



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

KINESTETIK

Kelas XI, Semester 2

DISCOVERY LEARNING BERBASIS DIFERENSIASI PROSES

Nama :

Kelas :

Nomor :

Sekolah :



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Kinestetik

Kegiatan Kesatu

Praktikum dilakukan sesuai
panduan praktikum berikut :

KLIK LINK ATAU SCAN BARCODE



Kegiatan Kedua

Kesimpulan praktikum dan soal pascapraktik
dikerjakan pada lembar pengerjaan

SOAL BERADA DI PANDUAN PRAKTIKUM

Kegiatan Ketiga

Diskusi dan Presentasi

KEGIATAN DISKUSI DAN PRESENTASI DILAKUKAN
SECARA BERKELOMPOK SESUAI MINAT BELAJAR

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. Mengapa reaksi antara soda kue dan cuka menghasilkan gas?

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. Mengapa kekeruhan larutan dapat digunakan sebagai indikator laju reaksi dalam percobaan ini?
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 Luas Permukaan 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 merupakan 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 :

