

## DAFTAR ISI

HALAMAN

<b>HALAMAN JUDUL .....</b>	i
<b>PERSEMBAHAN .....</b>	ii
<b>MOTTO .....</b>	iii
<b>PERNYATAAN .....</b>	iv
<b>PEMBIMBING .....</b>	v
<b>PENGESAHAN .....</b>	vi
<b>RINGKASAN .....</b>	vii
<b>PRAKATA .....</b>	ix
<b>DAFTAR ISI .....</b>	xi
<b>DAFTAR GAMBAR .....</b>	xiv
<b>DAFTAR TABEL .....</b>	xviii
<b>DAFTAR LAMPIRAN .....</b>	xix
<b>BAB 1. PENDAHULUAN .....</b>	1
<b>1.1 Latar Belakang.....</b>	1
<b>1.2 Rumusan Masalah .....</b>	3
<b>1.3 Tujuan .....</b>	3
<b>1.4 Manfaat .....</b>	3
<b>1.5 Batasan Masalah .....</b>	4
<b>BAB 2. TINJAUAN PUSTAKA .....</b>	5
<b>2.1 Prinsip Dasar Biogas.....</b>	5
<b>2.2 Bakteri Metanogenik .....</b>	5
<b>2.3 Input dan Sifat-Sifatnya .....</b>	6
<b>2.4 Proses Fermentasi .....</b>	6
<b>2.5 Teknologi Biogas.....</b>	7
<b>2.6 Proses Pembentukan Biogas .....</b>	8
<b>2.6.1 Hidrolisis.....</b>	9
<b>2.6.2 Acidogenesis .....</b>	10

2.6.3	Acetogenesis .....	10
2.6.4	Methanogenesis .....	10
<b>2.7</b>	<b>Penelitian Sebelumnya.....</b>	<b>11</b>
<b>2.8</b>	<b>Kalsium Hidroksida [Ca(OH)<sub>2</sub>] .....</b>	<b>16</b>
<b>2.9</b>	<b>Teori Absorbsi.....</b>	<b>17</b>
2.9.1	Absorbsi Fisik .....	17
2.9.2	Absorbsi Kimia .....	17
<b>2.10</b>	<b>Pemurnian Biogas menggunakan Ca(OH)<sub>2</sub>.....</b>	<b>20</b>
<b>2.11</b>	<b>Nyala Api .....</b>	<b>20</b>
<b>2.12</b>	<b>Karakteristik Nyala api.....</b>	<b>21</b>
2.10.1	<i>Premixed Flame .....</i>	22
2.10.2	<i>Diffusion Flame (Non-premixed).....</i>	22
a.	Api Laminer .....	23
b.	Api Turbulen .....	23
1.	Api Merah .....	25
2.	Api Biru .....	25
3.	Api Putih.....	26
4.	Api Hitam .....	26
<b>2.13</b>	<b>Pengujian dengan <i>Helle-Shaw Chell</i> .....</b>	<b>28</b>
<b>2.14</b>	<b>AFR (Air Fuel Ratio) .....</b>	<b>28</b>
<b>2.15</b>	<b>Hipotesa .....</b>	<b>31</b>
<b>BAB 3. METODOLOGI PENELITIAN</b>	.....	<b>32</b>
<b>3.1</b>	<b>Metode Penelitian .....</b>	<b>32</b>
<b>3.2</b>	<b>Waktu dan Tempat Penelitian .....</b>	<b>32</b>
<b>3.3</b>	<b>Alat dan Bahan.....</b>	<b>33</b>
3.3.1	Bahan Penelitian .....	33
<b>3.4</b>	<b>Variabel Penelitian.....</b>	<b>34</b>
3.4.1	Variabel Bebas .....	34
3.4.2	Variabel Terikat .....	34

