



Kelas :
Semester :

Hari/Tanggal :
Waktu :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK PRAKTIKUM KIMIA

Nama :
Kelompok :

Tujuan Praktikum:

Mengukur perubahan entalpi menggunakan Kalorimeter

Alat dan bahan:

No	Alat	Jumlah	Bahan	Jumlah
1	Kalorimeter sederhana	1	Larutan 1 (NaOH/Natrium hidroksida 1 M)	50 gram
2	Termometer	1	Larutan 1 (CH ₃ COOH/Asam asetat 1 M)	50 gram
3	Neraca digital	1	Larutan 2 (HCl/Asam klorida 1 M)	50 gram
4	Gelas kimia	2		
5	Spatula	1		

Langkah kerja:

1. Timbanglah massa larutan NaOH sebanyak 50 gram, kemudian ukur suhu menggunakan termometer (catatlah massa dan suhu larutan tersebut)
2. Timbanglah massa larutan HCl atau CH₃COOH sebanyak 50 gram, kemudian ukur suhu menggunakan termometer (catatlah massa dan suhu larutan tersebut)
3. Masukkan larutan NaOH dan HCl / CH₃COOH ke dalam kalorimeter kemudian ukur suhu menggunakan termometer (catatlah suhu campuran larutan dan dijadikan sebagai **suhu akhir / T_{akhir}**)
4. Jumlahkan massa pada langkah no.1 dan no.2 dan dijadikan sebagai **massa campuran (m)**
5. Hitunglah suhu rata-rata kedua larutan berdasarkan data suhu pada langkah no.1 dan no.2 dan dijadikan sebagai **suhu awal (T_{awal})**
6. Tentukan kalor larutan campuran tersebut berdasarkan data hasil percobaan (**jika kalor jenis larutan = kalor jenis air = 4,2 J.g⁻¹.°C⁻¹**).

Pembahasan:

A. Diketahui

- | | |
|--|--|
| 1. Massa NaOH = gram | 7. Suhu akhir (suhu campuran) = °C |
| 2. Massa HCl/CH ₃ COOH = gram | 8. Perubahan suhu (ΔT) = °C |
| 3. Massa campuran (m) = gram | (T _{akhir} - T _{awal}) |
| 4. Suhu NaOH = °C | 9. Kalor jenis larutan = J.g ⁻¹ .°C ⁻¹ |
| 5. Suhu HCl/CH ₃ COOH = °C | |
| 6. Suhu awal = °C | |
| (suhu rata-rata) | |

B. Ditanyakan

Berapa kalor yang dilepas berdasarkan data praktikum reaksi netralisasi di atas?

C. Perhitungan:

Masukkan data-data yang sudah anda siapkan, lalu hitunglah menggunakan rumus berikut

$$q = m \times c \times \Delta T$$

Kesimpulan:

- ✓ Buatlah kesimpulan dari praktikum yang sudah kalian lakukan!
- ✓ Apakah proses tersebut berlangsung secara eksotermik atau endotermik? Jelaskan!



DINAS PENDIDIKAN DAN KEBUDAYAAN PROVINSI BANTEN
SMA NEGERI 10 PANDEGLANG
TAHUN PELAJARAN 2023/2024

Nilai

Kelas :
Semester :

Hari/Tanggal :
Waktu :

LEMBAR KERJA PRAKTIKUM

Nama :
Kelompok :

Tujuan Praktikum:

Alat dan bahan:

No	Alat	Jumlah	Bahan	Jumlah
1		...		...
2		...		...
3		...		...
4		...		...
5		...		...

Langkah kerja:

1.
2.
3.
4.
5.
6.

Pembahasan:

A. Diketahui

1.
2.
3.
4.
5.
6.
7.
8.

B. Ditanya

C. Perhitungan:

Kesimpulan: