STUDI NUMERIK 2D PEMBAKARAN CANGKANG KELAPA SAWIT PADA TUNGKU BOILER

Melvin Emil Simanjuntak

Jurusan Teknik Mesin Politeknik Negeri Medan Jl. Almamater No. 1 Kampus USU Padang Bulan, Medan

Email: mesimanjuntak@yahoo.com

Abstrak

Cangkangkelapasawitdengan nilai kalor 2770 kkal/kgmempunyaipotensisebagaibahanbakarboiler.Komposisi cangkangkelapasawitmeliputi kadar air 9,7%; gas volatil 67%; karbon tetap 21,2%; abu 2,1%; karbon 47,62 %; hidrogen 6,2%; oksigen 43,38%; nitrogen 0,7% dan sulfur 0,00% dalam kondisi *air dry base*. Penelitian ini adalahsimulasi numerik 2 dimensi menggunakan *software* Flic yang digunakan untuk pembakaran partikel yang besar pada *grate* berjalan dan dipadukan dengan *software*Fluent untuk melihat karakteristik pembakaran pada ruang bakar boiler.Penelitian ini menggunakan kelebihan udara 30%, udara primer 70% dan udara sekunder 30%. Diameter cangkang diasumsikan 15 mm. Konsumsi cangkang pada pembakaran sebanyak 6395 kg/jam. Kecepatan *bed*bervariasi sebesar 5 – 8 m/jam. Hasil yang diperoleh menunjukkan temperatur gas panas di daerah superheater sekitar 1093 – 1464 K, diperoleh juga kontur spesies gas hasil pembakaran.

Kata kunci: cangkang, tungku, pembakaran, profil temperatur, spesies gas

Abstract

Palm oil shells with heating value of 2770 kca/lkg have e potential as boiler fuel. Palm oil shell have a composition of 9.7% moisture content; volatile gas 67%; fixed carbon 21.2%; ash 2.1%; carbon 47.62% hydrogen 6.2%; 43.38% oxygen; 0.7% nitrogen and 0.00% sulfur in under air dry base conditions. This study perform in 2-dimensional numerical simulation using Flic software which is used for combustion of large particles in a running *grate* and combined with fluent software to see the combustion characteristics in the boiler furnace. This study uses 30% of excess air, 70% udara primer and 30% udara sekunder. Palm oil shell diameter is assumed 15 mm. Consumption of shells on combustion is 6395 kg/hour. Bed velocity varies from 5-8 m/h. The results show a temperature profiles around the super heater are 1093 - 1464 K and also obtained gas species contours.

Keywords: shell, furnace, combustion, temperatur profile, gas species

1. PENDAHULUAN

Cangkang kelapa sawit memiliki potensi untuk digunakan sebagai bahan bakar pada di pembangkit listrik biomassa. boiler Cangkang ini meliputi sekitar 6,5 % dari tandan buah segar kelapa sawit yang diolah di pabrik kelapa sawit. Cangkang kelapa sawit memiliki nilai kalor 2770 kkal/kg dengan komposisikadar air 9.7%. volatil gas 67%,karbon tetap 21,2% dan abu 2,1%, karbon 47,62 % dan hidrogen 6,2%, oksigen 43,38%, nitrogen 0,7% dan sulfur 0,00% [1].

Padaboiler dengan *grate* jenis stoker yang bergerak mengantarkan bahan bakar dari sisi masuk sampai sisi keluar, dibutuhkan informasi mengenai jumlah udara lebih yang sesuai, arah udara masuk ke ruang bakar jugakecepatan *bed* (tumpukan cangkang) di atas *grate*.

Pada penelitian inidigunakan softwareCFD Flicversi 2.3.c yang freewaredansoftwarekomersialCFD Fluentversi6.3.26. HasilsimulasipadaFlicakandigunakansebagaik ondisibataspadainletbahanbakar di software Fluent.Penelitiantentangpembakaranbiomassa menggunakan kedua software initelah dilakukan oleh peneliti[2],[3], [4],[5], [6],[7],[8]dan [9].

Tujuanpenelitianiniadalahuntukmelihatpro filtemperaturdanspesiesgas - gas yang terjadipadapembakarancangkangkelapasawit di dalam*furnace*danpengaruhbeberapa parameter lain terhadapprofiltemperaturtersebut.

