awijaya

awijaya

awijaya

PENGARUH WAKTU PENGADUKAN Al-Mg-Si CAIR DENGAN sitas Brawijaya TUNGKU INDUKSI TERHADAP DENSITAS DAN GEOMETRI

PRODUK CORAN

niversitas Brawijaya

TEKNIK MESIN KONSENTRASI TEKNIK PRODUKSI Universitas Brawijaya

Diajukan untuk memenuhi persyaratan memperoleh gelar Sarjana Teknik



FADIO ROMANZA PUTRA NIM. 135060201111105

Universitas Brawijaya UNIVERSITAS BRAWIJAYA Brawijaya

Un FAKULTAS TEKNIK rsitas Brawijaya

MALANG

Universitas P2017 aya

LEMBAR PENGESAHAN

PENGARUH WAKTU PENGADUKAN AI-Mg-Si CAIR DENGAN TUNGKU INDUKSI TERHADAP DENSITAS DAN GEOMETRI PRODUK CORAN

SKRIPSI

TEKNIK MESIN KONSENTRASI TEKNIK PRODUKSI

Diajukan untuk memenuhi persyaratan memperoleh gelar Sarjana Teknik



FADIO ROMANZA PUTRA NIM. 135060201111057

Skripsi ini telah direvisi dan disetujui oleh dosen pembimbing pada tanggal 9 Agustus 2017

Dosen Pembimbing I

<u>Dr. Ir. Wahyono Suprapto, MT.Met.</u> NIP. 19551117 198601 1 001 Dosen Pembimbing II

<u>Dr. Femiana Gapsari M F, ST., MT.</u> NIP. 19820704 200812 2 002

1111.19020704 200012 2 (

Kotna Program Studi S1

Or. Eng. Widya Wijayanti, ST., MT. NIPE\$9750802 199903 2 002

ngetahui,

MOTTO DAN PERSEMBAHAN Brawijaya

Sesungguhnya bersama kesukaran itu ada kemudahan.

Karena itu bila kau telah selesai (mengerjakan yang

lain) dan kepada Tuhan, berharaplah Brawijaya Universitas Brawijaya

Unive (Q.S Al Insyirah: 6-8) versitas Brawijaya

Cobalah untuk tidak menjadi

seorang yang "SUKSES",

tapi jadilah seorang yang bernilai

(Albert Einstein)

Skripsi ini saya persembahkan kepada orang yang selalu mendukung, mendoakan, mengajarkan nilai-nilai kehidupan dan memberikan hal yang terbaik dalam hidup saya yaitu kedua orang tua saya Bapak Mudjianto dan Ibu Fadilah. Terima kasih atas segala yang telah diberikan untuk saya menjadi lebih baik lagi (penulis).

1 Agustus, 2017

Penulis Brawijaya

Universitas Brawijaya

wijaya JUDUL SKRIPSI: aya

PENGARUH WAKTU PENGADUKAN Al-Mg-Si CAIR DENGAN TUNGKU INDUKSI TERHADAP DENSITAS DAN GEOMETRI PRODUK CORAN

Nama Mahasiswa : Fadio Romanza Putra

NIM : 135060201111105

Program Studi : Teknik Mesin

Konsentrasi : Teknik Produksi

KOMISI PEMBIMBING:

Dosen Pembimbing I : Dr. Ir. Wahyono Suprapto, MT.Met.

Dosen Pembimbing II : Dr. Femiana Gapsari M F, ST., MT.

TIM DOSEN PENGUJI:

Dosen Penguji I : Dr. Eng. Denny Widhiyanuriyawan, ST., MT.

Dosen Penguji II : Dr. Eng. Sofyan Arief Setyabudi., MT.

Dosen Penguji III : Khairul Anam, ST., M.Sc.

Tanggal Ujian : 1 Agustus 2017

SK Penguji as Brawijaya : 951/UN10.6/SK/2017 Universitas Brawijaya

PERNYATAAN ORISINALITAS SKRIPSI

Saya menyatakan dengan sebenar-benarnya bahwa sepanjang pengetahuan saya dan berdasarkan hasil penelurusan berbagai karya ilmiah, gagasan dan masalah ilmiah yang diteliti dan diulas di dalam Naskah Skripsi ini adalah asli dari pemikiran saya, tidak terdapat karya ilmiah yang pernah diajukan oleh orang lain untuk memperoleh gelar akademik di suatu Perguruan Tinggi dan tidak terdapat karya atau pendapat yang pernah ditulis atau diterbitkan oleh orang lain, kecuali yang secara tertulis dikutip dalam naskah ini dan disebutkan dalam sumber kutipan dan daftar pustaka.

Apabila ternyata di dalam naskah Skripsi ini dapat dibuktikan terdapat unsur-unsur jiplakan, saya bersedia Skripsi dibatalkan, serta diproses sesuai dengan peraturan perundang-undangan yang berlaku (UU No. 20 Tahun 2003, pasal 25 ayat 2 dan pasal 70).

Malang, 8 Agustus 2017

Mahasiswa,

TEMPEL TA057ADF625452467

Fadio Romanza Putra

NIM. 135060201111105

Unive KATA PENGANTAR (as Brawijaya

Puji syukur penulis panjatkan kehadirat Allah SWT yang telah melimpahkan rahmat, berkah dan hidayahnya-Nya sehingga penulis dapat menyelesaikan Skripsi dengan judul "Pengaruh Waktu Pengadukan Al-Mg-Si Cair Dengan Tungku Induksi Terhadap Densitas dan Geometri Produk Coran", yang diajukan untuk memenuhi sebagian persyaratan akademik dalam memperoleh gelar Sarjana Teknik.

Pada kesempatan ini, Penulis tidak lupa mengucapkan terima kasih yang sebesarbesarnya kepada:

- 1. Bapak Dr. Eng. Nurkholis Hamidi, ST., M. Eng, selaku ketua Jurusan Teknik Mesin Universitas Brawijaya Malang.
- Milaya 2. Bapak Purnami, ST., MT., selaku sekretaris Jurusan Teknik Mesin Universitas Strawijaya Brawijaya Malang.
- wijaya 3. I Ibu Dr. Eng. Widya Wijayanti, ST., MT. selaku Ketua Progam Studi S1 Jurusan s Brawijaya Teknik Mesin Universitas Brawijaya Malang.
- wijaya 4. Bapak Ir. Tjuk Oerbandono, MSc. selaku ketua Kelompok Konsentrasi Teknik s Brawijaya Produksi Jurusan Mesin Fakultas Teknik Universitas Brawijaya.
 - 5. Bapak Dr. Ir. Wahyono Suprapto, MT.Met., selaku dosen pembimbing I yang telah banyak memberikan arahan, masukan, saran serta bimbingan selama penulisan skripsi ini.
- 6. Ibu Dr. Femiana Gapsari, ST., MT., selaku dosen pembimbing II yang telah banyak memberikan bimbingan, masukan dan saran yang sangat membantu dalam penulisan skripsi ini.
 - Bapak Rudianto Raharjo, ST., MT., selaku dosen pembimbing akademis, yang telah I memberikan bimbingan, nasehat dan motivasi selama saya menuntut ilmu di Jurusan S Brawijaya Teknik Mesin Universitas Brawijaya Malang
- 8. Seluruh dosen dan staff administrasi Jurusan Teknik Mesin Fakultas Teknik Universitas Brawijaya.

Penulis menyadari bahwa skripsi ini masih jauh dari sempurna baik dari isi maupun format penulisan. Untuk itu penulis mengharapkan kritik dan saran yang bersifat membangun dari semua pihak agar kedepannya menjadi lebih baik. Semoga skripsi ini dapat memberikan manfaat bagi pembaca, memunculkan ide baru dan dapat menjadi referensi untuk penelitian selanjutnya.



Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Universitas Brawijaya Universita Malang, 1 Agustus 2017 Brawijaya

Un Penulis Brawijaya

Univers **DAFTAR ISI** Universitas Brawijaya

awijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Br	Halaman = = = = = = = = = = = = = = = = = = =
KATA PENGANTAR	
wijaya DAFTAR ISI	
DAFTAR TABEL Universitas Brawijaya Universitas Br	awijaya Universitas Brawijaya
DAFTAR GAMBAR	
DAFTAR LAMPIRAN Universitas Brawijaya Universitas Br	awijaya Universijas Brawijaya
RINGKASANBrawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya	awijaya Universitas Brawijaya
awijaya SUMMARY . Brawijaya Universitas Bi	awijaya Universi <mark>x</mark> as Brawijaya
awijaya Universitas Ryawijaya RAR I DENDAHIJI IJAN	
Milaya Uni 1.1 Latar Belakang	awijaya Universitas Brawijaya wwilaya Universitas Brawijaya
1.2 Rumusan Masalah	ijaya Universitas Brawijaya
awijaya Uni 1.3 Batasan Masalah	
awijaya Univ	Universitas Brawijaya
awijaya Um 1.5 Manfaat Penelitian	iversitas Brawijaya iversi 3 is Brawijaya
BAB II TINJAUAN PUSTAKA	niversitas Brawijaya
awijaya Uni	hiversitas Brawijaya
2.1 Penelitian Sebelumnya	
awijaya Unive	
2.3 Paduan dan Klasifikasi Aluminium	
2.3.1 1 addan Afdinindin, Wagenstum dan Sinkon	a Universitas Brawijaya
wijaya Universit 2.3.1.2 Karakteristik Magnesium terhadap Aluminium	
2.4 Sifat Mekanik Material	
awijaya oliiveisitas bia	
awijaya Uni 2.5 Proses Manufaktur	awijaya Universitas Brawijaya
2.5.1 Pengecoran Cair	awijaya Universitas Brawijaya
2.5.2 Pengecoran Semisolid	
2.0 Semisolia Kheocasing	awijaya Universitas Brawijaya
2.6.1 Parameter Pengecoran Rheocasting	awijaya Univers15as Brawijaya
2.7 Macam-macam Tungku	
2.8 Geometri (Bentuk dan Dimensi)	awijaya Univers ¹⁷ as Brawijaya
2.9 Uji Kebulatan (Uji Roundness)	rawijaya Univers171s Brawijaya rawijaya Universitas Brawijaya
2.10 Solidifikasi Pada <i>Rheocasting</i>	19 Brawijaya

awijaya

awijaya

awijaya

awijaya

awijaya

LAMPIRAN

2.11 Thixotropic (Shear Thining)	20 s Brawi
2.12 Perubahan Fase Pada Pendinginan	20
2.13 Analisis Mikrostruktur Faktor Bentuk Rheocasting	21as Brawi
2.14 Pengukuran Densitas	wers 21 s Brawi
Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Uni	22
BAB III METODE PENELITIAN tas Brawijaya Universitas Brawijaya Uni	
3.1 Metodologi Penelitian	23
3.2 Tempat dan Waktu Penelitian	23 s Brawi
3.3 Variabel Penelitian	23
3.3.1 Variabel Bebas	23 s Brawi
Unive 3.3.2 Variabel Terikat Sitas Brawijaya Uni	wers 23 Brawi
3.3.1 Variabel Bebas	24
3.4 Alat dan Bahan Penelitian	24 S Brawl
University 3.4.1 Alat	24
2.4.2 Pahan	versions Brawi
3.5 Desain Benda Kerja	29
2.6 Skama Danalitian	versions Brawi
3.7 Prosedur Penelitian	29
3.7.1 Prosedur Penelitian Pengukuran Geometri dan Uji <i>Roundness</i>	
3 8 Diagram Alir Penelitian	iversitas Brawi
	iversitas Brawi iversitas Brawi
4.1 Analisa Data Geometri	wershas Brawl
1.2 Hasil Dangukuran Hii kabulatan	versams Brawl
4.4 Data Hasil Perhitungan Densitas	38
4.5 Analisa Grafik	wers39 s Brawi
4.5.1 Grafik Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Densitas Produk Coran	
4.5.2 Grafik Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Kebulatan Produk Cora	
Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Uni	
5.1 Kesimpulan	versitas Brawi vers41as Brawi
Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Uni	iversitas Brawi
DAFTAR PUSTAKA	
Halianaka Bandina Halianaka Bandina Halianaka Bandina	

Unive**DAFTAR TABEL** versitas Brawijava

awijaya				
awijaya		0.000		
awijaya awiiaya	Tabel 2.1	Sifat Fisik Alminium	'/	
awijaya		Sifat Mekanik Aluminium	niwarsi 7as	
awijaya awijaya	Tabel 2.3	Sifat-sifat Mekanik Paduan Al-Mg ₂ Si	10	
awijaya	Tabel 2.4	Koefisien Kekentalan dan Tegangan Permukaan dari Cairan	13	
awijaya	Tabel 2.5	Macam-macam Tungku berserta Efisiensinya	17	
awijaya awijaya		Rancangan Tabel Hasil Penelitian Densitas	31	
awijaya 	Tabel 3.2	Rancangan Tabel Pengukuran Geometri	32	
awijaya awijaya	Tabel 3.3	Rancangan Tabel Hasil pengukuran kebulatan	32	
awijaya	Tabel 4.1	Perbandingan dimensi cetakan dengan dimensi rata-rata dari adanya w	aktu rsitas	
awijaya awijaya		pengadukan dengan tanpa pengadukan	34	
awijaya	Tabel 4.2	Perbandingan dimensi cetakan dengan dimensi rata-rata dari adanya w	aktu sitas	
awijaya awiiaya		pengadukan dengan tanpa pengadukan	36	
awijaya	Tabel 4.3	Hasil pengukuran diameter dalam maksimum dan diameter dalam		
awijaya		minimum	37	
awijaya awijaya	Tabel 4.4	Hasil Pengujian Piknometri	40	

