

DAFTAR ISI

KATA PENGANTAR	i
UCAPAN TERIMA KASIH	ii
ABSTRAK	iii
ABSTRACT	iv
DAFTAR ISI	v
DAFTAR TABEL	vii
DAFTAR GAMBAR	viii
DAFTAR LAMPIRAN	x
BAB I PENDAHULUAN	1
1.1 Latar Belakang	1
1.2 Rumusan Masalah Penelitian	4
1.3 Tujuan Penelitian.....	4
1.4 Manfaat Penelitian.....	4
1.5 Struktur Organisasi.....	5
BAB II KAJIAN PUSTAKA	6
2.1 Buku Teks Pelajaran.....	6
2.2 Intertekstual	12
2.3 Tinjauan Materi Laju Reaksi	13
BAB III METODOLOGI PENELITIAN	20
3.1 Metode Penelitian.....	20
3.2 Prosedur Penelitian.....	21
3.3 Objek Penelitian	24
3.4 Instrumen Penelitian.....	24
3.5 Teknik Pengumpulan Data	25
3.6 Teknik Pengolahan Data	26

BAB IV TEMUAN DAN PEMBAHASAN	29
4.1 Pembuatan Prototype Buku Pelajaran Berbasis Intertekstual pada Materi Laju Reaksi Kimia.....	30
4.2 Uji Kelayakan <i>Prototype</i> Buku Pelajaran	52
BAB V KESIMPULAN IMPLIKASI DAN REKOMENDASI	57
5.1 Kesimpulan.....	57
5.2 Implikasi.....	59
5.3 Rekomendasi	59
DAFTAR PUSTAKA	60
LAMPIRAN-LAMPIRAN	64
RIWAYAT HIDUP	132

DAFTAR TABEL

Tabel	Halaman
3.1. Kriteria Keterbacaan Teks	28
4.1 Indikator Penguasaan Konsep yang Dikembangkan	31
4.2. Indikator Dan Konsep yang Dikembangkan	33
4.3. Label Konsep dan Definisi Konsep Sebelum Validasi	34
4.4. Label Konsep dan Definisi Konsep Setelah Validasi	36
4.5. <i>Outline</i> Buku Teks Pelajaran yang Dikembangkan	44
4.6. Laju Awal Untuk Setiap Eksperimen dengan Reaksi antara O ₂ dengan NO.....	51

DAFTAR GAMBAR

Gambar	Halaman
2.1. Hubungan Tiga Level Representasi Kimia	13
2.2. Perubahan warna larutan hasil reaksi pewarna biru dengan larutan pemutih dari waktu ke waktu	13
2.3. Pentingnya orientasi molekul selama tumbukan dalam reaksi. Kunci dari dekomposisi NO_2Cl menjadi NO_2 dan Cl_2 adalah tumbukan atom Cl dengan molekul NO_2Cl . (a) Tumbukan dengan orientasi yang kurang baik. (b) Tumbukan dengan orientasi efektif	14
2.4. Serbuk antimon bereaksi dengan bromin lebih cepat pada suhu 75°C (kiri) daripada suhu 25°C (kanan)	15
2.5. Serbuk kapur (CaCO_3) bereaksi lebih cepat dengan larutan asam klorida (kiri) daripada kapur dalam bentuk batang (kanan)	17
2.6. Menunjukkan perbandingan energi aktivasi saat reaksi menggunakan katalis dan energi aktivasi saat reaksi tidak menggunakan katalis	18
3.1. Alur Penelitian	22
3.2. Pemetaan Formula Grafik Fry	28
4.1. Reaksi asam format (HCOOH) dengan bromin (Br_2).....	37
4.2. Laju reaksi molekul A menjadi molekul B direpresentasikan sebagai pengurangan molekul A per satuan waktu dan peningkatan molekul B per satuan waktu.....	38
4.3. Model perubahan konsentrasi pereaksi dan produk.....	38
4.4. Bubuk antimon bereaksi dengan bromin lebih cepat pada suhu 75°C (kiri) daripada suhu 25°C (kanan).....	40
4.5. Reaksi dekomposisi hidrogen peroksida dengan menggunakan katalis bromin..	41
4.6. Reaksi asam format (HCOOH) dengan bromin (Br_2).....	48
4.7. Model perubahan konsentrasi pereaksi dan produk.....	48
4.8. Reaksi logam seng dengan larutan asam klorida	49
4.9. Model partikel yang bertumbukan pada konsentrasi rendah (kiri) sampai konsentrasi tinggi (kanan).	53

4.10. Laju reaksi pada lampu stik chemiluminescent sangat dipengaruhi oleh suhu.....	54
--	----

DAFTAR LAMPIRAN

Lampiran	Halaman
1. Hasil analisis <i>textbook</i>	65
2. Hasil validasi kesesuaian indikator dengan Kompetensi Dasar dan konsep dengan indikator.....	112
3. Matriks <i>Outline prototype</i> buku pelajaran	116
4. Hasil validasi kelayakan produk <i>prototype</i> buku pelajaran	120
5. Instrumen uji keterbacaan	128
6. Hasil uji keterbacaan menggunakan tes rumpang.....	130
7. Hasil analisis Grafik Fry	131