3.4.3 Variabel Kontrol .....	34
<b>3.5 Metode Pengumpulan dan Pengolahan Data .....</b>	<b>34</b>
<b>3.6 Pengamatan yang Dilakukan .....</b>	<b>35</b>
<b>3.7 Tahapan Penelitian dan Prosedur Penelitian.....</b>	<b>35</b>
3.7.1 Tahap Pembuatan Alat <i>Purifikasi</i> .....	35
3.7.2 Tahap Penyiapan Ca(OH) <sub>2</sub> .....	35
3.7.3 Tahap Pemurnian Biogas .....	35
3.7.4 Pengujian Karakteristik Api Biogas .....	37
3.7.5 Akhir Pengambilan Data .....	39
<b>3.8 Rekap Pengambilan Data .....</b>	<b>39</b>
<b>3.9 Diagram Alir Penelitian .....</b>	<b>41</b>
<b>3.10 Jadwal Kegiatan Penelitian .....</b>	<b>42</b>
<b>BAB 4. HASIL DAN PEMBAHASAN .....</b>	<b>43</b>
<b>4.1 Hasil Penelitian .....</b>	<b>43</b>
4.1.1 Gambar Rambat Api .....	43
4.1.2 Cepat Rambat Api Sesaat .....	45
4.1.3 Cepat Rambat Api Total .....	48
<b>4.2 Pembahasan Hasil Penelitian.....</b>	<b>51</b>
4.2.1 Gambar Rambat Api .....	51
4.2.2 Cepat Rambat Api Sesaat .....	54
4.2.3 Cepat Rambat Api Total .....	68
<b>BAB 5. PENUTUP .....</b>	<b>82</b>
<b>5.1 Kesimpulan .....</b>	<b>82</b>
<b>5.2 Saran .....</b>	<b>83</b>
<b>DAFTAR PUSTAKA .....</b>	<b>84</b>
<b>LAMPIRAN.....</b>	<b>86</b>
<b>A. Tabel Penelitian.....</b>	<b>86</b>
<b>B. Perhitungan .....</b>	<b>122</b>
<b>C. Foto Penelitian.....</b>	<b>126</b>

## DAFTAR GAMBAR

### HALAMAN

<b>2.1</b>	<b>Langkah proses anaerobic digestion .....</b>	<b>8</b>
<b>2.2</b>	<b>Skema proses hidrolisis .....</b>	<b>9</b>
<b>2.3</b>	<b>Skema proses methanogenesis .....</b>	<b>11</b>
<b>2.4</b>	<b>Rangkaian alat penelitian.....</b>	<b>12</b>
<b>2.5</b>	<b>Hasil biogas yang telah termunikan dengan adsorben.....</b>	<b>13</b>
<b>2.6</b>	<b>Alat absorbsi .....</b>	<b>14</b>
<b>2.7</b>	<b>Pola rambat api pada berbagai campuran CO<sub>2</sub> 10%, 20% dan 30% pada AFR 7,5 : 1.....</b>	<b>15</b>
<b>2.8</b>	<b>Pola rambat api pada berbagai campuran CO<sub>2</sub> 10%, 20% dan 30% pada AFR 10 : 1.....</b>	<b>16</b>
<b>2.9</b>	<b>Kalium Hidrokssida (Ca(OH)<sub>2</sub>).....</b>	<b>17</b>
<b>2.10</b>	<b>Model teori film pada Absorpsi .....</b>	<b>18</b>
<b>2.11</b>	<b>Konfigurasi absorber-stipper .....</b>	<b>18</b>
<b>2.12</b>	<b>Nyala api .....</b>	<b>23</b>
<b>2.13</b>	<b>Arus laminar vs arus turbulent .....</b>	<b>24</b>
<b>2.14</b>	<b>Nyala api merah .....</b>	<b>25</b>
<b>2.15</b>	<b>Nyala api biru pada kompor gas .....</b>	<b>25</b>
<b>2.16</b>	<b>Nyala api putih pada proses produksi pabrik.....</b>	<b>26</b>
<b>2.17</b>	<b>Nyala api bunsen burner .....</b>	<b>27</b>
<b>2.18</b>	<b>Nyala api lilin .....</b>	<b>27</b>
<b>2.19</b>	<b>Helle Shaw-Chell .....</b>	<b>28</b>
<b>2.20</b>	<b>Pembangkit Listrik Tenaga Biogas.....</b>	<b>31</b>
<b>3.1</b>	<b>Manometer pipa U .....</b>	<b>36</b>
<b>3.2</b>	<b>Skema pemurnian biogas .....</b>	<b>36</b>
<b>3.3</b>	<b>Skema pencampuran biogas dan udara .....</b>	<b>37</b>
<b>3.4</b>	<b>Skema uji rambat api .....</b>	<b>38</b>

<b>3.5</b>	<b>Diagram alir pengujian pemurnian biogas .....</b>	<b>41</b>
<b>4.1</b>	<b>Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dengan waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit .....</b>	<b>43</b>
<b>4.2</b>	<b>Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dengan waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit .....</b>	<b>44</b>
<b>4.3</b>	<b>Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dengan waktu <i>purifikasi</i> 20,40 dan 60 menit .....</b>	<b>44</b>
<b>4.4</b>	<b>Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dengan waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit.....</b>	<b>51</b>
<b>4.5</b>	<b>Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dengan waktu <i>purifikasi</i> 20,40 dan 60 menit.....</b>	<b>52</b>
<b>4.6</b>	<b>Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dengan waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit.....</b>	<b>53</b>
<b>4.7</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat sebelum perlakuan .....</b>	<b>54</b>
<b>4.8</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit.....</b>	<b>55</b>
<b>4.9</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 40 menit.....</b>	<b>56</b>
<b>4.10</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dan waktu 60 menit.....</b>	<b>57</b>
<b>4.11</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit.....</b>	<b>58</b>
<b>4.12</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 40 menit.....</b>	<b>59</b>
<b>4.13</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 60 menit.....</b>	<b>60</b>
<b>4.14</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit.....</b>	<b>62</b>
<b>4.15</b>	<b>Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M</b>	