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Uni **DAFTAR GAMBAR** ersitas Brawijaya

awijaya Noniversitas	Judul/ijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya		
Gambar 2.1	a) Mikrostruktur dari dendrit konvensional (b) Mikrostruktur dari		
awijaya Universitas	rheocasting berbentuk agglomeration	Universi 5 s	
Gambar 2.2	Diagram Fase Al-Mg ₂ -Si	10	
Gambar 2.3	Diagram Fase Al-Si	ilinivors11as	
Gambar 2.4	Proses rheocasting	univers ₁₄ s	
Gambar 2.5	Grafik Polar dari Empat Jenis Lingkaran Referensi	18	
wijaya Gambar 2.6	Diagram Face Pada pendinginan	Univers2018	
Gambar 3.1	Timbangan Elektrik	24	
wijaya Gambar 3.2	Infared Thermometer	24	
Gambar 3.3	Timer Tungku Peleburan	25	
wijaya Gambar 3.4	Tungku Peleburan	25	
Gambar 3.5	Alat Pengaduk	26	
Gambar 3.6	Cetakan Pengecoran	26	
Gambar 3.7	Hand Gloves	26	
Gambar 3.8	Penggaris	27	
Gambar 3.9	Vernier Caliper	27 s	
Gambar 3.10	Kamera	27	
Gambar 3.11	Laptop	28	
Gambar 3.12	Alat Uji Piknometri	28	
Gambar 3.13	Ingot Almuninium Al-Mg-Si	28	
Gambar 3.14	Dimensi Pulley	29	
Gambar 4.1	Pembagian Bagian Dimensi Pulley	33	
Gambar 4.2	Grafik Polar Uji Kebulatan	37	
Gambar 4.3	Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Densitas Prouduk Coran	39	
Gambar 4.4	Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Kebulatan Produk Coran	40	

awijaya



Ur DAFTAR LAMPIRAN esitas Brawijava

Hasil foto mikro dari waktu pengadukan A) 10 detik B) 20 detik C) 40 Lampiran 1 Universitas Bradetik D) 60 detiksitas Brawijava Universitas Brawijava

Lampiran 2 Pengolahan Data Visual Uji Kebulatan A) Pengadukan 60s B)

Pengadukan 40s C) Pengadukan 20s D) Pengadukan 10s

Skema Penelitian Skema Penelitian Brawijaya Universitas Brawijaya Lampiran 3 Gambar Produk Lampiran 4

Lampiran 5 Uji Komposisi

Lampiran 6 GAMBAR PULLEY

No. versitas BraJudula

Lampiran 7 Perhitungan dimensi pulley dan belt

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Univer RINGKASAN inversitas Brawijava

Fadio Romanza Putra, Jurusan Teknik Mesin, Fakultas Teknik Universitas Brawijaya,
Agustus 2017, Pengaruh Waktu Pengadukan Al-Mg-Si Cair Dengan Tungku Induksi
Terhadap Densitas dan Geometri Produk Coran, Dosen Pembimbing: Wahyono Suprapto
dan Femiana Gapsari.

Aluminium merupakan logam yang penting dalam dunia engineering, karena ini alasannya menempati posisi kedua setelah baja paduan. Komponen otomotif dengan paduan aluminium pada manufaktur otomotif kapasitas produksi terpasang mencapai 200.000 ton pertahun di indonesia. Dikarenakan aluminium memiliki sifat tahan korosi, ringan tetapi memiliki kekuatan yang baik serta penghantar panas yang baik.

Aluminium pada produk otomotif sering menggunakan proses manufaktur dengan pengecoran logam. Akan tetapi pengecoran logam konvensional masih sering terjadi adanya cacat, salah satunya cacat geometri dikarenakan mampu tuang yang rendah. Didapatkan suatu metode untuk meningkatkan mampu tuang dengan menurunkan koefesien gesek logam yaitu metode *semisolid rheocasting*.

Dengan metode ini dapat menghasilkan bentuk butir yang globular dan semakin kecil seiring dengan pertambahan waktu pengadukan. Dengan menggunakan parameter kecepatan 2400rpm dan variabel bebas waktu pengadukan sebesar 10, 20, 40, 60detik. Didapatkan hasil seiring dengan meningkatnya waktu pengadukan densitas produk coran cenderung semakin tinggi, geometri semakin baik dan kebulatan benda kerja semakin baik.

Kata Kunci: Rheocasting, Aluminium, Al-Mg-Si, Densitas, Geometri, Semisolid



Universi SUMMARY Universitas Brawijaya

Fadio Romanza Putra, Department of Mechanical Engineering, Faculty of Engineering, Brawijaya University, August 2017, Effect of Time Stirring on Melting Al-Mg-Si Used Induction Furnace to The Density and Geometry of Cast Product, Acedemic Supervisor: Wahyono Suprapto and Femiana Gapsari

Aluminium is an important metal in the world of engineering, because this is a reason the second position after alloy steel. Automotive components with aluminum alloy at automotive manufactured an installed production capacity of 200,000 tons per year in Indonesia. Because aluminum has properties corrosion-resistant, strenght to weight ratio and good heat conductor.

Aluminium on automotive products often uses a manufacturing process with metal casting. However, conventional metal casting is still often the case of defects, one example of a casting defect is a geometric defects due to low casting flow. Obtained a method to increase the casting capacity by lowering the frictionally coefficient of metal is the method of semisolid rheocasting.

With this method can produce globular grain shape and progressively smaller with the addition of stirring time. Using 2400rpm speed parameters and free variable stirring time of 10, 20, 40, 60seconds. The results obtained along with an increasing stirring density of casting products higher, geometry higher and better workpiece roundness.

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Keywords: Rheocasting, Aluminium, Al-Mg-Si, Geometry, Semisolid



Universitas BAB I Provincesitas Brawijaya PENDAHULUAN PENDAHULUAN

wijaya 1.1. Latar Belakang aya

Perkembangan industri manufaktur dari tahun ke tahun berkembang cukup pesat, salah satunya ada pada industri otomotif. Menurut kemenperin produk kendaraan bermotor baru, menandakan perkembangan positif industri dan investasi otomotif dalam beberapa tahun terakhir yang terus miningkat. Dalam perkembangannya, peningkatan terjadi dalam berbagai sektor salah satunya ada pada material. Menurut (Suharno, 2009) komponen otomotif dengan paduan aluminium, kapasitas produksi terpasang mencapai 200.000 ton pertahun diindonesia.

Aluminium merupakan logam yang penting dalam dunia *engineering*, Merupakan unsur logam kedua yang paling banyak di bumi menurut ASM Handbook vol 2. Logam ini tahan korosi, penghantar panas yang baik dan memiliki kekuatan yang baik dengan berat yang kecil. Aluminium terdiri dari banyak paduan untuk meningkatkan sifat mekaniknya, seperti Al-Si-Cu, Al-Si-Mg, Al-Mg dan sebagainya (Grand, 1991). Aluminium sering diproses dengan pengerjaan menggunakan proses pengecoran logam.

Pengecoran logam merupakan proses manufaktur yang paling tua dan sudah ditemukan 4000 SM dalam industri manufaktur yang masih digunakan sampai sekarang (Surdia, 1996). Proses ini diawali dengan mencairkan logam padat ,lalu dituang dan dicetak sehingga membentuk geometri yang sesuai dengan desain lalu logam cair dikeluarkan dalam rongga cetakan. Akan tetapi efisiensi dari proses pengecoran bisa dibilang kurang baik. Fenomena tersebut diakibatkan banyaknya cacat-cacat pengecoran yang dapat membuat efisiensi pengecoran menjadi kurang maksimal. Salah satu cacat pegecoran adalah cacat geometri (bentuk dan dimensi) yang diakibatkan karena mampu tuang yang rendah (Suprapto, 2011).

Untuk meminimalisir terjadinya cacat geometri pada produk coran adalah dengan menurunkan gesekan logam cair dengan rongga cetakan saat mengalir. Dengan merubahan struktur dendrit menjadi globular yang halus (Rusliadi, 2012) diharapkan mampu menurunkan gesekan logam cair pada saat penuangan kedalam rongga cetakan. Merubah bentuk dendrit yang halus salah satu cara yang digunalan adalah metode *rheocasting*. Metode ini memanaskan logam padat sampai titik leburnya sehingga menjadi fase cair,lalu diturunkan temperaturnya 25% dari temperatur titik lebur material untuk membentuk fase

setengah padat (semisolid) kemudian dituang kedalam cetakan. Reisi et al (2008) menggunakan metode pengadukan dengan kecepatan pengadukan 100rpm dapat merubah las Brawijaya struktur dendrit menjadi non-dendritik (globular). Pengadukan digunakan untuk menurunkan suhu logam cair sehingga hasil dari logam cair tersebut menjadi lembut dan gaya gesek yang ditimbulkan lebih sedikit sehingga mampu alir meningkat dan diharapkan dapat membentuk geometri (bentuk dan dimensi) yang seusai dengan desain (Suprapto, 2011). Metode ini diharapkan menambah kekuatan aluminium menjadi lebih baik dengan ukuran butir, penyebaran butir, dan kesempurnaan bentuk *globular*. Dengan meningkatnya mampu tuang tersebut diharapkan dapat meningkatkan keakuratan geometri produk coran.

Dengan penjelasan diatas menimbulkan sebuah gagasan untuk melakukan penelitian menggunakan metode rheocasting dengan memanfaatkan keunggulan dari pengadukan tersebut untuk memperkecil cacat geometri. Dengan menggunakan empat variasi lama pengadukan yaitu tanpa pengadukan 10 detik, 20 detik, 40 detik dan 60 detik. Diharapkan dapat membuat permukaan yang halus dan membentuk dendrit yang berbentuk globular atau (non-denditrik) sehingga menimalisir terjadinya gesekan logam cair dengan cetakan dan dapat menghasilkan geometri produk coran yang semakin akurat.

Rumusan Masalah

Rumusan masalah yang dalam penelitian ini adalah bagaimana pengaruh variasi las Brawijaya kecepatan pengadukan Al-Mg-Si cair dalam tungku induksi terhadap densitas dan geometri produk coran.

Batasan Masalah wiia **1.3**

Agar pembahasan dalam penelitian ini mengarah, tentunya perlu ada batasan masalah. Brawijaya Permasalahan harus dilingkup dan dibatasi agar jelas. Batasan masalah pada penelitian ini mas Brawijaya

- Melihat nilai densitas dengan adanya efek putaran Al-Mg-Si.
- wija 2. Melihat geometri pada produk coran dengan adanya efek putaran Al-Mg-Si.
 - Melihat kebulatan produk coran dengan adanya efek putaran Al-Mg-Si.
- Suhu lingkungan diabaikan. Wersitas Brawijaya Universitas Brawijaya wija 4.
 - ijava 5. Pengaduk terbuat dari stainless steel
- wiia 6. Posisi pengadukan tegak lurus dengan logam cair. Universitas Brawijaya
- wijaya Kecepatan penuangan dianggap sama.



wijaya 1.4 Tujuan penelitian

Tujuan dari penelitian ini adalah: as Brawijaya Universitas Brawijaya tas Brawijaya Universitas Brawijaya

- 1. Mengetahui bagaimana pengaruh variasi pengadukan Al-Mg-Si terhadap densitas produk coran.
- 2. Mengetahui bagaimana pengaruh variasi pengadukan Al-Mg-Si terhadap geometri (bentuk dan dimensi)
 - 3. Mengetahui bagaimana pengaruh variasi pengadukan Al-Mg-Si terhadap tingkat kebulatan produk coran. Inversitas Brawijaya Universitas Brawijaya

wijaya 1.5 Manfaat Penelitian 🗀

Manfaat penelitian yang penulis ajukan adalah:

- 1. Menambah ilmu dan pengetahuan terhadap penulis dan pembaca khususnya dalam penggunaan metode semisolid rheocasting.
- 2. Diharapkan menjadi alternatif dalam pengecoran mengenai rheocasting untuk meningkatkan kepresisian produk dan membentuk dendrit yang globular (nondendintrik).
- 3. Dapat digunakan sebagai referensi untuk penelitian selanjutnya mengenai pengecoran terutama tentang variasi lama pengadukan rheocasting pada Al-Mg-Si



wijaya





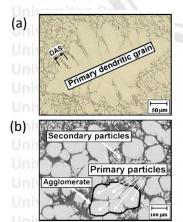
BAB II TINJAUAN PUSTAKA

wijaya 2.1 Penelitian Sebelumnya hiversitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Menurut (Yue-long et al, 2009) dengan bertambahnya frekuensi pengadukan primer. Partikel aluminium menjadi lebih bulat dan halus, dan merata secara merata dalam matriks cair. Frekuensi pengadukan yang tinggi lebih mudah untuk mendapatkan struktur mikro semi padat yang bulat secara halus.

Menurut (Poddar et al, 2012) mikrostruktur pada pengecoran *rheocasting* menunjukkan bahwa fasa α-Mg utama adalah non-dendritik. Dan dapat berbentuk bulat dimana paduan *cast* Mg-Sn konvensional bersifat dendritik. Alhasil pengecoran dengan hasil mikrostruktur dari semua paduan *rheocasting* menunjukkan bahwa fase dapat berubah menjadi non-denditrik dan terdistribusi secara merata.

Meningkatnya waktu pengadukan melebihi tahap awal yaitu 0-80 detik dapat menghasilkan faktor bentuk *agglomerate* semakin meningkat menurut (Reisi et al, 2008). Struktur non dendritik atau struktur *globular* dapat dibentuk hanya dengan kecepatan pengadukan (rpm) yang singkat (100rpm) pada Al-Si dengan Si 7.1%. Dapat dilihat pada gambar 2.1 (a) memiliki hasil foto mikro bentuk dendrit dari pengecoran konvensional, dendrit tersebut memiliki lengan yang disebut DAS (*Dendrit Arm Spacing*). Pada gambar 2.1 (b) Hasil foto mikro dari pengecoran *semisolid rheocasting* yang berbentuk non-dendritik sehingga tidak memiliki DAS tetapi *agglomeration* yang tersusun oleh partikel utama dikarenakan adanya efek pengadukan yang membuat DAS akan terpotong.



Gambar 2.1 (a) Hasil foto mikro bentuk dendrit dari pengecoran konvensional (b) Hasil foto mikro dari pengecoran semisolid rheocasting yang berbentuk agglomeration.

Sumber: Reisi et al (2008, p.2)

Menurut (Shu-lin et al, 2010) non dendritik microstruktur dari paduan 5052 dapat diperoleh melalui proses rheocasting USV (Ultrasonic Vibration), dan globular partikel inti didistribusikan secara merata ke seluruh sampel rheocasting. Selain itu, diameter partikel a (Al) dalam rheo-GC (Gravity Casting) dan rheo-HPDC (High-Pressure Die Casting) masing-masing berukuran sekitar 140 µm dan 80 µm.

