

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 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!