<b>dan waktu <i>purifikasi</i> 40 menit.....</b>	<b>63</b>
<b>4.16 Grafik cepat rambat api sesaat dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 60 menit.....</b>	<b>64</b>
<b>4.17 Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> dengan Ca(OH)<sub>2</sub> 2M pada waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit.....</b>	<b>65</b>
<b>4.18 Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> dengan Ca(OH)<sub>2</sub> 3M pada waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit .....</b>	<b>66</b>
<b>4.19 Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> dengan Ca(OH)<sub>2</sub> 4M pada waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit .....</b>	<b>67</b>
<b>4.20 Grafik cepat rambat api total sebelum perlakuan.....</b>	<b>68</b>
<b>4.21 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit.....</b>	<b>69</b>
<b>4.22 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 40 menit.....</b>	<b>70</b>
<b>4.23 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 60 menit.....</b>	<b>71</b>
<b>4.24 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>72</b>
<b>4.25 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 40 menit.....</b>	<b>73</b>
<b>4.26 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 60 menit.....</b>	<b>74</b>
<b>4.27 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit.....</b>	<b>75</b>
<b>4.28 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 40 menit.....</b>	<b>76</b>
<b>4.29 Grafik cepat rambat api total dengan <i>purifikasi</i> Ca(OH)<sub>2</sub> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 60 menit.....</b>	<b>77</b>
<b>4.30 Rambat api total sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> dengan Ca(OH)<sub>2</sub> 2M</b>	

<b>pada waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit.....</b>	<b>78</b>
<b>4.31 Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> dengan Ca(OH)<sub>2</sub> 3M pada waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit .....</b>	<b>79</b>
<b>4.32 Rambat api sebelum dan setelah <i>purifikasi</i> dengan Ca(OH)<sub>2</sub> 4M pada waktu <i>purifikasi</i> 20, 40 dan 60 menit .....</b>	<b>80</b>

## DAFTAR TABEL

	HALAMAN
<b>3.1 Tabel pengujian pertama cepat rambat api sesaat .....</b>	<b>39</b>
<b>3.2 Tabel pengujian kedua cepat rambat api total .....</b>	<b>40</b>
<b>3.3 Tabel pengukuran cepat rambat api maksimal .....</b>	<b>40</b>
<b>3.4 Tabel jadwal penelitian .....</b>	<b>42</b>
<b>4.1 Cepat rambat api sesaat sebelum perlakuan .....</b>	<b>45</b>
<b>4.2 Cepat rambat api sesaat dengan <math>\text{Ca(OH)}_2</math> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>46</b>
<b>4.3 Cepat rambat api sesaat dengan <math>\text{Ca(OH)}_2</math> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>46</b>
<b>4.4 Cepat rambat api sesaat dengan <math>\text{Ca(OH)}_2</math> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>47</b>
<b>4.5 Rata-rata cepat rambat api sesaat .....</b>	<b>47</b>
<b>4.6 Cepat rambat api total sebelum perlakuan .....</b>	<b>48</b>
<b>4.7 Cepat rambat api total dengan <math>\text{Ca(OH)}_2</math> 2M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>49</b>
<b>4.8 Cepat rambat api total dengan <math>\text{Ca(OH)}_2</math> 3M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>49</b>
<b>4.9 Cepat rambat api total dengan <math>\text{Ca(OH)}_2</math> 4M dan waktu <i>purifikasi</i> 20 menit .....</b>	<b>50</b>
<b>4.10 Cepat rambat api total .....</b>	<b>50</b>

## DAFTAR LAMPIRAN

	HALAMAN
<b>A TABEL PENELITIAN .....</b>	<b>86</b>
<b>A.1 Hasil Pengujian Cepat Rambat Api Sesaat .....</b>	<b>86</b>
<b>A.2 Hasil Pengujian Cepat Rambat Api Total .....</b>	<b>104</b>
<b>B PERHITUNGAN .....</b>	<b>122</b>
<b>B.1 Perhitungan AFR.....</b>	<b>122</b>
<b>B.2 Perhitungan panjang gambar .....</b>	<b>123</b>
<b>B.3 Perhitungan waktu per frame .....</b>	<b>124</b>
<b>B.4 Perhitungan cepat rambat api .....</b>	<b>124</b>
<b>B.5 Pembuatan larutan Ca(OH)<sub>2</sub> .....</b>	<b>124</b>
<b>B.6 Perhitungan Tingkat Efisiensi Kenaikan Cepat Rambat Api Sesaat .</b>	<b>125</b>
<b>C Foto Penelitian .....</b>	<b>125</b>