Berdasarkan penelitian sebelumnya diatas, dapat diambil kesimpulan bahwa dengan adanya variasi berupa kecepatan dan juga lama pengadukan. Menghasilkan produk yang halus dan lembut yang dapat menurunkan gesekan logam cair dengan cetakan dan menghasilkan mikrostruktur yang agglomerate.

2.2 Aluminium

Aluminium adalah logam yang sering digunakan dalam komponen mesin dikarenakan sifatnya yang tahan terhadap karat dan juga penghantar panas yang baik. Aluminium merupakan unsur paduan terbanyak nomer 2 dibumi (Rooy, 1995). Aluminium diketemukan tahun 1827 oleh Federick Wohler seorang ahli kimia dari jerman. Aluminium terdiri dari bauxite [(AlFe) 2O32H2O] atau terbuat dari tanah liat tertentu [Al₂O₃.2SiO₂] (Grand, 1991).

Pembuatan aluminium didasarkan pada proses Hall-Heroult, alumina halus dari bauxite larut pada penampungan cryolite dengan variasi pelarut fluoride dan ditambahkan dengan mengontrol suhu pada penampungan, massa jenis, resistivitas dan kelarutan alumina. Dan arus litrik dihantarkan pada penampungan untuk electrolyze kemudian alumina larut dengan oksigen pada pembentukan terjadi rekasi dengan karbon anode dan aluminium berkumpul pada logam pad katoda. Aluminium dapat dikatakan murni jika dalam kandungannya terdiri dari 99% hingga 99,9% serta massa jenis aluminium hanya 2,7 g/cm³ (Rooy, 1995). Memiliki sifat ketahanan terhadap korosi, memiliki strength to weight ratio tinggi sebesar 115 kN.m/kg bahkan melebihi baja yaitu 46,5 kN.m/kg dan konduktivitas thermal sebesar 200J/m.s.°C lebih tinggi daripada baja yaitu 40 J/m.s.°C. Ketahanan terhadap korosi didapatkan karena aluminiun termasuk logam yang reaktif sehingga mudah teroksidasi dengan oksigen membentuk lapisan alumunium oksida, alumina (Al₂O₃) yang memiliki ketebalan 10⁻⁸ meter sehingga tidak tembus oleh air. Selain itu aluminium memiliki sifat mekanik dan sifat fisik. Sifat fisik menjelaskan nilai titik leburnya, warna, struktur mikro dll. Sedangkan sifat mekanik menjelaskan kekuatan benda tersebut. Berikut merupakan tabel 2.1 sifat fisik dan tabel 2.2 sifat mekanik aluminium.



		Ulliversitas Diawijaya
Brawijaya UKemur	nian Al (%)	Universitas Brawijaya
99,9	>99,0	Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
2,6989	2,71 rawijaya	Universitas Brawijaya
660,2	653-657	Universitas Brawijaya
0,2226	0,2297	Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
69,94	59 (dianil)	Universitas Brawijaya
0,00429	0,0115 wijaya	Universitas Brawijaya
23,86 X 10 ⁻⁶	$23,5 imes 10^{-6}$	Universitas Brawijaya
fcc, a = 4,013kX	fcc, a = 4,04kX	Universitas Brawijaya
	99,9 2,6989 660,2 0,2226 69,94 0,00429 23,86 X 10 ⁻⁶	2,6989 2,71 660,2 653-657 0,2226 0,2297 69,94 59 (dianil) 0,00429 0,0115 23,86 X 10 ⁻⁶ 23,5 × 10 ⁻⁶

Sumber: Surdia dan Saito (2000, P.134).

Tabel 2.2 Sifat Mekanik Aluminium

awijaya Univer	21.	Kemurnia	n Al (%)	- Na	Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
awijaya Sifat-sifat	99,996 >99,0			Universitas Brawijaya	
awijaya Uni awijaya Uni	Dainil	75% dirol dingin	Dianil	H18	iversitas Brawijaya iversitas Brawijaya
Kekuatan Tarik (kg/mm²)	4,9	11,6	9,3	16,9	niversitas Brawijaya
Kekuatan Mulur	1,3	11,0	3,5	14,8	hiversitas Brawijaya niversitas Brawijaya
wijaya Perpanjangan (%)	48,8	5,5	35	5	
Brinell Kekerasan	17	27	23	44	Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Sumber: Surdia dan Saito (2000, P.134).

2.3 Paduan dan Klasifikasi Aluminium

Untuk memperbaiki sifat-sifat pada almunium murni yaitu dengan menambahkan unsur-unsur lain. Contoh pertama adalah aluminium dengan silikon (Al-Si) aluminium sarawilaya menggunakan tambahan silikon sebesar 12% yang memiliki mampu cor yang baik. Kedua adalah aluminium dengan tembaga (Al-Si-Cu) yang memiliki sifat-sifat mekanik dan mampu mesin yang baik. Ketiga aluminium dengan magnesium dimana sifat tahan korosi didapatkan dengan adanya kadar magnesium dalam aluminium. Berikutnya yang keempat aluminium dengan silikon dan magnesium (Al-Si-Mg) jika magnesium sedikit ditambahkan kepada Al, pengerasan dan penuaan sangat jarang terjadi. Teteapi apabila wijaya secara simultan mengandung silikon, maka dapat dikeraskan dengan penuaan panas s Brawijaya Alumnium perlakuan pelarutan. (Surdia dan Chijiwa, 1996). setelah diklasifikasikan menjadi dua yaitu Wrought Aluminum Alloys dan Cast Aluminum Alloys. Perbedaan paduan aluminium serta klasifikasinya tersebut dapat dibedakan melalu nomer seri yang diberikan seperti berikut: Brawllaya

- 1. Wrought Aluminum Alloys
- 1xxx Aluminium Murni tanpa paduan
- Paduan dengan tembaga, tetapi terkadang masih ditemukan unsur 2xxxlain terutama magnesium
- Paduan utamanya dengan mangan c) 3xxx
- wijad) Paduan utamanya dengan silikon 4xxx
 - Paduan utamanya dengan mangnesium
- Paduan utamanya dengan magnesium dan silicon wijaf) 6xxx
 - 7xxx Paduan utamanya zinc, tetapi terkadang masih ditemukan unsur lain seperti tembaga, magnesium, chromium dan zincromium
- Wijah) 8xxx Paduan dengan tin dan lithium
 - Digunakan untuk masa depan (belum ditemukan) 9xxx1)

Cara pembacaan:

- 1. Angka pertama menunjukkan jenis jenis unsur paduan yang terdapat pada logam aluminium.
- 2. Angka kedua menunjukkan sifat khusus misalnya angka kedua menunjukkan bilangan nol (0) maka tidak memerlukan perhatian khusus dan jika angka kedua menunjukkan angka satu (1) sampai dengan sembilan (9) memerlukan perhatian khusus.
- 3. Dua angka terakhir tidak mempunyai pengertian, tetapi hanya menunjukkan modifikasi dari paduan dalam perdagangan.
- 2. Cast Aluminum Alloys
- Aluminium Murni tanpa paduan diguanakan dalam pembuatan dalam berakulaya wijaa) 1xx.x
- Paduan dengan tembaga, tetapi terkadang masih ditemukan b) 2xx.x unsur lain terutama magnesium
- wijac) 3xx.x Paduan utamanya dengan mangan
- d) Paduan utamanya dengan silikon
- wijae) 5xx.x Paduan utamanya dengan mangnesium
 - Paduan utamanya dengan magnesium dan silicon
- Paduan utamanya zinc, tetapi terkadang masih ditemukan las Brawilaya 7xx.xwijag) lain tembaga, magnesium, zincromium



- Paduan denga tin dan lithium versitas Brawiiava 8xx.x = 8xx
- awijaya i) Universitas Brawijaya Bawijaya i) Universitas Brawijaya Brawijaya Belum digunakan

Cara pembacaan:

- 1. Angka pertama menunjukkan jenis jenis unsur paduan yang terdapat pada logam aluminium. as Brawiiava
- 2. Angka kedua menunjukkan sifat khusus misalnya angka kedua menunjukkan bilangan nol (0) maka tidak memerlukan perhatian khusus dan jika angka kedua menunjukkan s Brawijaya angka satu (1) sampai dengan sembilan (9) memerlukan perhatian khusus.
- 3. Dua angka terakhir tidak mempunyai pengertian, tetapi hanya menunjukkan modifikasi dari paduan dalam perdagangan.

Wijaya 2.3.1 Paduan Aluminium, Magnesium dan Silikon

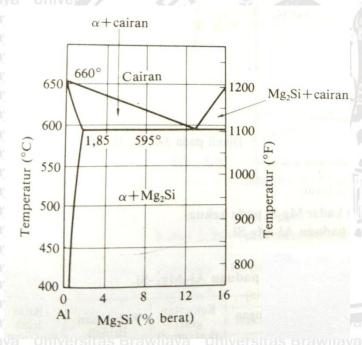
Paduan aluminium, magnesium dan silikon memiliki sifat liat, memiliki mampu bentuk yang baik untuk ekstrusi, dan tahan korosi. Jika 2-3% Mg ditambahkan ke Al maka pengerasan dan penuaan sangat jarang terjadi dan apabila secara simultan mengandung Si, maka dapat dikeraskan dengan penurunan panas setelah perlakuan pada pelarutan. Hal ini disebabkan karena senyawa Mg₂Si berkelakuan sebagai komponen yang murni dan membuat keseimbangan dari sistem biner semu dengan Al. Hal tersebut menghasilkan diagram fase biner paduan Al-Mg₂Si yang berasal dari kelarutan yang menurun dari Mg₂Si terhadap larutan padat Al dari temperatur leburnya 660°C ke temperatur yang lebih rendah dibawah 660°C dapat dilihat diagram fasenya pada gambar 2.2 (Surdia dan Saito, 2000). Dari pembahasan diatas dapat menghasilkan nilai sifat-sifat mekanik dari paduan Al-Mg₂Si pada tabel tabel 2.3.



Tabel 2.3 Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

		Kekuatan	Perpanjanga	Kekuatan	Kekerasa	Batas
versitas i	Tarik	Mulur	s n Brawijaya	Gesersita	n Brinell	a lelah iver
	(kgf/mm ²	(kgf/mm2	(%)	(kgf/mm ²		(kgf/mm ²
	Brawijaya Brawijaya	Universita		Universita		a) Univer
vositas l	8 12,6 aya	5,6 versita	s30rawijaya	U8,4 ersita	s 31 rawijay	a 6,3 niver
T4	24,6	14,8	28	16,9	65 65	9,5
T6 as	31,6	28,0	s ₁₅ rawijaya	21,0	95 awijay	9,5 niver
T5	19,0	14,8	12 wijaya	11,9	60 awjay	6,7
T6	24,6	21,8	12	15,5	73 73	6,7
T83	26,0	24,6	11	15,5	82 awijay	a_ Univer
	O tas T4 T6 T5 T6 T6 T6 T6 T6 T6 T7 T6 T7 T6 T7 T7	(kgf/mm²) O 12,6 T4 24,6 T6 31,6 T5 19,0 T6 24,6	(kgf/mm² (kgf/mm²)) O 12,6 5,6 T4 24,6 14,8 T6 31,6 28,0 T5 19,0 14,8 T6 24,6 21,8	(kgf/mm² (kgf/mm² (%))) O 12,6 5,6 30 T4 24,6 14,8 28 T6 31,6 28,0 15 T5 19,0 14,8 12 T6 24,6 21,8 12	(kgf/mm² (kgf/mm² (%) (kgf/mm²)))) O 12,6 5,6 30 8,4 T4 24,6 14,8 28 16,9 T6 31,6 28,0 15 21,0 T5 19,0 14,8 12 11,9 T6 24,6 21,8 12 15,5	(kgf/mm² (kgf/mm² (%) (kgf/mm²))) O 12,6 5,6 30 8,4 31 T4 24,6 14,8 28 16,9 65 T6 31,6 28,0 15 21,0 95 T5 19,0 14,8 12 11,9 60 T6 24,6 21,8 12 15,5 73

Sumber: Surdia dan Saito (2000, p.140)



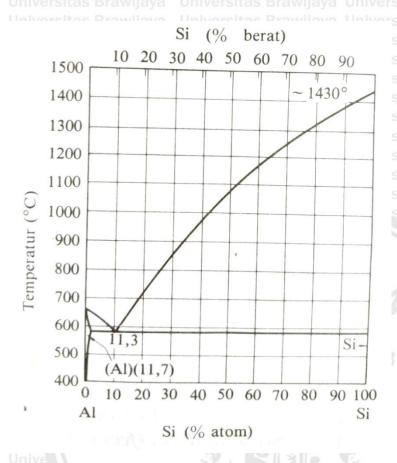
Gambar 2.2 Diagram Fase Al-Mg₂Si wersitas Brawijaya Universitas Brawijaya Sumber: Surdia dan Saito. (2000, p.139).

2.3.1.1 Karakteristik Silikon terhadap Aluminium

Silikon merupakan paduan yang sering digunakan pada aluminium. Dikarenakan silikon dapat meningkatkan karakteristik dari pengecoran tersebut, seperti peningkatan pada mampu alir (fluidity), Jika aluminum dipadukan dengan silikon dapat menghasilkan has Brawijaya paduan yang memiliki mampu cor yang baik ketahanan terhadap retak panas dan feeding



2008). Berikut efek penambahan %Si terhadap diagram fase characteristic (Kurniawan, Al-Si pada gambar 2.3.



Gambar 2.3 Diagram fase Al-Si Sumber: Surdia dan Saito (2000,p.137)

Dari diagram diaatas dapat dilihat memiliki titik eutektik pada 577°C pada persen Si 11,7%. Pada pengaplikasiannya adalah bagian-bagian mesin dengan bentuk yang rumit. Teteapi logam yang memiliki mampu cor yang baik mempunyai sifat mekanis yang buruk karena meiliki butir-butir silikon yang besar (Surdia dan Chijiwa, 1996).

