

DAFTAR GAMBAR

| | |
|--|----|
| Gambar 2.1 Perubahan $A \rightarrow B$ diamati setiap 10 detik | 20 |
| Gambar 2.2. Grafik laju reaksi $A \rightarrow B$ | 21 |
| Gambar 2.3 Kurva Konsentrasi terhadap laju reaksi..... | 24 |
| Gambar 2.4 Semakin besar konsentrasi pereaksi, semakin besar peluang terjadinya tumbukan efektif..... | 27 |
| Gambar 2.5 Semakin luas permukaan, semakin besar peluang terjadinya tumbukan efektif antar-pereaksi | 27 |
| Gambar 2.6 Semakin tinggi suhu, energi kinetik partikel semakin besar sehingga peluang tumbukan efektif semakin besar | 28 |
| Gambar 2.7 Grafik energi potensial dan waktu pada reaksi H_2 dan I_2 | 28 |
| Gambar 2.8 Grafik energi potensial reaksi tanpa katalis dan dengan bantuan katalis | 29 |
| Gambar 3.1 Skema Prosedur Penelitian | 37 |
| Gambar 4.1 Perbandingan hasil <i>pretest posttest</i> kelas eksperimen dan kelas kontrol | 46 |