

SEKOLAH MENENGAH ATAS  
KELAS 11

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

## TERMOKIMIA



NAMA KELOMPOK: 1. \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_)  
2. \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_)  
3. \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_)  
4. \_\_\_\_\_ (\_\_\_\_)

KELAS : \_\_\_\_\_

## Tujuan

Untuk mengetahui reaksi eksotermik dan endotermik berdasarkan hasil percobaan

## Alat

1. 2 buah gelas piala 100 ml
2. 1 buah gelas ukur 50 ml
3. 1 buah batang pengaduk
4. 1 buah termometer

## Bahan

1. Larutan HCl 0,5 M
2. Larutan HCl 1 M
3. Logam Mg
4. Larutan  $\text{NaHCO}_3$  0,5 M

## Langkah Kerja

### Percobaan 1: Reaksi logam Mg + larutan HCl

1. Ukur volume larutan HCl 0,5 M sebanyak 20 ml menggunakan gelas ukur.
2. Masukkan ke dalam gelas piala 100 ml.
3. Ukur suhunya dan catat.
4. Siapkan logam Mg seberat 0,5 gram.
5. Masukkan logam Mg ke dalam gelas piala yang berisi larutan HCl.
6. Ukur suhu campuran dan catat.
7. Hitung perubahan suhu yang terjadi.

### Percobaan 2: Reaksi $\text{NaHCO}_3$ dan HCl

1. Ukur volume larutan  $\text{NaHCO}_3$  0,5 M sebanyak 20 ml menggunakan gelas ukur.
2. Masukkan ke dalam gelas piala 100 ml.
3. Ukur suhunya dan catat.
4. Ukur volume larutan HCl 1 M sebanyak 20 ml menggunakan gelas ukur.