2.3.1.2 Karakteristik Magnesium terhadap Aluminium

Magnesium merupakan unsur yang dapat meningkatkan kekuatan, kekerasan pada Brawlaya paduan dan memiliki ketahanan korosi yang baik. Sebelum adanya paduan aluminium, wijaya magnesium dan silikon, Aluminium ini hanya berikatan dengan silikon yang memiliki s mampu cor yang baik. Kemudian diperbaiki sifat-sifat mekaniknya dengan menambahkan magnesium, Paduan aluminium dengan Si 7-9% dan Mg 0,3-1,7% dikeraskan dengan cara s Brawilava



partikel-partikel murni aluminium didistribusikan ke seluruh logam dengan metode presipitasi.

Paduan aluminiun dengan magnesium dapat disebut hidronalium dan dikenal sebagai paduan tahan korosi. Dengan kadar Mg 2-3% pada paduan 5052 memiliki sifat mudah untuk ditempa dan dirol. Paduan aluminium dengan mangensium ini akan membentuk Al₃Mg₂, memiliki bentuk kristal yang hexagonal susunan rapat (HCP).

2.4 Sifat Mekanik Material

Sifat mekanik material menggambarkan sifat kemampuan material jika diberi pembebanan hingga terjadinya deformasi plastis. Dalam mencari sifat mekanik yang baik maka dibutuhkan prototype yang seusai desain dan diberikan pembebanan yang sebenarnya. Berikut merupakan macam-macam sifat mekanik material:

- Kekuatan (strenght) adalah kemampuan material untuk mempertahankan bentuk setelah diberi beban atau tegangan tanpa terdeformasi. Semakin besar beban yang dapat diterima oleh material maka benda tersebut dikatakan memiliki kekuatan yang tinggi.
- awija 2a Kekerasan (hardness) adalah kekuatan material terhadap goresan karena indentasi, pengikisan dan deformasi plastis terjadi pada saat berkontak dengan indentor yang diberi beban. Bila suatu material diindentasi maka yang akan menerima beban adalah bagian permukaannya saja bukan keseluruhannya.
- Ketangguhan (toughness) adalah kemampuan material atau bahan untuk menyerap wija3. energi dalam zona plastis ketika menerima beban sampai terjadinya patah atau rusak.
- Keuletan (ductility) merupakan suatu sifat kemampuan material untuk menerima awiia4. tegangan hingga terjadi deformasi plastis sebelum patah.

2.5 Proses Manufaktur

Proses manufaktur adalah proses membuat benda yang pada awalnya tidak mempunyai nilai guna atau manfaat dapat diproses menjadi barang yang jadi atau barang setengah jadi yang dapat dilanjutkan oleh proses permesianan. Manufaktur sendiri terdiri dari banyak proses yaitu proses permesinan (*Machining*), proses pengecoran (*Casting*) dan lain-lain.

Proses pengecoran sendiri memiliki keuntungan yang cukup luas. Yaitu dapat las Brawilaya membentuk benda dengan tingkat kerumitan yang cukup tinggi, dapat membuat benda dengan volume yang tinggi dan memiliki berat benda yang tinggi pula serta masih banyak



yang lain. Pengecoran sendiri merupakan metode yang sudah lama digunakan bahkan sendiri merupakan metode yang sendiri merupakan metode yang sendiri merupakan metode yang sendiri merupakan metode yang sendiri mengang sendiri mengang sendiri merupakan metode yang sendiri mengang sendiri meng hingga beribu-ribu tahun sebelum masehi (Surdia dan Chijiwa, 1996). Dengan cukup lamanya metode pengecoran ini maka variasi yang dihasilkan semakin banyak, sehingga pengecoran logam itu sendiri dapat diklasifikasikan lagi menjadi pengecoran cair dan pengecoran semisolid.

2.5.1 Pengecoran Cair

Adalah proses pembentukan dari padat lalu dipanaskan hingga mencapai temperature liquidus dari bahan bahkan lebih lalu dituang kedalam cetakan hingga membeku. Pengecoran cair baik digunakan jika kita memiliki bentuk cetakan yang rumit serta sistem saluran yang rumit juga, dikarenakan mampu alir logam cair tinggi sehingga dapat meminimalisir terjadinya solidifikasi dini didalam rongga cetakan.

Aliran logam cair dapat dipengaruhi oleh kekentalan logam cair, pada temperatur awilaya tinggi maka kekentalan menjadi lebih rendah. Kekentalan sendiri tergantung dari jenis logamnya. Beberapa logam memiliki kekentalan yang sama atau sedikit lebih rendah dari kekentalan air contohnya aluminium (Surdia dan Chijiwa, 1996). Berikut merupakan tabel 2.4 koefisien kekentalan dan tegangan permukaan dari logam.

Tabel 2.4 Koefisien kekentalan dan tegangan permukaan dari cairan

Unive Univer Bahaners Universi	Titik Cair (°C)	Berat Jenis (g/cm³)	Koefesien kekentalan (g/cm.detik)	Koefesien kekentalan kinematic (cm²/detik)	Tegangan Permukaan (dine/cm)	Tegangan permukaan Berat jenis (cm³/detik²)
Air	0	0,9982(20°C)	0,010046(20°C)	0,010064	72 (20°C)	72 Jniversitas Brawijaya
Air raksa	-38,9	13,56 (20)	0,01547 (20)	0,00114	465 (20)	34,5
Tiniversita	232	5,52 (232)	0,01100 (250)	0,00199	540 (247)	97,8
Timbal	327	10,55 (440)	0,01650 (400)	0,00156	450 (330)	42,6
Seng	420	6,21 (420)	0,03160 (420)	0,00508	750 (500)	120 liversitas Brawijaya
Aluminium	660	2,35 (760)	0,0055 (760)	0,00234	520 (750)	niversitas Brawijaya 220 niversitas Brawijaya
Tembaga	1.083	7,84 (1.200)	0,0310 (1.200)	0,00395	581 (1.200)	a 74 Iniversitas Brawijaya
Besiversita	1.537	7,13 (1.600)	0,000 (1.600)	0,00560	970 (1.600)	a 136 iversitas Brawijaya
Besi cor	1.170	6,9 (1.300)	0,016 (1.300)	0,0023	1.150 (1.300)	ra Universitas Brawijaya ra 167 _{niversit} as Brawijaya ra <u>Universit</u> as Brawijaya

Sumber: Surdia dan Chijiwa. (1991, p.12). rawijaya Universitas Brawijaya



2.5.2 Pengecoran Semisolid

Pengecoran semisolid dapat diklasifikasikan menjadi 2 yaitu rheocasting dan thixoforming. Yang berbeda dari keduanya adalah pada temperatur, dimana pada rheocasting temperatur semisolid berada pada 75% dari titik leburnya. Sedangkan pada thixoforming berada pada 25% dari titik leburnya. Teknik pengecoran tersebut merupakan teknik pembuatan antara teknik pengecoran dan teknik pembentukan logam. Tetapi dapat juga dikatakan sebagai pengembangan pengecoran cetak (die casting).

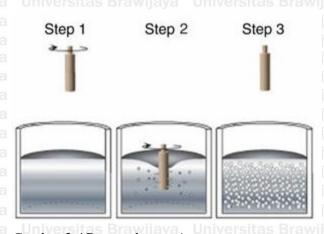
Dalam teknik pengecoran cairan logam kental dipergunakan sifat tiksotropik bahan las Brawijaya logam yang berbentuk bubur/slurry, yaitu viskositasnya sangat menurun dengan meningkatnya laju geseran yang juga tergantung pada waktu. Slurry logam ini sebagai bahan pengganti logam cair yang diproses benda coran dalam mesin cor cetak. Slurry logam itu sendiri dibuat dengan jalan memutar logam cair yang sedang membeku sehingga terjadi geseran yang mengakibatkan agitasi terhadap terjadinya butir-butir dendrit.

2.6 Semisolid Rheocasting (SSR)

Semisolid rheocasting (SSR) merupakan pendekatan baru pada pembentukan logam itas Brawijaya awija cair berbentuk *slurry*, dengan menggunakan gaya geser dimana munculnya nukleasi iltas Brawijaya disebabkan oleh penyerapan panas intern (pemasukan bahan baku sampai mencair). Hasil dari komponen cor tersebut terutama ditentukan oleh fraksi solid, ukuran partikel, bentuk itas Brawijaya faktor, kedekatan dan kontinuitas fase.

Semisolid rheocasting (SSR) adalah proses pembentukan dari bahan mentah yang itas Brawijaya dipanaskan hingga mencapai temperatur titik leburnya lalu dilakukan proses stirring terhadap logam cair hingga temperaturnya turun 25% dari titik leburnya dan dituangkan dalam cetakan. Menurut (Rusliadi, 2012) metode pengecoran semisolid ini baik digunakan semisolid dalam menurunkan tingkat porositas dalam suatu benda dan dapat menyeragamkan bentuk itas Brawijava butir sehingga dapat menciptakan bentuk dendrit yang globular dan memiliki permukaan yang halus karena berbentuk slurry sehingga dapat menurunkan koefisien gesek terhadap cetakan. Metode *rheocasting* memiliki 3 tahap yang pertama logam cair dipanaskan hingga titik leburnya, tahap kedua dilakukan proses pengadukan sampai suhu terdapat pada daerah semisolid, tahap ketiga logam cair memiliki bentuk slurry lalu dituang pada rongga las Brawljaya cetakan. Proses *rheocasting* tersebut dapat dilihat pada gambar 2.4.





Gambar 2.4 Proses rheocasting Sumber: Nafisi dan Ghomashchi (2016, p.23)

2.6.1 Parameter Pengecoran Rheocasting

Semisolid Rheocasting (SSR) dengan metode menggunakan pengaduk memiliki s Brawijaya parameter-parameter yang berpengaruh terhadap hasil produk coran. Parameter tersebut meliputi kecepatan pengadukan, waktu pengadukan dan temperatur tuang logam cair. Is Brawijaya Seperti variasi yang dilakukan pada para peneliti berikut ini.

Menurut (Reisi et al, 2008) dengan peningkatan parameter sedikit saja sudah dapat s Brawijaya merubah struktur dendrit menjadi non dendritik, Jika kecepatan besar dan diimbangi dengan waktu pengadukan yang semakin lama akan menyebabkan faktor bentuk microstruktur dari produk berbentuk agglomerate. Semakin lama waktu pengadukan faktor bentuk agglomerate akan semakin tinggi.

2.7 Macam-Macam tungku

Un Tungku merupakan alat dari pengecoran logam yang bertujuan untuk merubah bahan s Brawijaya baku dari padat menjadi cair dengan menggunakan energi panas hingga titik lebur bahan wilaya baku. Energi tersebut dapat diartikan sebagai efisiensi thermal, tungku menunjukan sebagai efisiensi thermal, tungku menunjukan sebagai efisiensi thermal, kemampuan melebur aluminium berdasarkan perbandingan antara banyaknya energi yang diperlukan untuk melebur alumimnium dengan energi yang dihasilkan tungku dengan mempertimbangkan energi yang hilang. Tungku sangatlah penting pada proses pengecoran logam dikarenakan dapat mempengaruhi efisiensi pengecoran serta bentuk dan dimensi produk kerja nantinya. Berikut merupakan macam-macam tungku untuk pengecoran:

1. Tungku crucible berkerja dengan bahan bakar yang dicampur dengan udara dan dimasukan kedalam tungku dengan membentuk tangen sudut sehingga api berbentuk



16

- cone akan berputar mengelilingi crucible dan bergerak keatas dari tungku. Tungku ini dapat digunakan untuk pengecoran 2 ton logam.
- 2. Tungku cupola berkerja dengan menggunakan api digunakan langsung untuk meleburkan logam dengan panas konduksi, konveksi, dan radiasi. Komponen utamanya adalah pipa baja yang tingginya mencapai 7-12m dan berdiameter 30-125 cm. Kelebihan dari alat ini adalah mudah dioperasikan, logam mencair dengan cepat, lebih ekonomis. Kekurangannya adalah pengaturan dan control komposisi kimia dan sifat mekaniknya sangat sulit dilakukan.
- 3. Tungku listrik berkerja dengan mendapatkan sumber panas dari enegi listrik karena tahanan. Hal ini dapat mengurangi adanya bahan-bahan pengotor dan dapat menjaga kemurnian dari bahan baku.
- 4. Tungku Tahanan Listrik (TTL) terdiri dari supply daya, resistor, isoloator untuk resistor, *shell* luar, dan batu tahan api. TTL langsung digunakan untuk proses peleburan, arus mengalir secara langsung ke material dari elektroda yang ujung-ujung kontak dengan material yang akan dilebur. Tungku ini dapat dibagi menjadi 2 yaitu TTL menggunakan tahanan tidak langsung dan TTL tahanan batang.
- 5. Tungku Busur Listrik (TBL) berkerja dengan menghasilkan panas dari busur diantaranaya elektroda dan material yang akan dilebur. Mempunyai efisiensi termal yang tinggi, pemanasannya cepat, pengaturan temperaturnya tepat (tertutup), dan control atmosfer yang baik.
- 6. Tungku Induksi rinsip kerjanya adalah merubah energi listrik ke energi panas dengan arus bolak-balik serta arus eddy dalam material magnetik lalu melewati coil atau kumparan yang menghasilkan medan magnet sehingga dapat menghasilkan panas.

 Tungku induksi adalah salah satu tungku peleburan logam. Tungku ini digunakan untuk meleburkan logam padat menjadi logam cair. Tungku induksi termasuk dalam klasifikasi melting furnace.
- 7. Tungku *Open-Heart* merupakan tungku regeneratif dan pantulan lidah api langsung yang mempunyai kapasitas 350 ton. Logam *ferrous* yang dihasilkan asam atau basa tergantung pada dinding refraktorinya. Api dalam tungku langsung mengarahke logam yang berada dalam tempat penampungan.