2. METODE

Untuk dapat menggunakan *software* Flic datakomposisicangkangdari[1] yang

merupakankondisi*air dry* basediubahkekondisi*as received*sehingga diperoleh komposisisepertipadaTabel 1.

Tabel 1.Komposisi proximate dat	n <i>ultimate</i> pada kondisi
as received (%)

Komposisi	Persentasi (%)
Moisture	9,00
Volatile matter	67,23
Karbon tetap	21,27
Abu	2,50
Karbon	43,5
Hidrogen	5,60
Oksigen	39,21
Nitrogen	0,63
Sulfur	0,00

Ukuran tungku sesuai dengan penelitian terdahulu [10] kemudian ditetapkan terlebih dahulu kemudian dibuat *meshing*-nya dengan *software* gambit. Elemen *meshing* adalah *quad*dengan tipe*map* dan *quad/tri*.Jumlah *mesh* yang sebanyak 9136 sel. Pada model ini masukan udara skunder dibuat pada 3 posisi sehingga proses pencampuran udara dengan bahan bakar diharapkan berlangsung cukup baik. *Boundary condition* meliputi : *inlet* bahan bakar, *inlet* SA₁, *inlet* SA₂, *inlet* SA₃, *wall* dan *outlet*. Bentuk tungku ditunjukkan pada Gambar 1.



*Software*Flic mesimulasikan pembakaran di atas *bed*. Pada simulasi ini dipilih *shape*

factor bervariasi sebesar 2; 2,5 dan 3, diameter partikel 15 mm. Udara primer dibagi dalam 5 *windbox* yang masing-masing laju alirannya adalah 61; 90,75; 104; 82,1 dan 49,75 Nm³/mnt. Jumlah bahan bakar yang digunakan adalah 6395 kg/jam, temperatur udara sebesar (keluar *airheater*) 480 °C. Sedangkan kecepatan *bed* yang divariasikan adalah 5, 6, 7 dan 8 m/jam. Udara lebihyang digunakan pada simulasi ini adalah 30% yang sesuai untuk biomassa [11]dengan udara primer sebesar 70% dan udara sekunder 30%.

Proses pembakaran akan didahului oleh proses pengeringan yang akan mengurangi kadar air bahan. Proses ini kemudian diikuti oleh devolatilisasi yang akan melepas gas - gas volatil vang terdapat secara alami pada biomassa. Kemudian dilanjutkan dengan pembakaran volatil tadi. Setelah pembakaran gas akan terjadi gasifikasi char dan terakhir adalah proses pembentukan gas - gas hasil pembakaran.Persamaan-persamaan pada rangkaian proses pembakaran tadidigunakan pada *software* Flic yaitu[8]:

Persamaan pengeringan

Untuk
$$T_s < 100 \ ^0C$$

 $R_m = A_p \mathbb{Z}_s \ C_{w,s} - C_{w,g} \ (1)$

Untuk
$$T_s = 100 \ ^{0}C$$

$$R_m = A_p \frac{\mathbb{E}'_a T_{a} - T_a + \varepsilon_a \sigma_b T^4_{cm} - T^4_a}{H_{evp}}$$
(2)

dimana R_m adalah laju penguapan air, A_p adalah luas pemukaan partikel, h_s adalah koefisien laju perpindahan massa konveksi antara partikel dan gas, $C_{w,g}$ adalah konsentrasi kandungan air pada fase gas, $C_{w,s}$ adalah konsentrasi kandungan air pada permukaan partikel dan T_s adalah temperatur partikel.

Persamaan devolatilisasi biomassa:

$$R_{\rm u} = 1 - \emptyset \ \rho_{\rm s} k_{\rm u} \ r_{\rm sc} - \upsilon \ (3)$$

dimana R_v adalah laju pembentukan gas volatil, Ø adalah fraksi *void* pada *bed*, ρ_s adalah massa jenis gas volatil, k_{ν} adalah konstanta laju devolatilisasi, v_{∞} adalah hasil akhir volatil dan v adalah volatil yang tersisa pada bagian *solid* (padat).

