

SEKOLAH MENENGAH ATAS  
KELAS 11

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

## TERMOKIMIA



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

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

## Alat dan Bahan

Alat:

Bahan:

## Langkah Kerja

1. Timbang air sebanyak 125 gram, masukkan ke dalam kalorimeter sederhana.
2. Ukur suhu awal air dalam kalorimeter dan catat.
3. Timbang NaCl sebanyak 5 gram, masukkan ke dalam kalorimeter.
4. Tutup kalorimeter dan aduk.
5. Ukur suhu akhir larutan dan catat.
6. Tentukan kalor pelarutan NaCl tersebut berdasarkan data hasil percobaan.

## Pertanyaan

1. Hitunglah perubahan entalpi pada pelarutan NaCl, jika kalor jenis larutan = kalor jenis air =  $4,2 \text{ J.g}^{-1}$ , kapasitas kalorimeter = 0, massa jenis air = massa jenis larutan =  $1 \text{ g.ml}^{-1}$ , dan  $M_r \text{ NaCl} = 58,5$ .
2. Buatlah kesimpulan dari percobaan yang sudah kalian lakukan. Apakah proses tersebut berlangsung secara eksotermik atau endotermik? Jelaskan!

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---