



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

VISUAL

Kelas XI, Semester 2

DISCOVERY LEARNING BERBASIS DIFERENSIASI PROSES

Nama :

Kelas :

Nomor :

Sekolah :



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Visual

Kegiatan Kesatu



silakan
menonton video
eksperimen kimia
tentang Kinetika
Kimia



carilah informasi
mengenai aplikasi
atau penerapan
kinetika kimia di
kehidupan sehari-
hari

Kegiatan Kedua



Catat fenomena pada
tabel pengamatan dan
jawab pertanyaan
pascapraktik



Kegiatan Ketiga

Diskusikan
dengan kelompok
dan
dipresentasikan



note : Centang kolom jika telah menyelesaikan setiap kegiatan

Tabel Pengamatan

Praktikum 1

Pengaruh Konsentrasi Terhadap Laju reaksi

Tabung Reaksi	Balon	Fenomena
A	A	
B	B	
C	C	
Persamaan Reaksi		
Kesimpulan		

Pertanyaan Pascapraktik

Praktikum 1

Pengaruh Konsentrasi Terhadap Laju reaksi

Jawablah pertanyaan pascapraktik berikut sesuai praktikum pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi!

1. Apa yang terjadi pada balon setelah soda kue dicampurkan dengan cuka dalam gelas kimia?
2. Bagaimana perbedaan volume balon pada gelas kimia A, B, dan C jika jumlah soda kue yang dimasukkan berbeda?
3. Apa yang dapat disimpulkan tentang hubungan antara jumlah soda kue dengan volume gas yang dihasilkan?
4. Gelembung gas antara soda kue dan cuka merupakan gas apa?

JAWABAN :



Tabel Pengamatan

Praktikum 2

Pengaruh Suhu Terhadap Laju reaksi

Air	Suhu	Waktu	Fenomena
Dingin			
Biasa			
Panas			
Persamaan Reaksi			
Kesimpulan			

Pertanyaan Pascapraktik

Praktikum 2

Pengaruh suhu terhadap Laju reaksi

Jawablah pertanyaan pascapraktik berikut sesuai praktikum pengaruh suhu terhadap laju reaksi!

1. Bagaimana pengaruh suhu terhadap laju reaksi antara natrium tiosulfat dan asam klorida berdasarkan hasil percobaan?
2. Fenomena apa yang terjadi setelah reaksi berlangsung?
3. Mengapa penting untuk menggunakan volume larutan yang sama dalam setiap percobaan (gelas kimia A, B, dan C)?

JAWABAN :



Tabel Pengamatan

Praktikum 3

Pengaruh Katalis Terhadap Laju reaksi

Gelas Kimia	Penambahan Larutan H_2O_2	Penambahan serbuk MnO_2	Fenomena
A			
B			
Persamaan Reaksi			
Kesimpulan			
			

Pertanyaan Pascapraktik

Praktikum 3

Pengaruh Katalis Terhadap Laju reaksi

Jawablah pertanyaan pascapraktik berikut sesuai praktikum pengaruh katalis terhadap laju reaksi!

1. Apa yang terjadi pada larutan hidrogen peroksida di gelas kimia A setelah ditambahkan serbuk mangan(IV) oksida?
2. Apa yang terjadi pada lidi yang menyala ketika didekatkan ke mulut gelas kimia A dan B?
3. Mengapa mangan(IV) oksida dapat mempercepat penguraian hidrogen peroksida?

JAWABAN :



Tabel Pengamatan

Praktikum 4

Pengaruh Luas Permukaan Terhadap Laju reaksi

Gelas Kimia	Cangkang	Fenomena
A		
B		
C		
Persamaan Reaksi		
Kesimpulan		

Pertanyaan Pascapraktik

Praktikum 4

Pengaruh Katalis Terhadap Laju reaksi

Jawablah pertanyaan pascapraktik berikut sesuai praktikum pengaruh luas permukaan terhadap laju reaksi!

1. Jelaskan reaksi kimia yang terjadi antara cangkang telur yang berupa CaCO_3 dan cuka dapur dalam percobaan ini. Tuliskan persamaan reaksinya.
2. Mengapa luas permukaan cangkang telur mempengaruhi laju reaksi dengan cuka dapur? Jelaskan mekanisme reaksinya.
3. Apa produk dari reaksi antara cangkang telur dan cuka dapur? Bagaimana produk ini dapat diidentifikasi?

JAWABAN :



Diskusi

Carilah informasi mengenai aplikasi/penerapan kinetika kimia dalam kehidupan sehari - hari

JAWABAN :