Persamaan pembakaran gas - gas volatil

 $C_m H_n + \frac{m}{2} O_2 \rightarrow m CO + \frac{n}{2} H_2 \quad (4)$ $CO + \frac{1}{2} O_2 \rightarrow CO_2(5)$ $H_2 + \frac{1}{2} O_2 \rightarrow H_2O(6)$ Persamaan gasifikasi *char*

 $\mathcal{C}_{(5)} + \alpha \mathcal{O}_2 \rightarrow 2 \ 1 - \alpha \ \mathcal{CO} + \ 2\alpha - 1 \ \mathcal{CO}_2(7)$

Untuk menyelesaikan masalah pada CFD Fluent digunakan persamaan-persamaan kontinuitas, momentum dan energi. Untuk kasus multifasa maka akan ada persamaan untuk masing masing fasa. Seperti pada bagian bawah[8].

Persamaan kontinuitas untuk fase gas

 $\frac{\partial \rho_{ij}\phi}{\partial t} + \frac{\partial \rho_{ij}U_{ij}\phi}{\partial x} + \frac{\partial \rho_{ij}V_{ij}\phi}{\partial y} = S_{s,j}(8)$

dimana \emptyset adalah fraksi *void* pada *bed*, $S_{s,g}$ adalah laju konversi dari padat ke gas karena evaporasi

Persamaan momentum untuk fase gas untuk arah x dan y

$$\frac{\partial \ \rho_g U_g \phi}{\partial t} + \frac{\partial \ \rho_g U_g U_g \phi}{\partial x} + \frac{\partial \ \rho_g U_g V_g \phi}{\partial y} = \frac{\partial \rho_g}{\partial x} + F \ U_g$$

dan

$$\frac{\partial \rho_{g} v_{g} \phi}{\partial t} + \frac{\partial \rho_{g} v_{g} u_{g} \phi}{\partial x} + \frac{\partial \rho_{g} v_{g} v_{g} \phi}{\partial y} = \frac{\partial \rho_{g}}{\partial Y} + F V_{g} (9)$$

Persamaan untuk spesies

$$\frac{\frac{\partial}{\partial t} \rho_{ij} Y_{ij} \phi}{\partial t} + \frac{\partial}{\partial t} \frac{\rho_{ij} U_{ij} Y_{ij} \phi}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial t} \frac{\rho_{ij} V_{ij} \gamma_{ij} \phi}{\partial y} = \\ \frac{\partial}{\partial x} D_{i,g} \frac{\partial}{\partial t} \frac{\rho_{ij} Y_{ij} \phi}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial y} D_{i,g} \frac{\partial}{\partial t} \frac{\rho_{ij} Y_{ij} \phi}{\partial y} + S_{Y_{ij}} (10)$$

dimana $Y_{l,q}$ adalah koefisien dispersi spesies

Persamaan energi untuk spesies

$$\frac{\partial}{\partial t} \frac{\partial g H_{B} \phi}{\partial t} + \frac{\partial}{\partial t} \frac{\rho_{B} U_{B} H_{B} \phi}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial t} \frac{\rho_{B} V_{B} H_{B} \phi}{\partial y} = \frac{\partial}{\partial x} \lambda_{g} \frac{\partial T_{B}}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial y} \lambda_{g} \frac{\partial T_{B}}{\partial y} + Q_{h}(11)$$

dimana H adalah entalpi dan adalah koefisien dispersi thermal.

Sedangkan persamaan untuk bahan bakar yang masih berbentuk padatan adalah :

Persamaan kontinuitas

$$\frac{\partial (1-\phi \rho_{ij})}{\partial t} + \frac{\partial (1-\phi \rho_{ij} U_{ij})}{\partial x} + \frac{\partial (1-\phi \rho_{ij} V_{ij})}{\partial y} = S_{s,g}(12)$$

Persamaan spesies

$$\frac{\partial (1 - \phi \rho_S Y_{i,s})}{\partial t} + \frac{\partial (1 - \phi \rho_S U_S Y_{i,s})}{\partial x} + \frac{\partial (1 - \phi \rho_S V_S Y_{i,s})}{\partial y} = S_{Y_{i,s}}$$

(13)

