

LKPD

PRAKTIKUM KIMIA

REAKSI EKSOTERM DAN REAKSI ENDOTERM

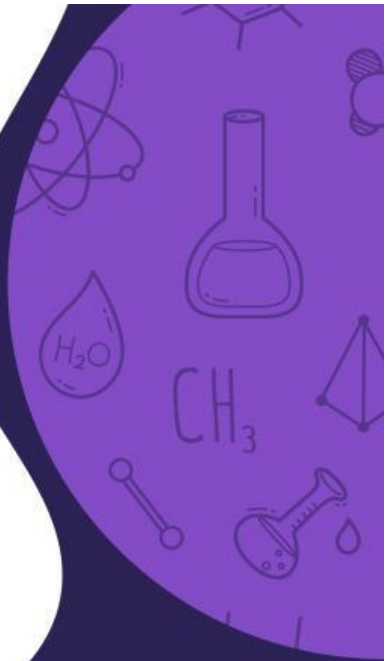
Exploring the
Wonders of
Science, One
Experiment at a
Time!



Kelas

—

Anggota Kelompok



1



2

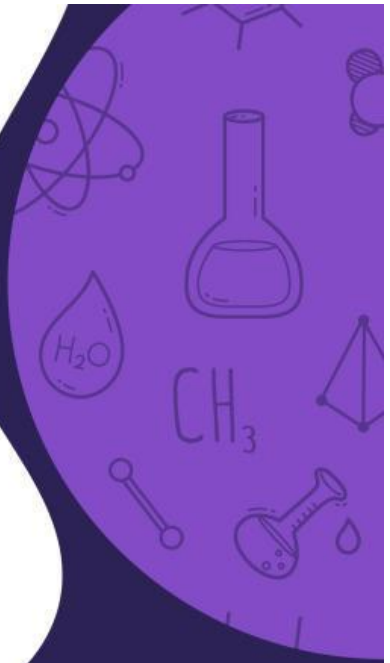
3

4

5



Pendahuluan



Mengamati Reaksi Eksoterm dan Endoterm Sederhana



Tujuan

- ✓ Mengamati perubahan suhu pada reaksi eksoterm dan endoterm.
- ✓ Membedakan reaksi eksoterm dan endoterm berdasarkan perubahan suhu



Alat dan - Bahan



Alat

Gelas beaker
Termometer



Bahan

- Air
- Detergen bubuk
- Cuka dapur
- Soda kue



Langkah - Kerja



Percobaan 1

- Siapkan gelas beaker pertama.
- Tuangkan 100 mL air ke dalam gelas beaker.
- Ukur suhu awal air menggunakan termometer dan catat hasilnya.
- Tambahkan 1 sendok makan deterjen bubuk ke dalam air.
- Aduk campuran secara perlahan dan amati perubahan suhu menggunakan termometer.
- Catat suhu akhir setelah penambahan deterjen.



Percobaan 2

- Siapkan gelas beaker kedua.
- Tuangkan 50 mL cuka dapur ke dalam gelas beaker.
- Ukur suhu awal cuka menggunakan termometer dan catat hasilnya.
- Tambahkan 1 sendok makan soda kue ke dalam cuka.
- Aduk campuran secara perlahan dan amati perubahan suhu menggunakan termometer.
- Catat suhu akhir setelah penambahan soda kue.

Hasil - Pengamatan



Percobaan 1

Suhu awal	
Suhu akhir	
Perubahan suhu	
Jenis reaksi	

Percobaan 2

Suhu awal	
Suhu akhir	
Perubahan suhu	
Jenis reaksi	



Analisis



- Mengapa suhu naik pada reaksi air + deterjen dan suhu turun pada reaksi cuka + soda kue ?



- Bagaimana ciri - ciri reaksi eksoterm dan reaksi endoterm?



Kesimpulan – Dokumentasi



Kesimpulan

Dokumentasi
Praktikum





THANK you



Setiap reaksi kecil, akan
memberikan dampak perubahan

