

## DAFTAR GAMBAR

<b>Gambar 2.1.</b> Adsorpsi Isoterm BET Sintesis Tetragonal Zirkonia dengan Temperatur Kalsinasi 8000C; (1) pH 11 (2) pH 10 (3) pH 9; A, adsorpsi; D, desorpsi [38].....	17
<b>Gambar 3.1.</b> Diagram Alir Pelaksanaan Penelitian .....	22
<b>Gambar 3.2.</b> Diagram Alir Ekstraksi ZOC dari Pasir Zirkon.....	23
<b>Gambar 3.3.</b> Diagram Alir Sintesis Nanopartikel ZrO <sub>2</sub> .....	25
<b>Gambar 3.4.</b> Skema Pengujian Menggunakan Spektrofotometer UV-Vis .....	27
<b>Gambar 4.1.</b> Pola difraksi nanopartikel ZrO <sub>2</sub> dengan variasi temperatur kalsinasi 600 <sup>0</sup> C.....	28
<b>Gambar 4.2.</b> Data Karakterisasi Nanopartikel ZrO <sub>2</sub> Multi-point BET plot dengan SAM.....	30
<b>Gambar 4.3.</b> Grafik Kurva Standar.....	31
<b>Gambar 4.4.</b> Grafik Nilai Absorbansi Nanopartikel ZrO <sub>2</sub> dengan Variasi Waktu .....	32
<b>Gambar 4.5.</b> Kurva %Penurunan terhadap Waktu Kontak Adsorpsi pada nanopartikel ZrO <sub>2</sub> 10 mg dan Metilen Biru variasi volume .....	34
<b>Gambar 4.6.</b> Grafik Isoterm Adsorpsi Langmuir .....	36
<b>Gambar 4.7.</b> Grafik Isoterm Adsorpsi Freundlich.....	36
<b>Gambar 4.8.</b> Grafik Model Kinetika Adsorpsi Nanopartikel ZrO <sub>2</sub> dengan variasi volume. a) Orde 0, b) Orde 1, c) Orde 2, dan d) Orde 3 .....	37