

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. Masukkan 100 mL larutan NaOH 0,02 M dan 100 mL HCl 0,02 M masing-masing ke dalam gelas ukur dan ukur suhunya dengan termometer catat suhunya.
2. Masukkan 100 mL larutan HCl 0,02 M ke dalam kalorimeter sederhana dan tutup rapat. Buka sedikit tutup kalorimeter sederhana kemudian tuangkan 100 mL NaOH 0,02 M dan tutup rapat.
3. Aduk campuran kedua larutan dalam kalorimeter tersebut. Catat suhu tertinggi saat stabil sebagai suhu akhir.
4. Catat hasil pengukuran dalam tabel berikut

Data Pengamatan

Larutan yang Diamati	Suhu
Larutan NaOH	-----
Larutan HCl	-----
Campuran larutan NaOH dan HCl	-----

Pertanyaan

Setelah melakukan percobaan kalorimeter sederhana, jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini!

1. Berapa kenaikan suhu (ΔT) yang terjadi pada percobaan yang telah dilakukan?
2. Tuliskan persamaan termokimia dari reaksi tersebut!
3. Jika kalor jenis larutan dianggap sama dengan kalor jenis air ($4,2 \text{ J.g}^{-1} \cdot ^\circ\text{C}^{-1}$), massa jenis larutan dianggap sama dengan massa jenis air ($1,0 \text{ g/mL}^{-1}$), dan kapasitas kalor kalorimeter diabaikan, hitunglah perubahan entalpi reaksinya!
4. Tuliskan kesimpulan dari kegiatan yang telah dilakukan!

[illegible]