Persamaan energi untuk spesies

$$\frac{\partial \left[1 - \phi \, \rho_{ij} R_{ij}\right]}{\partial t} + \frac{\partial \left[1 - \phi \, \rho_{ij} U_{ij} R_{ij}\right]}{\partial x} + \frac{\partial \left[1 - \phi \, \rho_{ij} V_{ij} R_{ij}\right]}{\partial y} = \frac{\partial}{\partial x} \lambda_{s} \frac{\partial T_{ij}}{\partial x} + \frac{\partial}{\partial y} Q_{sh}(14)$$

Persamaan perpindahan panas radiasi $\frac{dl_{xi}^{\pm}}{dx_{i}} = -k_{\alpha} + k_{s} I_{xi}^{\pm} + \frac{1}{2N}k_{\alpha}E_{b} + \frac{1}{2N}k_{s}\sum_{i=1}^{N}I_{xi}^{\pm} + I_{xi}^{\pm}, \quad i = 1, N(15)$

3. HASIL DAN PEMBAHASAN

A. ProfilTemperatur di dalamTungku

Profiltemperaturyangdiperolehdarihasilsimulasiuntukkecepatanbed5, 6, 7 dan 8 meter/jam denganshape factormulaidari1,5 sampaidengan3dapatdilihatpadaGambar 2 sampaiGambar 5.



Gambar 2. Profil temperatur dengan kecepatan *bed* 5 m/jamdengan (a) Sf = 1,5 (b) Sf = 2,0 (c) Sf = 2,5 (d) Sf = 3,0



Gambar 3. Profil temperatur dengan kecepatan *bed* 6 m/jam dengan (a) Sf = 1,5 (b) Sf = 2,0 (c) Sf = 2,5 (d) Sf = 3,0



Gambar 4. Profil temperatur dengan kecepatan *bed* 7 m/jam dengan (a) Sf = 1,5 (b) Sf = 2,0 (c) Sf = 2,5 (d)



Gambar 5. Profil temperatur dengan kecepatan *bed* 8 m/jam dengan (a) Sf = 1,5 (b) Sf = 2,0 (b) (c) Sf = 2,5(d) Sf = 3,0

Kecepatan <i>bed</i>	5 m/jam				
Shape factor	1,5	2	2,5	3	
T _{maks} (K)	2488	2483	2502	2504	
T _{rata-rata} (K) <i>outlet</i>	1464	1336	1245	1190	
Kecepatan <i>bed</i>	6 m/jam				
Shape factor	1,5	2	2,5	3	
T _{maks} (K)	2494	2506	2508	2498	
T _{rata-rata} (K) <i>outlet</i>	1422	1320	1212	1130	
Kecepatan <i>bed</i>	7 m/jam				
Shape factor	1,5	2	2,5	3	
T _{maks} (K)	2507	2495	2433	2458	
T _{rata-rata} (K) outlet	1419	1280	1166	1093	
Kecepatan <i>bed</i>	8 m/jam				
Shape factor	1,5	2	2,5	3	
T _{maks} (K)	2541	2484	2347	2314	
T _{rata-rata} (K) <i>outlet</i>	1449	1258	1204	1102	

Temperatur maksimum dan temperatur ratarata di daerah *outlet* dalam K dapat dilihat pada Tabel 2.

Tabel 2. Temperatur maksimum dan rata rata

Dari data-data yang ada dapat dilihat bahwa shape factor dapat mempengaruhi T_{rata-} rata di daerah outlet. Shape factor yang membesar akan menurunkan temperatur ratarata di daerah outlet. Daerah outlet ini penting untuk diperhatikan karena di daerah inilah ditempatkan superheater. Dapat dilihat bahwa semakin kecil kecepatan bed akan diperoleh temperatur rata-rata yang semakin tinggi. Pada kecepatan 5 m/jam diperoleh T_{rata-rata} di daerah outlet sebesar 1336 K sedangkan untuk kecepatan 8 m/jam temperatur turun menjadi 1258 K untuk shape factor sebesar 2. Sedangkan untuk shape factor yang lebih besar akan diperoleh temperatur yang lebih rendah lagi. Dari kondisi temperatur dan

221

jumlah gas panas yang diperoleh akan dapat diletakkan *superheater* yang sesuai dengan kebutuhan. Panas yang terjadi di daerah *outlet* ini dapat diletakkan sebuah boiler yang dapat menghasilkan uap 31100 kg/jam dengan temperatur uap $435 \, {}^{0}\text{C}$ [10].