Dan berikut merupaka tabel macam-macam tungku dan efisiensinya:

Tabel 2.5

wilaya Macam-macam tungku dan efisiensinya las Brawilaya Universitas Brawilaya

Jenis Tungku Bra Universitas Bra	Sumber Energi		Logam Hilang	Efisiensi	
	Gas	Elektrik	Brawijaya Uni Brawijaya Uni	Panas	Laju Panas
Crucible (gas)	awi X ya	Universitas	4-6%	v7-19 as B	ra Poora Universitas Brawija
Cupola	\mathbf{X}^{\vee}		3-12%	40-50%	Good
Reverberatory	X		3-7%	30-45%	Fair to Good
Rotary Sitas Bra	awi X ya		Brawijaya Uni	35%	ravijava Universitas Brawija
Stack Melter	X		1-2%	40-45%	Good
Direct Arc		Unixersitas	5-8%	35-45%	Fair to good Prsitas Brawija
Induction		X	0,75(Al)-3%	50-76%	Good Excellent
Reverberatory		X	1-3%	59-76%	Excellent
Sumber: http://ww 2.8 Geometri (Ben	18	5117	011). BR	W,	iaya Universitas Brawija Universitas Brawija Va Universitas Brawija Universitas Brawija

2.8 Geometri (Bentuk dan Dimensi)

Geometri (bentuk dan dimensi) merpuakan hal yang terpenting pada pengecoran. Hasil dapat dibilang baik ketika hasil produk coran sama dengan cetakannya. Banyak komponenkomponen yang sangat membutuhkan keakurasian dan presisi yang tinggi. Dalam mencapai hal itu banyak faktor yang mempengaruhi seperti temperatur penuangan, fluditas, soldifikasi dll.

Kesalahan geometri dapat dikategorikan ada 4 yaitu ukuran (dimention), bentuk (form), posisi (position), kehalusan dan kekesaran (smoothness and roughness). Geometri dianggap presisi adalah ketika 4 karakteristik diatas dapat terpenuhi. Bannyaknya faktor dalam pengecoran yang membuat produk jauh dari geometri yang sesuai.

2.9 Uji Kebulatan (Roundness Tester)

Webulatan merupakan suatu profil bisa dikatakan bulat sempurna bila jarak titik-titik s Brawijaya yang terdapat pada bentuk geometrik tersebut memiliki jarak yang sama terhadap sebuah titik yang disebut dengan titik pusat (Yanis, 2010). Suatu profil kebulatan dikatakan tidak bulat sempurna jika terjadi ketidak bulatan yang ditanda dengan adanya perbedaan jarak antara titik-titik pada bentuk geometrik tersebut terhadap titik pusatnya.

Kebulatan (roundness) merupakan kondisi dari suatu permukaan suatu benda dengan penampang yang berbentuk lingkaran (silinder, konis dan bola), dimana semua titik-titik dari permukaan yang dipotong oleh bidang apapun yang tegak lurus terhadap sumbu



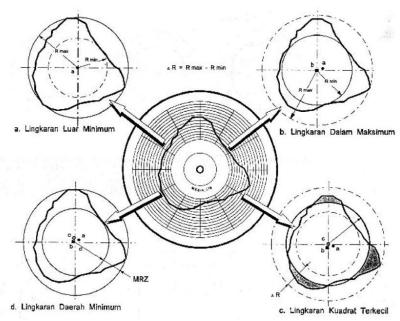
(silinder dan konis) atau yang melalui pusat (bola) mempunyai jarak yang sama dari titik pusat. Toleransi kebulatan menunjukkan daerah toleransi yang dibatasi oleh dua lingkaran daerah dae konsentris, dimana setiap elemen dari lingkaran harus berada pada bagian tersebut (Hill, has Brawijaya 1969). Menurut (Rochim, 2001) Kebulatan adalah suatu harga yang dapat dihitung berdasarkan profil kebulatan relatif terhadap lingkaran referensinya. Dengan mengikuti

Lingkaran luar minimum (minimum circumsribed circle) adalah metode yang itas Brawijaya awija 1. digunakan untuk menghitung lingkaran standar dengan cara mengetauhi jari-jari litas Brawijaya minimum yang menutupi profil data.

standart terdapat 4 macam lingkaran referensi yaitu

- Lingkaran dalam maksimum (maximum inscribed circle) adalah metode yang tas Brawijaya awija 2. digunakan untuk menghitung lingkaran standar dengan cara mengetauhi jari-jari maksimum yang ditutupi oleh profil data.
- Lingkaran daerah minimum (minimum zone circle) adalah metode yang digunakan stas Brawijaya awija_{3.} untuk menghitung dua lingkaran konsentrik yang menutupi profil dengan cara itas Brawijaya mengetauhi data seperti pemisah arah minimum.
- Lingkaran kuadrat terkecil (least squares circle) adalah metode yang digunakan untuk itas Brawijaya awija⁴. menghitung luas daerah yang tertutup oleh profil sama dengan luas daerah yang las Brawljaya berada pada luar.

wija Dari 4 pengertian diatas dapat digambarkan hasil seperti dibawah ini.



Gambar 2.5 Grafik Polar dari empat jenis lingkaran referensi Sumber: Yanis (2010, p.53)

Dari keempat jenis lingkatran referensi tersebut, merupakan pengukuran tanpa diketauhinya titik tengah pada benda kerja. Penetuan titik tengah dilakukan dengan cara pendekatan pada setiap referensinya. Menurut (Rochim, 2001) nilai kebulatan sendiri dapat salawijaya dirumuskan sebagai berikut:

 $\Delta R = Rmax-Rmin$ (2-1) stas Brawlaya

Dengan:

 $\Delta R = Nilai kebulatan ava$

Rmax = Nilai terluar

Rmin = Nilai terdalam

2.10 Solidifikasi Pada Rheocasting

Solidifikasi adalah proses pembekuan suatu logam dengan melewati tahap atom menjadi inti atom (nukleasi), mulai berikatan terjadi kristalisasi lalu menjadi dendrit sehingga memiliki butir dan batas butir. Pada proses rheocasting mengalami perbedaan ketika logam cair mengalami penurunan temperatur proses kristalisasi akan tergagalkan, dikarenakan adanya gesekan dari proses stirring. Oleh karena itu proses pembekuan pada rheocasting lebih lama dari pengecoran konvensional. Selain itu struktur kristal logam juga dapat berpengaruh perpindahan dari atom, dimana struktur kristal ada tiga yaitu FCC (Face-Centered Cubic), BCC (Body-Centered Cubic) dan HCP (Hexagonal Closed Packed). Struktut FCC memiliki atom-atom yang mudah berpindah dikarenakan terdapat atom pada pusat semua sisi kubus dan sebuah atom pada setiap titik sudut kubus yang berkebalikan dengan strukut BCC dan HCP. Strukur FCC sendiri ada pada aluminium.

Untuk mendapatkan karateristik yang baik dari logam aluminium yaitu antara kekuatan dan keuletan pada aluminium tuang, Strukur mikro yang harus dimiliki harus halus dan berbentuk *equiaxed*. Penghalusan butir dapat dilakukan dengan berbagai cara yaitu dengan komposisi paduan, kecepatan pembekuan, penambahan penghalus butir dan diaduk (Harion, 2008).

Pembentukan fraksi padat dimulai dari dinding cetakan yaitu zona chill dan akan membentuk zona kolumnar. Selama terjadi pertumbuhan zona columnar dapat dibedakan menjadi tiga daerah fase cair, fasa cair dengan fase padat dan fase padat, daerah ini disebut juga sebagai musy zone. Musy zone dapat menentukan karakterisitik dari struktur mikro seperti kerapatan, bentuk, ukuran, distribusi konsentrasi persipitat dan pori-pori. Serta zona kolumnar yang terletak pada bagian dalam, mempunyai bentuk butir yang sama.



2.11 Thixotropic (Shear Thining) (Shear Thinin

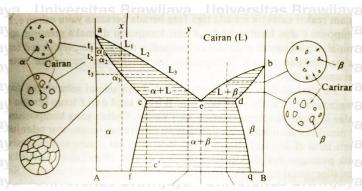
Adalah fenomena apabila fluida cair yang memiliki viskositas diberi gaya akan menurunkan viskositasnya. Fluida cair seolah-olah viskositas semakin lama semakin berkurang walaupun tegangan gesernya tetap. Viskositas yang semakin berkurang akan meningkatkan kemampuan alir suatu fluida. Fenomena thixtotropik ini ada pada pengecoran rheocasting, Dimana suhu yang semakin turun akan meningkatkan viskositasnya dikarenakan logam akan menuju ke fase padatnya. Tetapi dengan efek pengadukan pada rheocasting, seiring dengan penurunan suhu peningkatan viskositas pada logam cair tidak terjadi dikarenakan panas yang merata dan proses perbuahan fase menuju padat digagalkan dengan adanya efek stirring.

Dalam produk coran hal tersebut sangatlah baik untuk meningkatkan kualitas dari produk coran. Dari mampu tuang yang semakin baik akan membuat produk coran memiliki geomteri yang baik. Dikarenakan mampu mengisi rongga cetakan secara seutuhnya.

2.12 Perubahan Fase Pada Pendinginan

Perubahan fase pada pendinginan paduan logam dapat diartikan dengan $\alpha + \beta$, dimana α adalah logam induknya atau memiliki kadarnya paling besar dan β adalah logam paduan dari logam induknya. L mengartikan fase *liqiud* dan α 1, α 2 dan α 3 menjelaskan perubahan fase pembekuannya dengan suhu yang mengalami penurunan.

Logam cair ada pada titik a, lalu temperaturnya turun hingga t1 akan mulai terbentuk nukleasi yang terbentuk karena adanya ikatan dengan atom-atom. Ketika temperaturnya turun pada t2 nukleasi tersebut akan saling berikatan dan membentuk kristal dan pada t3 akan membentuk batas butir dikarenakan ada ikatan antar kristal. Ketika suhu akan semakin turun lagi akan menjadi butir dan akan mulai membentuk fase padat. Dapat dilihat perubahan bentuk tersebut pada gambar 2.6.



Gambar 2.6 Diagram Fase Pada Pendinginan Sumber: Surdia dan Saito (2000, p.56)

Wilaya 2.13 Analisis Mikrostruktur Faktor Bentuk Rheocasting (Silas Brawijaya

Faktor bentuk (F) pada rheocasting berbeda dengan pengecoran konvensional.

Mikrostruktur yang dibentuk berbentuk agglomerate atau dapat disebut the pseudoparticle/pseudo-cluster. Concept pada masing-masing pseudo-cluster menurut (Reisi,
2008) dihitung dengan persamaan berikut:

$$F = \frac{4\pi A}{C^2} \tag{2-2}$$

Dengan:

F = Faktor Bentuk

A = Luas bentuk

C = Keliling bentuk

Dengan menggunakan rumus berikut dimana C dan A adalah keliling dan luas gugus pseudo. F turun dengan meningkatnya fitur lingkaran dan dapat menjadi satu lingkaran sempurna. Ukuran partikel pseudo diukur dengan menggunakan metode standar *intercept length* (Reisi, 2008).

2.14 Pengukuran Densitas

Densitas merupakan hubungan antara massa jenis dengan volume memiliki satuan (gr/cm³). Menurut ASTM-E B311-93 dapat dirumuskan sebagai berikut:

$$\rho = \frac{m}{V}$$
 (2-3) sitas Brawijaya

Dengan:

wilaya ρ July = Massa Jenis (gr/cm³)

m = Massa (gr)

 $v = Volume (cm^3)$

Untuk mencari massa jenis aktual pada suatu produk dapat menggunakan uji piknometri. Metode ini menggunakan perbandingan massa jenis relatif dari spesimen/ zat dengan fluida. Massa jenis aktual dari spesimen dapat dihitung dengan menggunakan rumus *apparent density*. Pengukuran berat apung dilakukan dengan menggantungkan sampel menggunakan tali di keranjang kawat dalam wadah yang berisi fluida cair (air). Menurut ASTM-E B311-93 dapat dirumuskan sebagai berikut:

$$\rho_s = \left[\frac{Ws}{Ws - (Wsb - Wb)}\right] x \rho_{liq}$$
 (2-4)

Wijaya Dengan : Has Brawijaya

 $\rho_s = Apparent \ density \ spesimen \ (gr/cm^3)$

wijaya ρ_{liq} iv = Massa jemis air (gr/cm³) isitas Brawijaya Universitas Brawijaya

 W_{sb} = Berat keranjang + tali + spesimen didalam air (gr)

 W_b = Berat keranjang + tali di dalam air (gr) wijaya Universitas Brawijaya

2.15 Hipotesis

Metode Semisolid Rheocasting (SSR) merupakan metode pengecoran logam semisolid untuk membentuk struktur non dendritik atau globular pada mikrostruktur material. Salah satu variasi penting metode rheocasting adalah menggunakan pengadukan dan kecepatan.

Dengan variasi waktu pengadukan akan menurunkan gesekan logam cair terhadap cetakan sehingga menghasilkan produk coran yang sesuai dengan geometri bentuk dan dimensi Serta, struktur butiran yang semakin kecil dan berbentuk globular akan meningkatkan densitas produk coran.

University

Universitas Brawijaya Universitas Brawijay Universitas Brawijaya Universitas Brawijay

iversitas Brawijaya Universitas Brawijay iversitas Brawijaya Universitas Brawijay iversitas Brawijaya Universitas Brawijay iversitas Brawijaya Universitas Brawijay

BAB III METODE PENELITIAN

3.1 Metode Penelitian

Dalam metode ini digunakan metode eksperimental sebenarnya. Dimana secara langsung mengetahui besar pengaruh waktu pengadukan pada pengeceron semisolid rheocasting aluminium Al-Mg-Si terhadap densitas dan geometri produk coran.

Wilaya 3.2 Tempat dan Waktu Penelitian

Penelitian ini dilaksanakan pada bulan 21 April 2017 hingga 21 Mei 2017 di:

- 1. Laboraturium α β γ Landungsari, Malang untuk pengecoran, pembuatan specimen dan pengujian densitas.
- 2. Laboratorium Metrologi Industri Mesin FT-UB untuk melakukan uji geometri.
 - 3. Laboratorium Pengujian Bahan Mesin FT-UB untuk melakukan foto mikro.

3.3 Variabel Penelitian

Pada penelitian ini menggunakan tiga variabel, yaitu variabel bebas, variabel terikat, Brawijaya variabel terkontrol.

