DAFTAR GAMBAR

<table>
<thead>
<tr>
<th>Gambar</th>
<th>Halaman</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>1. <em>Nitzschia</em> sp</td>
<td>6</td>
</tr>
<tr>
<td>2. Struktur TEOS (tetraetilortosilikat)</td>
<td>9</td>
</tr>
<tr>
<td>3. Isoterm adsorpsi langmuir</td>
<td>18</td>
</tr>
<tr>
<td>4. Model Isoterm Adsorpsi Freundlich</td>
<td>19</td>
</tr>
<tr>
<td>5. Spektra <em>IR</em> (a) silika, (b) biomassa alga <em>Nitzschia</em> sp, (c) HAS, dan (d) HAS-M</td>
<td>29</td>
</tr>
<tr>
<td>6. Difraktogram (a) Magnetit, (b) HAS, dan (c) HAS-M</td>
<td>32</td>
</tr>
<tr>
<td>7. Mikrograf <em>SEM</em> (a) Magnetit, (b) HAS, dan (c) HAS-M</td>
<td>34</td>
</tr>
<tr>
<td>8. Spektrum <em>EDX</em> (a) Magnetit, (b) HAS, dan (c) HAS-M</td>
<td>35</td>
</tr>
<tr>
<td>9. Adsorpsi ion logam Cd(II) pada HAS dan HAS-M dengan pH yang bervariasi dari pH 3-9 pada konsentrasi ion logam 100 ppm dan waktu kontak 60 menit</td>
<td>36</td>
</tr>
<tr>
<td>10. Adsorpsi ion logam Cu(II) pada HAS dan HAS-M dengan pH yang bervariasi dari pH 3-9 pada konsentrasi ion logam 100 ppm dan waktu kontak 60 menit</td>
<td>37</td>
</tr>
<tr>
<td>11. Adsorpsi ion logam Pb(II) pada HAS dan HAS-M dengan pH yang bervariasi dari pH 3-9 pada konsentrasi ion logam 100 ppm dan waktu kontak 60 menit</td>
<td>37</td>
</tr>
<tr>
<td>12. Adsorpsi ion Cd(II), Cu(II), dan Pb(II) dengan konsentrasi ion logam yang bervariasi pada HAS dengan waktu kontak 60 menit</td>
<td>39</td>
</tr>
<tr>
<td>13. Adsorpsi ion Cd(II), Cu(II), dan Pb(II) dengan konsentrasi ion logam yang bervariasi pada HAS dengan waktu kontak 60 menit</td>
<td>40</td>
</tr>
</tbody>
</table>
14. Kurva isotherm Langmuir (a) ion Cd(II) oleh HAS, (b) ion Cd(II) oleh HAS-M, (c) ion Cu(II) oleh HAS, (d) ion Cu(II) oleh HAS-M, (e) ion Pb(II) oleh HAS, dan (f) ion Pb(II) oleh HAS-M

15. Kurva isotherm Freundlich (a) ion Cd(II) oleh HAS, (b) ion Cd(II) oleh HAS-M, (c) ion Cu(II) oleh HAS, (d) ion Cu(II) oleh HAS-M, (e) ion Pb(II) oleh HAS, dan (f) ion Pb(II) oleh HAS-M

16. Kurva isotherm adsorpsi Langmuir HAS terhadap ion Cd(II)

17. Kurva isotherm adsorpsi Langmuir HAS-M terhadap ion Cd(II)

18. Kurva isotherm adsorpsi Langmuir HAS terhadap ion Cu(II)


20. Kurva isotherm adsorpsi Langmuir HAS terhadap ion Pb(II)


22. Kurva isotherm adsorpsi Freundlich HAS terhadap ion Cd(II)

23. Kurva isotherm adsorpsi Freundlich HAS-M terhadap ion Cd(II)

24. Kurva isotherm adsorpsi Freundlich HAS terhadap ion Cu(II)

25. Kurva isotherm adsorpsi Freundlich HAS-M terhadap ion Cu(II)

26. Kurva isotherm adsorpsi Freundlich HAS terhadap ion Pb(II)

27. Kurva isotherm adsorpsi Freundlich HAS-M terhadap ion Pb(II)