Dari profil temperatur yang terjadi bahan bakar dengan shape factor sebesar 2 akan menghasilkan profil temperatur yang nilai maksimum dan minimumnya tidak tinggi. Berbeda halnya dengan profil temperatur dengan shape factor 2,5 dan 3 yang akan menghasilkan perbedaan temperatur maksimum dan minimum di daerah outlet lebih tinggi. Hal ini akan memberi tegangan termal yang lebih besar bagi pipa superheater. Kecepatan bed yang lebih besar juga akan mempengaruhi profil temperatur menjadi lebih rendah. Kecepatan bed sebesar 5 dan 6 m/jam akan menghasilkan temperatur rata-rata di daerah outlet berada di atas 1300 K. Temperatur gas panas sebesar ini tidak terlalu jauh berbeda dengan hasil penelitian yang dilakukan oleh [12], [13] dan [14].

Kecepatan *bed* yang kecil akan memberi kesempatan udara untuk bercampur dengan bahan bakar sehingga pembakaran akan berlangsung dengan lebih baik walaupun tumpukan bahan bakar akan lebih tinggi.

B.Profil Spesies Gas

Untuk melihat sempurna atau tidaknya reaksi pembakaran, dapat kita ketahui dari spesies gas - gas yang ada. Gas- gas CH₄, H₂, CO merupakan gas yang belum selesai bereaksi pada saat iterasi Flic. Sedangkan CO₂, H₂O, N₂ dan O2 adalah gas - gas yang tidak lagi bereaksi. Konsentrasi gas - gas ini dapat dilihat pada data-data hasil iterasi pada Flic. Pada sisi outletboilerkonsentrasi gas ini penting untuk diperhatikan dimana fraksi massanya harus mendekati 0%. Dari semua hasil simulasi menunjukkan konsentrasi gas yang belum selesai bereaksi sudah mendekati 0% dimana nilainya berada pada kisaran fraksi massa 0 – 3,57 x 10^{-4} . Konsentrasi CH₄ di daerah outlet untuk kecepatan bed 6 m/jam dan shape factor sebesar 2 diperoleh fraksi massa CH₄ sebesar 5,02 x 10^{-8} atau sebesar 5,02 x 10^{-6} %. Nilai ini ditunjukkan pada Gambar 6 – 8. Angka ini sudah menunjukkan angka yang sangat kecil tetapi perlu diperhatikan juga untuk jumlah bahan bakar yang besar angka seperti ini akan dapat memberi pengaruh terhadap hasil pembakaran. Terlihat juga bahwa pada semua *shape factor* dan semua kecepatan *bed* spesies gas - gas ini dengan cepat bereaksi sehingga konsentrasinya habis pada ketinggian yang tidak jauh dari *bed*.



Gambar 6.Profilfraksimassa CH₄denganSf 2 padakecepatan*bed* (a) V = 5 m/jam (b) V = 6 m/jam (c) V = 7 m/jam (d) V = 8 m/jam





 $\begin{array}{l} \textbf{Gambar 7.} Profilfraksimassa \ H_2 dengan Sf \ 2 \\ padakecepatan \textit{bed} \ (a) \ V = 5 \ m/jam \ (b) \ V = 6 \ m/jam \ (c) \\ V = 7 \ m/jam \ (d) \ V = 8 \ m/jam \end{array}$



Gambar 8.Profilfraksimassa CO denganSf = 2padakecepatan*bed* (a) V = 5 m/jam (b) V = 6 m/jam (c) V = 7 m/jam (d) V = 8 m/jam

4. KESIMPULAN

Berdasarkan hasil simulasi vang dilakukan dapat disimpulkan pembakaran cangkang dengan *software*Flic dan Fluent akan menunjukkan temperatur yang ada di dalam tungku dimana temperatur ini akan dipengaruhi oleh kecepatan bed dan shape factor. Kecepatan bed yang disimulasikan dari kecepatan 5 sampai 8 m/jam dan shape factor sebesar 1,5 sampai 3 akan dihasilkan temperatur rata-rata di daerah outlet dimana superheater ditempatkan sebesar 1093 - 1464 K. Kecepatan bed sebesar 5 dan 6 m/jam dengan shape factor sebesar 2 akan memberi kisaran temperatur di daerah outlet yang lebih kecil dibanding kondisi lain. Spesies gas - gas CH₄, H₂ dan CO di daerah outlet memiliki konsentrasi yang sangat kecil sehingga dapat dianggap reaksi yang terjadi di tungku sudah berlangsung sempurna.