3.3.1 Variabel Bebas

Variabel bebas adalah variabel yang mempengaruhi atau menyebabkan adanya perubahan. Variabel yang digunakan adalah lamanya waktu pengadukan, lamanya waktu pengadukan yang dilakukan 10, 20, 40, 60 detik

3.3.2 Variabel Terikat

Variabel terikat adalah faktor-faktor yang diteliti akibat adanya pengaruh dari variabel bebas. Dalam penelitian ini variabel yang digunakan antara lain :

- 1. Densitas produk coran semi solid *rheocasting* Aluminium Al-Mg-Si.
- 2. Geometri (bentuk dan dimensi) semi solid *rheocasting* Aluminium Al-Mg-Si.

Universitas Brawijaya

3. Tingkat kebulatan semi solid *rheocasting* Aluminium Al-Mg-Si.

24

3.3.3 Variabel Terkontrol

Variabel terkontrol adalah variabel yang dikendalikan. Variabel terkontrol pada penelitian ini adalah :

- 1. Massa ingot Al-Mg-Si 550gr
- 2. Temperatur tungku induksi 700°C
- 3. Temperatur penuangan 600°C
 - 4. Putaran motor 1400 rpm
- 5. Putaran pengadukan 2400 rpm dengan dimensi transmisi pulley dan belt pada as Brawijaya lampiran 7.

3.4 Alat Dan Bahan Penelitian

3.4.1 Alat

Alat-alat yang digunakan dalam penelitian kali ini adalah :

1. Timbangan Elektrik

Digunakan untuk mengukur massa bahan yang digunakan dalam penelitian.

Mempunyai ketelitian 0,01gr.



Gambar 3.1 Timbangan Elektrik

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

2. Infrared Thermometer

Digunakan untuk mengukur suhu pada saat peleburan bahan Al-Mg-Si



Gambar 3.2 Infrared Thermometer

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

univers251s Brawijaya Universitas Brawijaya

3. Timer

Memiliki prinsip kerja dapat menghitung waktu secara mundur dan ketika sudah menunjukan 0 detik akan mengeluarkan bunyi sebagai penanda waktu habis. Alat ini digunakan untuk membatasi waktu pengadukan pada gambar 3.3. Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya



Gambar 3.3 Timer

awijaya

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

4. Tungku peleburan

Spesifikasi tungku peleburan Al-Mg-Si pada gambar 3.4:

: Induksi Tipe

Kapasitas : + 2 kg

Tegangan Listrik: 220 V

Kuat Arus : ± 13.2 A



wijaya Gambar 3.4 Tungku Peleburan Julyersitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang Haya Universitas Brawijaya



Alat Pengaduk iwija**5**a

26 wijaya



Gambar 3.5 alat pengaduk Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

Motor single fase AC

Putaran Motor Listrik: 1400rpm

Universitas Brawijaya

Putaran Pengaduk: 2400rpm

Daya: 1Hp

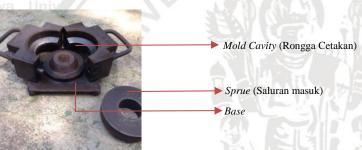
Tegangan: 110/220V

Arus: 13,8/6,9A

6. Cetakan Pengecoran

Universitas Brawijaya Dalam penelitian ini menggunakan cetakan permanen seperti tampak pada gambar

3.6



Gambar 3.6 Cetakan Permanen

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

awijaya. Hand Gloves

Digunakan untuk perlindungan tangan dari temperature tinggi pada saat penuangan.



Gambar 3.7 Hand Glove

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

8. Penggaris

Digunakan sebagai alat untuk mengukur dimensi Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya



Gambar 3.8 Penggaris Java Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Sumber: Laboratorium Metrologi Industri Mesin FT-UB, Malang

9. Vernier Caliper

Digunakan sebagai alat untuk mengukur dimensi. Memiliki ketelitian 0,01mm

Spesifikasi Canon EOS 600D: Ukuran file foto: 5184 x 3456

Shutter Speed: 1/4000-1/60 detik

Image stabilization ISO Range: 100-3200 Aperture Lensa: f/3.5-5.6 univers27 s Brawijaya Universitas Brawijaya



Gambar 3.9 Vernier Caliper

Sumber: Laboratorium Metrologi Industri Mesin FT-UB, Malang

awa aya 10. Kamera



Gambar 3.10 Kamera

Sumber; Laboratorium Pengujian Bahan Mesin FT-UB, Malang

wija44. Laptop

Digunakan untuk mendapatkan nilai Rmax dan Rmin





Spesifikasi Asus A555L:

Intel Core i5-5200U, up to 2.7GHz

Ram: 4gb

Kartu Grafis: Nvidia Gforce 940m

Gambar 3.11 Laptop Sumber: Dokumetasi pribadi

12. Alat Uji Piknometri awijay



Gambar 3.12 Alat Uji Piknometri

Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

3.4.2 Bahan

Bahan pengecoran adalah ingot Aluminium Al-Mg-Si degan berat ± 550gr

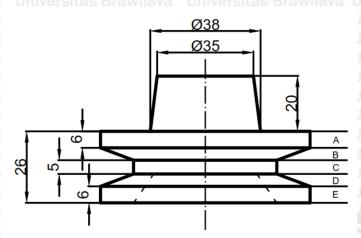




Gambar 3.13 Ingot Aluminium Al-Mg-Si Brawijaya Universitas Brawijaya Sumber : Laboratorium α β γ Landungsari, Malang

Universitas Brawijaya

wijawa 3.5.Desain Benda Kerja



Gambar 3.14 Dimensi Pulley Sumber: Dokumentasi pribadi

3.6 Skema Penelitian

(Lampiran)

3.7 Prosedur Penelitian

- Menyiapkan bahan dasar untuk pengecoran semi solid *rheocasting* yaitu aluminium awijaya Uni Al Mg-Si dan alat-alat yang dibutuhkan.
 - Sebelum dimasukkan ke dalam tungku, aluminium ditimbang \pm 550gr 2. niv
 - Timbang massa aluminium Al-Mg-Si
 - Masukkan aluminium Al-Mg-Si kedalam tungku peleburan I.703, kemudian 4. meleburnya sampai suhu 700°C
 - Logam cair diaduk menggunakan batang pengaduk dengan kecepatan 2400 rpm dan variasi waktu sebagai berikut:
 - Spesimen B 10 detik a.
 - Spesimen C 20 detik Universitas
 - Spesimen D 40 detik
 - d. Spesimen E 60 detik
 - Kemudian, tuang logam cair ke dalam cetakan yang telah disiapkan (cetakan Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
 - Aluminium yang telah membeku lalu dibongkar dari cetakannya.
 - 8. Dilakukan uji densitas pada spesimen pada masing-masing spesimen.

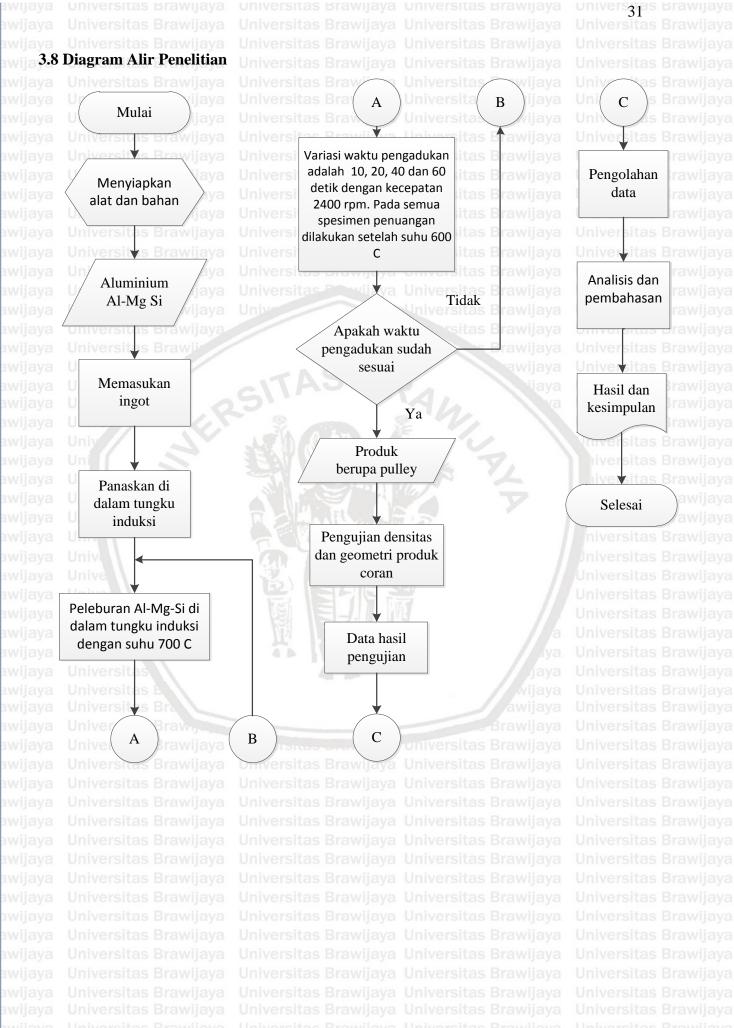


30

- Dilakukan kesesuaian geometri (bentuk dan dimensi) pada masing-masing wijay9. spesimen.
- 10. Dilakukan uji *roundness* untuk mengetahui tingkat kebulatan benda kerja.
 - Catat data hasil pengukuran nilai densitas dan porositas pada semua spesimen.

3.7.1 Prosedur Penelitian Pengukuran Geometri dan Uji Roundness

- Siapkan dimensi produk coran yang sesusai dengan desain.
- awijay2. Foto benda kerja
- Masukan foto kedalam autocad awijaya
- awijay4. Lakukan penggambaran diagram polar dengan menggunkan spline
- awijay₅. Buatlah lingkaran dari titik tengah menyentuh bagian dalam digram polar
- Buatlah lingkaran dari titik tengah menyentuh bagian luar digram polar awijay6.
- awijaya Lakukan perhitungan nilai kebulatan dan catat hasil data pengukuran
- Benda dipisah menjadi 10 bagian awijay8.
- awijayo. Melakukan pengukuran tinggi spesimen dari 10 bagian menggunakan jangka las Brawijaya iversitas Brawijaya sorong
- 10. Catat dan rata-rata hasil



C Universitas Brawijaya Pengolahan data Analisis dan pembahasan rawijava Hasil dan kesimpulan Selesai

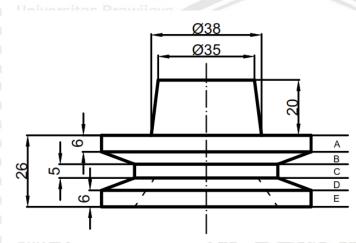


Universita BAB IV a Universitas Brawijaya HASIL DAN PEMBAHASAN

nvijava 4.1 Analisa Data Geometri Iniversitas Brawijava Universitas Brawijava

4.2 Hasil Pengukuran Dimensi ersitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Pengukuran dilakukan dengan cara mengambil dari 10 titik yang berbeda untuk mengetauhi tingkat kepresisian dimensi dari benda kerja. Dengan pembagian dimensi sesuai dengan gambar berikut ini:



Gambar 4.1 Pembagian Bagian Dimensi Pulley Sumber: Dokumentasi pribadi

Dari rancangan pengambilan data seperti diatas akan didapatkan hasil pengukuran dimensi pada tabel berikut ini:

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

34

1	
1	
	2
16	21
V P	-
1	
	1

Waktu	itas Brawija	ava Bnivers	itas Brawija	va Universi	tas Braw
pengadukan	(mm)		itas (mm)		(mm)
60s Vers	5,45	4,35	4,98	3,01 ers	6,09
	itas Érawija 14 ₈₀ 5,15		4,98		5,97
	4,99	4,76 vers	4,97		5,63
	6,02		4,96		
			5,00		
	5,16	4 03	4,99		
	itas Brawija	aya univers	5,00	3,60	5,29 5,50
			4,96	3,56	5,36
	5,24	4,38	4,96	3,99	5,73
		4,35	4,97	9,03	5,57
Rata-rata		4,44	4,98	4,19	5,76
40s	4,92	5,07	4,92	3,59	5,40
	5,22	4,69	5,00	3,54	5,28
	5,47	4,46	4,96	3,27	5,81
	5,27	4,64	4,96	3,38	5,53
	5,43	4,29	4,94	3,41	5,53
	5,57	4,25	4,94	3,66	5,27
	5,36	4,58	4,98	3,50	5,41
	5,32	4,60	4,96	3,19	5,54
	:+\ \ \	4,59	4,99	3,10	5,80
Rata-rata	3,21	4,70	3,01	3,42	5,35
20.	5,56	4,35	4,96	3,25	5,67
20s		4,52 4,87	4,97 4,97	3,44	5,58 5,58
	-,		4,97	3,41	
	5,77 5.70		iltas Brawija		
	5,70 5,14				
	5,05		4,98		
	4,92 5,66		4,97 4,97		
	5,02	4,37 vers	4,98	3,92	5,20
	itas Brawija	aya Univers	4,97	ya Universi	5,60
Rata-rata	redo bidinge		4,97	iya Ullivelsi	cas Dian

	N. Contraction of the Contractio
S	
	1
13	
TAC	
BCC	1,3150,71-231034
A S	
100	

awijaya awijaya							35
awijaya							
awijaya	Waktu stras	BraWijaya	UniBersitas	BraCijaya	Universitas	BrawEjaya	Universita
awijaya	pengadukan		U (mm) sitas	B (mm) aya	(mm) tas	Bra(mm) ya	
awijaya awiiaya	10s	5,09	4,52	4,89	3,01	6,04	Universita Universita
awijaya			4,36		Uni 3,31sitas		
awijaya awijaya		5 97	4,35	4,96	3,13	5,70	
awijaya				4,98	3,09	Bra 5,47	
awijaya		5,30	4,61	4,97	3,41		
awijaya awijaya		~ 10	4,24	4,97	3,16		
awijaya		5,50	4,23	8 4,92 aya	3,42	Bra _{5,52} ya	
awijaya awiiaya		5,53	4,14	4,95	3,27	5,64	
awijaya			4,57	4,97	3,26	5,72	
awijaya		5,11	4,54	4,99	3,42	5,60	
awijaya awijaya	Rata-rata	5,32	4,40	4,97	3,41	5,49	- Universita Universita
awijava	Universit		511		W/	Va	Universita

