar 25% (v/v), konsentrasinya 50 U/g substrat dalam selama tujuh hari sebesar 2,72 x 10⁵ U/g substrat. Kultivasi PHA dilakukan selama tujuh hari pada inkubator dengan suhu 25 °C. Sejama kultivasi dilakukan pengukuran pH, densitas optik (optical density/OD) dan bobot kering sel.

Penelitian ini bertujuan untuk memperoleh tingkat konsentrasi karbon dan konsentrasi nitrogen untuk meningkatkan kualitas sawit. Ralstonia eutropha merupakan mikroorganisme yang dapat menghasilkan perolehan PHA tertinggi oleh $(\text{NH}_4)_2\text{HPo}_4$. sebagaimana sumber nitrogen untuk diamonium hidrogen fosfat ($(\text{NH}_4)_2\text{HPo}_4$). sebagaimana konsentrasi nitrogen terbaik dengan meningkatkan hidrolisat minyak sawit enzimatis telah berhasil diperoleh dengan menggunakan teknologi hidrolisis sebagaimana dijelaskan pada bagian penelitian sebelumnya.

Penelitian ini bertujuan untuk meningkatkan kualitas sawit dengan menambahkan bahan plastik kareena adaptasi bakteri, antara lain Ralstonia eutropha. PHA diberikan pada *Ralstonia eutropha* dalam bentuk diamonium hidrogen fosfat ($(\text{NH}_4)_2\text{HPo}_4$) dan alat perlengkapan laboratorium. Ralstonia eutropha merupakan mikroorganisme yang dapat menghasilkan perolehan PHA tertinggi oleh $(\text{NH}_4)_2\text{HPo}_4$. sebagaimana sumber nitrogen untuk meningkatkan kualitas sawit dengan menambahkan bahan plastik kareena adaptasi bakteri, antara lain *Ralstonia eutropha*. Ralstonia eutropha merupakan mikroorganisme yang dapat menghasilkan perolehan PHA tertinggi oleh $(\text{NH}_4)_2\text{HPo}_4$. sebagaimana sumber nitrogen untuk meningkatkan kualitas sawit dengan menambahkan bahan plastik kareena adaptasi bakteri, antara lain *Ralstonia eutropha*.

ABSTRAK

Jurusan Teknologi Industri Peternakan, Institut Peternakan Bogor
Fakultas Teknologi Peternakan, Institut Peternakan Bogor

Milia Herwina

Formulasi Media Produksi Poli-β-Hidrosialikanoot (PHA) oleh Ralstonia eutropha Menggunakan Hidrolisat Minyak Sawit dan Diamonium Hidrogen Fosfat ($(\text{NH}_4)_2\text{HPo}_4$)

Herwina, M. 2002. Formulas! Media Produksi Poly- β -Hidroksialikanoat (PHA) oleh Ralstonia eutropha Menggunakan Hidrolisasi Minyak Sawit dan Diatomium Hydrogen Fosfat ((NH₄)₂HPO₄). Skripsi. Jurusan Teknologi Industri Perbaikan Fakultas Teknologi Perbaikan. Institut Perbaikan Bogor.

Pengujian sifat-sifat thermal produk PHA dilakukan dengan menggunakan alat Differential Scanning Calorimetry (DSC) pada perlakuan C3N9 dan C3N12 produk PHA pada perlakuan C3N9 memiliki titik leleh 70,98 °C dengan panas leleh 73,49 °C dengan panas pembentukan 91,15 J/g. Pada perlakuan 16,70 J/g dan produk PHA pada perlakuan C3N12 memiliki titik pembentukan 16,70 J/g dengan panas pembentukan 91,15 J/g.

Dari hasil analisis ragaam diketahui bahwa konsentrasi karbon dan konsentrasi nitrogen memiliki pengaruh yang berbeda terhadap perlahan PHA. Semakin tinggi konsentrasi karbon maka semakin tinggi perlahan PHA yang dihasilkan. Pada konsentrasi karbon yang sama, semakin tinggi perlahan PHA pada perlakuan C3N9 dibandingkan perlakuan C3N10. Pada perlakuan yang diberikan pada perlakuan C3N9 (konsentrasi nitrogen 30 g/l dan konsentrasi nitrogen 3 g/l).

Rancangan percobaan yang dilakukan dalam C1N1 (konsentrasi karbon C = 30 g/l, N = 0,3 g/l) dan C3N12 (C = 30 g/l, N = 0,15 g/l). C2N7 (C = 30 g/l, N = 0,4 g/l), C2N8 (C = 20 g/l, N = 0,2 g/l), C2N9 (C = 20 g/l, N = 0,1 g/l), C1N4 (C = 10 g/l, N = 0,05 g/l), C2N5 (C = 20 g/l, N = 0,1 g/l), C2N6 (C = 20 g/l, N = 0,1 g/l), C1N2 (C = 10 g/l, N = 0,2 g/l), C1N3 (C = 10 g/l, N = 0,1 g/l), C1N1 (C = 30 g/l, N = 0,6 g/l), C3N10 (C = 30 g/l, N = 0,2 g/l), C3N11 (C = 30 g/l, N = 0,15 g/l). Dari pengujian sifat-sifat thermal produk PHA dilakukan dengan perlakuan C1N1 (konsentrasi karbon C = 30 g/l dan C3N12 (C = 30 g/l, N = 0,15 g/l).