UCAPAN TERIMAKSIH

Berkat terselesainya penelitian ini maka penulis mengucapakan banyak terimakasih kepada Jurusan Teknik Mesin Politeknik Negeri Medan.

DAFTAR PUSTAKA

- [1]Dodd,V.A. dan Grace,P.M., "Agricultural Engineering, Vol. 4, International Commission of Agricultural Engineering", Taylor Francis.1984
- [2]X. Zhang, Q. Chen, R. Bradford, V. Sharifi, dan J. Swithenbank, "Experimental investigation and mathematical modelling of wood combustion in a moving grate boiler," Fuel Processing Technology, vol. 91, no. 11, pp. 1491–1499.2010
- [3]Y. B. Yang, J. Goodfellow, dan V. Nasserzadeh, "Study on the transient process of waste fuel incineration in a full scale moving bed furnace," Combustion Science and Technology, vol. 177, pp. 37– 41.2005
- [4]Y. B. Yang, C. Ryu, J. Goodfellow, V. N.

Sharifi,dan J. Swithenbank, "*Modelling waste combustion in grate furnaces*," Process Safety Environmetal Protection, vol. 82, no. 3 B, pp. 208–222. 2004

- [5]Y. B. Yang, R. Newman, V. Sharifi, J. Swithenbank, dan J. Ariss, "Mathematical modelling of straw combustion in a 38 MWe power plant furnace and effect of operating conditions," Fuel, vol. 86, no. 1– 2, pp. 129–142. 2007
- [6]R. Zakaria, Y. B. Yang, dan R. G. Siddall."Mixing, Modelling and Measurements of Incinerator Bed Combustion Moving Grate," Trans IChemE, vol. 78, pp. 21-32. 2000
- [7]Y. R. Goh, Y. B. Yang, R. Zakaria, R. G. Siddall, V. Nasserzadeh, dan J. Swithenbank. "Development of an incinerator bed model for municipal solid waste incineration," Combustion Science Technology, vol. 162, no. 1–6, pp. 37–58. 2001
- [8] Y. Bin Yang, V. N. Sharifi, dan J. Swithenbank. "Converting moving-grate incineration from combustion to gasification - Numerical simulation of the burning characteristics," Waste Management, vol. 27, no. 5, pp. 645–655. 2007
- [9] M.E.Simanjuntak."Perancangan Awal dan Simulasi Pembakaran Tungku Berbahan Bakar Tandan Kosong Kelapa Sawit untuk PLTU Berkapasitas 3 MW", Tesis, Jurusan Teknik Mesin, ITB, Bandung. 2010
- [10] M. E. Simanjuntak dan M.B. Sitorus, "Desain Awal PLTU dan Boiler Berbahan Bakar Cangkang Kelapa Sawit dengan Kapasitas 31100 kg uap/jam", Sinergi, Vol. 1.2012
- [11] J.B. Kitto dan S.C. Schultz, Steam Its Generation and Use, 41stEdition, The Babcock and Wilcox Company, Ohio, USA. 2005
- [12]M. A. Gómez, J. Porteiro, D. De la Cuesta, D. Patiño, dan J. L. Míguez, "Dynamic simulation of a biomass domestic boiler under thermally thick considerations,"

E-ISSN 2580-2798

Energy Conversion Management, vol. 140, pp. 260–272. 2017

- [13] C. Yin dan S. Li, "Advancing grate-firing for greater environmental impacts and efficiency for decentralized biomass/wastes combustion," Energy Procedia, vol. 120, pp. 373–379. 2017
- [14] Y. Tu, A. Zhou, M. Xu, W. Yang, K. B. Siah, dan P. Subbaiah, "NO_X reduction in a 40 t/h biomass fired grate boiler using internal flue gas recirculation technology," Applied Energy, vol. 220, pp. 962–973. 2018