Dari tabel diatas dapat disimpulkan bahwa dengan adanya pengadukan maka

kepresisan produk coran semakin meningkat. Dapat dilihiat hasil berikut

Universitus Universitas Brawijaya Universitas Universitas Univer

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya

Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya

Tabel 4.2
Perbandingan dimensi cetakan dengan dimensi rata-rata dari adanya waktu pengadukan dengan tanpa pengadukan

	Waktu	Bagian	Dimensi cetakan	Nilai rata-rata dengan	C-A	Rata-versitas Brawija
pe	engadukan		aya (C) (mm) as 1	diaduk (A) (mm)		rata CA silas Brawija
ya ya	Universit	as A	aya Universitas E	Brawijaya 5,33 ersitas	0,67	ra Univer sitas Brawija ra Universitas Brawija
		as EBawija		7,77	0,06	va Universitas Brawija
	60s	as Brawija	aya Universitas I aya Universitas I	Brawijava 4,98 ersitas	0,02	va Universitas Brawija va 0,22 versitas Brawija
	Universit	as E D awija	aya Ur4,5 rsitas I		0,31	va Universitas Brawija
	Universita Universita	as Brawija as Brawija	aya Universitas I aya Universitas I	5,76	0,04	ra Universitas Brawija va Universitas Brawija
ya		as E A awija	aya Uni6	5,56 ersitas	0,44	va Universitas Brawija
	Universita Universita	1)	4,5	4,35	0,15	va Universitas Brawija va Universitas Brawija
	40s		5	4,96	0,04	va 0,40 ersitas Brawija
	Universit	D D	4,5	3,25	1,25	va Universitas Brawija
	University	Е	6	5,67	0,13	ua Universitas Brawija Universitas Brawija
ya	Univ	A	6	5,32	0,68	Viniversitas Brawija
	Uni	В	4,5	4,40	0,10	niversitas Brawija niversitas Brawija
	20s	С	5	4,97	0,03	0,40 Brawija
	Univ	D	4,5	3,41	1,09	0,40 versitas Brawija
	Univ	Е	6	5,49	0,31	Jniversitas Brawija
ya ya	Unive Univer	A	6	5,26	0,74	Universitas Brawija Universitas Brawija
	Univers	В	4,5	4,45	0,06	Universitas Brawija
	University 10s versity		5	4,43	0,03	a Universitas Brawija va 0,44 versitas Brawija
	Universit	as D	4,5		/ May	va Universitas Brawija
	Universita Universita	as B	6	3,58	0,93	va Universitas Brawija va Universitas Brawija
va	Universit	as Brawn	U	5,56	0,24	ra Univer sitas Brawija

Dari tabel 4.2 diatas kita dapat mengetahui dimensi kecenderungan produk coran dari 10 pengukuran pada titik yang berbeda. Jika nilai c-a dan c-b mendekati 0 menunjukan hasil yang baik, dimana mendekati dengan nilai dimensi cetakannya. Dari tabel diatas dapat mengetahui bahwa dengan adanya variasi waktu pengadukan akan membuat dimensi dari produk coran semakin lebih baik.

Universitas Brawijaya

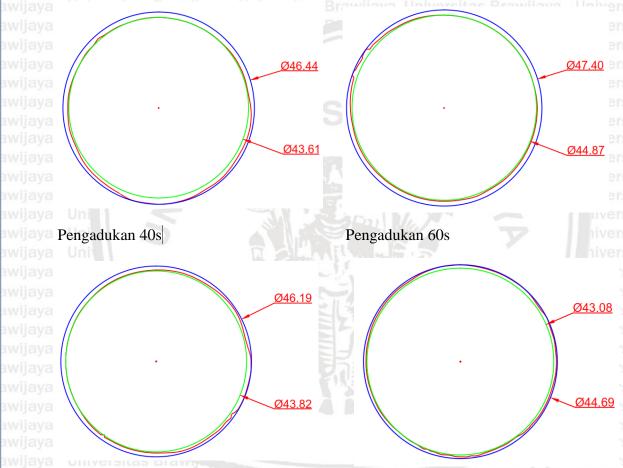
awijaya

wijaya 4.3 Hasil Pengukuran Uji kebulatan s Brawijaya Universitas Brawijaya

Dengan mengetahui diameter produk coran dengan membuat digram polar menggunakan autocad dan didapatkan nilai Rmin, Rmax dan nilai kebulatan (ΔR = Rmax- s Brawijaya Rmin). Nilai tersebut dapat dihasilkan melalui grafik polar dan menghasilkan nilai kebulatan pada tabel 4.3

Perbandingan gambar 1:1,6

Universitas & Pengadukan 20s das Brawijaya Pengadukan 10s



Gambar 4.2 Grafik Polar Uji Kebulatan Sumber: Dokumentasi pribadi

Tabel 4.3 sitas Brawijava Universitas Brawijava Universitas Brawijava Hasil pengukuran diameter dalam maksimum dan diameter dalam minimum

Waktu pengadukan	Rmax (mm)	Rmin (mm)	ΔR	
10s iversitas Brawij	43,61	Braw 46,44	2,83	Universitas Brawijaya
20s	44,87	Braw 47,4 Universita	2,53	Universitas Brawijaya
40s iversitas Brawij	43,82 diversitas	Braw 46,19	2,37	Universitas Brawijaya
60s	43,08	44,69 Wersita	s Bra 1,61/a	Universitas Brawijaya



awijaya

Hasil dari pengukuran diatas dapat disimpulkan bahwa seiring dengan bertambahnya waktu pengadukan maka nilai kebulatan ΔR akan semakin kecil dan mendekati dari geometri produk corannya. Hal ini sesuai dengan teoritisnya, dimana dengan menggunakan mas Brawijaya proses pengecoran rheocasting logam cair akan meningkatkan mampu alirnya sehingga seiring bertambahnya waktu pengadukan maka nilai kebulatanya semakin kecil. Sedangkan pada waktu pengadukan 10s memiliki mampu alir yang baik pula tetapi memiliki dendrit yang tebal pada permukaanya sehingga menyebabkan cepatnya terjadi solidifikasi. Berikut merupakan hasil dari grafil polar dari hasil diatas. Jaya Universitas Brawijaya

4.4 Data Hasil Perhitungan Densitas

Pengujian densitas digunakan untuk mengetahui hasil kualitas dari produk corannya dengan parameter berat dan volume STAS BRA

Tabel 4.4 Hasil Penoniian Pil

Kecepatan Pengadukan (rpm)	Waktu Pengadukan (detik)	Ws (gr)	W _b (gr)	W _{sb} (gr)	Pemberat (gr)	W _{sb} - W _b (gr)	W _s - (W _{sb} - W _b) (gr)	$\rho_s \left(gr/cm^3\right)$	ρ _s rata-rata (gr/cm ³)	sitas Brawijaya sitas Brawijaya sitas Brawijaya sitas Brawijaya sitas Brawijaya
	10	232,88				139,98		2,506781485	2 400522222	
	10	232,88		151,91 155,51	_	137,74	95,14 91,54	2,447761194 2,54402447	2,499522383	
		235,10		151,18	_	137,01				sitas Brawijaya sitas Brawijaya
2400	20	235,10	14,17 14,17	156,28 158,12	-	142,11	-	2,528228842 2,579438227	2,501481846	
2400 .		235,71	14,17	159,25	299,81	145,08		2,600794439		sitas Brawijaya
40	40	235,71	14,17 14,17	155,93 151,38	_	141,76 137,21	-	2,508727118 2,392853517	2,500791691 -	
		239,93	14,17		_	146,09		2,556798806		sitas Brawijaya sitas Brawijaya
	60	239,94	14,17 14,17	160,32 159,23	_	146,15		2,558268472 2,528878583	2,547981954	

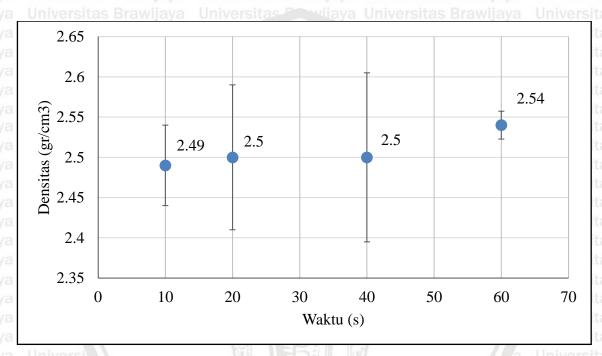
Pada tabel didapatkan dari uji piknometri, dapat dilihat seiring dengan bertambahnya waktu pengadukan dengan kecepatan yang sama yaitu 2400rpm densitas dari produk coran dengan melakukan 3 kali percobaan pada setiap variasi. Didapatkan pada waktu pengadukan 10 memiliki nilai dari 3 kali pengujian densitas sebesar 2,50(gr/cm³), 2,44(gr/cm³), 2,54(gr/cm³) dan hasil rata-rata 2,49(gr/cm³). Pada waktu pengadukan 20 detik memiliki nilai dari 3 kali pengujian densitas sebesar 2,39(gr/cm³), 2,52(gr/cm³),

Universitas Brawijaya

2,57(gr/cm³) dan hasil rata-rata 2,501(gr/cm³). Pada waktu pengadukan 40 detik memiliki nilai dari 3 kali pengujian densitas sebesar 2,6(gr/cm³), 2,5(gr/cm³), 2,39(gr/cm³) dan hasil rata-rata 2,50(gr/cm³). Pada waktu pengadukan 60 detik memiliki nilai dari 3 kali pengujian densitas sebesar 2,55(gr/cm³), 2,55(gr/cm³), 2,52(gr/cm³) dan hasil rata-rata $2,54(gr/cm^3)$.

4.5 Analisa Grafik

wijaya 4.5.1 Grafik Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Densitas Prouduk Coran wasilas Brawijaya

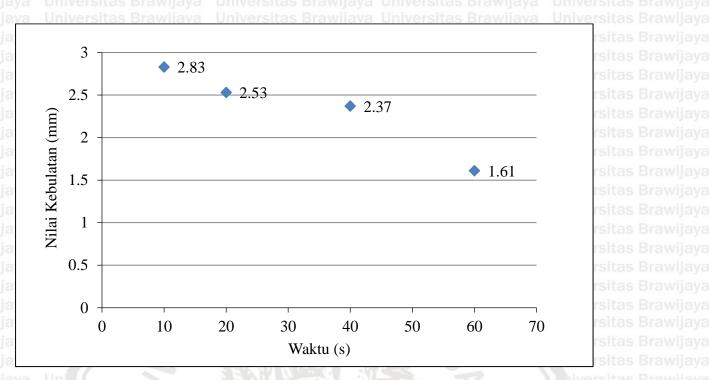


Gambar 4.3 Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Densitas Prouduk Coran

Dari gambar 4.3 didapatkan hasil 10 detik pengadukan 2,5(gr/cm³), 20 detik mwilaya pengadukan 2,501(gr/cm³), 40 detik pengadukan 2,501(gr/cm³) dan 60 detik pengadukan s 2,548 (gr/cm³). Jika dilihat secara kecenderungan didapatkan hasil densitas yang terus meningkat, hal ini dikarenakan produk memilki struktur non dendritik dapat dilihat pada lampiran 1. Struktur non dendritik tersebut berbentuk globular memiliki struktur yang bulat dan semakin kecil seiring bertambahnya waktu pengadukan sehingga struktur saling berhimpitan dan menyebabkan jarangnya ditemukan adanya rongga didalam cetakan, oleh karna itu densitas produk coran memiliki kecenderungan yang terus naik. Dengan semakin besarnya densitas pada produk coran, akan membuat sifat mekanis dari material tersebut akan meningkat



4.5.2 Grafik Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Kebulatan Produk Coran



Gambar 4.4 Hubungan Waktu Pengadukan Dengan Kebulatan Produk Coran

Dari gambar 4.4 menunjukan bahwa semakin meningkatnya waktu pengadukan menunjukan nilai kebulatan yang semakin baik. Hal ini dikarenakan dengan menggunakan proses pengadukan dapat memperlambat laju solidifikasi logam cair. Jika tanpa menggunakan pengadukan proses terbentuknya dendrit bisa dibilang begitu cepat, dikarenakan begitu cepat terjadi pemebentukan kristal pada proses pendinginan. Kristal tersebut lalu saling berikatan satu dengan yang lain membentuk struktur dendrit. Terbentuknya strukur dendrit adalah wujud dari solidifikasi logam cair. Jika menggunakan variasi pengadukan proses terbentuknya kristal yang diikuti dengan penurunan suhu akan tergagalkan. Proses pembentukan kristal tersebut akan terjadi pada saat logam setelah diaduk atau pada kondisi diam. Setelah itu logam tidak membentuk dendrit lagi melainkan sturktur non dendritik. Dari struktur tersebut dapat membuat logam cair memiliki permukaan yang halus sehingga menurunkan koefisien gesekan yang terjadi dengan cetakan dan memilki kelebihan daripada sturkutr dendrit biasa yaitu dengan bentuknya yang bulat dan memiliki ukuran yang kecil sehingga dapat dengan mudah menembus rongga-rongga yang ada pada cetakan.



