

PRAKTIKUM KIMIA

REAKSI EKSOTERM DAN REAKSI ENDOTERM



KELAS : **XI -**

Kelompok :

Nama Kelompok : 1.
2.
3.
4.
5.
6.

SMA NEGERI 1 DRIYOREJO
Tahun Pelajaran 2024/ 2025

- I. Judul Praktikum:**
Mengamati Reaksi Eksoterm dan Endoterm Sederhana
- II. Tujuan:**
1. Mengamati perubahan suhu pada reaksi eksoterm dan endoterm.
 2. Membedakan reaksi eksoterm dan endoterm berdasarkan perubahan suhu.
- III. Alat dan Bahan:**
1. Gelas beaker (2 buah)
 2. Termometer (2 buah)
 3. Air (100 mL)
 4. Deterjen bubuk (1 sendok makan)
 5. Cuka dapur (50 mL)
 6. Soda kue (1 sendok makan)
- IV. Langkah Kerja:**
- A. Percobaan 1**
1. Siapkan gelas beaker pertama.
 2. Tuangkan 100 mL air ke dalam gelas beaker.
 3. Ukur suhu awal air menggunakan termometer dan catat hasilnya.
 4. Tambahkan 1 sendok makan deterjen bubuk ke dalam air.
 5. Aduk campuran secara perlahan dan amati perubahan suhu menggunakan termometer.
 6. Catat suhu akhir setelah penambahan deterjen.
- B. Percobaan 2**
1. Siapkan gelas beaker kedua.
 2. Tuangkan 50 mL cuka dapur ke dalam gelas beaker.
 3. Ukur suhu awal cuka menggunakan termometer dan catat hasilnya.
 4. Tambahkan 1 sendok makan soda kue ke dalam cuka.
 5. Aduk campuran secara perlahan dan amati perubahan suhu menggunakan termometer.
 6. Catat suhu akhir setelah penambahan soda kue.

V. Hasil Pengamatan:

Percobaan	Suhu Awal (°C)	Suhu Akhir (°C)	Perubahan Suhu (Suhu akhir – Suhu awal)	Jenis Reaksi
Percobaan 1				
Percobaan 2				

VI. Analisis:

1. Mengapa suhu naik pada reaksi air + deterjen (eksoterm) dan suhu turun pada reaksi cuka + soda kue (endoterm)?

2. Apa perbedaan utama antara reaksi eksoterm dan endoterm berdasarkan perubahan suhu yang diamati?

3. Bagaimana jumlah bahan (deterjen atau soda kue) yang digunakan memengaruhi besar perubahan suhu?



VII. Kesimpulan:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

VIII. Daftar Pustaka

.....

.....

.....

.....

.....

.....

IX. Dokumentasi

Dokumentasi di print kemudian ditempel di halaman ini serta berikan penjelasan di setiap dokumentasinya!

Mengetahui,

Guru Pamong Mata Pelajaran Kimia



IWAN BUDI RETNO, S.SI
NIP. 197605212024211003

Gresik, 20 Februari 2025

Penyusun/Mahasiswa PLP



WAHYU APRILIA RAHMAYANTI
NIM. 22030194016



PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS PENDIDIKAN
SMA NEGERI 1 DRIYOREJO

Jalan Raya Tenaru Driyorejo Gresik, Jawa Timur 61177
Telepon 031-7507072, Email : sman1driyorejo@yahoo.co.id

SURAT PERNYATAAN PENGGUNAAN PRODUK

Yang bertanda tangan dibawah ini:

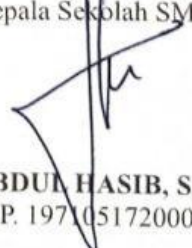
Nama : Abdul Hasib, S.Pd., M.M
Jabatan : Kepala Sekolah
Nama Instansi : SMA Negeri 1 Driyorejo
Alamat Instansi : JL. Raya Tenaru Driyorejo, Tenaru, Kec. Driyorejo, Kab. Gresik, Jawa Timur

Dengan ini menyatakan bahwa kami telah menggunakan produk yang dihasilkan oleh Wahyu Aprilia Rahmayanti NIM. 22030194016, mahasiswa Program Studi S1 Pendidikan Kimia Fakultas Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam Universitas Negeri Surabaya berupa:

1. Modul Ajar materi Termokimia dengan Model Pembelajaran *inquiry, discovery learning*, dan PBL
2. Modul Ajar materi Laju Reaksi dengan Model Pembelajaran *inquiry, discovery learning*, dan PBL
3. Modul Ajar materi Kestimbangan Kimia dengan Model Pembelajaran *inquiry, discovery learning*, dan PBL
4. LKPD Materi Hukum-Hukum Dasar Kimia dengan Model Pembelajaran *inquiry* terbimbing
5. LKPD Materi Termokimia dengan Model Pembelajaran *inquiry* terbimbing
6. LKPD Materi Laju Reaksi dengan Model Pembelajaran *inquiry* terbimbing
7. Media PPT (*Power Point*) Materi Termokimia
8. Media PPT (*Power Point*) Materi Laju Reaksi
9. Media PPT (*Power Point*) Materi Kestimbangan Kimia
10. Media PPT (*Power Point*) Materi Hukum-Hukum Dasar Kimia

Karya tersebut digunakan untuk mendukung dan menunjang proses pembelajaran di instansi kami. Demikian surat pernyataan ini dibuat dengan sebenar-benarnya untuk dipergunakan sebagaimana mestinya.

Gresik, 20 Mei 2025
Kepala Sekolah SMAN 1 Driyorejo


ABDUL HASIB, S.Pd., M.M
NIP. 197105172000121005