BAB V KESIMPULAN DAN SARAN

wijaya **5.1 Kesimpulan** awijaya

Dari penelitian diatas dapat disimpulkan yaitu:

1. Densitas

Bertambahnya variasi waktu pengadukan akan menghasilkan densitas yang cenderung semakin naik. Hal ini dikarenakan seiring bertambahnya waktu pengadukan, menghasilkan bentuk yang non-dendritik dan ukurannya semakin kecil. Sehingga semakin sedikti rongga udara yang terjebak

2. Geometri (Bentuk dan Dimensi)

Geometri mewakili bentuk dan dimensi dari produk coran. Dalam produk coran pulley bentuk dapat di nilai berdasarkan nilai kebulatan benda dan dimensi dapat ditentukan dari rata-rata 10 pengukuran di 5 bagian. Data dapat disimpulkan sebagai berikut:

Dimensi

Seiring dengan bertambahnya waktu pengadukan akan membuat dimensi keakuratan pada 5 bagian akan mendekati dari ukuran cetakan dengan nilai rata-rata keakuratan semakin mendekati 0 maka semakin akurat. Dari waktu pengadukan 10detik, 20detik, 40detik, 60detik didapatkan nilai rata-rata 0,44mm, 0,40mm, 0,40mm, 0,22mm

Tingkat kebulatan

Semakin besar waktu pengadukan yang diberikan 10detik, 20detik, 40detik, 60detik dan kecepatan yang sama yaitu 2400rpm dapat menghasilakan nilai kebulatan produk coran yang semkin tinggi. Dikarenakan logam cair memiliki permukaan yang semakin halus sehingga dapat menurunkan koefisien gesek dari logam cair terhadap cetakan dan dengan adanya pengadukan dapa menurunkan laju solidifikasi.

awijaya

wijaya wija **5.2 Saran** rsitas Brawijaya

1. Pengukuran suhu menggunakan thermocouple agar hasil yang didapatkan lebih Unakurat as Brawijaya

2. Pastikan suhu ruangan pada saat melakukan pengecoran dalam kondisi yang sama.

3. Ditambahkan tekanan pada penuangan agar membentuk dimensi yang akurat.

Uni DAFTAR PUSTAKA ersitas Brawijava

- ASM Handbook. Vol. 2. (1990). Properties and Selection: Nonferrous Alloys Special-Purpose Materials. ASM
- ASTM B311. 2002. Test Method for Density Determination for Powder Metallurgy (P/M)Materials Containing Less Than Two Percent Porosity. ASTM International.
- Chambali, M. Purwanto, H. Respati. S.M.B. 2013. Pengaruh Temperatur Bahan terhadap Strukutr Mikro dan Kekerasan pada Proses Semi Solid Casting Paduan Aluminium Daur Ulang. Semarang: Universitas Wahid Hasvim Semarang.
- GRAND, C. 1920. Aluminium and its alloys. Warrington: CONSTABLE and COMPANY LTD itas Brawijaya
- Harion, M.H. 2008. Pengaruh Penambahan 0.019 wt % Ti dan 0.029 wt % Ti Terhadap Karakteristik Material Paduan Aluminium Ac4b Dengan Proses Low Pressure Die Casting
- Kurniawan, F.H. 2008. Pengaruh Penambahan 0,067, 0,081 dan 0,115 wt % Ti Terhadap Karakteristik Paduan AC4B Hasil Low Pressure Die Casting (LPDC). Jakarta: Universitas Indonesia.
 - Nafisi, Shahrooz. Ghomashchi, Reza. (2016). Semi-Solid Processing of Aluminum Alloys. Switzerland: Springer Internationmal Publishing.
 - Poddar, P. Sahoo, K.L. 2012. Microstructure and mechanical properties of conventional cast and rheocast Mg-Sn based alloys. Materials Science & Engineering A 556 (2012) 891-905
- Reisi, M. Niroumand, B. 2008. Effect of stirring parameters on rheocast structure of Al-7,1 wt.%Si alloy. Journal of Alloys and Compounds 470 (2009) 413-419
- Rusliadi, A.P. 2012. Pembentukan Paduan AC9A Setengah Padat (Semi Solid). Depok: Universitas Gunadarma Surojo, E. Sukanto, H. Triyono, T. Susilo, J. 2010. Studi Pengaruh Temperatur Pemasukan Batang Pengaduk dan Pengeluaran Batang Pengaduk Terhadap Pembentukan Struktur Globular Pada Proses Rheocasting. Surakarta: Universitas Sebelas Maret.
 - Shu-lin, L. Shu-sen, W. Ze-ming, Z. Ping, A. You-wu, M. 2010. Effect of semi-solid processing on microstructrure and mechanical properties of 5052 aluminium alloy. Trans. Nonferrous Met. Soc. China 20(2010) s758-s762
 - Suprapto, W. 2011. Porositas Gas pada Material Duralumin Dalam Pengecoran Sistem Vakum. Jakarta: Universitas Indonesia.
 - Surida, T. Saito, S. 2000. Pengetauhan Bahan Teknik. Jakarta: PT Pradnya Paramita



Yue-Long, BAI. Jun, X. Zhi-feng, Z. Li-Kai, S. 2009. Preparation of semi-solid slury at power frequency by annulus electromagnetic stirring method. Beijing: General Research Institute for Non ferrous Metals, Beijing 100088.

Yanis, M. 2010. Analisis profil kebulatan untuk menentukan kesalahan geometrik pada pembuatan komponen menggunakan mesin bubut cnc. Palembang: Universitas Sriwijaya

Rochim, T. 2001. *Spesifikasi, Metrologi dan Kontrol Kualitas*. Bandung: Institut Brawijaya

Teknologi Bnadung

Universitas Brawijaya
Iniversitas Brawijaya

niversita niversitas niversitas B niversitas Bra

niversitas Brawijaya Universitas Brawija niversitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawija

nwijaya Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya
Ilniversitas Rrawijaya Ilniversitas Rrawijaya



KEMENTERIAN RISET, TEKNOLOGI, DAN PENDIDIKAN TINGGI FAKULTAS TEKNIK JURUSAN MESIN UNIVERSITAS BRAWIJAYA

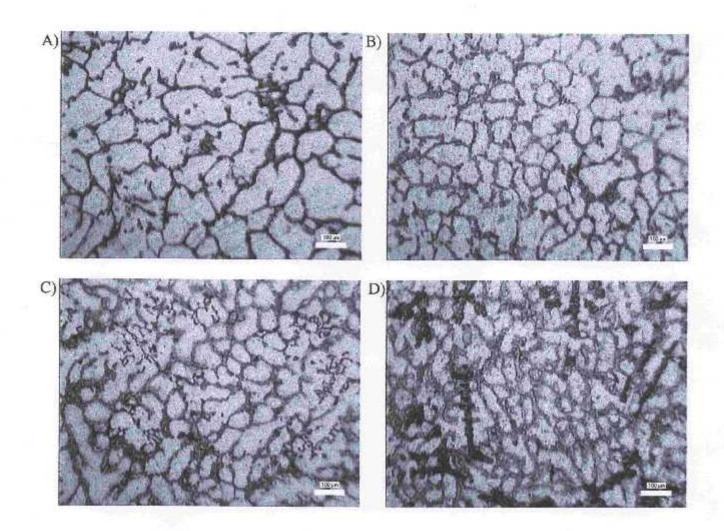
LABORATORIUM PENGUJIAN BAHAN



Jl. Mayjen Haryono 167 Telp. 553286 Pes. 214 Malang 65145

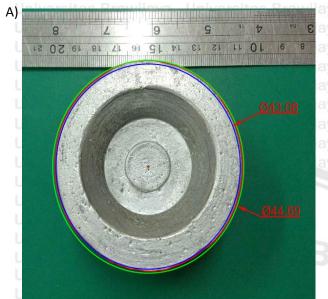
Lampiran 1

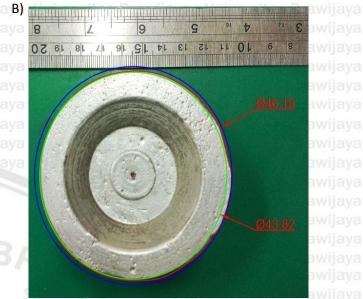
Hasil foto mikro dari waktu pengadukan A) 10 detik B) 20 detik C) 40 detik D) 60 Detik





Lampiran 2. Pengolahan Data Visual Uji Kebulatan A) Pengadukan 60s B) Pengadukan 40s C) Pengadukan 20s D) Pengadukan 10s





10 11 15 13 14 15 16 17 18 19 20

Elwijaya 17 18 19 20 31 31 pt 21 St 11 Of ıwijaya ıwijaya ıwijaya ıwijaya ıwijaya ıwijaya ıwijaya ıwijaya ıwiiava

Universitas Brawijaya Universitas Brawijaya

ıwijaya





Milava Lampiran 3. Skema Penelitian ershas Brawijava Universitas Brawijava as Brawijaya Universitas Brawijaya

versitas Brawijaya Universitas Brawijaya versitas Brawijaya Universitas Brawijaya Universitas Br

Universitas Brawijaya

Uji Geometri dan Roundness

niversitas Brawijaya as Brawijaya

niversitas Brawijaya

Uji Densitas Produk Coran

Produk coran dengan pengadukan 10 detik manjaya Universitas Brawijaya

Maraya Lampiran 4. Gambar Produk versitas Brawijaya Universitas Brawijaya

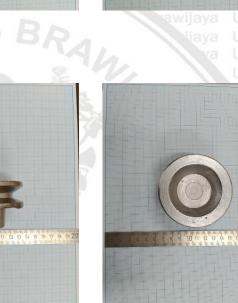


Produk coran dengan pengadukan 20 detik









awijaya

Produk coran dengan pengadukan 40 detik

17 12 13 14 15 16 17

Produk coran dengan pengadukan 60 detik



Universitas Brawijaya





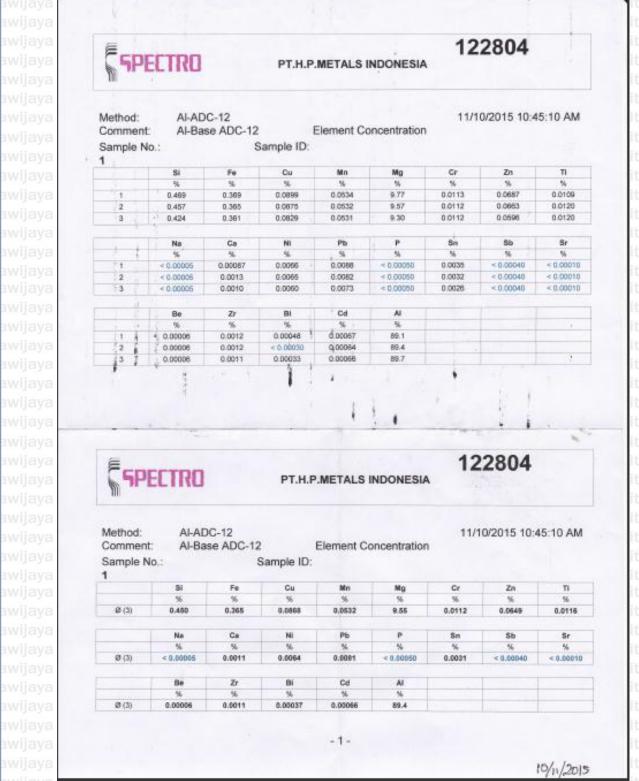


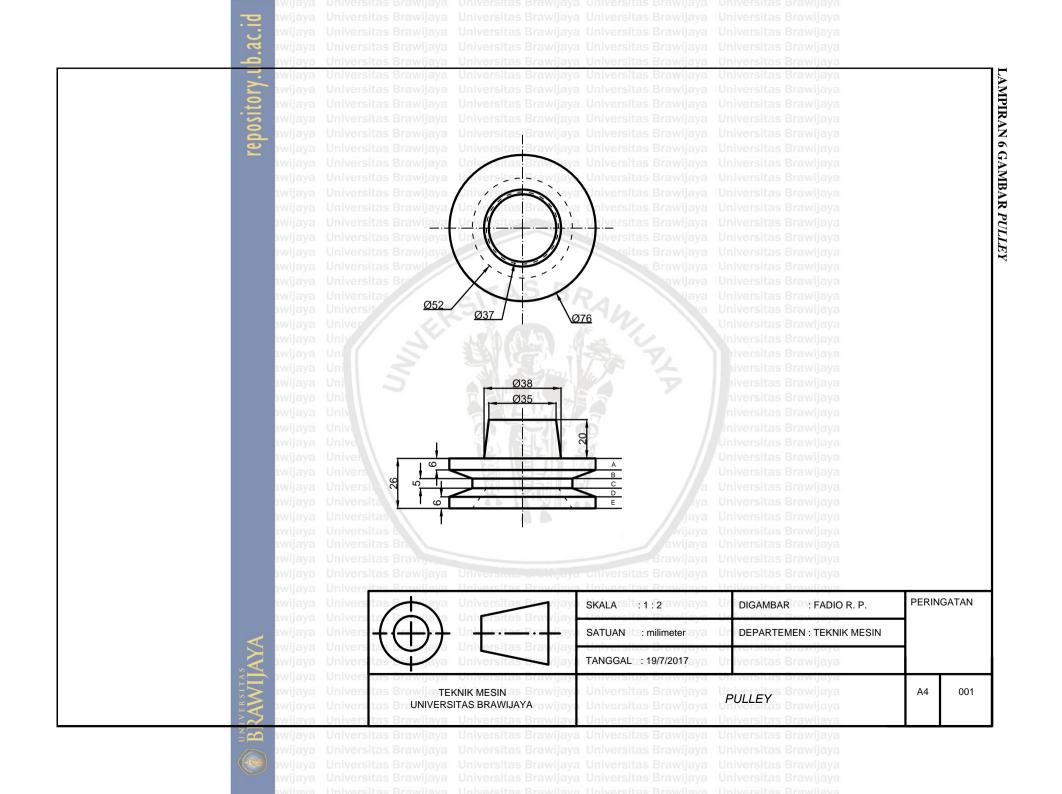






wijaya Lampiran 5. Uji Komposisi





BRAWIJAY.

wijava Lampiran 7. Perhitungan dimensi pulley dan belt Universitas Brawijaya

Universita

wijaya Diketauhi: as Brawijaya

D2 = 100mm

N1 = 1400rpm Brawijaya Wijaya

N2 = 2450rpm = 2450rpm

Ditanya:

awijaya Universitas Brawijaya awijaya D1 ?iversitas Brawijaya

awijaya Universitas

Panjang belt (L)?

Perhitungan:

$$\frac{N1}{N2} = \frac{D2}{D1}$$

$$D1 = \frac{D2 \times N2}{N1}$$

D1 = 175,43/176 mm

Center of distance

$$C = 2.D1$$

awijaya C = 352mm

Maka

$$L = \frac{\pi}{2}X(D1 + D2) + 2C + \frac{(D1 - D2)^2}{4C}$$

L = 1141,8 mm/120 cm

Keterangan gambar:

D1 = Diameter pulley pada motor listrik

D2 = Diameter pulley pada pengaduk

N1 = Putaran pada motor lsitrik

N2 = Putaran pada pengadukan

ya Univer
ya Univer
ya Univer
ya Univer
ya Univer
Univer
Univer
niver
niver
Univer
Univer
Univer
Univer
Univer
Univer
Univer
Univer
ya Univer